

TABELLENBUCH  
DER  
ORGANISCH-CHEMISCHEN  
VERBINDUNGEN

Dr. F. POLLAK.



a 7-

Dv 4371

TABELLENBUCH  
DER  
ORGANISCH-CHEMISCHEN  
VERBINDUNGEN

EIN HILFS- UND NACHSCHLAGEBUCH FÜR CHEMIKER, APOTHEKER, AERZTE ETC.

VON

DR. FR. POLLAK.

Dr. B. Schneider  
Klotzsche b. Dresden  
Königsbrücker Straße 67

KARLSRUHE.

VERLAG VON OTTO NEMNICH.

1896.



UNIVERSITÄTSBIBLIOTHEK  
- Med. Fakultät IIIA -  
DUSSELDORF  
V 4416

Druck von Albert Dölter in Emmendingen.



## VORWORT.

---

Vorliegendes Buch ist dem Bedürfniss entsprungen, den Mangel an einem kurzen Nachschlagebuch der organischen Verbindungen zu beheben. Es wird dem Studirenden, der sich über die Darstellungsweise einer Verbindung Aufklärung verschaffen will, eben so handlich sein, wie dem in der Technik Practicirenden, der sich über Schmelz- und Siedepunkt eines Körpers orientiren will. Der Zweck, ein kurzes Nachschlagewerk zu schaffen, wäre unerreicht geblieben, wenn alle chemischen Verbindungen aufgenommen worden wären. Es wurden demnach Verbindungen untergeordneteren Interesses oder solche, die nur Specialisten interessiren, so wenig als möglich in den Rahmen des Werkes gezogen. Es bleibt einem diesfallsigen Wunsche unseres Leserkreises vorbehalten, ob das Werk bei einer zweiten Auflage ganz vervollständigt werden soll. Für alle Berichtigungen und Ausstellungen unserer geneigten Leser werden wir recht dankbar sein.

Karlsruhe, im November 1895.

DR. FR. POLLAK.



## Abkürzungen.

---

- A. = Liebigs Annalen der Chemie und Pharmacie  
A. ch. = Annales de chimie et de physique  
A. Spl. = Supplementband zu Liebigs Annalen der Chemie und Pharmacie  
Am. = American chemical Journal  
B. = Berichte der deutschen chemischen Gesellschaft  
Bl. = Bulletin de la société chimique de Paris  
Chem. N = Chemical News  
C. r. = Comptes rendus des séances de l'académie des sciences  
G. = Gazzetta chimica italiana  
H. = Hoppe-Seylers Zeitschrift für physiologische Chemie  
J = Jahresbericht der Chemie (Giessen)  
J. pr. Ch. = Journal für praktische Chemie  
M. = Monatshefte für Chemie  
P. = Poggendorfs Annalen der Physik und Chemie  
R = Recueil des travaux chimiques des Pays Bas.  
Soc. = Journal of the chemical society  
Z. = Zeitschrift für Chemie  
Ж. = Journal der russischen chemischen Gesellschaft  
a = unsymmetrisch, s = symmetrisch, v = benachbart, m = meta,  
o = ortho, p = para, schw. = schwer, l = leicht, unl. = unlöslich.
-



—  
—  
Aee  
Aee  
Aee  
Aee  
Aee  
Aee  
Aee  
zy





Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur	
						Wasser	Alkohol	Aether	Benzol		
Acenaphten		$C_{10}H_7 \cdot C_2H_5 = H_2 + C_{10}H_6 \cdot C_2H_5$ Aethylnaphtalin	103	277,5	farblose Nadeln	sl.				A 166 135	
		$C_{10}H_6 + CH_2 \cdot CH_2 = H_2 + C_{10}H_5 \cdot C_2H_5$ Naphtalin Aethylen									Z 1867 714
Acenaphtylen		$C_{10}H_6 < \begin{matrix} CH_2 \\ CH_2 \end{matrix} = H_2 + C_{10}H_5 < \begin{matrix} CH \\ CH \end{matrix}$ Acenaphten	92- 93	265- 275	gelbliche Tafeln	1	1	Benzol 1		B. 6 753	
Acetal	$CH_3 \cdot CH < \begin{matrix} OC_2H_5 \\ OC_2H_5 \end{matrix}$	$3 C_2H_5OH + O = 2 H_2O + CH_3 \cdot CH < \begin{matrix} OC_2H_5 \\ OC_2H_5 \end{matrix}$ Alkohol $C_2H_5ONa + CH_3 \cdot CH \cdot Cl \cdot O \cdot C_2H_5 = NaCl + CH_3 \cdot CH (OC_2H_5)_2$ Natriumäthylat Chloräther		104	farblose Flüssig- keit	sl.	1			A. 5 25 A. ch 56.139	
Acetalamin	$\begin{matrix} CH_3 \cdot NH_2 \\   \\ -O \cdot C_2H_5 \\   \\ CH - O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_3Cl + \begin{matrix} CH_3 \cdot NH_2 \\   \\ -O \cdot C_2H_5 \\   \\ CH - O \cdot C_2H_5 \end{matrix} + 2 NH_3 = NH_4Cl + \begin{matrix} CH_3 \cdot NH_2 \\   \\ -O \cdot C_2H_5 \\   \\ CH - O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$ Chloracetal		163	farblose Flüssig- keit	1	1	1		B. 21 1482	
Acetaldehyd	$CH_3 \cdot CHO$	$CH_3 \cdot CH_2OH + O = H_2O + CH_3 \cdot CHO$ Alkohol			20,8	farblose Flüssig- keit	1			A. 14 133	
		$\begin{matrix} CH_3 \cdot COO \\   \\ CH_3 \cdot COO \end{matrix} > Ca + \begin{matrix} H \cdot COO \\   \\ H \cdot COO \end{matrix} > Ca = 2 CaCO_3 + 2 CH_3 \cdot CHO$ Essigsaurer Kalk Ameisensäurer Kalk								A. 97 369	
		$CH_2Br + H_2O = 2HBr + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CHO \end{matrix}$ Aethylenbromid									A 131 172
		$CH = CH + H_2O = CH_3 \cdot CHO$ Acetylen									B 10 637
Acetaldoxim	$CH_3 \cdot CH = NOH$	$CH_3 \cdot CH (OH) \cdot NH_2 + NH_2OH \cdot HCl = H_2O + NH_4Cl + CH_3 \cdot CH = NOH$ Aldehydammoniak Hydroxylaminchlorhydrat	47	114- 115	farblose Nadeln	1	1	1		B 15 1526	
Acetamid	$CH_3 \cdot CO \cdot NH_2$	$CH_3 \cdot COO C_2H_5 + NH_3 = C_2H_5 \cdot OH + CH_3 \cdot CO \cdot NH_2$ Essigäther	82- 83	222	farblose hexagonale Krystalle	1				B. 24 539	
Acetamidoben- zylalkohol	$C_6H_4 < \begin{matrix} CH_2 \cdot OH (1) \\ NH \cdot CO \cdot CH_3 (2) \end{matrix}$	$C_6H_4 < \begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\ NH_2 \end{matrix} + (CH_3 \cdot CO)_2O = CH_3 \cdot COOH + C_6H_4 < \begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\ NH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$ o-Amidobenzylalkohol Essigsäureanhydrid		114	farblose Nadeln			Benzol 1		B. 22 1667	

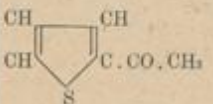
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Acetamidonaphtochinon	$C_{10}H_7 \begin{matrix} -O & \alpha \\ -NH \cdot CO \cdot CH_3 & \beta \\ -OH & \alpha \end{matrix}$	$2C_{10}H_7 \begin{matrix} -O \\ -NH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix} + 6KOH + 3O = 2CH_3 \cdot COOK + 2C_{10}H_7 \begin{matrix} -O \\ -NH \cdot CO \cdot CH_3 \\ -OK \end{matrix} + 3H_2O$ Triacetylamido- $\alpha$ -Naphтол	198		goldgelbe Blättchen	sl.			B. 21 1199
Acetanilid	$CH_3 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + CH_3COCl = HCl + CH_3 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$ Anilin Acetylchlorid	112	295	farblose rhombische Tafeln	sl.	1	1	A 87 164
Acetanilidoessigsäure	$C_6H_5N \begin{matrix} CO \cdot CH_3 \\ CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_5NNa \cdot CO \cdot CH_3 + ClCH_2 \cdot COOC_2H_5 = NaCl + C_6H_5N \begin{matrix} CO \cdot CH_3 \\ CH_2 \cdot COOC_2H_5 \end{matrix}$ Natriumacetanilid Chloressigsäther	190- 191		weisse Blättchen	sl.	1	sl. Benzol schw.	B. 23 2594
Acetbrenztraubensäureäthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot COOC_2H_5$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 + COOC_2H_5 = COOC_2H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 + C_2H_5OH$ Aceton Oxaläther $C_2H_5 \cdot O \cdot CO \cdot CO$	18	213- 215	farblose Krystalle				B. 20 2189
Acet-p-cumidin	$C_6H_4 \begin{matrix} (1) NH \cdot CO \cdot CH_3 \\ (4) \cdot CH \begin{matrix} CH_3 \\ CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ CH \begin{matrix} CH_3 \\ CH_3 \end{matrix} \end{matrix} (1) + (CH_3CO)_2O = CH_3COOH + C_6H_4 \begin{matrix} NH \cdot CO \cdot CH_3 \\ CH \begin{matrix} CH_3 \\ CH_3 \end{matrix} \end{matrix} (4)$ p-Cumidin Essigsäureanhydrid	102- 102.5		weisse Blättchen				B. 21 1159
Acet-o-cumidin	$C_6H_4 \begin{matrix} (1) NH \cdot CO \cdot CH_3 \\ (2) CH \begin{matrix} CH_3 \\ CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$	analog aus o-Cumidin & Essigsäureanhydrid	72		farblose Nadeln	1			B. 21 1162
Acetessiganilid	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5 + C_6H_5 \cdot NH_2 = C_6H_5OH + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5$ Acetessigester Anilin $C_6H_5 \cdot NH \cdot CO$	85		farblose Krystalle	sl.	1	1	A 236 75
Acetessigsäureäthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5$	$2CH_3 \cdot COOC_2H_5 + (Na) = C_6H_5OH + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5$ Essigsäther		180	farblose Flüssigkeit				A 186 214
Acetessigsäureazobenzol	$C_6H_5 \cdot NH \cdot N = C \begin{matrix} CO \cdot CH_3 \\ COOH \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5 + KOH + C_6H_5 \cdot N = N \cdot NO_2 = KNO_3 + C_6H_5OH + C_6H_5 \cdot NH \cdot N = C \begin{matrix} CO \cdot CH_3 \\ COOH \end{matrix}$ Acetessigester Diazobenzolnitrat	162		goldgelbe Blättchen		1		B 10 2976
Acetessigsäuremethylester	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOCH_3$	$2CH_3 \cdot COOCH_3 + (Na) = CH_3OH + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOCH_3$ Essigsäuremethylester		169- 170	farblose Flüssigkeit	1	1	sl.	Z 1866 454
Acethydroxamsäure	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} NOH \\ OH \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot NH_2 + NH_2OH \cdot HCl = NH_4Cl + CH_3 \cdot C \begin{matrix} NOH \\ OH \end{matrix}$ Acetamid Hydroxylaminchlorhydrat	87- 88		farblose Nadeln	1	1	sl.	B 22 2854

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Was- ser	Alko- hol	Ather	
Acetimid- äthyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagup \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CN} + (\text{HCl}) = \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagup \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Acetonitril		92— 95	farblose Flüssig- keit				Pinner S. 27
Acet- $\alpha$ -naph- talid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{COO} \cdot \text{NH}_4 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ $\alpha$ Naphtol Ammoniumacetat		159	farblose Krystalle	sl.	1		B 15 616
Acet- $\beta$ -naph- talid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{COONH}_4 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ $\beta$ -Naphtol Ammoniumacetat		132	farblose Blättchen				B 14 2343
p-Acetocumol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} (1) \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \\ (4) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{matrix} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{Cl} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2 \\ \diagup \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Cumol Acetylchlorid		252— 254	farblose Flüssig- keit		1		B 21 2225
Acetodichlor- hydrin	$\text{CH}_2\text{Cl}$ $\text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2\text{OH}$ $\text{CH} \cdot \text{OH} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{HCl} = \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$ Glycerin		205	farblose Flüssig- keit				A. ch 52 459
Aceton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COO} \begin{matrix} \text{Ca} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \cdot \text{COO} \end{matrix} = \text{CaCO}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Calciumacetat $\text{CH} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 + 6 \text{Hg} \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} = 6 \text{Hg} \text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Allylen $\text{CH}_3 \cdot \text{COCl} + \text{Zn} (\text{CH}_3)_2 = \text{Zn} \text{Cl}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Acetylchlorid Zinkmethyl		56.5	farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 1 225 B 17 15 A 118 11
Acetonbenzil	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{KOH}) = \text{C}_{17}\text{H}_{14}\text{O}_2$ Benzil Aceton		78	farblose Prismen	sl.	1		B 18 179
Acetonchloro- form	$\text{ClO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{CHCl}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{CHCl}_3 = \text{ClO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{CHCl}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Aceton Chloroform		170	farblose Flüssig- keit				J.pr.Ch 37.362
Acetonchloro- form	$\text{OH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{CCl}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{CHCl}_3 = \text{OH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{CCl}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Aceton Chloroform		96— 97	farblose Krystalle				J.pr.Ch 37.364
Acetondi- carbonsäure	$\text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COOH} \text{ COOH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}(\text{OH}) \end{matrix} - \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} (+ \text{H}_2\text{SO}_4) = \text{HCOOH} + \text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Citronensäure		135	farblose Nadeln	1	1	sl. CHCl <sub>3</sub> unl.	B 17 2543

1\*

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Acetondiessig- säureanhyd- rid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$   CH <sub>2</sub> —C—CH <sub>3</sub>	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ 2   CH <sub>3</sub> · CO > O = CO <sub>2</sub> +   CH <sub>2</sub> —C—CH <sub>3</sub> Bernsteinsäureanhydrid	75		rhom- bische Blätter	sl.	1	1	A 253 208
Acetondioxal- säure	$\text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CO} \begin{matrix} \text{CH} = \text{C}(\text{COOH}) \\ \text{CH} = \text{C}(\text{COOH}) \end{matrix} \text{O} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Chelidonsäure			amorphe Masse	1	1	sl.	M. 5 348
Acetonhydra- zon	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C}(\text{CH}_3)_2$ Aceton Phenylhydrazin	16	165 91mm	farblose Krystalle				A 236 126
Acetonitril	$\text{CH}_3 \cdot \text{CN}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CN}$ Acetamid $\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OK} + \text{KCN} = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{CH}_3\text{CN}$ Methylschwefelsaures Kali $\text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{CH}_3\text{CN}$ Cyanessigsäure	-41	81,5	farblose Flüssig- keit	1			A 64 333 A 64 333 B 7 1882
Acetonphenan- threnchinon	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$   C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> · CO	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 = \text{C}_{17}\text{H}_{14}\text{O}_2$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> · CO Aceton Phenanthrenchinon	89,5- 90		farblose Tafeln	ul.	1	1	Soe 41 274
Acetonsulfon- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{K}_2\text{SO}_3 = \text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OK}$ Chloraceton			Syrup				Z 1870 162
Acetonuramin- säure	$\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$   CH <sub>3</sub> > C · COOH   CH <sub>3</sub>	$\text{CO} \cdot \text{NH} > \text{CO} + \text{H}_2\text{O} = (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$   CH <sub>3</sub> > C · NH   CH <sub>3</sub> NH · CO · NH <sub>2</sub> Acetonylharnstoff	160		farblose Krystalle	1	1		A 164 267
Acetonylacet- essigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COCH}_3 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{COCH}_2\text{Cl} = \text{HCl} +$ Acetessigester Chloraceton $\text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$			flüssig				B 17 67
Acetonylacet- on	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$ Pyrotitarsäure $\text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) > \text{O} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$   CH = C(CH <sub>3</sub> ) α α Dimethylfuran		194	farblose Flüssig- keit	1	1	1	B 18 58 B 20 1056

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Ather		
253 98			$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 4 \text{NaOH} = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$ <p style="text-align: center;">Diacetbernsteinsäurediäthylester</p>								B 22 169
5 48	Acetonylacet- oxim	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \end{array} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{NH}_2\text{OH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$ <p style="text-align: center;">Acetonylacetone Hydroxylamin</p>	134- 135		atlas- glänzende Blätter	1	1	1	Benzol schw.	B 18 59
236 26			$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_2 \cdot \text{NH} + 2 \text{NH}_2\text{OH} = \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$ <p style="text-align: center;">2.5 Dimethylpyrrol Hydroxylamin</p>								B 22 3177
64 33 64 33	Acetonylharn- stoff	$\begin{array}{c} \text{CO.NH} \\   \\ \text{CH}_3 > \text{C} < \text{NH} > \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 > \text{CO} + \text{CHN} + \text{CNOH} = \begin{array}{c} \text{CO.NH} \\   \\ \text{CH}_3 > \text{C} < \text{NH} > \text{CO} \end{array}$ <p style="text-align: center;">Aceton Cyansäure</p>	175		farblose Prismen	1	1	1		A 164 264
17 82	Acetonylphthal- imid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{NK} = \text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{N}$ <p style="text-align: center;">Chloracetone Phtalimidkalium</p>	117		weisse Nadeln	sl.	1	1	Ligroin unl.	B 21 2684
41 74	Acetophenin	C <sub>20</sub> H <sub>17</sub> N	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_4 + \text{C}_{20}\text{H}_{17}\text{N}$ <p style="text-align: center;">Acetophenon</p>	135		farblose Nadeln		1			B 6 638
1870 62	Acetophenon	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> · CO · CH <sub>3</sub>	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + (\text{CH}_3 \cdot \text{COO}) \text{Ca} = 2 \text{CaCO}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ <p style="text-align: center;">Calciumbenzoat Calciumacetat</p>	20.5	202	farblose Blätter					J. 1857 270
164 67	Acetophenon- acetone	CH <sub>3</sub> · CO · CH <sub>2</sub> · CH <sub>2</sub> · CO · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COCl} + \text{Zn} (\text{CH}_3)_2 = \text{Zn} (\text{CH}_3)_2 \text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ <p style="text-align: center;">Benzoylchlorid Zinkmethyl</p>			gelbliches Öel	sl.				B 4 720
17 37	Acetophenon- acetondioxim	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} (\text{NOH}) \cdot \text{CH}_2$ $\text{NOH} = \text{C} - \text{CH}_2$ $ $ $\text{CH}_3$	$\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \end{array} \end{array}$ <p style="text-align: center;">Hydroxylamin</p>	108		farblose Nadeln	nl.	1	1		B 23 1791
18 58			$\alpha \cdot \text{Methylphenylpyrrol}$								
20 86	Acetophenon- anilid	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> · CO · CH <sub>2</sub> · NH · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 \cdot \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2$	98		farblose Nadeln	nl.	1		CHCl <sub>3</sub> 1	B 14 172
	Acetophenon- benzil	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} (\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $ $ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO}$	$\omega \cdot \text{Bromacetophenon Anilin}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + (\text{KOH}) = \text{C}_{22}\text{H}_{19}\text{O}_2$ <p style="text-align: center;">Benzil Acetophenon</p>	102		farblose Prismen	sl.				B 18 187

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litter- atur
						Wasser	Alkohol	Äther	Benzol	
Acetophen- earbonsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH}$ Phталyllessigsäure	114- 115		farblose Krystalle					B 10 1554
Acetophen- hydrazon	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Acetophenon Phenylhydrazin	105		farblose Nadeln	sl.	sl.	1		B 19 662
Acetophen- methylanilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Br} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{N} \cdot \text{CH}_2$ $\omega$ -Bromacetophenon Dimethylanilin	120		gelbe Prismen	nl.	sl.	sl.	Benzol 1	B 13 842
Acetophen- pinakon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{OH})_2 \cdot \text{CH}_3$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{O}_2$ Acetophenon	120		farblose Nadeln	nl.	1	1		B 4 147
Acetopropyl- alkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Acetyltrimethylencarbonsäure	207- 208		farblose Flüssig- keit	1	1	1		B 21 740
p-Acetopropyl- benzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} (1) \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ (4) \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{COCl} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Propylbenzol Acetylchlorid	259		farblose Flüssig- keit			1		B 21 2224
Acetothienon		$\text{C}_4\text{H}_4\text{S} + \text{CH}_3\text{COCl} + (\text{AlCl}_3) = \text{HCl} + \text{C}_4\text{H}_4\text{S} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Thiophen Acetylchlorid	213.5		farblose Flüssig- keit					B 17 2643
Acetoxim	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} = \text{NOH}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CO} + \text{NH}_2\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} = \text{NOH}$ Aceton Hydroxylamin	59- 60	184.8 (728 mm)	farblose Prismen	1	1	1		B 15 1324
Acet-m-toluid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1} \\ \text{NH}_2 \text{ 3} \end{matrix} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ m-Toluidin Essigsäureanhydrid	65.5	303	farblose Nadeln	sl.				A 156 83
Acet-o-toluid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1} \\ \text{NH}_2 \text{ 2} \end{matrix} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ o-Toluidin Essigsäureanhydrid	107	296	farblose monokline Krystalle		1			J.1882 369
Acet-p-toluid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1} \\ \text{CH}_3 \text{ 4} \end{matrix} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ p-Toluidin Essigsäureanhydrid	147	307	farblose rhombische Nadeln	sl.	1			J.187 3668

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
10 54 Acetyllyd	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ - CH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ - CH_2 \\ \diagdown NH^2 \end{matrix} + CH_3 \cdot COOH = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ - CH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$ Xylidin Essigsäure	127		farblose Nadeln	1	1		B 21 2551
19 32 Acetylaacet- essigsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CO \begin{matrix} \diagup \\ - CH \cdot COO C_2H_5 \\ \diagdown \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH Na \cdot COO C_2H_5 + CH_3 \cdot COCl = NaCl + (CH_3CO)_2 \cdot CH \cdot CO$ Natriumacetestigester O.C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	200- 205		farblose Flüssig- keit	sl.			R 3 248
13 42 Acetylaacetone	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + CH_3COO C_2H_5 + (Na) = C_2H_5OH + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$ Aceton Acethylacetat	136		farblose Flüssig- keit	1	1	1 CHCl <sub>3</sub> 1	B 22 1011
4 67 Acetylaacetone- amin	$CH_3 \cdot CO \cdot CH = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ - CH_3 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 + NH_3 = H_2O + CH_3 \cdot CO \cdot CH = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ - CH_3 \end{matrix}$ Acetylaacetone	43	209	farblose Krystalle	1			Bl 7 779
21 60 Acetylaacetone- dioxim	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ - CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ - CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 + 2 NH_2 \cdot OH = 2 H_2O + CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ - CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ - CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$ Acetylaacetone Hydroxylamin	149- 150		farblose Prismen				A. ch 12 215
21 24 Acetylaacryl- säure	$CH \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ - OH \\ \diagdown CH \cdot CO > O \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH Br \cdot CH_2 \cdot COOH = HBr + \begin{matrix} CH \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ - OH \\ \diagdown CH \cdot CO > O \end{matrix} \end{matrix}$ β-Bromävinylsäure	125		farblose Blättchen	1	1	1 Benzol unl.	A 264 246
17 43 Acetylanisol	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \cdot CH_3 (1) \\ - CO \cdot CH_3 (4) \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot O CH_3 + CH_3 \cdot CO Cl + (Al_2Cl_6) = HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \cdot CH_3 \\ - CO CH_3 \end{matrix}$ Anisol Acetylchlorid	38- 39	258	farblose Tafeln	1	1	1	B 23 1201
15 24 Acetylbenzoyl	$CH_3 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ - CH_3 \end{matrix} + H_2O = NH_2 \cdot OH + CH_3 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5$ Isonitrosopropiophenon		214	gelbes Öel				B 21 2119
156 83 Acetylbern- steinsäure- diäthylester	$C_2H_5O \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_3 \\ - CH_2 \cdot CO \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH Na \cdot COO C_2H_5 + CH_2Cl \cdot COO C_2H_5 = NaCl + C_2H_5O \cdot CO$ Natriumacetestigester Chloressigsäureester $CH_3 \cdot CO \begin{matrix} \diagup CH \end{matrix}$	254- 256		flüssig				A 188 218
882 69 Acetylbutyl- alkohol	$CH_3 \cdot CO \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_2OH$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2Br \\ - COO C_2H_5 \end{matrix} + 2 H_2O = C_2H_5OH + HBr + CO_2 +$ Brompropylacetestigester $CH_3 \cdot CO \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_2OH$	226- 227		farblose Flüssig- keit				Soc 55 354
187 68 β-Acetylbutter- säure	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ - CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ - CH_2 \cdot COO C_2H_5 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix} + 2 H_2O = 2 C_2H_5 \cdot OH + CO_2 +$ α-Methylacetylbernsteinsäurediäthylester $CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ - CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	-2	241- 242	farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 206 331

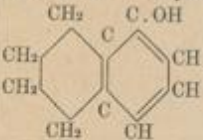
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wass- er	Alko- hol	Äther		
γ-Acetylbuttersäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COO C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{HCl} = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{Cl} + \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH}$ γ-Acetylglutarsäureäthylester $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + 2 \text{O} = \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH}$ γ-Acetobutylalkohol $\text{CH}_2 = \text{CCl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \text{CH}_3 - \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ α-Chlorallylalkohol	13	274- 275	farblose Krystalle	1	1	1	A 216 129 B 18 3281 Bl 39 526	
Acetylcarbinol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{KBr} + \text{CO}_2 + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Bromacetone $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOK} = \text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Chloracetone		147	farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 204 40	
Acetylcarbinol- acetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOK} = \text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Chloracetone		174- 175	farblose Flüssig- keit	1	1	1	B 5 966	
Acetylchlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \text{Cl}$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + 2 \text{PCl}_5 = 3 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \text{Cl} + 3 \text{HCl} + \text{P}_2\text{O}_5$ Essigsäure		51	farblose Flüssig- keit				J 1855 504	
Acetyltronen- säureanhydrid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3)_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} \\ \\ \text{CO} \\ \diagup \text{O} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COOH}$ $\text{C} \cdot (\text{OH}) \text{COOH} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \text{Cl} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7$ $\text{CH}_3 \cdot \text{COOH}$ Acetylchlorid Citronensäure	121		farblose rhombische Säulen			Aceton 1	B 22 954	
Acetylcyan- amid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CN}$	$\text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \text{Cl} = \text{HCl} + \text{CN} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Cyanamid Acetylchlorid			farbloser Syrup	1	1	1	Benzol unl. J. pr. Ch 11, 344	
Acetylcyanid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \text{Cl} + \text{Ag} \text{CN} = \text{Ag} \text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN}$ Acetylchlorid $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN}$ Nitrosoacetone		93	farblose Flüssig- keit				A 120 334 B 20 2196	
m-Acetyldi- phenyl	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix}   \\ + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \text{Cl} + (\text{AlCl}_3) = \text{HCl} +   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Acetylchlorid Diphenyl		121	325- 327	farblose Krystalle		1	Aceton 1	Bl 47 688
Acetyldisulfid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \text{SK} + 2 \text{J} = 2 \text{KJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Thioessigsäures Kalium			farblose Krystalle	unl.	1		A 173 278	





Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Acetylharnstoff	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{COCl} = \text{HCl} + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Harnstoff Acetylchlorid	212		farblose Nadeln	1	sl.		A 92 405
Acetyl- $\alpha$ -homo- vanillinsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} & 1 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 3 \\ \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 & 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 & 1 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 3 \\ \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 & 4. \end{matrix} + 5 \text{O} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Eugenolacetat	140		farblose Prismen	1	1	1	B 10 202
Acetylidinbromid	$\text{CH}_2 = \text{CBr}_2$	$\text{CH}_2 \text{Br} - \text{CH} \text{Br}_2 + \text{KOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{KBr} + \text{CH}_2 = \text{CBr}_2$ Bromäthylenbromid	91-- 92		farblose Flüssig- keit				A 122 183
Acetylidin- tetrabromid	$\text{CH}_2 \text{Br} \cdot \text{CBr}_2$	$\text{CH}_2 = \text{CBr}_2 + \text{Br}_2 = \text{CH}_2 \text{Br} - \text{CBr}_2$ Acetylidinbromid	200		farblose Flüssig- keit				A 122 124
$\beta$ -Acetyliso- buttersäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\beta$ . Methylacetbernsteinsäureester	247- 248		farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 296 319
Pr. 3. Acetylin- dol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{NO}$ $\alpha$ Indolecarbonsäure	188- 189		farblose Nadeln	sl.		Benzol schw.	B 122 662
Acetylkyan- methin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} - \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{NH} \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + (\text{CH}_3 \text{CO})_2\text{O} + \text{HCl} = \text{NH}_4 \text{Cl} + 2 \text{H}_2\text{O} +$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{NH} \end{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Acetamidin Essigsäureanhydrid	185						B 22 1661
Acetylmalon- säurediäthyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} (\text{COO} \text{C}_2\text{H}_5)_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \text{Na} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{Cl} \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 = \text{NaCl} +$ Natriumacetessigester Chlorameisen- säureester $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	238- 240		farblose Flüssig- keit				B 7 892
Acetylmesityl- oxyd	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \\ \text{CH} = \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH} = \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Aceton Essigäther	204- 206		farblose Flüssig- keit				B 22 1012
nAcetylmethyl- ketol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3 + \text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3 + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Methylketol			gelbliche Flüssig- keit				B 21 1936
Acetylphenetol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 & (1) \\ \text{CO} \text{CH}_3 & (4) \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3\text{COCl} + (\text{AlCl}_3) = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \text{CO} \text{CH}_3 \end{matrix}$ Phenetol Acetylchlorid	60- 61		6-seitige farblose Tafeln	sl.	1		B 23 1205

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Acetylphenyl- carbizin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \begin{array}{l}   \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \end{array} \text{CO}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{COCl}_2 = 2\text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \begin{array}{l}   \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \end{array} \text{CO}$ Acetylphenylhydrazin	93— 94	280	farblose monokl. Säulen					B 21 1244
Acetylphenyl- hydrazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Phenylhydrazin Essigsäureanhydrid	128,5		farblose Prismen	sl.	l	sl.		A 190 129
Acetylphenyl- sulfocarbizin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \begin{array}{l}   \\ \diagup \\ \text{CS} \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{CSCl}_2 = 2\text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \begin{array}{l}   \\ \diagup \\ \text{CS} \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Acetylthiohydrazid	73— 74	275	farblose Säulen	ul.	sl.	l		B 21 2468
Acetylpropionyl	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_2\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Isonitrosoäthylacetone		108	dunkel- gelbes Öl	l				B 21 1412
Acetylpropion- nylläthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Essigäther Äthylmethylketon		167— 170	farbloses Öl					B 22 1016
Acetylpropyl- alkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br} \\ \diagdown \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{HBr} + \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Bromäthylacetessigester		207— 208 (729 mm)	farblose Flüssig- keit	l	l	l		B 22 1197
Acetylpropyl- alkoholhydr- drid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Acetylpropylalkohol		72— 75	farblose Flüssig- keit					B 22 1199
Acetylrhodanid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{SCN}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COCl} + \text{KSCN} = \text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{SCN}$ Acetylchlorid		132— 133	farblose Flüssig- keit					A. ch 11.295
Acetylskatol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{CH} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Skatol	147— 148		weiße Nadeln	ul.	l	sl.		B 21 1938
Acetylsuper- oxyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \begin{array}{l}   \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{O} \end{array} + \text{BaO}_2 = \text{BaO} + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \end{array}$ Essigsäureanhydrid			farblose Flüssig- keit					J 1863 317
Acetylthio- harnstoff	$\text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \end{array} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3\text{COOH} + \text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Thioharnstoff		165	farblose Prismen	sl.	l	sl.		B 6 599
		$\text{CH}_3 \cdot \text{COSH} + \text{CN NH}_2 = \text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Thiacetsäure Cyanamid								J.pr.ch 21.147

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Aeonin	$C_{26}H_{32}N_{11}$	$C_{25}H_{31}NO_{12} + H_2O = C_6H_5 \cdot COOH + C_{20}H_{30}N_{11}$ Aconitin	140		weisse Masse	1	1	ul.	CHCl <sub>3</sub> 1	Soe 33 325
Aconitin	$C_{25}H_{31}NO_{12}$	In der Wurzel von Aconitum Napellus	183- 184		farblose hexagon. Tafeln		1	1	Ligroin ul.	A 7 276
Aconitotolyl- lendiamin- säure	$\begin{array}{c} CH \cdot CO \cdot NH \\    \\ C \cdot CO \cdot NH \\   \\ CH_2 \cdot COOH \end{array} > C_6H_5 \cdot CH_2$	$\begin{array}{c} CH \cdot COOH \\    \\ C \cdot COOH \\   \\ CH_2 \cdot COOH \end{array} + C_6H_5 \cdot \begin{array}{c} CH_2 \\ (NH_2)_2 \end{array} = \begin{array}{c} CH \cdot CO \cdot NH \\    \\ C \cdot CO \cdot NH \\   \\ CH_2 \cdot COOH \end{array} > C_6H_5 \cdot CH_2 + 2 H_2O$ Aconitsäure Toluylendiamin			grünes Pulver	ul.	ul.	ul.		B. 21 668
Ädipinsäure	$\begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\   \\ CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{array}$	 + 6 O = CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + $\begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\   \\ CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{array}$ $\alpha$ -Tetrahydronaphthol 2 CH <sub>2</sub> J. CH <sub>2</sub> . COOH + 2 Ag = 2 Ag J + COOH . (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> . COOH $\beta$ -Jodpropionsäure COOH (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> . COOH + 12 O = COOH . (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> . COOH + 4 CO <sub>2</sub> + 4 H <sub>2</sub> O Sebacinsäure	149- 149.5	265 (100 mm)	weisse Blätter	sl.	1	sl.		B. 21 1896
Äpfelsäure	COOH . CH <sub>2</sub> . CH(OH) . COOH	COOH . CH(OH) . CH(OH) . COOH + H <sub>2</sub> = H <sub>2</sub> O + $\begin{array}{c} COOH \\   \\ CH_2 - CH(OH) \cdot COOH \end{array}$ Weinsäure	100		farblose Nadeln	1	1			A 117 134
Äpfelsäure inaktive	COOH . CH <sub>2</sub> . CH(OH) . COOH	COOH . CH <sub>2</sub> . CH(NH <sub>2</sub> ) COOH + HNO <sub>2</sub> = N <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + COOH . CH <sub>2</sub> . CH(OH) . COOH Asparaginsäure Brombernsteinsäure	112- 115		farblose Nadeln	1				A 82 330
Aesculetin	$\begin{array}{c} 1OH \\ 2OH \end{array} > C_6H_7 \cdot \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ O \end{array} > CO$	$C_{15}H_{16}O_8 + H_2O = C_6H_7O_8 + C_9H_9O_4$ Aesculin			farblose Nadeln	sl.	1	ul.		A 117 126
Aethan	CH <sub>3</sub> - CH <sub>3</sub>	Zn $\begin{array}{c} C_2 H_5 \\   \\ C_2 H_5 \end{array} + 2 H_2O = Zn \begin{array}{c} OH \\   \\ OH \end{array} + 2 CH_3 - CH_3$ Zinkaethyl $2 CH_3 \cdot COOH = 2 CO_2 + H_2 + CH_2 = CH_2$			farbloses Gas					A 88 356 A. 71 203 A. 69 379

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Aethanazo- phenyl	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_2H_5$	$2 (CH_3CO)_2O + BaO_2 = \begin{matrix} CH_3 \cdot COO \\ > Ba + 2 CO_2 + CH_3 - CH_3 \\ CH_3 \cdot COO \end{matrix}$ Essigsäureanhydrid							Z 1865 703
Aethandisul- fonsäure	$CH_2 \cdot HSO_2$   $CH_2 \cdot HSO_2$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot C_2H_5 + O = H_2O + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_2H_5$ Aethylphenylhydrazin $CH_2Br \cdot CHBr_2 + 3(NH_4)_2SO_4 + H_2O = (NH_4)_2SO_4 + HBr + 2NH_3Br$ Bromäthylenbromid $\begin{matrix} CH_2 \cdot SO_2NH_4 \\   \\ CH_2 \cdot SO_2NH_4 \end{matrix}$		175- 185	hellgelbes Öl  farblose Krystall- masse	sl.	1	1	A 199 328 B 18 1350
Aethandithio- äthyläther	$CH_2 - SH$   $CH_2 = S \cdot C_2H_5$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CONH_2 + 2 H_2SO_4 = H_2O + NH_3 + CO_2 + CH_2 \cdot HSO_2$ Propionamid $\begin{matrix} CH_2 \cdot HSO_2 \\   \\ CH_2 \cdot HSO_2 \end{matrix}$ $CH_2Cl + C_2H_5 - SK + KSH = 2 KCl + \begin{matrix} CH_2 \cdot SH \\   \\ CH_2 - S \cdot C_2H_5 \end{matrix}$ Aethylenchlorid Kaliummercaptid			188 farbloses Öl			1	A 240 311
Aethansulfon- methylanid	$C_2H_5 \cdot SO_2 \cdot NH \cdot CH_3$	$2 CH_3NH_2 + C_2H_5SO_2Cl = CH_3 \cdot NH_2 \cdot HCl + C_2H_5SO_2 \cdot NH \cdot CH_3$ Methylamin Aethylsulfonchlorid		276	farblose Flüssig- keit				B 5 277
Aethansulfon- säure	$C_2H_5 \cdot SO_2OH$	$C_2H_5SH + 3O = C_2H_5 \cdot SO_2OH$ Mercaptan $C_2H_5J + KHSO_3 = KJ + C_2H_5 \cdot SO_2H$ Aethyljodid			krystallin. Masse	1			P 49 329 A 148 90
Aethansulfon- säurechlorid	$C_2H_5 \cdot SO_2Cl$	$(C_2H_5)_2SO + 2Cl_2 + H_2O = 2HCl + C_2H_5Cl + C_2H_5SO_2Cl$ Aethyloxysulfid		177.5	farblose Flüssig- keit				B 15 447
s-Aethantetra- carbonsäure- tetraäthyl- ester	$CH \begin{matrix} < COO C_2H_5 \\ < COO C_2H_5 \end{matrix}$   $CH \begin{matrix} < COO C_2H_5 \\ < COO C_2H_5 \end{matrix}$	$CHCl \begin{matrix} < COO C_2H_5 \\ < COO C_2H_5 \end{matrix} + CHNa \begin{matrix} < COO C_2H_5 \\ < COO C_2H_5 \end{matrix} = NaCl + \begin{matrix} CH(COO C_2H_5)_2 \\   \\ CH(COO C_2H_5)_2 \end{matrix}$ Chlormalonsäureester Natriummalonsäureester	76	305	farblose Nadeln				A 214 68
Aethanolthio- äthan	$CH_2OH$   $CH_2 \cdot S \cdot C_2H_5$	$C_2H_5 \cdot SH + KOH + CH_2Cl \cdot CH_2OH = KCl + H_2O + \begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\   \\ CH_2 \cdot S \cdot C_2H_5 \end{matrix}$ Mercaptan Aethylenchlorhydrin		184	farblose Flüssig- keit				A 240 310
Aethanthiosul- fonsäure- äthylester	$C_2H_5 \cdot SO_2 \cdot S \cdot C_2H_5$	$C_2H_5 \cdot S \begin{matrix}   \\ + 2 HNO_3 = 2 HNO_2 + C_2H_5SO_2 \cdot S \cdot C_2H_5 \\   \\ C_2H_5 \cdot S \end{matrix}$ Aethandisulfid		130- 140	farblose Flüssig- keit				Z 1868

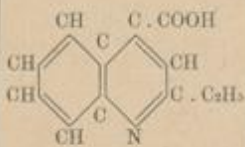
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Aethenylami- din salzsaures	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{array} \cdot \text{HCl}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{HCl} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{array} \cdot \text{HCl}$ Acetamid			farblose Säulen		1			A 103 328
Aethenylami- doxim	$\text{NH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{NOH} \end{array}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CN} = \text{NH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{NOH} \end{array}$ Hydroxylamin Acetonitril	135		farblose Nadeln	1	1	ul.	$\text{CHCl}_3$ unl.	B 17 2746
Aethenylanilid- oxim	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{NOH} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{CH}_3 + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{S} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{NOH} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Thioacetanilid Hydroxylamin	120- 121		weisse Blättchen					B 12 2408
Aethenyl-diphe- nylamidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$6 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + 3 \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + 2 \text{PCl}_5 = 3 \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{PO}_3 + 3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}_2 \cdot \text{HCl}$ Anilin Essigsäure Acetanilid	131- 132		farblose Nadeln	sl.	1			Z 1866 161 B 15 208
Aethenylgly- kolsäure	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{HCN} + \text{HCl} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_2 = \text{CH} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$ Acrolein	40		farblose Krystalle	1	1	1	$\text{CS}_2$ unl.	R 4 226
Aethenyl-p-to- lylamidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \text{CN} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{array} = \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Acetonitril p-Toluidin	95.5 -96		farblose Tafeln		1	1	Ligroin schw.	B 11 1757
Aethenyltri- äthyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \text{Cl}_2 + 3 \text{NaO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = 3 \text{NaCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3$ Trichloräthan Natriumalkoholat		142	farblose Flüssig- keit					Z 1871 128
Aethenyltri- carbonsäure- triäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH} \begin{array}{l} \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} + \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = \text{NaCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COO} \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COO} \end{array}$ Natriummalonsäureester Chloressigsäureester		278.3	farblose Flüssig- keit					A 214 71
Aethenyl tri- $\alpha$ - naphtol	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH}$ $\text{CH} \begin{array}{l} \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}_2 + 3 \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} = \text{HCl} + \text{C}_7\text{H}_5 \cdot \text{Cl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{22}\text{H}_{34}\text{O}_2$ Dichloräther $\alpha$ Naphtol			weisses Pulver	ul.	1	1	Aceton 1	A 243 166
Aethenyltri- phenol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{array} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{OC}_6\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{array} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \end{array}$ Phenol Dichloräther			farbloses Pulver		1	sl.		A 243
Aethenyltrisul- fid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{S} \\ \text{S} \end{array} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{COSH} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{S} = \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{S} \\ \text{S} \end{array} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 + 6\text{H}_2\text{O}$ Thioessigsäure	224- 225		farblose Krystalle	ul.	sl.	1		B 19 2182

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Aethindiphta- lid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C=CH \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot \begin{matrix} CH=C \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_4$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} + \begin{matrix} COOH \cdot CH_2 \\   \\ COOH \cdot CH_2 \end{matrix} = 2 CO_2 + 2 H_2O + C_{10}H_{10}O_4$ Phthalsäureanhydrid    Bernsteinsäure			gelbe Nadeln	ul.	ul.	Anilin l	B 10 1559
Aethionsäure	$CH_2 \cdot O \cdot SO_3H$ $CH_2 \cdot SO_3H$	$CH_2 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} + 2 H_2SO_4 = 2 H_2O + \begin{matrix} CH_2 \cdot O \cdot SO_3H \\   \\ CH_2 \cdot SO_3H \end{matrix}$ Alkohol							P 27 378
Aethoxalyl- acetylbenz- amidin	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \\ \diagdown NH \quad C_2H_5 \cdot OCO \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} + \begin{matrix} COO C_2H_5 \\   \\ CO \\   \\ CH_3 \end{matrix} = C_2H_5 \cdot OH + C_{10}H_{11}N_2O_4$ Benzamidin    Oxalessigäther	180		farblose Prismen	sl.	l	Aceton l	B 22 1629
Aethoxylanilin	$CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5$ $CH_2 \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + CH_2 \cdot O \cdot CH_2 = OH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5$ Anilin    Aethylenoxyd		280	farblose Flüssig- keit	sl.	l		A 173 127
Aethoxycarbi- midodinitro- phenol	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown (NO_2)_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \cdot C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown (NO_2)_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + C_2H_5OH + CN \cdot CN = HCN + C_6H_3N_4O_4$ Pikraminsäure    Cyan			dunkel- gelbe Nadeln	sl.	sl.	ul. CHCl <sub>3</sub> ul.	B 15 448
Aethoxysele- nylchlorid	$C_2H_5O \cdot SeOCl$	$C_2H_5OH + SeOCl_2 = HCl + C_2H_5O \cdot SeOCl$ Alkohol	+ 10	175	dicke Flüssig- keit				A 241 156
β-Aethylacet- bernstein- säureäthyl- ester	$C_2H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup COO C_2H_5 \\ \diagdown CH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO CH_2 \\ \diagdown COOC_2H_5 \end{matrix}$	$CH_2 \cdot CO \cdot CHNa \cdot COO C_2H_5 + CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH Br \cdot COO C_2H_5 = NaBr$ α Brombuttersäureester + $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup COCH_2 \\ \diagdown COOC_2H_5 \end{matrix}$ Natriumacetessigester		263	farblose Flüssig- keit	ul.			B 8 1208
Aethylacet- essigsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CHNa \cdot COO C_2H_5 + C_2H_5J = NaJ + CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown COOC_2H_5 \end{matrix}$ Natriumacetessigester    Aethyljodid		198	farblose Flüssig- keit	ul.			J 1863 324
α-Aethyl β-acet- propionsäure	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_2H_5 \cdot CH \cdot COO C_2H_5 + 3 KOH = CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown COOK \end{matrix} + 2 C_2H_5OH + K_2CO_3$ β-Aethylacetbernsteinsäureäthylester		250- 252	farblose Flüssig- keit	l	l	l	Soc 39 340

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Aethylacetylen	$\text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_2\text{H}_2 \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{KOH} = 2 \text{KCl} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Methyläthylketonchlorid		18	farblose Flüssig- keit				B. 8 412
Aethylacety- lentetracar- bonsäurete- traäthylester	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 \end{array}$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 + \text{CH Cl} (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} =$ Aethylmalonsäureester Chloromalonsäureester Natriumäthylat $\text{NaCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_4$		200 (150 mm)	flüssig				B 17 2785
Aethyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Aethylalkohol $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{NaO CH}_2\text{CH}_3 = \text{NaJ} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Aethyljodid Natriumalkoholat $2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{HgO} = \text{HgJ}_2 + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Aethyljodid	-117.5	35	farblose Flüssig- keit	sl.	1		Am. 6 243 A 77 38 A.chem. 48.385
Aethylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 = 2 \text{CO}_2 + 2 \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Glykose $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Aethylen	-130	78.5	farblose Flüssig- keit				B. 2. 401 P. 14 282
Aethylamin	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NCO} + \text{KOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{KHCO}_2 + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2$ Aethylcarbonimid  $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{Br} + \text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ Aethylbromid  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NH}_4\text{Cl} = \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$		18.7	farblose Flüssig- keit		1		A 71 330 A 74 159 A. ch 38.63
Aethylanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Anilin Aethylbromid		204	farblose Flüssig- keit				A 74 128
Aethylanthra- cen	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}(\text{OH}) \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{14}$ Aethylhydranthranol	60-61		weisse Blätter				A 212 109
Aethylanthra- cenhydrür	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{CH}) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$ Aethylloxanthranol		320- 323	farbloses Öl		1 1	Benzol 1	A 212 78



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Aethylazanol- säure	$\begin{array}{c} \text{N} = \text{N} \\   \quad   \\ \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{NO} \quad \text{NO} \end{array}$	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{NO} \end{array} + 4 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2 \text{O} + \begin{array}{c} \text{N} = \text{N} \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot (\text{NO}) \cdot \text{CH} \cdot (\text{NO}) \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ <p>Aethylnitrolsäure</p>			gelbe Nadeln	sl.	1	al.	CHCl <sub>3</sub> unl.	A 214 330
Aethylbenzol	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> · C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{array} + 6 \text{H}_2 = 6 \text{H}_2 \text{O} + \begin{array}{c} \text{N} = \text{N} \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NO}) \cdot \text{CH}(\text{NO}) \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ <p>Dinitroäthan</p> $\text{C}_6 \text{H}_5 \text{Br} + \text{C}_2 \text{H}_5 \text{Br} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaBr} + \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{C}_2 \text{H}_5$ <p>Brombenzol Aethylbromid</p> $\text{C}_6 \text{H}_6 + \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2 \text{H}_5 + (\text{AlCl}_3) = \text{ClCH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{C}_2 \text{H}_5$ <p>Benzol Chloressigsäureäthylester</p> $\text{C}_6 \text{H}_6 + \text{CH}_2 = \text{CH}_2 + (\text{AlCl}_3) = \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{C}_2 \text{H}_5$ <p>Benzol Aethylen</p>		136.5	farblose Flüssig- keit					A 181 14 A 131 310
p. Aethylben- zolsulfon- säure	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{array}{l} \text{SC}_2\text{H}_5 \text{ (1)} \\ \text{SO}_3\text{H} \text{ (4)} \end{array}$	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{C}_2 \text{H}_5 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C}_2 \text{H}_5 \\ \text{SO}_3 \text{H} \end{array}$ <p>Aethylbenzol</p>			farblose Nadeln	1				A. ch 1.527 Bl 31 540 B 22 2663
Aethylbern- steinsäure	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> · CH · COOH   CH <sub>2</sub> · COOH	$\text{COOH} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{COOH} \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} = \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ <p>Aethylaethenyltricarbonsäure</p> $\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COOH} \end{array} + 4 \text{O} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ <p>β Acetyl-α Aethylpropionsäure</p>	98	farblose Prismen	1	1	1	Ligroin unl.	B 19 3284 Soc 39 338	
Aethylborat	BO · OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$\text{B}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3 + \text{B}_2\text{O}_3 = 3 \text{BO} \cdot \text{O} \text{C}_2\text{H}_5$ <p>Triäthylborat</p>			farbloses Öel	1				A.Spl. 5.154
Aethylbromid	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Br	$6 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 6 \text{Br} + 2 \text{P} = 2 \text{P}(\text{OH})_3 + 6 \text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$ <p>KBr + C<sub>2</sub>H<sub>5</sub> · OH + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> = H<sub>2</sub>O + KHSO<sub>4</sub> + C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>Br</p>		38.7	farblose Flüssig- keit				A. ch 34.99 J. 1857 441	
Aethylcarbon- sulfid	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> · O · CO · S · S · CO · O · C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$2 \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{COSK} + \text{J}_2 = 2 \text{KJ} + \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ <p>Aethylthiolkohlen-saures Kalium</p>			farblose Flüssig- keit	unl.	1	1	A 75 142	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Py. 2. Aethyl- chinolin	$C_6H_4 \begin{matrix} CH=CH \\   \\ N=C \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} CH=CH \\   \\ N=CH \cdot C_2H_5J = HJ + C_{10}H_{11}N \end{matrix}$ Chinolinjodäthylat	256.5 -238.5		flüssig	sl.	1	1	B 19 2996
Aethylchlorid	$CH_3 \cdot CH_2Cl$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot OH + HCl = H_2O + CH_3 \cdot CH_2Cl$ Alkohol		12.5	farblose Flüssig- keit	sl.			A 174 372
Aethylcincho- ninsäure		$C_6H_5 \cdot NH_2 + C_2H_5 \cdot COH + CH_3 \cdot CO \cdot COOH = H_2 + 2H_2O + C_{13}H_{13}NO_2$ Anilin Propionaldehyd Brenztraubensäure		173	weisse Nadeln	sl.	1	1	A 243 270
Aethyldeoxy- benzoin	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} C_2H_5 \\   \\ CO - C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHNa \cdot CO - C_6H_5 + C_2H_5Br = BrNa + C_6H_5CH \begin{matrix} C_2H_5 \\   \\ CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Desoxybenzoinnatrium	58	314- 315	feine farblose Nadeln				B 21 1299
Aethylallyl- carbinol	$(CH_2=CH-CH_2)_2 \begin{matrix} C \cdot OH \\   \\ CH_3 \cdot CH_2 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + 2 CH_2=CH-CH_2J + 2 Zn + H_2O =$ Propionsäureester Allyljodid $Zn J \cdot O \cdot C_2H_5 + (CH_2=CH \cdot CH_2)_2 \begin{matrix} C \cdot OH \\   \\ CH_3 \cdot CH_2 \end{matrix}$		175- 176	farblose Flüssig- keit				J. pr Ch 25. 59
Aethyldioxy- sulfocarbonat	$C_2H_5O \cdot CS \cdot S$ $C_2H_5O \cdot CS \cdot S$	$2 C_2H_5O \cdot CS + J_2 = 2 KJ + \begin{matrix} C_2H_5O \cdot CS \cdot S \\   \\ C_2H_5O \cdot CS \cdot S \end{matrix}$ Kaliumxanthogenat		28	farblose Prismen	ul.	1	1	J. 1847 48 690
Aethylselenid	$C_2H_5 - Se$ $C_2H_5 - Se$	$2 K (C_2H_5) SO_4 + K_2Se_2 = 2 K_2SO_4 + (C_2H_5)_2 Se_2$			rotgelbe Flüssig- keit	ul.			A 152 212
Aethyldisulfid	$C_2H_5S$ $C_2H_5S$	$2 C_2H_5O \cdot SO_2K + K_2S_2 = 2 K_2SO_4 + \begin{matrix} C_2H_5S \\   \\ C_2H_5S \end{matrix}$ Aethylschwefelsaures Kalium $2 C_2H_5 \cdot SNa + S = Na_2S + \begin{matrix} C_2H_5S \\   \\ C_2H_5S \end{matrix}$ Natriummereaptid		153- 153.5	farbloses Oel	sl.			A 11 1 A 223 348

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
19 96	Aethylen	CH <sub>2</sub> = CH <sub>2</sub>	$2 \text{ C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{SO}_2 + \begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5\text{S} \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{S} \end{array}$ Mercaptan							J.1861 590
174 72			$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH}_2$ Alkohol	-169	-103	farbloses Gas				A 168 64
242 70			$2 \text{ CS}_2 + 2 \text{ H}_2\text{S} + 6 \text{ Cu} = 6 \text{ CuS} + \text{CH}_2 = \text{CH}_2$ Aethylenchlorid							A 108 194
			$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl}_2 + 2 \text{ Na} = 2 \text{ NaCl} + \text{CH}_2 = \text{CH}_2$ Aethylenacetessigsäure- äthylester							A 137 311
21 99		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{ C}_2\text{H}_5\text{O Na} + \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{Br} = 2 \text{ NaBr}$ Acetessigester Natriumalkoholat Aethylenbromid	195-	196.5	farblose Flüssig- keit				Soc 47 829
			$+ 2 \text{ C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$							
rCh 59	Aethylenäthylidenoxyl	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{OH} \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Aldehyd Glykol	82	5	farblose Flüssig- keit				A 120 328
847 8 90	Aethylenbromid	CH <sub>2</sub> Br · CH <sub>2</sub> Br	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + 2 \text{ Br} = \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Aethylen	9	5	131.5	farblose Flüssig- keit			A ch 32.375
152 12	Aethylenbromojodid	CH <sub>2</sub> Br · CH <sub>2</sub> J	$\text{CH}_2 = \text{CHBr} + \text{HJ} = \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{J}$ Bromäthylen	28	163		lange Nadeln	sl.		A 155 213
			$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{BrJ} = \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{J}$ Äthylen							J 1874 326
11 1	Aethylenchlorid	CH <sub>2</sub> Cl · CH <sub>2</sub> Cl	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{Cl}_2 = \text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_2\text{Cl}$ Aethylen	83	5		farblose Flüssig- keit			A 94 245
223 48	Aethylenchlorobromid	CH <sub>2</sub> Cl · CH <sub>2</sub> Br	$2 \text{ CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{Br}_2 = 2 \text{ CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{J}_2$ Aethylenchlorojodid	107-	108		farblose Flüssig- keit			A 156 14

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Aethylenchloro- jodid	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{J}$	$2 \text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{Br}_2 + \text{Cl}_2 = 2 \text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_2\text{Br}$ Aethylen $\text{CH}_2\text{J} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{Cl}_2 = \text{J}_2 + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{J}$ Aethylenjodid		140	farblose Flüssig- keit				J.pr.Ch 26.380 A 125 101 A 127 372
Aethylen- cyanid		$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{Cl}_2 = \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Aethylen siehe Bernsteinsäurenitril							
Aethylenäacet- amid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Aethylen-diamin		172	farblose Flüssig- keit	1	1	al.	B 21 2332
Aethylenä- thylsulfid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{Br} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{Br} \end{array} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{SNa} = 2 \text{NaBr} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Natriummereaptid Äthylenbromid		210- 213	farblose Flüssig- keit				B 4 717
Aethylenä- thylsulfon	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{O}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Äthylenäthylsulfid		136.5	diamant- glänzende Nadeln	sl.	al.		J.pr.Ch 17.469
		$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{Na} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{Na} \end{array} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} = 2 \text{NaBr} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Äthylbromid Äthandisulfinsäures Natron							J.pr.Ch 36.437
Aethylenä- thylsulfoxid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{O} = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Äthylenäthylsulfid		170	weisse Krystall- schuppen				B 4 717
Aethylenä- min	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + 4 \text{NH}_3 = 2 \text{NH}_4\text{Cl} + \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Aethylenchlorid		+10 116.5	farblose Flüssig- keit	1		ul.	J. 1853 468

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
r.Ch 380			$CN - CN + 4 H_2 = NH_2 . CH_2 . CH_2 . NH_2$ Cyan							A . Spl 3 . 372
125 01	Aethylendiformin	$H . CO . O . CH_2$   $H . CO . O . CH_2$	$CH_2 . OH \quad H . COOH \quad CH_2 . CO_2 . H$   + = 2 H_2O +   $CH_2 . OH \quad H . COOH \quad CH_2 . CO_2 . H$ Glykol Ameisensäure		174	farblose Flüssigkeit				B 7 263
127 72	Aethylendiharnstoff	$CH_2 . NH . CO . NH_2$   $CH_2 . NH . CO . NH_2$	$CH_2 . NH_2 \quad CH_2 . NH . CO . NH_2$   + 2 HCNO =   $CH_2 . NH_2 \quad CH_2 . NH . CO . NH_2$ Aethylendiamin Cyansäure		192	farblose Nadeln	l	sl.	ul.	A 119 349
21 332	Aethylendimalonsäuretetraäthylester	$CH_2 . CH (COO C_2H_5)_2$   $CH_2 . CH (COO C_2H_5)_2$	$2 CHNa(COO C_2H_5)_2 + Br . CH_2 . CH_2Br = 2 NaBr +$ Natriummalonsäure- Aethylenbromid diäthylester		275 - 280 (225 mm)	dickflüssig				Soc 51 19
14 17	Aethylendimethylsulfid	$CH_2 - S . CH_3$   $CH_2 - S . CH_3$	$CH_2Br \quad CH_2 . S . CH_3$   + 2 CH_3 . SNa = 2 NaBr +   $CH_2Br \quad CH_2 . S . CH_3$ Aethylenbromid Natriummethylmercaptid		183	farblose Flüssigkeit				B 4 716
r.Ch 469	Aethylendiphenylsulfon	$C_6H_5 . SO_2 . CH_2$   $C_6H_5 . SO_2 . CH_2$	$2 C_6H_5SO_2Na + Br . CH_2 - CH_2Br = 2 NaBr +$ Benzolsulfinsaures Aethylenbromid Natrium		179.5 -180	farblose Nadeln	sl.	l	Eisessig I	J.pr.Ch 30.174
4 17			$2 C_6H_5 . SO_2Na + CH_2 . CCl_2 . COOH = 2 NaCl + CO_2 +$ Benzolsulfinsaures $\alpha$ Dichlorpropionsäure Natrium							B 21 1694
853 68	Aethylendisuccinimid	$CH_2 - N \begin{matrix} CO . CH_2 \\   \\ CO . CH_2 \\   \\ CO . CH_2 \end{matrix}$   $CH_2 - N \begin{matrix} CO . CH_2 \\   \\ CO . CH_2 \\   \\ CO . CH_2 \end{matrix}$	$CH_2 . NH_2 \quad CH_2 . COOH \quad CH_2 - N \begin{matrix} CO . CH_2 \\   \\ CO . CH_2 \\   \\ CO . CH_2 \end{matrix}$   + 2   = 4 H_2O +   $CH_2 . NH_2 \quad CH_2 . COOH \quad CH_2 - N \begin{matrix} CO . CH_2 \\   \\ CO . CH_2 \\   \\ CO . CH_2 \end{matrix}$ Aethylendiamin Bernsteinsäure		250- 251	farblose prismatische Nadeln	sl.	ul.	ul.	Soc 55 11.

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Aethylendito- lylamin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} + \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Br} \\   \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{array} = 2 \text{HBr} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ o-Toluidin      Aethylenbromid	75-76			ul.	1	Eis- essig 1	M 7 231
Aethylendi- rethan	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{Cl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2\text{NH}_2 \end{array} = 2 \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Chlorameisensäure- äthylester      Aethylendiamin	112		farblose Nadeln	sl.	1	1	R 7 260
Aethylenfluo- rid	$\text{CH}_2 \text{Fl} - \text{CH}_2 \text{Fl}$	$\text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{Br} + 2 \text{Ag Fl} = 2 \text{Ag Br} + \text{CH}_2 \text{Fl} - \text{CH}_2 \text{Fl}$ Aethylenbromid			Gas				Bull 24 40
Aethylenglykol	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH})$	$\text{CH}_2 \text{Cl} - \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{Pb O} + \text{H}_2 \text{O} = \text{Pb Cl}_2 + \text{CH}_2 \text{OH} \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$ Aethylenchlorid	11.5 197- 197.5		farblose Flüssig- keit	1	1	ul.	A Spl 6, 200
		$\text{CH}_2 \text{Br} - \text{CH}_2 \text{Br} + \text{K}_2 \text{CO}_3 + \text{H}_2 \text{O} = 2 \text{KBr} + \text{CO}_2 + \text{CH}_2 \text{OH} \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$ Aethylenbromid							J.pr.Ch 11, 229
Aethylenjodid	$\text{CH}_2 \text{J} \cdot \text{CH}_2 \text{J}$	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{J}_2 = \text{CH}_2 \text{J} - \text{CH}_2 \text{J}$ Aethylen	81-82		farblose Tafeln				A 15 67
		$\text{CH}_2 \text{Cl} - \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{Ca J}_2 = \text{Ca Cl}_2 + \text{CH}_2 \text{J} - \text{CH}_2 \text{J}$ Aethylenchlorid							A 231 265
Aethylenoxyd	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{Cl} \\   \\ \text{CH}_2 \text{OH} \end{array} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2 \text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{O} \end{array}$ Glykolchlorhydrin	13.5		farblose Flüssig- keit				A 110 125
		$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{J} \\   \\ \text{CH}_2 \text{J} \end{array} + \text{Ag}_2 \text{O} = 2 \text{Ag J} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{O} \end{array}$ Aethylenjodid							J 1877 522
Aethylenphe- nylendiamin	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} 1 \\   \\ \text{OH} 2 \end{array} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array} = 2 \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Brenzkatechin      Aethylendiamin	96.5 -97	288.5 -289	farblose Blättchen	sl.		1 Ligroin 1	B 20 1191

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litter- atur
						Was- ser	Alko- hol	Ather		
$\alpha$ -Aethylenphenylhydrazin	$C_6H_5 \cdot N \cdot NH_2 \cdot NH_2 \cdot N \cdot C_6H_5$   CH <sub>2</sub> — CH <sub>2</sub>	$2 C_6H_5N \cdot Na \cdot NH_2 + CH_2Br \cdot CH_2Br = 2 NaBr + C_6H_5N \cdot NH_2 \cdot NH_2 \cdot N \cdot C_6H_5$ Aethylenbromid Natriumphenylhydrazin	90		farblose Prismen	sl.	1			B 21 3203
Aethylenrhodanid	$CH_2 \cdot S \cdot C \cdot N$   $CH_2 \cdot S \cdot C \cdot N$	$CH_2Cl + CH_2 \cdot SCN + 2 KSCN = 2 KCl + CH_2 \cdot SCN$ Aethylenchlorid	90		rhom- bische Tafeln	sl.				J 1855 609
Aethylen- $\alpha$ -tetramethyl- dipyrrol	$\begin{array}{c} CH_3 \quad CH_3 \\ \diagdown \quad / \\ CH=C \quad N \quad CH_2 \quad N \quad C=CH \\ / \quad \backslash \quad / \quad \backslash \\ CH=C \quad CH_3 \quad CH_3 \quad C=CH \end{array}$	$2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 + CH_2 \cdot NH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2 = 4 H_2O + C_{14}H_{20}N_2$ Acetonylaceton Aethylen-diamin	125- 126		permutter- glänzende Blättchen	ul.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 19 3157
Aethylthio- harnstoff	$\begin{array}{c} NH \cdot CH_3 \\ / \quad \backslash \\ CS \\ \backslash \quad / \\ NH \cdot CH_3 \end{array}$	$CH_2 \cdot NH_2 + CS_2 = H_2S + CH_2 \cdot NH \cdot CH_2$ Aethylen-diamin	194		farblose Prismen	1	sl.			B 5 242
Aethyltri- carbonsäure- triäthylester	$C_2H_5O \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C \begin{array}{l} \swarrow COO C_2H_5 \\ \searrow COO C_2H_5 \end{array}$	$CH_3 \begin{array}{l} \swarrow COO C_2H_5 \\ \searrow COO C_2H_5 \end{array} + Cl_2H \cdot COO C_2H_5 + 2 C_2H_5O \cdot Na = NaCl + 2 C_2H_5OH$ Malonsäureester Dichloressigester Natriumäthylat $+ C_2H_5O \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C (COO C_2H_5)_2$	203- 205 100 mm		farbloses Öl					B 25 746
Aethylfluorid	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot FI$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot KSO_4 + KFI = K_2SO_4 + CH_3 \cdot CH_2 \cdot FI$ Aethylschwefelsäure			Gas	1				A 92 247
Aethylform- amid	$H \cdot CO \cdot NH \cdot C_2H_5$	$C_2H_5 \cdot NH_2 + H \cdot COOH = H_2O + H \cdot CO \cdot NH \cdot C_2H_5$ Aethylaminformiat	199		farblose Flüssig- keit					J 1869 602
Aethylform- anilid	$C_6H_5 \cdot N \begin{array}{l} \swarrow C_2H_5 \\ \searrow CHO \end{array}$	$C_6H_5NH \cdot CHO + C_2H_5Br = HBr + C_6H_5 \cdot N \begin{array}{l} \swarrow C_2H_5 \\ \searrow CHO \end{array}$ Formanilid Bromäthyl	258		farbloses Öl	ul.	1	1		B 21 1108
Aethylglykol- säure	$CH_2 \cdot O \cdot C_2H_5$   COOH	$CH_2Cl + NaO \cdot C_2H_5 = NaCl + CH_2 \cdot O \cdot C_2H_5$ Natriumäthylat Chloressigsäure	206- 207		farblose Flüssig- keit					J 1860 314

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
		$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{C Cl}_2 + 3 \text{C}_2\text{H}_5 \text{O Na} = 2 \text{Na Cl} + 2 \text{C}_2\text{H}_5 \text{Cl} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO Na} \end{matrix}$ a-Tetrachloräthan Natriumäthylat							J 1878 317
α Aethylhydroxylamin	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{---} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{---} \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{NH}_2$ Äthylbenzhydroxamsaurer Aethylester		68	farblose Flüssig- keit	ul.			A 182 223
Aethyliden- acetessig- säureäthyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3\text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Acetessigester Aldehyd		210- 212	farblose Flüssig- keit				A 218 172
Aethyliden- äthylendisul- fid	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{---} \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{SH} + \text{CH}_3 \cdot \text{COH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \\ \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{H} \end{matrix} \end{matrix}$ CH <sub>2</sub> · SH Acetaldehyd Aethylenmercaptan		172- 173	farbloser Öl				B 21 1475
Aethyliden- äthylendisul- fon	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{S} \begin{matrix} \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_2 \\ \text{---} \text{H} \end{matrix} \end{matrix} + 2 \text{O}_2 = \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \\ \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{H} \end{matrix} \end{matrix}$ Aethylidenäthylendisulfid		198	farblose Nadeln				B 21 1475
Aethyliden- bromid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH Br}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + \text{Br}_2 = \text{HBr} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH Br}_2$ Aethylbromid		112.5	farblose Flüssig- keit				J 1860 346
		$\text{CH}_2 = \text{CH Br} + \text{HBr} = \text{CH}_2 \cdot \text{CH Br}_2$ Bromäthylen							Z 1870 199
Aethyliden- bromojodid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH Br J}$	$\text{CH}_2 = \text{CH Br} + \text{HJ} = \text{CH}_2 \cdot \text{CH Br J}$ Bromäthylen		142- 143	farblose Flüssig- keit				J 1865 483
		$\text{CH}_2 \cdot \text{CHJ}_2 + \text{BrJ} = \text{CH}_2 \cdot \text{CH BrJ} + \text{J}_2$ Aethylidenjodid							Bl 31 412
Aethyliden- chlorid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHCl}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl}_2$ Aethylchlorid		60	farblose Flüssig- keit				Bl 27 113



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
1873 317	Aethylidenchlorobromid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH Cl Br}$	$\text{CH}_2 = \text{CH Br} + \text{HCl} = \text{CH}_2 - \text{CH Cl Br}$ Bromäthylen		82,7	farblose Flüssigkeit				A 155 215
182 223	Aethylidenchlorojodid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH Cl J}$	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{Br}_2 = \text{HBr} + \text{CH}_2 = \text{CH Cl Br}$ Aethylchlorid $\text{CH}_2 \cdot \text{CH J}_2 + \text{Cl J} = \text{CH}_2 \cdot \text{CH Cl J} + \text{J}_2$ Aethylidenjodid		117- 119	farblose Flüssigkeit				A 195 193 Bl 31 411
218 172	Aethylidendiessigsäureanhydrid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 - \text{CO} \\ \text{CH}_2 - \text{CO} \end{matrix} \text{O}$	$2 \text{CH}_3(\text{COOH})_2 + \text{CH}_2\text{CHO} = 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ Malonsäure Paraldehyd	46	282- 284	feine Prismen	1	1	Ligroin ul.	A 218 150
321 475	Aethylidendi-oxamid	$\text{CO} \cdot \text{NH}_2$   $\text{CO} \cdot \text{NH} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$   $\text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$4 \text{CN} + \text{CH}_3\text{COH} + 3\text{H}_2\text{O} = \text{CO} \cdot \text{NH} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ Aldehyd			weisses Pulver				A 128 338
321 475	Aethylidendi-phenyldi-amin	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} (\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Acetaldehyd Anilin			gelbe Warzen				A 140 127
1860 346	Aethyliden-harnstoff	$\text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{O} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CH}_2 \cdot \text{COH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{O} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ Harnstoff Aldehyd	154		farblose Nadeln	ul.	sl.	ul.	A 151 186
1865 483	Aethylidenhy-drazon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} - \text{N} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_2\text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} - \text{N} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ Phenylhydrazin Acetaldehyd		248- 252	farblose Krystalle	1	1	Ligroin ul.	A 190 136
3131 412	Aethyliden-jodid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH J}_2$	$\text{CH} \equiv \text{CH} + 2 \text{HJ} = \text{CH}_2 - \text{CH J}_2$ Acetylen		177- 179	farblose Flüssigkeit				A 132 122
3127 113			$\text{CH}_2 \cdot \text{CH Cl}_2 + \text{Ca J}_2 = \text{Ca Cl}_2 + \text{CH}_2 \cdot \text{CH J}_2$ Aethylidenchlorid							A 23 1266

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Aethyliden- malonsäure- diäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Malonsäureester Aldehyd		115- 118 17 mm	farbloses Öl				A 218 157
Aethylidenoxy- chlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{Cl} \end{matrix} \text{O}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + 2 \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \text{Cl})_2\text{O}$ Aldehyd							A 106 336
Aethyliden- propionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} = \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Methylparakonsäure  $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3(\text{COOH})_2 = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Propionaldehyd Malonsäure		193- 194	farblose Flüssig- keit	1			A 255 27  B 24 2602
Aethyliden- urethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} -\text{NH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ -\text{NH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{NH}_3 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{NH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5)_2$ Urethan Aldehyd	125- 126		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 7 160  B 7 269
Pr. 3. Aethylin- dol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH}_2 + (\text{ZnCl}_2) = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}$ Milchsäure Anilin		282- 284 790 mm	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	B 20 3415
Aethylisoamyl	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{Na}_2 = 2 \text{NaJ} +$ Aethyljodid Isoamyljodid  $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{HJ} +$ Methylisoamylcarbinoljodid $\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$		90.5	farblose Flüssig- keit				A 166 163  Soe 39.467
Aethylisoamyl- oxalsäure	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{COO C}_2\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + 2(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2 \text{Zn} + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnO} + \text{ZnJ}_2$ Diäthylloxalat Isoamyljodid  $\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$			farbloses Öl				A 142 6

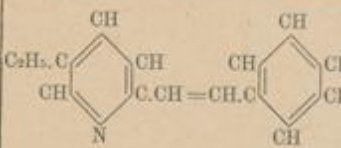
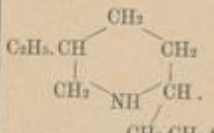

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
218 57 Aethylisobutyl	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Aethyljodid Isobutyljodid		62	farblose Flüssig- keit				J 1855 574
106 36 Aethylisobutyl- keton	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{ONa} + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{COO Na} + \text{CO} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{C}_2\text{H}_5\text{O}$ Natriumäthylat Natriumisovalerianat		135	farblose Flüssig- keit				A 202 327
255 57 Aethyliso- cyanid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NC}$	$\text{C}_2\text{H}_5 \text{NH}_2 + \text{CHCl}_3 + 3 \text{KOH} = 3 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{KCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NC}$ Aethylamin		78	farblose Flüssig- keit				A 144 114
24 602 Aethylisopro- pylätber	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{J} + \text{AgCN} = \text{AgJ} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NC}$ Aethyljodid							A ch 17,203
7 60 Aethylisopro- pylätber	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CHJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \text{N} = (\text{C}_2\text{H}_5)_3 \text{N} \cdot \text{HJ}$ Isopropyljodid Aethylalkohol Triäthylamin		54	farblose Flüssig- keit				J 1881 409
7 69 Aethylisopro- pylcarbinol	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COCl} + 2 \text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnO} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Isobutyrylchlorid		127- 127.5	farblose Flüssig- keit				K 23 164
166 63 Aethyljodid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{HJ} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{J}$ Alkohol		72.5	farblose Flüssig- keit				A ch 91 89
166 63 Aethylkohlen- saurer Kalium	$\begin{matrix} -\text{OK} \\ \text{C} = \text{O} \\ -\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{P} + 3 \text{J} = \text{P}(\text{OH})_3 + 3 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{J}$			seiden- glänzende Blätter	sl.	ul.		A 35 284
142 3 Aethylmalon- säure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CHNa} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{C}_2\text{H}_5\text{J} = \text{NaJ} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Natriummalonsäureester		111.5	farblose Nadeln	1	1	1	A 249 174

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Aethylmer- captan	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . SH	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \end{matrix} > \text{Ba} + \text{Ba} (\text{HS})_2 = 2 \text{Ba} \text{SO}_4 + 2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SH}$ Äthylschwefelsaurer Baryt		36	farblose Flüssig- keit				A 11 1
		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Cl + KHS = KCl + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SH Aethylchlorid							A 34 25
α-Aethylnaph- talin	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> (α)	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> Br + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Br + 2 Na = 2 Na Br + C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> α Brom- Aethyl- naphthalin bromid		251- 252	farblose Flüssig- keit				A 155 118
β-Aethylnaph- talin	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> (β)	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Cl + (Al Cl <sub>3</sub> ) = HCl + C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Naphthalin Aethyl- chlorid		251	farblose Flüssig- keit				G 11 265
		C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> Br + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Br + 2 Na = 2 Na Br + C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> β Bromnaphthalin Aethylbromid							B 17 1179
α-Aethylnaph- tylcarbonat	$\begin{matrix} -\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C} = \text{O} \\ -\text{O} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix}$	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> OK + Cl . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> = KCl + CO <sub>2</sub> $\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix}$ α-Naphtol- Chlorameisen- kalium ester		31	farblose rhombische Tafeln	1			B 13 702
Aethylnitrat	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . NO <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH + HNO <sub>3</sub> = H <sub>2</sub> O + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>3</sub> Aethylalkohol		87 . 5	farblose Flüssig- keit				A Spl 6 . 220
Aethylnitrit	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . NO <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . OH + Na NO <sub>2</sub> = Na OH + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub> Alkohol		17	farblose Flüssig- keit				A 253 251
Aethylnitrol- säure	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{Br}_2 \end{matrix} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = 2 \text{HBr} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO} \end{matrix}$ Dibromnitroäthan Hydroxylamin		81-82	hellgelbe ortho- rhombische Krystalle	1	1		A 175 98
		CH <sub>2</sub> . CH Na . NO <sub>2</sub> + HNO <sub>2</sub> = Na OH + CH <sub>2</sub> . CH $\begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO} \end{matrix}$ Natriumnitroäthan							A 175 98

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 11 1	Aethyl-m-Oxybenzoessäure		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{HSO}_4 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (3) \end{matrix} + C_2H_5OH = C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + N_2 + H_2SO_4$ m. Diazobenzoessäuresulfat	137		weisse Nadeln	ul.			B 21 979
A 34 25	Aethyl-p-Oxybenzoessäure		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{HSO}_4 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (4) \end{matrix} + C_2H_5OH = C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (4) \end{matrix} + N_2 + H_2SO_4$ p-Diazobenzoessäuresulfat	107						B 21 979
155 118	Aethylparakonsäure		$COOH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH + C_2H_5CHO = H_2O + C_2H_5 \cdot CH \cdot CH \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Bernsteinsäure Propionaldehyd	85		farblose Nadeln		1	CS <sub>2</sub> ml.	A 255 56
117 179	p-Aethylphenol		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{SO}_2\text{K} \end{matrix} + KOH = K_2SO_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{OH} \end{matrix}$ p-Aethylbenzolsulfonsaures Kalium	45-46	213- 214	farblose Nadeln	sl.	1	1	B 22 2665
Sp1 220	o-Aethylphenol		$C_6H_5 \cdot OH + C_2H_5 \cdot OH = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Phenol		204- 205	flüssig				G 14 484
253 251	Aethylphenylcarbinol		$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5 + H_2 = C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Aethylphenylketon		212	farblose Flüssigkeit				J 1874 535
175 98	Aethylphenyl- disulfid	$C_6H_5 \cdot S-S \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CHO + Zn \cdot (C_2H_5)_2 + H_2O = C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{C}_2H_5 \end{matrix} + Zn \cdot (C_2H_5) \cdot OH$ Benzaldehyd Zinkäthyl			farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	K 16 322
175 98	Aethylphenyl- disulfid	$C_6H_5 \cdot S-S \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot SH + C_2H_5 \cdot SH + 2 Br = 2 HBr + \begin{matrix} C_6H_5-S \\   \\ C_2H_5-S \end{matrix}$ Thiophenol Aethylmercaptan			farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	B 19 3135

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Aethylphenylketon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot Cl + Zn (C_2H_5)_2 = C_6H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5 + Zn (C_2H_5) \cdot Cl$ Benzoylchlorid Zinkäthyl	18.5	215.5	farblose Flüssigkeit				A 118 20
Aethylphenylsulfid	$\begin{matrix} C_6H_5 & S \\ & \diagdown \diagup \\ & C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot S \cdot Na + C_2H_5 \cdot J = Na \cdot J + \begin{matrix} C_6H_5 & S \\ & \diagdown \diagup \\ & C_2H_5 \end{matrix}$ Thiophenol- Aethyljodid natrium		204	farblose Flüssigkeit				J pr Ch 17.457
Aethylphenylsulfon	$\begin{matrix} C_6H_5 & SO_2 \\ & \diagdown \diagup \\ & C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot Cl + C_2H_5 \cdot SH = HCl + N_2 + \begin{matrix} C_6H_5 & S \\ & \diagdown \diagup \\ & C_2H_5 \end{matrix}$ Diazobenzolchlorid Aethylmercaptan		42	farblose Tafeln	sl.	1	1	B 17 2078 J pr Ch 17.457
		$C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot Na + C_2H_5 \cdot Br = Na \cdot Br + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot C_2H_5$ Benzolsulfinsäures Aethyl- Natrium bromid							B 13 1274
Aethylphosphin	$C_2H_5 \cdot PH_2$	$C_2H_5 \cdot J + PH_3 + Zn \cdot O = Zn \cdot J_2 + H_2O + C_2H_5 \cdot PH_2$ Aethyl- Jodphosphonium		25	farblose Flüssigkeit				B 4 432
Aethylphosphorchlorür	$C_2H_5 \cdot PCl_2$	$Hg (C_2H_5)_2 + PCl_3 = Hg \cdot Cl \cdot C_2H_5 + C_2H_5 \cdot PCl_2$ Quecksilberäthyl		110	farblose Flüssigkeit				B 13 2174
Aethylphosphorsäure	$C_2H_5 \cdot O \cdot PO (OH)_2$	$C_2H_5 \cdot OH + PO (OH)_3 = H_2O + C_2H_5 \cdot O \cdot PO (OH)_2$ Alkohol			farblose Krystallmasse	1	1	1	A 6 129
Aethylphosphorsäurechlorid	$C_2H_5 \cdot O \cdot PO \cdot Cl_2$	$PCl_3 + 2 C_2H_5 \cdot OH + Cl_2 = C_2H_5 \cdot Cl + 2 HCl + C_2H_5 \cdot O \cdot POCl_2$		167	farbloser Öl	nl.			A Spl 6.265
Aethylpropyläther	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH + CH_3 \cdot CH_2 \cdot OH + (H_2SO_4) = H_2O + CH_3 \cdot O \cdot C_2H_5$ Propylalkohol Aethylalkohol		63.5	farblose Flüssigkeit				Am 6 245
		$CH_3 \cdot Cl \cdot O \cdot C_2H_5 + Zn (C_2H_5)_2 = Zn \cdot Cl (C_2H_5) + CH_3 \cdot O \cdot C_2H_5$ Chlormethyläthyläther Zinkäthyl							B 24 858



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt v	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litter- atur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
$\beta$ -Aethyl- $\alpha$ -Stilbazol		$C_{15}H_{15}N + C_6H_5 \cdot COH = H_2O + C_{15}H_{15}N$ Collidin Benzaldehyd	58.5	356.5	weisse Tafeln	ul.	1	1		B 21 3087
$\beta$ -Aethyl- $\alpha$ -Stilbazolin		$C_{15}H_{15}N + 4 H_2 = C_{15}H_{23}N$ $\beta$ -Aethyl- $\alpha$ -Stilbazol		314	farbloses Öl	sl.	1	1		B 21 8096
Äthylsulfid		$2 C_2H_5Cl + K_2S = 2 KCl + C_2H_5 \cdot S \cdot C_2H_5$ Aethylchlorid  $C_2H_5S \cdot C_2H_5 \cdot Hg = HgS + C_2H_5 \cdot S \cdot C_2H_5$ Quecksilbermercaptid		92.5- 93	farblose Flüssig- keit	ul.				A 34 24
Aethylsulfon- aceton	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot SO_2 \cdot C_2H_5$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot Cl + C_2H_5 \cdot SO_2Na = NaCl + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot SO_2 \cdot C_2H_5$ Chloraceton Aethylsulfinsaures Natrium			Öl	1	1	sl.		B 24 868
Aethylsulfon- äthanol	$CH_2 \cdot OH$ $ $ $CH_2 \cdot SO_2 \cdot C_2H_5$	$CH_2 \cdot SO_2 \cdot C_2H_5 + KOH = C_2H_5 \cdot SO_2 \cdot K +  $ $CH_2 \cdot OH$ $CH_2 \cdot SO_2 \cdot C_2H_5$ Aethylendiäthylsulfon			farblose Masse			1		J pr Ch 36,443
$\beta$ -Aethylsulfon- propionsäure	$C_2H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$	$J \cdot CH_2CH_2 \cdot COOH + C_2H_5SOONa = NaJ + C_2H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$ $\beta$ -Jodpropionsäure Aethylsulfinsaures Natrium		112	farblose Blättchen			1	1	B 21 995
Aethylsulfon- sulfonal	$C_2H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2$ $CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup SO_2 \cdot C_2H_5 \\ \diagdown SO_2 \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_2Cl \cdot CO \cdot CH_3 + 3 C_2H_5SH + 6 O = HCl + H_2O + C_2H_5 \cdot SO_2$ Chloraceton  $C_2H_5SO_2 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown C-SO_2C_2H_5 \end{matrix}$		187	farblose Nadeln	sl.	sl.			B 33 3239





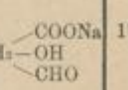
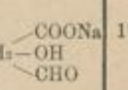

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 3087	Aethylsulfoxyd	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \text{SO}$	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \text{S} + \text{O} = \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \text{SO}$ Aethylsulfid			farbloser Syrup	1			A 144 153
B 21 3096	Aethylsulfuron	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{J} + \text{NaOH} = \text{NaJ} + \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix}$ Diäthylendisulfid-Jodmethylat		215	farblose Flüssig- keit				B 19 3266
B 21 3096	α Aethyltartronsäure	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{COOH})_2$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CJ}(\text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2 + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{HJ} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{COOH})_2$ Jodäthylmalensäureester	98		farbloser Krystall- syrup	1	1	1	A 239 127
A 34 24	Aethyltellurid	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \text{Te}$	$\text{K}_2\text{Te} + 2 \text{K}(\text{C}_2\text{H}_5) \text{SO}_4 = 2 \text{K}_2\text{SO}_4 + (\text{C}_2\text{H}_5)_2 \text{Te}$		137- 138	rotgelbe Flüssig- keit	ul.			A 84 69
B 24 868	Aethyltetrasulfid	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{S} \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{S} \end{matrix}$	$2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SH} + \text{S}_2\text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + (\text{C}_2\text{H}_5)_2 \text{S}_4$ Mercaptan			gelbliches Öl				J pr Ch 15.214
B 24 868	Aethylthio- erbumin- säureäthyl- ester	$\text{NH} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CS} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{SCN} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} = \text{NH} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CS} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Aethylsenföl		204- 208	Öl				B 2 117
pr Ch 6.443	Aethylthiogly- kolsäure- äthylester	$\text{C}_2\text{H}_5\text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_2\text{H}_5 \text{SNa} + \text{ClCH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = \text{NaCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Natrium- Chloressigsäureester mercaptid		187- 189	Öl				Bl 13 444
B 21 995	Aethylthio- kohlenstoff- chlorid	$\text{Cl} \cdot \text{CS} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{CSCl}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{HCl} + \text{Cl} \cdot \text{CSO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Thiophosgen		436	farblose Flüssig- keit				B 20 2384
B 33 3239	Aethylthiol- kohlenstoff- Kalium	$\begin{matrix} \text{SK} \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \text{CS} \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{KOH} = \begin{matrix} \text{SK} \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ Thiokohlenstoff- diäthylester			farblose Nadeln oder Prismen	1	1	ul.	A 75 130

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
		$C_2H_5 \cdot SK + CO_2 = C \begin{matrix} \diagup SK \\ = O \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$ Kaliummercaptid							J 151 513
		$C_2H_5 OH + CO S + KOH = C \begin{matrix} \diagup SK \\ = O \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix} + H_2O$							A 148 137
Aethylthio- phosphorsäure	$C_2H_5 O \cdot PS (OH)_2$	$C_2H_5OH + PSCl_3 + 2 H_2O = 3 HCl + C_2H_5O \cdot PS (OH)_2$ Alkohol			farbloses Öl	ul.			Z 1869 413
o-Aethyltoluol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup Br \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} + C_2H_5 Br + 2 Na = 2 Na Br + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ o-Bromtoluol Aethylbromid	158- 159		farblose Flüssig- keit				B 18 1121
m-Aethyltoluol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup Br \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} + C_2H_5 Br + 2 Na = 2 Na Br + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ m-Bromtoluol Aethylbromid	158- 159		farblose Flüssig- keit				A 192 198
p-Aethyltoluol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup Br \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} + C_2H_5 J + 2 Na = Na J + Na Br + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ p-Bromtoluol	161- 162		farblose Flüssig- keit				A 136 312
Aethylinter- schweflig- saurer Natron	$C_2H_5 \cdot S \cdot SO_2 \cdot ONa$	$C_2H_5 Br + Na_2S_2O_3 = Na Br + C_2H_5 S \cdot SO_2 \cdot ONa$ Aethylbromid			6-seitige farblose Blättchen	l			B 7 646
		$C_2H_5 SH + Na_2SO_3 + J_2 = Na J + HJ + C_2H_5 S \cdot SO_2 \cdot ONa$ Merkaptan							B 7 1162
Aethylxan- thogensäure	$C_2H_5O \begin{matrix} \diagup CS \\ \diagdown HS \end{matrix}$	$C_2H_5 OH + KOH + CS_2 + HCl = H_2O + KCl + C_2H_5O \begin{matrix} \diagup CS \\ \diagdown HS \end{matrix}$ Alkohol			farbloses Öl	sl.			Berz. Jahres- bericht 3. 83
Aethylxan- thogensäure- äthylester	$C_2H_5O \begin{matrix} \diagup CS \\ \diagdown C_2H_5S \end{matrix}$	$C_2H_5O \begin{matrix} \diagup CS \\ \diagdown KS \end{matrix} + C_2H_5J = KJ + C_2H_5O \begin{matrix} \diagup CS \\ \diagdown C_2H_5S \end{matrix}$ Aethylxantogen- saurer Kalium- jodid	200		farblose Flüssig- keit				A 75 125
Aethyl-m-xylol	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$ (1) (3) (4)	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \\ \diagdown Br \end{matrix} (1)(3) + C_2H_5J + 2 Na = Na Br + NaJ + C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$ Brom-m-xylol	185- 186		farblose Flüssig- keit				B 23 998

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur		
							Wasser	Alkohol	Äther				
J 151 513	Aethyl-p-xylol	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \text{ (1)} \\ \text{C}_6\text{H}_4 - \text{CH}_3 \text{ (4)} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \text{ (6)} \end{array}$	analog aus Brom-p-xylol und Aethyljodid		185	farblose Flüssigkeit					B 23 990		
A 148 137	Aethyl-o-xylol	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \text{ (1)} \\ \text{C}_6\text{H}_3 - \text{CH}_3 \text{ (2)} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \text{ (4)} \end{array}$	analog aus Brom-o-xylol und Aethyljodid		187- 188	farblose Flüssigkeit					B 23 991		
Z 1869 413	Akonitsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \qquad \qquad \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \qquad \qquad \qquad   \\ \text{C} \cdot (\text{OH}) \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \qquad \qquad \qquad    \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \qquad \qquad \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{Citronensäure} \end{array}$	191		farblose Blättchen	1	1			J. 1856 463 u. A 178 153		
B 18 1121	Akridin		$\text{C}_6\text{H}_5 \text{ > NH} + \text{H} \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$	107		farblose Blättchen	sl.	1	1	$\text{CS}_2$	A 224 3		
A 192 198			Diphenylamin Ameisensäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\   \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \end{array} = 4 \text{H} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$								B 17 1370	
A 136 312			Phenyl-o-toluidin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH}_2 + (\text{Zn Cl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$									B 19 2452
B 7 646			Benzaldehyd Anilin	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{NH} + \text{CH Cl}_3 = 3 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$									B 17 162
B 7 1162	Akridinsäure		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 + 9 \text{O} = 2 \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_7\text{NO}_4$			farblose Nadeln	sl.	1	sl.		B 13 100		
B 23 998			Akridin										

3\*

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Alko- hol	Ather		
Akrylbenzoe- säure	$\text{N} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{17}\text{NO}_2$ Phthalsäureanhydrid Diphenylamin			gelbes Krystall- pulver	ul.	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	A 224 45
Akroleinchlorid	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CHCl}_2$	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{COH} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CHCl}_2$ Akrolein			farblose Flüssigkeit					A 114 36
α-Akrose	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	$6 \text{H} \cdot \text{COH} + (\text{Ca OH}) = \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ Formaldehyd			farblose Flocken					B 22 359
Akrothialdin	$\text{C}_9\text{H}_{12}\text{NS}_2$	$3 \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO} + 2 \text{H}_2\text{S} + \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_9\text{H}_{12}\text{NS}_2$ Akrolein			farblose Krystalle	ul.	sl.	sl.		A Spl 6. 29
Akrylaldehyd	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO}$	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO}$ Glycerin	52.5		farblose Flüssig- keit	l				A 47 113
		$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO}$ Allylalkohol								A 102 291
		$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{CH}_3\text{J} + \text{Na}_2 = \text{NaCl} + \text{NaJ} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO}$ Epichlorhydrin								B 5 810
Akrylmilch- säure	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$2 \text{CHCl} = \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{Ba}(\text{OH})_2 = \text{BaCl}_2 + 2 \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ β-Chloracrylsäure			farblose Flüssig- keit					A 179 91
Akrylsäure	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{O} = \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Akrolein	7-8	140	farblose Flüssig- keit					A 47 125
		$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH} + 2 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Allylalkohol								A 102 291
		$\text{CH}_3\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ β-Jodpropionsäure								B 3 339
α-Alanin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{COOH} \end{matrix} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ α-Chlorpropionsäure			farblose Nadeln	l	sl.			A 113 220

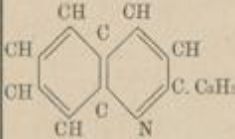
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 224 45	β-Alanin	NH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . COOH	J CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . COOH + 2NH <sub>3</sub> = NH <sub>4</sub> J + NH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . COOH β-Jodpropionsäure	196		farblose Prismen	1	sl.			A 156 36
A 114 36			CN . CH <sub>2</sub> . COOH + H <sub>2</sub> = NH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . COOH Cyanessigsäure								B 8 1597
B 22 359			CH <sub>2</sub> = CH . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + NH <sub>3</sub> = NH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Akrylsäureester								G 19 438
A Spl 6 . 29	Aldehyd- ammoniak	CH <sub>3</sub> . CH (OH) NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub> . CHO + NH <sub>3</sub> = CH <sub>3</sub> . CH (OH) . NH <sub>2</sub> Acetaldehyd	70-80		weisse Rhomb- eder	1	sl.			A 14 133
A 47 113	Aldehydcol- lidin		4 CH <sub>2</sub> Cl - CH <sub>2</sub> Cl + NH <sub>3</sub> = 8 HCl + C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> N Aethylenchlorid		176	farblose Flüssig- keit	ul.	1	1		B 3 202
A 102 291			4 CH <sub>2</sub> . CH (OH) NH <sub>2</sub> = 4 H <sub>2</sub> O + 3 NH <sub>3</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> N Aldehydammoniak								A 155 297
B 5 810			CH <sub>2</sub> . OH 4   + NH <sub>4</sub> Cl = 8 H <sub>2</sub> O + HCl + C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> N CH <sub>2</sub> . OH Glykol								B 17 1906
A 179 91	Aldehydgrün	C <sub>22</sub> H <sub>27</sub> N <sub>3</sub> S <sub>2</sub> O	C <sub>20</sub> H <sub>19</sub> N <sub>3</sub> + CH <sub>2</sub> . COH + 2 H <sub>2</sub> S = C <sub>22</sub> H <sub>27</sub> N <sub>3</sub> S <sub>2</sub> O Fuchsin Aldehyd			grüne Masse		1	ul.		Z 1869 1164
A 47 125	Aldehydhydro- cyanid	CH <sub>2</sub> . CH (OH) . CN	CH <sub>2</sub> . CHO + HCN = CH <sub>2</sub> . CH (OH) . CN Aldehyd		182- 184	farblose Flüssig- keit	1	1			Z 1867 660
A 102 291	(v)-m-Alde- hydosalicyl- säure		C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>  + CHCl <sub>3</sub> + 4 NaOH = 3 NaCl + 3 H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>3</sub>  Salicylsäure	179		farblose Nadeln	sl.				B 9 1268
B 3 339			entsteht neben der (v-) m-Aldehydosalicylsäure								
A 113 220	(s)-m-Aldehydo- salicylsäure			248- 249		farblose Nadeln	sl.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> unl.	B 9 1271

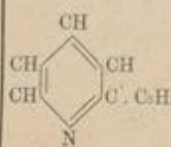
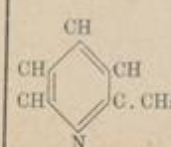
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
p-Aldehyd- zimmtsäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CHO} 1. \\ \text{CHO} 2. \end{matrix} + CH_3 \cdot \text{COOH} = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Terephtaldehyd Essigsäure	247		farblose Prismen oder Nadeln	sl.		sl.	A 231 375
Aldol	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CHO$	$2 CH_3 \cdot CHO + (HCl) = CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CHO$ Aldehyd		90— 105 26 mm	zäher Syrup	1	1	1	J 1872 449
Alizarin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{OH} 1. \\ \text{OH} 2. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{Cl} 1. \\ \text{Cl} 2. \end{matrix} + 2 KOH = 2 KCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{OH} 1. \\ \text{OH} 2. \end{matrix}$ Dichloranthrachinon  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} 1. \\ \text{OH} 2. \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{OH} 1. \\ \text{OH} 2. \end{matrix}$ Brenzcatechin Phalsäureanhydrid	289— 290		rote trimetrische Nadeln	sl.	1	1	A Spl 7.300  B 7 972
α-Alizarinamid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{NH}_2 1. \\ \text{OH} 2. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{OH} 1. \\ \text{OH} 2. \end{matrix} + NH_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{NH}_2 1. \\ \text{OH} 2. \end{matrix}$ Alizarin	250		braune Nadeln		1		A 183 206
Alizarinblau	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{CH} \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H(NO_2)(OH)_2 + C_6H_5(OH)_3 = 3 H_2O + O_2 + C_{17}H_9NO_4$ β Nitroalizarin Glycerin	270		blaue Masse	ul.	sl.	sl. Benzol 1	Bl 28 62
Alizarinimid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2(OH)_2 + NH_3 = 2 H_2O + C_{11}H_7NO_2$ Alizarin			braune Nadeln				A 183 209
Alizarinsulfo- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{HSO}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2(OH)_2 + H_2SO_4 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H(OH)_2 \cdot HSO_3$ Alizarin			orange- gelbe Nadeln	1	1	ul.	J pr Ch 15.174
Allantoin	$CO \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$CO \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \\    \\ \text{NH} - \text{C} \cdot \text{NH} \end{matrix} \text{CO} + H_2O + O = CO_2 + CO \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Harnsäure			farblose monokline Säulen	sl.	ul.		A 26 245

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
1231 375			$2 \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{C} \begin{matrix} (\text{OH})_2 \\ \text{(COOH)}_2 \end{matrix} = 3\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$ <p align="center">Harnstoff      Mesoxalsäure</p>								Am 5 198
1872 449	Allantoinsäure	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{KOH} = \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOK} \end{matrix}$ <p align="center">Allantoin</p>			farbloses Krystall- Pulver	sl.				A 159 362
Spl 1300	Allantoxan- saurer Kalium	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{COOK} \end{matrix}$	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{O} + \text{KOH} = \text{NH}_3 + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{COOK} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ <p align="center">Allantoin</p>			seiden- glänzende Nadeln	l	ul.			B 8 1292
B 7 772			$\text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{KOH} = \text{NH}_3 + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{COOK} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ <p align="center">Oxalyldiureid</p>								B 18 982
183 206			$\text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{KOH} = \text{NH}_3 + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{COOK} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ <p align="center">Oxalyldiureid</p>								
128 62	Allantursäure	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$ <p align="center">Allantoin</p>			farbloser Gummi	l	ul.			A 44 107
183 209	Allophansäure- äthylester	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{CNOH} = \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ <p align="center">Alkohol      Cyansaure</p>			farbloser Krystalle	sl.				P 20 396
r Ch .174			$\text{Cl} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{HCl} + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ <p align="center">Chlorameisensäure-ester      Harnstoff</p>								A 147 155
25 145	Alloxan	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CO}$	$2 \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ <p align="center">Urethan</p>								B 19 2344
			$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \\ \text{NH} \text{---} \text{C} \cdot \text{NH} \end{matrix} \text{CO} + \text{O} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CO}$ <p align="center">Harnsäure</p>			farbloser trikline Krystalle	l				A ch 2 372

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
		$C_5H_4N_4O_2 + 4 Cl + 3 H_2O = 4 HCl + CO(NH_2)_2 + CO \begin{matrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{matrix} CO$ Xanthin							A 215 316
Alloxansäure	$CO \begin{matrix} NH_2 \\ NH \cdot CO \cdot CO \cdot COOH \end{matrix}$	$CO \begin{matrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{matrix} CO + KOH = CO \begin{matrix} NH_2 \\ NH \cdot CO \cdot CO \cdot COOK \end{matrix}$ Alloxan			Krystall- masse	1	1	sl.	A 26 262
Alloxantin	$CO \begin{matrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{matrix} C(OH) \\ CO \begin{matrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{matrix} C(OH)$	$2 CO \begin{matrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{matrix} CO + H_2 = C_5H_4N_4O_7 + H_2O$ Alloxan			farblose rhombische Säulen	sl.			A 26 262
		$CO \begin{matrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{matrix} CO + CO \begin{matrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{matrix} CH \cdot OH = C_5H_4N_4O_7$ Alloxan Dialursäure							A 26 262
Allylacetessig- säureäthyl- ester	$CH_2 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} CH_2 \cdot CH = CH_2 \\ COO C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_2 \cdot CO \cdot CH Na \cdot COO C_2H_5 + CH_2 = CH - CH_2J = NaJ$ Natriumacetessigester Allyljodid		206	farblose Flüssig- keit				A 187 33
Allyläther	$CH_2 = CH \cdot CH_2 \\ CH_2 = CH \cdot CH_2 \rangle O$	$CH_2 = CH \cdot CH_2J + Na O \cdot CH_2 \cdot CH = CH_2 = NaJ + \begin{matrix} CH_2 = CH \cdot CH_2 \\ CH_2 = CH \cdot CH_2 \end{matrix} O$ Allyljodid Natriumallylkoholat		34.5	farblose Flüssig- keit				A 102 290
		$2 CH_2 = CH - CH_2J + HgO = Hg J_2 + (CH_2 = CH - CH_2)_2O$ Allyljodid							A. ch. 48.291
Allylalkohol	$CH_2 = CH \cdot CH_2OH$	$CH_2Cl \cdot CHOH \cdot CH_2Cl + Na_2 = 2 Na Cl + CH_2 = CH \cdot CH_2OH$ s-Dichlorhydrin		96.6	farblose Flüssig- keit				A. ch. 67.323
		$\begin{matrix} CH_2OH & COOH \\   &   \\ CHOH & COOH \end{matrix} + \begin{matrix} CH_2 \\    \\ CH \end{matrix} = 2 CO_2 + 2 H_2O + \begin{matrix} CH_2 \\    \\ CH \end{matrix}$ Glycerin Oxalsäure							A 156 129
Allylbenzol	$C_6H_5 \cdot CH = CH = CH_2$	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH_2 \cdot OH + H_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH_2$ Styron		178- 180	farblose Flüssig- keit				A 172 129



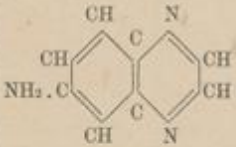
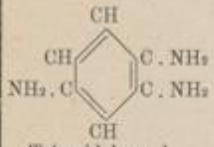
Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
							Wäs- ser	Alko- hol	Äther	
A 215 316	Allylbromid	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 \text{Br}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{Br}_2 = 2 \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ Propylbenzol							J 1874 393
A 26 262			$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2\text{OH} + \text{PBr}_3 = \text{HBr} + \text{POBr}_3 + \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2\text{Br}$ Allylalkohol	70-71	farblose Flüssig- keit			A 156 152		
A 26 262	Py $\alpha$ -Allylehi- nolin		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$ Chinaldin Acetaldehyd	249- 253	farblose Flüssig- keit				B 20 2043	
A 26 262	Allylchlorid	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 \text{Cl}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2\text{OH} + \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2\text{Cl}$ Allylalkohol		46	farblose Flüssig- keit				K 14 394
A 187 33			$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5\text{J} + \text{Zn} + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnO} + \text{HJ} + \text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH} \cdot \text{OH}$ Epichlorhydrin Allyljodid $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	183- 187	farblose Flüssig- keit	1	J pr Ch 30.390			
A. ch. 48.291	Allylen unsym	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{CH}$ Allylbromid			Gas				A 119 186
A. ch. 67.323	Allylen sym.	$\text{CH}_2 = \text{C} = \text{CH}_2$	$\text{CH}_2 = \text{CBr} - \text{CH}_2\text{Br} + \text{Zn} = \text{ZnBr}_2 + \text{CH}_2 = \text{C} = \text{CH}_2$ $\alpha$ Bromallylbromid			Gas				J pr Ch 38.202
A 156 129	Allylendi- bromid	$\text{CHBr} = \text{CBr} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \equiv \text{CH} + \text{Br}_2 = \text{CHBr} = \text{CBr} \cdot \text{CH}_3$ Allylen		132	farblose Flüssig- keit				A 132 126
	Allylenjodid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CJ} = \text{CHJ}$	$\text{CH}_2 = \text{C} = \text{CH}_2 + \text{J}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CJ} = \text{CHJ}$ Allylen		198	farblose Flüssig- keit				Bl 4 434
A 172 129	Allylenoxyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \equiv \text{CH} + \text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{matrix}$ Allylen		62-63	farblose Flüssig- keit	1			Bl 14 116

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Allylentetrambromid	$\text{CH}_2 . \text{CBr}_2 . \text{CHBr}_2$	$\text{CH}_2 . \text{C} \equiv \text{CH} + 2 \text{Br}_2 = \text{CH}_2 . \text{CBr}_2 . \text{CHBr}_2$ Allylen		225- 230	farblose Flüssigkeit				A 132 124
s-Allylentetrambromid	$\text{CH}_2 \text{Br} . \text{CBr}_2 . \text{CH}_2 \text{Br}$	$\text{CH}_2 = \text{C} = \text{CH}_2 + 2 \text{Br}_2 = \text{CH}_2 \text{Br} . \text{CBr}_2 . \text{CH}_2 \text{Br}$ s-Allylen	0	215- 230	farblose Flüssigkeit				J pr Ch 38.204
Allylenessigsäure	$\text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{CH}_2 . \text{COOH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 . \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{CH}_2 . \text{COOH}$ Allylmalonsäure		187- 189	farblose Flüssigkeit	sl.	1	1	A 204 170
Allylisocyanid	$\text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{NC}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 \text{J} + \text{AgCN} = \text{AgJ} + \text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{NC}$ Allyljodid		96- 106	farblose Flüssigkeit	sl.			A 112 316
Allyljodid	$\text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 \text{J}$	$\text{CH}_2 \text{OH} . \text{CHOH} . \text{CH}_2 \text{OH} + \text{P} + 3 \text{J} + \text{H}_2 \text{O} = \text{PO}(\text{OH})_3 + 2 \text{HJ} + \text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 \text{J}$ Glycerin		101.5 -102	farblose Flüssigkeit				B 47 876
Allylmalonsäurediäthylester	$\text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{CH} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CHNa} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 \text{J} = \text{NaJ} + \text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{CH} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Natriummalonsäureester Allyljodid		222- 223	farblose Flüssigkeit				A 204 168
Allylnitrat	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 . \text{NO}_2$	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 \text{Br} + \text{AgNO}_2 = \text{AgBr} + \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 \text{NO}_2$ Allylbromid		106	farblose Flüssigkeit				B 5 452
Allylnitrit	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 . \text{NO}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 \text{OH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 \text{NO}_2$ Allylalkohol		43.5- 44.5	farblose Flüssigkeit				G 18 364
o-Allylpyridin		 + $\text{CH}_2 . \text{CHO} = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_5\text{H}_5 . \text{C}_3\text{H}_4 \text{N}$ $\alpha$ -Pikolin		189- 190	farblose Flüssigkeit				A 247 26

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 132 124	Allylschwefelsäure	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_3\text{H}_5\text{O} \cdot \text{SO}_2\text{OH}$ Allylalkohol			farblose Flüssigkeit				A 230 44
J pr Ch 38.204	Allylsenföf	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NCS}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{KSCN} = \text{KJ} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{NCS}$ Allyljodid		150.5	farblose Flüssigkeit	sl.	1	1	A 97 126
A 204 170	Allylsulfid	$\begin{matrix} \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{S}$	$2 \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NCS} + \text{K}_2\text{S} = 2 \text{KNCS} + (\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2)_2 \text{S}$ Allylsenföf		138.5	farblose Flüssigkeit				A 55 297
A 112 316	Allylthioharnstoff	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{C} = \text{S} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CSN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{NH}_3 = \text{C} = \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{S} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ Allylsenföf	78.5		monokline Krystalle	1	1	1	A 10 326
B 47 876	Amalinsäure	$\begin{matrix} \text{CO} < \text{N}(\text{CH}_3) \text{CO} > \text{C}(\text{OH}) \\ \text{N}(\text{CH}_3) \text{CO} \\ \text{CO} < \text{N}(\text{CH}_3) \text{CO} > \text{C}(\text{OH}) \\ \text{N}(\text{CH}_3) \text{CO} \end{matrix}$	$2 \text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2 + 6 \text{Cl} + 3 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{CNCl} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 + 4 \text{HCl} + \text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_4$ Caffein			farblose rhombische Säulen	ul.	ul.		A 71 1
A 204 168			$\text{CO} < \begin{matrix} \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{matrix} > \text{CO} + \text{CO} < \begin{matrix} \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{OH} = \text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_4$ Dimethylalloxan Dimethyldialursäure							M 3 105
B 5 452	Amarin	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \\ \parallel \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + 2 \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{21}\text{H}_{18}\text{N}_2$ Benzoin Benzaldehyd	100		farblose Säulen	ul.	1	1	B 15 1495
G 18 364			$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} > \text{N} & \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} > \text{N} & \parallel \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} > \text{N} & \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Hydrobenzamid							A 88 127
A 247 26	Ameisensäure	$\text{H} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + 2 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{H} \cdot \text{COOH}$ Methylalkohol	8.5	101	farblose Flüssigkeit	1			A 15 7  A ch 46.218
			$\begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{H} \cdot \text{COOH}$ Oxalsäure							

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
		$KOH + CO = H \cdot COOK$							A 97 128
		$2 CO_2 + K_2 + H_2O = KHCO_3 + H \cdot COOK$							A 119 251
		$(NH_4)_2 CO_3 + 2 Na = Na OH + 2 NH_3 + H \cdot COO Na$							A 135 119
		$C Cl_3 \cdot COH + NaOH = CH Cl_3 + H \cdot COO Na$ Chloral							A 1 198
Ameisensäure- äthylester	$H \cdot COO C_2H_5$	$2 C_2H_5 \cdot OH + 2 H \cdot COO Na + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + 2 H_2O + 2 H \cdot COO C_2H_5$ Alkohol		54.5	farblose Flüssig- keit				
		$\begin{array}{c} COO C_2H_5 \quad COOH \\   \quad \quad \quad   \\ COO C_2H_5 \quad COOH \end{array} = 2 CO_2 + 2 H \cdot COO C_2H_5$ Oxalsäureäthylester							J 1861 599
Ameisensäure- methylester	$H \cdot COO CH_3$	$2 CH_3 \cdot OH + (H \cdot COO)_2 Ca + 2 HCl = CaCl_2 + 2 H_2O + 2 H \cdot COO CH_3$ Methylalkohol Calciumformiat		31.5	farblose Flüssig- keit				A 176 133
Ameisensäure- phenyläther	$CH (OC_6H_5)_2$	$3 C_6H_5 OH + CH Cl_3 = 3 HCl + CH (OC_6H_5)_2$ Phenol Chloroform	76- 77		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	Ligroin sl. B 15 2686
Amidoneetal- dehyd	$CH_2 \begin{array}{l} \diagup NH_2 \\ \diagdown CHO \end{array}$	$NH_2 \cdot CH_2 \cdot CH \begin{array}{l} \diagup O C_6H_5 \\ \diagdown O \cdot C_6H_5 \end{array} + H_2O = 2 C_6H_5 OH + NH_2 \cdot CH_2 \cdot CHO$ Acetalamin							B 26 93
Amidoacet- amid	$NH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$	$NH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH + NH_3 = H_2O + NH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$ Glycin			farblose Masse		l		A 150 67
		$Cl CH_2 \cdot COO C_2H_5 + 3 NH_3 = C_2H_5OH + NH_4Cl + NH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$ Chloressigsäureester							A 148 190
β-Amidoäthyl- alkohol	$CH_2 (NH_2) \cdot CH_2OH$	$CH_2 Cl \cdot CH_2 OH + 2 NH_3 = NH_4Cl + CH_2 \begin{array}{l} \diagup NH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot OH \end{array}$ Chloräthylalkohol							A 121 228

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 97 128			$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{O} + \text{NH}_3 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array}$ Aethylenoxyd							A 121 228	
A 119 251	<i>o</i> -Amidoazobenzol	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ <i>o</i> -Nitroazobenzol	123		goldgelbe Nadeln					M 8 61
A 135 119	<i>p</i> -Amidoazobenzol	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Anilin	125- 126		orangegelbe rhombische Nadeln oder Prismen	sl.	1	1		Z 1866 132
A 1 198	<i>p</i> -Amidoazobenzolsulfosäure	$\text{C}_6\text{H}_4 = \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$   $\text{NH}_2$ $\text{SO}_3\text{H}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + (\text{HCl}) = \text{C}_6\text{H}_5 \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ Diazamidobenzol								Soc. 47 920
J 1861 599	$\alpha$ -Amidoazonaphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6\text{NH}_2$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7 \text{NH}_2 + \text{HNO}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ $\alpha$ Naphthylamin	183		rehbraune Nadeln	sl.		sl.		Z 1866 138
A 176 133	Amidoazophenylen	$\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{array} \rangle \text{N}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{array} \rangle \text{NH}_2 + \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{array} \rangle \text{N}$ <i>o</i> -Phenylendiamin	98.5		farblose Nadeln					B 9 222
B 15 2686	<i>o</i> -Amidobenzaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} \rangle$ 1. 2.	$\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} \rangle$ 1. + 6 H = 2 H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} \rangle$ 2. <i>o</i> -Nitrobenzaldehyd	39- 40		silberglänzende Blättchen	sl.	1	1	Ligroin ul.	B 15 2572
B 26 93	<i>m</i> -Amidobenzaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} \rangle$ 1. 3.	$\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} \rangle$ 1. + 8 H = 2 H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} \rangle$ 3. <i>m</i> -Nitrobenzaldehyd			gelbe Masse			1		B 15 2044
A 150 67	<i>p</i> -Amidobenzaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} \rangle$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} \rangle$ 1. + 6 H = 2 H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} \rangle$ 4. <i>p</i> -Nitrobenzaldehyd	69.5- 70.5		farblose Blättchen		1			B 16 2002
A 121 228	<i>m</i> -Amidobenzoensäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} \rangle$ 1. 3.	$\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} \rangle$ 1. + 6 H = 2 H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \langle \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} \rangle$ 3. <i>m</i> -Nitrobenzoensäure	174		röthliche Warzen	sl.	1	1		A 101 94

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
p-Amido- benzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{COOH} & 4. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 & 1. \\ \text{COOH} & 4. \end{matrix} + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ p-Nitrobenzoesäure	186- 187		gelbe Krystalle	1	1	1	A 127 142
α- Amidobutter- säure	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CHBr \cdot COOH + 2 NH_3 = NH_4Br + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH(NH_2) \cdot COOH$ α Brombuttersäure			farblose Blättchen	1	sl.		A spl 2. 71
β- Amidobutter- säure	$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CH = CH \cdot COOH + NH_3 = CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Crotonsäure			farblose Krystalle	1	1	ul.	B 150 102
γ- Amidobutter- säure		$CH_3 \cdot CHBr \cdot CH_2 \cdot COOH + 2 NH_3 = NH_4Br + CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ β Brombuttersäure							B 18 312
Amidochin- oxalin		 + $\begin{matrix} \text{CHO} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix} = 2 H_2O + C_6H_3N_3$ Triamidobenzol Glyoxal	158- 159		gelbe Nadeln	1	1	sl. CHCl <sub>3</sub>	A 237 345
β- Amidocroton- säureäthyl- ester	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + NH_3 = H_2O + CH_3 \cdot C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH} \cdot \text{COO C}_2H_5 \end{matrix}$ Acetessigester	34	210- 215	farblose monokline Prismen	ul.	1	1 Benzol	B 11 1194
Amidodicyan- säure	$CO \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} C = NH$	$NH = C \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} C = NH + H_2O = NH_3 + CO \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} C = NH$ Dicyandiamid			farblose Nadeln				A 153 295
o- Amidodiphe- nylamin	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{C}_6H_4 - \text{NH}_2 \end{matrix}$	$KCN O + CN \cdot NH_2 = CO \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} NK$ Cyanamid							A 153 295
		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{C}_6H_4 - \text{NO}_2 \end{matrix} + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{C}_6H_4 - \text{NH}_2 \end{matrix}$ o-Nitrodiphenylamin	79- 80		farblose Nadeln	sl.		Benzol	B 23 1842

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
A 127 142	o-Amidodiphenylharnstoff	$\text{CO} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \text{ 1} \\ \text{NH}_2 \text{ 2} \end{array} = \text{CO} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Carbanil o-Phenylendiamin		farblose Nadeln	sl.	ul.	Benzol sl.	A 228 220
A spl 2. 71	Amidoessigsäure		siehe Glykokoll						
Bl 50 102	Amidoguanidin	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{NO}_2 \end{array} + 3 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Nitroguanidin		Krystallinisch	l	l	ul.	A 270 23
B 18 312	γ-Amidolobuttersäure	$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array}$	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{NH}_3 + \text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array}$ Acetonylharnstoff		farblose monokline Tafeln	l	ul.	ul.	A 164 268
			$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CN} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array}$ Blausäureaceton						
A 237 345			$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{array} + 3 \text{O} = \text{CH}_3\text{COOH} + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array}$ Diacetonamin						A 198 46
B 11 1194	Amidomalonsäurenitril	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CN} \\ \text{CN} \end{array}$	$3 \text{HCN} + (\text{KOH}) = \text{NH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CN} \\ \text{CN} \end{array}$ Blausäure	186	farblose trikline Krystalle	l	sl.	sl.	B 6 99
A 153 295	Amidomethyldiphenylmiazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{N} \cdot \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \text{N} \cdot \text{C}(\text{NH}_2) \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{CN} + \text{C}_2\text{H}_5\text{CN} = \text{C}_{17}\text{H}_{15}\text{N}_3$ Benzonitril Aethylcyanid	172- 173	farblose Krystalle	sl.	sl.	sl.	J pr Ch 39, 195
A 153 295	Amidomethylthiazol		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{NH}_3 \text{SCN} = \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{CH} \\ \text{C} \end{array} \begin{array}{l} \text{S} \\ \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$ Chloraceton Rhodanammonium						E 21 939
B 23 1842	Amidonaphtochinonimid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} \text{---} \text{C} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}(\text{NH}) \text{---} \text{CH} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{array}{l} (\text{NH}_2)_2 \\ \text{OH} \end{array} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_5\text{N}_2\text{O}$ Diamidonaphtol		gelbe Nadeln	ul.	l		A 134 377

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Amidonaphtophenazin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} N \\   \\ C_6H_4 \\   \\ N \end{matrix} C_6H_5NH_2$	$C_{10}H_7 \cdot NH_2 + C_6H_5 \begin{matrix} NCl \\   \\ NCl \end{matrix} = 2 HCl + C_{10}H_6 \begin{matrix} N \\   \\ C_6H_4 \\   \\ N \end{matrix} C_6H_5 \cdot NH_2$ β Naphthylamin Chinondichlorimid			dunkel- gelbe Nadeln		sl.	Anilin 1	B 21 1599	
o-Amidophenol	$C_6H_4 \begin{matrix} OH \\   \\ NH_2 \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} OH \\   \\ NO_2 \end{matrix} + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} OH \\   \\ NH_2 \end{matrix}$ o-Nitrophenol	170		farblose rhombische Schuppen	sl.	sl.	1	A 103 351	
p-Amidophenol	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ NH_2 \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} OH \\   \\ NO_2 \end{matrix} + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} OH \\   \\ NH_2 \end{matrix}$ o-Nitrophenol  $C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} N \\    \\ N \end{matrix} + H_2O = N_2 + C_6H_4 \begin{matrix} OH \\   \\ NH_2 \end{matrix}$ Diazobenzolimid	184		farblose Blättchen	sl.	sl.		A 110 166  B 19 314	
Amidophenyl- furofuran	$CH \begin{matrix} CH \\ / \backslash \\ CH \end{matrix} C \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	$CH \begin{matrix} CH \\ / \backslash \\ CH \end{matrix} C \cdot CH_2 \cdot OH + C_6H_5NH_2 = H_2O + C_6H_5O \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$ Anilin  Furfuralkohol			gelbe Flocken	ul.	1		A 239 376	
o-Amido- phenylpro- piolsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ C \equiv C \cdot COOH \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} NO_2 \\   \\ C \equiv C \cdot COOH \end{matrix} + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ C \equiv C \cdot COOH \end{matrix}$ o-Nitrophenylpropionsäure	123		gelbliche Nadeln	ul.	1	sl. Benzol	B 15 2147	
Amidoselenazol	$N \begin{matrix} C(NH_2) - Se \\ / \backslash \\ CH = CH \end{matrix}$	$CSe(NH_2)_2 + C_2H_5Cl_2 \cdot O \cdot C_2H_5 = 2 HCl + C_2H_5OH + C_6H_4N_2Se$ Selenharnstoff Dichloräther	121		farblose Nadeln	1	1	1	A 250 308	
p-Amidostyrol	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ CH = CH_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} NO_2 \\   \\ CH = CH \cdot COO C_2H_5 \end{matrix} + 8 H = CO_2 + C_2H_5OH + C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ CH = CH_2 \end{matrix} + 2 H_2O$ p-Nitrozimmtsäureäthylester	81		amorph	ul.	1	sl. Ligroin unl.	B 14 2360	
Amidosuccinursäure	$NH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} NH \cdot CO \cdot NH_2 \\   \\ COOH \end{matrix}$	$CH_2 \cdot CO \cdot NH_2 + CO \cdot NH = NH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} NH \cdot CO \cdot NH_2 \\   \\ COOH \end{matrix}$ Asparagin	137- 138		farblose Prismen	sl.	ul.	ul.	B 10 1747	



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 1599	Amidotetrazot- säure	$\text{NH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{N} \text{---} \text{N} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{N} \end{array}$	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{array} + (\text{H}_2\text{O}) = \text{HNO}_3 + \text{NH}_2 = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{N} \text{---} \text{N} \\ \diagdown \text{NH} \text{---} \text{N} \end{array}$ Diazoguanidinnitrat	203		farblose Prismen	sl.	sl.	ul.	A 270 55
A 103 351	Amido- thiazolsäure	$\text{NH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \cdot \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{CH} \end{array}$	$\text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{CHO} + \text{CS} (\text{NH}_2)_2 = \text{NH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \cdot \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{CH} \end{array} + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O}$ Chloracetaldehyd Thioharnstoff	90		gelbliche Tafeln	sl.	sl.	sl.	A 249 36
A 110 166			$\text{C}_2\text{H}_5 - \text{O} - \text{Cl}_2 \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} = \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} + 2 \text{HCl}$ Dichloräther Sulfoharnstoff							B 21 939
B 19 314			$+ \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$							
A 239 376	Amidothiazol- carbonsäure	$\text{COOH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{S} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{S} \\ \diagup \text{NH}_2 \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{HBr} + \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$ Brombrenztraubensäure Sulfoharnstoff			Krystall- pulver				B 21 941
B 15 2147	Amidodiodi- phenylamin	$\text{NH} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{S} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{NH} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{SO} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{NO}_2 \end{array} + 8 \text{H} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{NH} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{S} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array}$ Nitrodiphenylamin- sulfoxyd			atlas- glänzende Blättchen	sl.	1	1	A 230 101
A 259 308			$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{S} = \text{H}_2\text{S} + \text{NH} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{S} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array}$ p-Amidodiphenylamin							A 230 106
B 14 2360	o-Amido-p- toluyramid	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CO NH}_2 \text{ (1)} \\ \diagdown \text{NH}_2 \text{ (2)} \\ \diagdown \text{CH}_3 \text{ (4)} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CN} \\ \diagdown \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CO NH}_2 \\ \diagdown \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$ o-Amido-p-tolunitril	146- 147		weisse Blättchen	sl.	1	1	B 21 1536
B 10 1747	o-Amido-p- tolunitril	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CN} \text{ (1)} \\ \diagdown \text{NH}_2 \text{ (2)} \\ \diagdown \text{CH}_3 \text{ (4)} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CN} \\ \diagdown \text{NO}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} + 3 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CN} \\ \diagdown \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$ o-Nitro-p-tolunitril	94		farblose hexagonale Blättchen	ul.	1	1	B 21 1535

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
m-Amidotri- phenyl- carbinol	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \text{ NH}_2 \\   \\ \text{C} - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \text{ NO}_2 \\   \\ \text{C}(\text{OH}) - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 3 \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{C} \cdot \text{OH} - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O}$ m Nitrotriphenylcarbinol	155		farblose Krystalle				B 21 190
Amidotriphenylmethan	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2$ Benzhydryl Anilin	83— 84		farblose Prismen				A 206 155
m-Amidotri- phenyl- methan	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \text{ NH}_2 \\   \\ \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 3 \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O}$ m-Nitrotriphenylmethan	120		farblose Nadeln		1		B 21 189
Amidouracil	$\text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH} \\   \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH} \\   \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{NO}_2 + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH} \\   \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$ Nitrouracil							A 229 85
Amidouracil- carbonsäure	$\text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{NO}_2 + 3 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$ Nitrouracilcarbonsäure			farblose Nadeln	1			A 236 41
Ammelid	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3\text{O}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3\text{O} \cdot \text{HNO}_3 = \text{N}_2\text{O}_5 + \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3\text{O}_5$ Salpeters. Ammelin $6 \text{CN} \cdot \text{NH}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{H}_2\text{SO}_4 = 3 \text{NH}_3 \cdot \text{HSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3\text{O}_5$ Cyanamid $3 \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + 3 \text{CNJ} = 3 \text{HJ} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3\text{O}_5$ Harnstoff Jodecyan			farbloses Pulver	nl.			A 10 30 B 6 1373 A 123 339
Ammelin	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{array} \text{NH}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + 2 \text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} - \text{CO} \\   \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{array} \text{NH}$ Melam $\text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \\   \\ \text{NH} \end{array} \text{C} = \text{NH} + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3\text{O}$ Dicyandiamid Harnstoff			farblose Nadeln				A 10 24 M 9 701
Amylalkohol	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{COOK} + \text{H}_2\text{O} = \text{KCl} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Amylchlorid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{COH} + \text{H}_2 = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Valeraldehyd							A 161 268 A 159 70

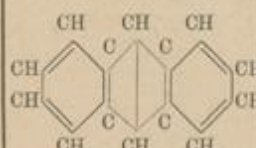
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
B 21 190	Amylbenzol	$C_6H_5.CH_2.CH_2.CH_2.CH_2.CH_3$	$C_6H_5Br + CH_3.CH_2.CH_2.CH_2.CH_2Br + 2Na = 2NaBr + C_{11}H_{16}$ Brombenzol Amylbromid		200.5 201.5	farblose Flüssig- keit				A 218 388
A 206 155	Amylbromid	$CH_3(CH_2)_4.CH_2Br$	$CH_3(CH_2)_4.CH_2.OH + HBr = H_2O + CH_3(CH_2)_4.CH_2Br$ Amylalkohol		128.5	farblose Flüssig- keit				A 159 73
B 21 189	Amylchlorid	$CH_3(CH_2)_4.CH_2Cl$	$CH_3(CH_2)_4.CH_2.OH + HCl = H_2O + CH_3(CH_2)_4.CH_2Cl$ Amylalkohol		106.5	farblose Flüssig- keit				A 159 72
A 229 38	Amylen	$CH_3.CH_2.CH_2.CH=CH_2$	$2CH_2=CH-CH_2J + Zn \begin{matrix} \text{CH}_2.CH_2 \\ \text{CH}_2.CH_3 \end{matrix} = ZnJ_2 + 2CH_3.CH_2.CH_2.CH=CH_2$ Allyljodid Zinkäthyl		39- 40	farblose Flüssig- keit				A 123 203
A 236 41	Amylenhydrat	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 > C < \begin{matrix} OH \\ CH_2.CH_3 \end{matrix} \\   \\ CH_3 \end{matrix}$	$CH_3.CH_2.COCl + 2Zn(CH_2)_2 + H_2O = ZnO + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 > C < \begin{matrix} OH \\ CH_2.CH_2 + CH_3 \end{matrix} \\   \\ CH_3 \end{matrix} + ZnClCH_3$ Propionylchlorid	-12	101.5 -102	farblose Flüssig- keit				Z 1871 275
A 10 30	Amylhexa- näkrylsäure	$CH_3(CH_2)_4.CH \begin{matrix} / \\ (CH_2)_4 \\ \backslash \\ COOH \end{matrix} . CH_3$	$2CH_3(CH_2)_4.CHO + KOH = H_2O + H_2 + CH_3(CH_2)_4.CH = C \begin{matrix} (CH_2)_4 \\ COOK \end{matrix} . CH_3$ Oenanthol			farblose Flüssig- keit				B 16 211
B 6 1373	Amylhydro- anthron	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CH(C_6H_{11}) \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} CH_2 \\   \\ CO \end{matrix} C_6H_4 + C_6H_{11}J + KOH = KJ + H_2O + \begin{matrix} CH_2 \\   \\ CO \\ C_6H_4 \end{matrix} C_6H_4$ Hydroanthron	252- 253		gelbliche Krystalle	sl.	1	Ligroin uml.	B 21 2509
A 128 339	Amyljodid	$CH_3(CH_2)_4.CH_2J$	$CH_3(CH_2)_4.CH_2Cl + HJ = HCl + CH_3(CH_2)_4.CH_2J$ Amylchlorid		155.5	farblose Flüssig- keit				A 159 74
A 10 24	Anethol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O.CH_3 \\ \diagdown CH_2.CH=CH_2 \end{matrix}$	im Anisöl	21.1	232	farblose Blätter	sl.	1	1	A 44 313
M 9 761	Anhydro- acetonbenzil	$C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} CO$ $C_6H_5.CO$	$C_6H_5.CO.CO, C_6H_5 + CH_3.CO.CH_3 + (KOH) = H_2O + C_{17}H_{14}O_2$ Benzil		147	gelbe Prismen				B 18 182
A 161 268	Anhydroaceto- phenonbenzil	$C_6H_5.C=CH.CO.C_6H_5$ $C_6H_5.CO$	$C_6H_5.CO.CO, C_6H_5 + CH_3.CO, C_6H_5 + (KOH) = H_2O + C_{22}H_{18}O_2$ Benzil Acetophenon		129	gelbliche Nadeln	sl.	sl.		B 18 188



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 19 3013	Anilidoessigsäureanilid	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$	$\begin{array}{c} CH \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{SO}_2Na \\ \text{SO}_2Na \\ \text{OH} \end{array} + 2 C_6H_5NH_2 = 2 NaH \cdot SO_3 + H_2O + \\ C_6H_5NH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{array}$ Glyoxalnatriumbisulfid	112- 113		farblose Nadeln					
B 18 3309	Anilido- $\alpha$ -naphtochinon	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C_{10}H_7 \begin{array}{l} O \\   \\ O \end{array}$	$2 C_{10}H_7 \begin{array}{l} O \\   \\ O \end{array} + 2 C_6H_5NH_2 + 2 O = 2 H_2O + 2 C_6H_5 \cdot NH \cdot C_{10}H_7 \begin{array}{l} O \\   \\ O \end{array}$ $\alpha$ -Naphtochinon Anilin	190- 191		rote Nadeln	1	1	Ligroin ul.	Soc 37 639	
A 209 270	Anilido- $\beta$ -naphtochinon	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C_{10}H_7 \begin{array}{l} O \\   \\ O \end{array}$	$2 C_{10}H_7 \begin{array}{l} O \\   \\ O \end{array} + 2 C_6H_5NH_2 + 2 O = 2 H_2O + 2 C_{10}H_7 \begin{array}{l} O \\   \\ O \end{array}$ $\beta$ -Naphtochinon Anilin			rote Nadeln	ul.	sl.		B-14 1494	
B 16 1267	Anilidonaphtochinonanilid	$C_{10}H_7 \begin{array}{l} \text{NOH} \\ \text{O} \\ \text{NOH} \end{array} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot C_6H_5 \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{array}$	$C_{10}H_7 \begin{array}{l} \text{NOH} \\ \text{O} \\ \text{NOH} \end{array} + 2 C_6H_5NH_2 = C_{10}H_7 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot C_6H_5 \\ \text{O} \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{array} + 2 H_2O$ Naphtochinonoxim			rote Nadeln	ul.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> 1	B 21 394
B 21 1364			$C_6H_4 \begin{array}{l} \text{CO} - \text{C} \cdot \text{Cl}_2 \\   \\ \text{C} \cdot \text{Cl} = \text{CH} \end{array} + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 = 3 HCl + C_6H_4 \begin{array}{l} \text{CO} - \text{C} \cdot \text{NH} \cdot C_6H_5 \\   \\ \text{C} - \text{CH} \\    \\ \text{N} \cdot C_6H_5 \end{array}$ Trichlor- $\alpha$ -Ketonaphthalin								B 21 3389
A 188 336	$\beta$ -Anilidonaphtochinon- $\alpha$ -anilid Anilin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C_{10}H_7 \begin{array}{l} O \\   \\ N \cdot C_6H_5 \end{array}$ $C_6H_5 \cdot NH_2$	$C_{10}H_7 \begin{array}{l} (\text{NH})_2 \\ \text{OH} \end{array} + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 = 2 NH_3 + C_{10}H_7 \begin{array}{l} O \\   \\ N \cdot C_6H_5 \end{array}$ $\alpha$ -Dimidonaphthol Anilin $C_6H_5NO_2 + 6 H = 2 H_2O + C_6H_5 \cdot NH_2$ Nitrobenzol	187		rote Nadeln	ul.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 13 124
B 21 676			$C_6H_4 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array} + CaO = CaCO_3 + C_6H_5 \cdot NH_2$ $\alpha$ -Amidobenzoensäure $C_6H_5 \cdot SO_2OK + KNH_2 = K_2SO_3 + C_6H_5 \cdot NH_2$ Benzolsulfosaures Kalium			farbloses Öl	sl.				A 55 200 A 53 11
B 22 2224	$\alpha$ -Anilinsulfonsäure	$C_6H_4 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_3H \end{array}$	$C_6H_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{SO}_3H \end{array} + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_3H \end{array}$ $\alpha$ -Nitrobenzolsulfonsäure			farblose Rhomboeder	sl.				B 19 903 A 177 98

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
m-Anilinsulfon- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{SO}_3H & 3 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 & 1. \\ \text{SO}_3H & 3. \end{matrix} + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$ m-Nitrobenzolsulfosäure siehe Sulfanilsäure			farblose Nadeln	sl.				J. 1850 418
p-Anilinsulfon- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$	$C_6H_5NH_2 + 3 H_2SO_4 = 3 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$			farblose Prismen	sl.				B 21 2082
Anilintrisulfon- säure	$C_6H_2 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_3H \end{matrix}_3$	$C_6H_5N = C \cdot COOH$ $\quad \quad \quad  $ $\quad \quad \quad CH_2 \cdot COOH$ Anilbernsteinsäure			farblose Nadeln	sl.	1	1		B 21 1374
β-Anilinpropionsäure	$C_6H_5N = CH \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_6H_5N = C \cdot COOH$ $\quad \quad \quad  $ $\quad \quad \quad CH_2 \cdot COOH$ Anilbernsteinsäure		153	farblose Nadeln	sl.	1	1		B 21 1374
Aniluvitonin- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{C(COOH)-CH} \\   \\ \text{N} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$C_6H_5NO_2 + CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 = 2 H_2O + C_{11}H_9NO_2$ Isatin            Aceton		241- 242	farblose Nadeln	sl.	1	1		J. pr. Ch 38.582
Anisaldehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 1. \\ \text{CHO} & 4. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix} + O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Anisalkohol $C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COH} \end{matrix} + CH_3J + KOH = H_2O + KJ + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ p-Oxybenzaldehyd		247- 248	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1		A 98 189 B 10 63
o-Anisaldoxim	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 & (1) \\ \text{CH} \cdot \text{NOH} & (2) \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{COH} \end{matrix} + NH_2 \cdot OH = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH} \cdot \text{NOH} \end{matrix}$ o-Anisaldehyd    Hydroxylamin		92	weisse Nadeln	sl.				B 23 2741
Anisaldoxim	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} & (1) \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & (4) \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + NH_2 \cdot OH = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Anisaldehyd    Hydroxylamin		64	gelbliche Prismen	sl.	1	1	Ligroin unl.	B 22 2790
Anisalkohol	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 1. \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} & 4. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix} + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Anisaldehyd		45	258.8 farblose Nadeln					A 98 189
Anisamid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{Cl} \end{matrix} + 2 NH_3 = NH_4Cl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Anisylchlorid		137- 138	295 farblose Prismen					A 70 47
o-Anisamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 & (1) \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 & (2) \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH} \cdot \text{NOH} \end{matrix} + 2 H_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ o-Anisaldoxim		224	farblose Flüssig- keit	1	1	1		B 23 2742

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
J. 1850 418	Anisylhydramid	$\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{N} \\ \diagdown \end{matrix}$ $\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix}   \\ \diagdown \end{matrix}$ $\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{N} \\ \diagdown \end{matrix}$	$3 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 2 \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{18} \text{H}_{15} \text{N}_2 \text{O}_5$ Anisaldehyd	120		farblose Prismen	ul.	1	1	A 56 309	
B 21 2092	Anisylhydroxamsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \text{Cl} \end{matrix} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Anisylchlorid Hydroxylamin	156- 157		farblose Blättchen	sl.	1	sl.	Benzol unl.	A 175 284
B 21 1374	o-Anisidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ o-Nitroanisol		226.5	farbloses Öl					Z 1867 205
J. pr. Ch 38. 582	p-Anisidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ p Nitroanisol	55.5 -56.5	245- 246	farblose rhombische Tafeln					A 74 300
A 98 189	Anisoldiuretid	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 2 \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Anisaldehyd Harnstoff			gelbliche Blätter					A 151 198
B 10 63	Anisol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3\text{J} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$ Phenol Methyljodid		155- 155.5	farblose Flüssigkeit					A 78 226
B 23 2741	Anisonitril	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (4) \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{CH}_3 \cdot \text{COCl} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{CH}_3 \text{COOH}$ Anisaldoxim Acetylchlorid	61- 62		weisse Nadeln	ul.	1	1		B 22 2791
B 22 2790	Anissäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 7 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Anethol	184.2	275- 280	farblose Nadeln	sl.	1			A 41 63
A 98 189			$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 2 \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{KOH} = 2 \text{KJ} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{COO} \text{CH}_3 \end{matrix}$ p-Oxybenzoesäure								A 141 245
A 70 47	Anisursäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \text{Cl} \end{matrix} + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOAg} = \text{AgCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Anisylchlorid Glycinsilber			farblose Blätter	sl.				A 109 32
B 23 2742	o-Anisylharnstoff	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (2) \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CNOH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ o-Anisamin	127		weisse Nadeln	sl.				B 23 2743

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Anisylphenylthioharnstoff	$C \begin{matrix} \swarrow NH \cdot C_6H_5 \\ \downarrow S \\ \swarrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} \begin{matrix} \swarrow OH \\ \downarrow CH_3 \end{matrix}$	$C \cdot SN C_6H_5 + C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow OH \\ \downarrow CH_2 \\ \swarrow NH_2 \end{matrix} = C \cdot S \begin{matrix} \swarrow NH \cdot C_6H_5 \\ \downarrow \\ \swarrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} \begin{matrix} \swarrow OH \\ \downarrow CH_3 \end{matrix}$ Phenylsenföl      Anisidin	127		weisse Prismen					B 21 1868
		$C SN C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow OH \\ \downarrow CH_3 \end{matrix} + C_6H_5 NH_2 = C \cdot S \begin{matrix} \swarrow NH \cdot C_6H_5 \\ \downarrow \\ \swarrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} \begin{matrix} \swarrow OH \\ \downarrow CH_3 \end{matrix}$ Anisylsenföl      Anilin								B 21 1868
p-Anol	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow OH \\ \downarrow CH_2 \cdot CH = CH_2 \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow O \cdot CH_3 \\ \downarrow CH_2 - CH \cdot CH_3 \end{matrix} + KOH = CH_3 OH + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow OK \\ \downarrow CH_2 \cdot CH = CH_2 \end{matrix}$ Anethol	93	250	farblose Blättchen	sl.	1	1		A. Spl 8. 88
Anthracen		$2 C_6H_6 + CH_2 = CH_2 = 3 H_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH \\ \downarrow CH \end{matrix} C_6H_4$ Benzol      Aethylen	213	über 360	farblose monokline Tafeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub>	schw.	A 142 254
		$3 C_6H_5 \cdot CH_2 Cl = 3 HCl + C_6H_5 \cdot CH_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH \\ \downarrow CH \end{matrix} C_6H_4$ Benzylchlorid								Soc 37 726
		$2 C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 OH + (P_2O_5) = H_2 O + C_6H_5 OH + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH \\ \downarrow CH \end{matrix} C_6H_4$ Benzylphenol								B 6 1202
		$2 C_6H_6 + CHBr_2 = CHBr_2 = 4 HBr + C_{14}H_{10}$ Acetylentetrabromid								A 285 165
α-Anthracen-carbonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow C(COOH) \\ \downarrow CH \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH \\ \downarrow CH \end{matrix} C_6H_4 + CO Cl_2 = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow C(CO Cl) \\ \downarrow CH \end{matrix} C_6H_4$ Anthracen	206		hellgelbe Nadeln	ul.	1			B 2 678
β-Anthracen-carbonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH \\ \downarrow CH \end{matrix} C_6H_4 \cdot COOH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH \\ \downarrow CH \end{matrix} C_6H_4 \cdot HSO_3 + K_2CO_3 = KHSO_4 + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH \\ \downarrow CH \end{matrix} C_6H_4 \cdot COOK$ Anthracensulfosäure	260		gelbe Nadeln	ul.	1	sl.	Benzol schw.	B 8 246
1. 3. Anthra-cendicarbonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH \cdot C = C \begin{matrix} \swarrow COOH \\ \downarrow CH \end{matrix} \\ \downarrow CH \cdot C = CH - C \begin{matrix} \swarrow COOH \\ \downarrow \end{matrix} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CO \\ \downarrow CO \end{matrix} C_6H_4 (COOH)_2 + 6 H = 2 H_2O + C_{18}H_{10}O_4$ 1. 3 Anthrachinondicarbonsäure			farbloses Krystall- pulver	ul.	1	1		B 20 1365



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 1868	2, 3. Anthracendicarbonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CH.C} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \text{CH.C} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \text{COOH} \\ \diagdown \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{COOH} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{COOH} \\ \diagup \end{matrix} + 6 H = 2 H_2O + C_{10}H_{10}O_4$			grüngelbes Krystallpulver	sl.	sl.	sl.	B 20 1363
B 21 1868	Anthracensulfosaures Natrium	$C_{14}H_9 \cdot SO_3Na$	2, 3 Anthrachinondicarbonsäure $C_{14}H_7O_2 \cdot Na SO_3 + 6 H = 2 H_2O + C_{14}H_9 \cdot SO_3Na$ Anthrachinonsulfosaures Natrium			farblose Schuppen	sl.	1		A 212 48
A. Spl 8. 88	Anthrachinolin		$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{OH} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \text{CH} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{OH} \\ \diagup \end{matrix} + 10 H = 4 H_2O + C_{17}H_{11}N$	170	446	farblose Blättchen	ul.	1	1 Benzol	A 201 344
A 142 254			Alizarinblau							
			$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CH} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4 \cdot NH_2 + C_3H_5(OH)_3 + O = 4 H_2O + C_{17}H_{11}N$							B 17 170
			Anthramin Glycerin							
Soc 37 726	Anthrachinon		$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CH} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4 + 3 O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4$	273		gelbe rhombische Krystalle	sl.	sl.		A 122 301
B 6 1202			Anthraeen							
A 285 165			$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot COOH = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4$							B 7 578
			p-Benzoylbenzoesäure							
B 2 678	β-Anthrachinoncarbonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4 \cdot COOH$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{COO} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{COO} \\ \diagup \end{matrix} Ca = 2 Ca CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4$							B 17 313
			phthalsaurer Kalk							
B 8 246	Anthrachinondichlorid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{C Cl}_2 \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CH}_2 \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4 \cdot CH_2 + 7 O = 3 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4 \cdot COOH$	282- 284		gelbliche Säulen	sl.	ul.	Aceton 1	B 7 1186
			Methylanthracen							
B 20 1365			$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4 + Cl_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{C Cl}_2 \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4 + O$	132- 134		farblose Prismen		sl.	Benzol CS <sub>2</sub> leicht	B 21 1176
			Anthrachinon							
			$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{C OH} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4 + 2 Cl_2 = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \text{C Cl}_2 \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4$							
			Anthranol							

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Anthrachinon- m-sulfosäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_4 \cdot HSO_3$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_4 + H_2SO_4 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_4 \cdot HSO_3$ Anthrachinon			farblose Blättchen	l	l	ul.	A 160 131
Anthrachryson	$(1.)OH \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_2 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} (4.)$	$2 C_6H_2 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix} = 2 H_2O + C_{14}H_8O_4$ m-Dioxybenzoesäure			gelbe Nadeln	ul.	l	sl. CS <sub>2</sub> ul.	A 164 109
Anthraeumarin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C-CH \cdot CO \cdot O \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_3$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix} 1. + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot COOH = 2 H_2O + H_2 +$ m-Oxybenzoesäure Zimmtsäure	260		gelbliche Nadeln		sl.	Benzol l	B 20 1341
Anthraflavin- säure	$OH \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_2 \cdot OH$	$HSO_3 \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_2 \cdot HSO_3 + 2 KOH = 2 KHSO_3 + C_{14}H_8O_4$ α-Anthrachinonsulfosäure $2 C_6H_3 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix} = 2 H_2O + C_{14}H_8O_4$ m-Oxybenzoesäure			gelbe Nadeln	ul.		sl. CHCl <sub>3</sub> ul.	B 9 379 Bl 29 401
Anthragallol	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 2. \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 3.$	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 2. + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H(OH)_3$ Pyrogallol Pyragallussäureanhydrid	310		orangefote Nadeln	sl.	l	l CHCl <sub>3</sub> sl.	B 10 39
Anthramin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} C_6H_3 \cdot NH_2$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_3 \cdot NH_2 + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} C_6H_3 \cdot NH_2$ Amidoanthrachinon $C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} C_6H_2 \cdot OH + NH_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} C_6H_3 \cdot NH_2$ Anthrol	236- 237		gelbe Blättchen	ul.	sl.	l	B 15 224 A 212 57
Anthranil	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown CO \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CHO \end{matrix} 1. + 4 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown CO \end{matrix}$ o-Nitrobenzaldehyd	210- 215		farbloses Öl	sl.	l		B 15 2105
Anthranilsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} 1. \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} 2.$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} 1. + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ o-Nitrobenzoesäure	144- 145		farblose Blättchen	l	l		A 163 138

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 160 131			$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{OH} \\ \diagup \\ \text{CO} \end{matrix} + H_2O = CO_2 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Phthalylhydroxylamin								A 205 302
A 164 109			$C_6H_5NO_2 + H_2O = CO_2 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Isatosäure								J.pr.ch 30.124
B 20 1341	Anthranol	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{C(OH)} \\   \\ \text{CH} \\   \\ C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_5 + 4H = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{C(OH)} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} C_6H_5$ Anthrachinon	163- 170		farblose Nadeln				Benzol sl.	A 212 6
	o-Anthranolsäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{C(OH)} \\   \\ \text{CH} \\   \\ C_6H_4 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$CH_2 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{matrix} + (H_2SO_4) = H_2O + C_{14}H_{10}O_4$ o-Diphenylmethandicarbonsäure	252- 253		farblose Krystalle		1	1		A 242 255
B 9 379	Anthrarufin	(1.) $C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_5 \cdot \text{OH}$ OH (4)	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} + (H_2SO_4) = 2 H_2O + \text{OH} \cdot C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_5 \cdot \text{OH}$ m-Oxybenzoesäure	280		hellgelbe Blätter	ul.	sl.	sl.	Benzol 1	B 11 1176
Bl 29 401	m-Anthrol	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \\   \\ C_6H_5 \cdot \text{OH} \end{matrix}$ (2)	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \\   \\ C_6H_5 \cdot \text{SO}_3K \end{matrix} + KOH = K_2SO_3 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \\   \\ C_6H_5 \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Anthracensulfosaures Kalium			hellbraune Nadeln		1	1	Aceton 1	A 212 49
B 10 39	Antimontetramethyljodid	$Sb(CH_3)_4J$	$Sb(CH_3)_3 + CH_3J = Sb(CH_3)_4J$ Antimon-Methyljodid trimethyl			farblose hexagonale Tafeln		1			A 84 44
B 15 224	Antimontriäthyl	$Sb(C_2H_5)_3$	$SbK_3 + 3 C_2H_5J = 3 KJ + Sb(C_2H_5)_3$ Aethyljodid		158.5	farblose Flüssigkeit	ul.				A 75 315
			$2 SbCl_3 + 3 Zn(C_2H_5)_2 = 3 ZnCl_2 + 2 Sb(C_2H_5)_3$ Zinkäthyl								A 103 357
A 212 57	Antimontri-methyl	$Sb(CH_3)_3$	$SbNa_3 + 3 CH_3J = 3 NaJ + Sb(CH_3)_3$ Methyljodid		80.5	farblose Flüssigkeit	sl.				J. 1861 569
B 15 2105	Apigenin	$C_{15}H_{10}O_2$	$C_{27}H_{32}O_{12} + H_2O = 2 C_6H_{12}O_6 + C_{15}H_{10}O_2$ Apiin			hellgelbe Blättchen	sl.	1	ul.		B 9 1124
	Apialdehyd	$C_{15}H_{10}O_3$	$C_{12}H_{14}O_4 + 7O = 2 CO_2 + 2 H_2O + C_{15}H_{10}O_3$ Isapiol		102	farblose Krystalle					B 21 1626
A 163 138	Apiolsäure	$C_{15}H_{10}O_4$	$C_{12}H_{14}O_4 + 8O = 2 CO_2 + 2 H_2O + C_{15}H_{10}O_4$ Isapiol		175	farblose Nadeln	ul.	sl.	1		B 21 1625

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
Apion	$C_9H_{10}O_4$	$C_{10}H_{12}O_6 = CO_2 + C_9H_{10}O_4$ Apiolsäure	79		farblose Nadeln	ul.	1	1	B 21 1630
Apionaeryl- säure	$C_6H\left(\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \end{array} \right) \text{CH}_3 \left( \begin{array}{c} \text{O} \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \end{array} \right)$ $\text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$C_6H\left(\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \end{array} \right) \text{CH}_3$ $C_6H\left(\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \end{array} \right) \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = H_2O + C_{17}H_{19}O_6$ $\left(\begin{array}{c} \text{O} \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \end{array} \right) \text{CHO}$ Apiolaldehyd	196		gelbe Nadeln	ul.	1	sl.	B 22 2485
Apoaconitin	$C_{32}H_{41}NO_{11}$	$C_{32}H_{42}NO_{12} = H_2O + C_{32}H_{41}NO_{11}$ Aconitin	185- 186		farblose Krystalle			1	Soc 33 324
Apotropin	$C_{17}H_{21}NO_2$	$C_{17}H_{23}NO_3 = H_2O + C_{17}H_{21}NO_2$ Atropin	60- 62		farblose Prismen	sl.	1	1	G 11 588
Apochinin	$C_{19}H_{19}NO_2$	$C_{20}H_{22}N_2O + HBr + H_2O = CH_3Br + NH_3 + C_{19}H_{19}NO_2$ Chinin	246		farblose Krystalle	sl.	1	sl.	B 18 1926
Apochinin	$C_{19}H_{22}N_2O_2$	$C_{20}H_{24}N_2O_2 + H_2O = CH_3OH + C_{19}H_{22}N_2O_2$ Chinin	160		weisses Pulver	sl.	1	1	A 295 323
Apochinin	$C_{19}H_{19}NO$	$C_{19}H_{20}N_2 + H_2O = NH_3 + C_{19}H_{19}NO$ Cinchen	209- 210		farblose Krystalle			1	B 14 1855
Apokaffein	$CO \cdot O \cdot C(COOH) \cdot N \cdot CH_3$ $N(CH_3) \cdot C = N \cdot CO$	$C_8H_{10}N_4O_2 + H_2O + O_2 = CH_3 \cdot NH_2 + C_7H_7N_3O_2$ Kaffein	144- 145		farblose monokline Prismen	sl.	1	1	Benzol schw. M 3 150
Apomorphin	$C_{17}H_{17}NO_2$	$C_{17}H_{19}NO_3 = H_2O + C_{17}H_{17}NO_2$ Morphin			weisse Masse	sl.	1	1	$CHCl_3$ 1 A Spl. 7.171
Apopseudo- aconitin	$C_{27}H_{39}NO_5$	$C_{28}H_{40}NO_{12} = C_6H_5\left(\begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} \right)_2 + C_{27}H_{39}NO_5$ Pseudoaconitin			hellgelbe Masse				Soc 33 160
Apopseudo- aconitin	$C_{26}H_{37}NO_{11}$	$C_{26}H_{39}NO_{12} = H_2O + C_{26}H_{37}NO_{11}$ Pseudoaconitin	102- 103		farblose Krystalle			1	Soc 33 151
Arabit	$CH_2(OH) \cdot [CH(OH)]_5 \cdot CH_2OH$	$CH_2(OH) \cdot [CH(OH)]_5 \cdot CHO + H_2 = CH_2(OH) [CH(OH)]_5 \cdot CH_2 \cdot OH$ Arabinose		102	farblose Warzen	1	sl.		B 20 1234
Arabonsäure	$CH_2\left(\begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array} \right)_5 \cdot \text{COOH}$	$CH_2(OH) \cdot (CH \cdot OH)_5 \cdot CHO + O = CH_2\left(\begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array} \right)_5 \cdot \text{COOH}$ Arabinose		89	farblose Krystalle				J.pr.Ch 30.379
Arachinsäure	$CH_3(CH_2)_{17} \cdot \text{COOH}$	$CH_3(CH_2)_{17} \cdot \text{CH}\left(\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} \right) + \text{KOH} = \text{CH}_3\text{COOK} + \text{CH}_3(CH_2)_{17} \cdot \text{COOH}$ Oktodekylacetessigsäure		75	glänzende Blätter				J 1884 1193
Arsenäthyl- chlorid	$As(C_2H_5)_2Cl$	$Hg(C_2H_5)_2 + AsCl_3 = Hg(C_2H_5)Cl + As(C_2H_5)_2Cl$ Quecksilberdiäthyl		156	farblose Flüssigkeit	1	1	1	A 208 33

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 21 1630	Arseneyanid	As (CN) <sub>3</sub>	3 CNJ + As <sub>2</sub> = As J <sub>3</sub> + As (CN) <sub>3</sub> Cyanjodid			hellgelbes Pulver					B 25 561
	Arsenmethylchlorid	As (CH <sub>3</sub> ) Cl <sub>2</sub>	As (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Cl <sub>3</sub> = CH <sub>3</sub> Cl + As (CH <sub>3</sub> ) Cl <sub>2</sub> Kakodyltrichlorid		133	farblose Flüssigkeit					A 107 263
B 22 2485	Arsenmethyl- disulfid	As (CH <sub>3</sub> ) S <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> As (CH <sub>3</sub> ) O <sub>3</sub> + 2 H <sub>2</sub> S = 3 H <sub>2</sub> O + As (CH <sub>3</sub> ) S <sub>2</sub> Arsenmethylsäure			gelber Syrup	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1		B 16 1440
	Arsenmethyl- oxyd	As (CH <sub>3</sub> ) O	As (CH <sub>3</sub> ) Cl <sub>2</sub> + CaO = Ca Cl <sub>2</sub> + As (CH <sub>3</sub> ) O Arsenmethylchlorid	95		farblose Würfel					A 107 263
Soc 33 324	Arsenmethyl- säure	CH <sub>3</sub> . As O (OH) <sub>2</sub>	Na <sub>3</sub> . As O <sub>3</sub> + CH <sub>3</sub> J = Na <sub>3</sub> J + CH <sub>3</sub> . As O (ONa) <sub>2</sub> Natriumarsenit Methyljodid			farblose Blätter	l				B 16 1440
G 11 588	Arsenmethyl- sulfid	As (CH <sub>3</sub> ) S	As (CH <sub>3</sub> ) Cl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> S = 2 HCl + As (CH <sub>3</sub> ) S Arsenmethylchlorid	110		farblose Blättchen	ul.	l	l	CS <sub>2</sub> 1	A 107 263
B 18 1226	Arsenohenzol	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . As = As . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . As O + H <sub>4</sub> = 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> As = As . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Phenylarsenoxyd	196		gelbliche Nadeln	ul.	sl.	ul.		B 14 912
A 205 323	Asaronsäure	C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> < (O CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> COOH	C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> < (O CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH = CH . CH <sub>3</sub> + 8 O = 2 CO <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> < (O CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Asaron	144	300	farblose Nadeln	sl.	l		Benzol 1	W 19 3
B 14 1855	Asparagin inaktiv	CH <sub>2</sub> . CO . NH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub> . CH . COOH	In Asparagus officinalis			farblose rhombische Krystalle	sl.	ul.			
A Spl. 7. 171	l-Asparagin- säure	CH < COOH CH < NH <sub>2</sub> COOH	CH <sub>2</sub> < CONH <sub>2</sub> CH < NH <sub>2</sub> CO OH + H <sub>2</sub> O = NH <sub>3</sub> + CH <sub>2</sub> < COOH CH < NH <sub>2</sub> COOH			farblose rhombische Säulen	sl.	ul.			A. ch 35. 175
Soc 33 160			Asparagin COO C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>								B 21 351 R
Soc 33 151			C = N . OH   CH <sub>2</sub>								
B 20 1234			+ 4 H + 2 Na OH = 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . OH + H <sub>2</sub> O +								
J.pr.Ch 30. 379			COO C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>   COOH								
J 1884 1193	inaet-Aspara- ginsäure	CH <sub>2</sub> < COOH CH < NH <sub>2</sub> COOH	Oxalessigätheroxim CH-COOH + NH <sub>3</sub> = CH <sub>2</sub> -COOH   CH-COOH			farblose monokline Krystalle	sl.				Bl 48 98
A 208 83			Fumarsäure								

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt *	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Atrogiyeerin- säure	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{Br} \\ \text{CH}_2\text{Br} \\ \text{COOH} \end{matrix} + 2 \text{ KOH} = 2 \text{ KBr} + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Dibromhydratropasäure	146		farblose Warzen	1			A 206 30
Atrolaktin- säure	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{Br} \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{ KOH} = \text{ KBr} + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\alpha$ Bromhydratropasäure	93— 94		farblose rhombische Tafeln	1			A 195 153
Atronsäure	$C_6H_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{C}_6H_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \end{matrix}$	$CH_3 \cdot \text{CO} \cdot C_6H_5 \cdot \text{HCN} + 2 \text{ H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Acetophenonhydrocyanid $C_6H_5 \cdot C(\text{COOH}) \cdot \text{CH}_3 = \text{CO}_2 + \text{H}_2 + C_{17}H_{14}O_2$ $\alpha$ -Isatropasäure	164		farbloses Pulver	ul.	1	Eis- essig I	A 206 46
Atropasäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{C} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$C_{17}H_{23}NO_3 = C_6H_5NO + \text{CH}_2 = \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Atropin Tropin	106— 107	267	farblose monokline Tafeln	sl.		CS <sub>2</sub> I	A 128 282
Atropin	$C_{17}H_{23}NO_3$	in Atropa Belladonna	115— 115.5		farblose Nadeln	sl.	1	sl. CHCl <sub>3</sub> I	A 5 43
Auramin	$\text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6H_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	$\text{CO} \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6H_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} + \text{NH}_4\text{Cl} = \text{H}_2\text{O} + C_{17}H_{23}N_3 \cdot \text{HCl}$ Tetramethyldiamidobenzophenon	136		citronen- gelbe Blättchen	ul.	sl.	ul.	B 20 2847
Aurin	$4 \text{ OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot 1. \\ \text{O} \\ 4. \end{matrix}$	$3 \text{ C}_6\text{H}_5\text{OH} + \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{H} \cdot \text{COOH} + C_{19}H_{14}O_5 + 2 \text{ H}_2\text{O}$ Phenol Oxalsäure			dunkel- rote Krystalle		1		A 119 169
Azimidonitro- benzol	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} \\ \text{NH} \end{matrix}$	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{HNO}_3 = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_2$ $\alpha$ Nitrophenylendiamin	211		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 115 251
Azimidotoluol	$(1) \text{ CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} (3) \\ \text{N} \\ (4) \end{matrix}$	$(1) \text{ CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 (3) \\ \text{NH}_2 (4) \end{matrix} + \text{HNO}_3 = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{N} \end{matrix}$ mp-Toluylendiamin	83	323	farblose Krystalle	1	1	sl. CHCl <sub>3</sub> schw.	B 9 220
o-Azobenzoe- säure	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{COOH} \text{ COOH} \\ \text{N} = \text{N} \end{matrix}$	$2 \text{ C}_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} + 8 \text{ H} = 4 \text{ H}_2\text{O} + C_{14}H_{10}N_2O_4$ o-Nitrobenzoesäure	237		dunkelgelbe Nadeln	sl.	1	Benzol unl.	B 10 1869

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
A 206 30	m-Azobenzoe- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} & \text{COOH} \\ \diagdown & / \\ \text{N} = \text{N} \end{matrix} C_6H_4$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + 8 H = 4 H_2O + C_{14}H_{10}N_2O_4$ m-Nitrobenzoesäure			gelbes Pulver	sl.	sl.	sl.		A 129 134
A 195 153	p-Azobenzoe- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} & \text{COOH} \\ / & \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \end{matrix} C_6H_4$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 8 H = 4 H_2O + C_{14}H_{10}N_2O_4$ p-Nitrobenzoesäure			fleisch- farbened Pulver	ul.	ul.	ul.		A 129 144
B 14 1353	Azobenzol	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 \cdot NO_2 + 8 H = 4 H_2O + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_5$ Nitrobenzol $2 C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 O = 2 H_2O + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_5$ Anilin	68	293	orangegelbe monokline Blätter		1	Ligroin 1		A 12 311 A 142 364
A 206 46	Azodicarbon- amid	$NH_2 \cdot CO \cdot N = N \cdot CO \cdot NH_2$	$NH = C \begin{matrix} \diagdown \text{NH}_2 \\   \text{N} = \text{N} \\ \diagup \text{NH}_2 \end{matrix} C = NH + 2 H_2O = 2 NH_3 + NH_2 \cdot CO \cdot N = N \cdot CO \cdot NH_2$ Azodicarbonamidin			orangerotes Krystall- pulver	sl.	ul.			A 270 42
A 128 282	Azodicarbon- amidinnitrat	$HNO_2 \cdot NH \cdot C \begin{matrix} \diagdown \text{NH}_2 \\   \text{N} \\ \diagup \text{NH}_2 \end{matrix}$	$2 C \begin{matrix} \diagdown \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\   \text{N} \\ \diagup \text{NH}_2 \end{matrix} \cdot HNO_2 = 2 NH_3 + C_2H_5N_4 \cdot 2 HNO_2$ Amidoguanidinnitrat			gelbes Krystall- pulver	sl.	ul.			A 270 39
A 5 43	Azodicarbon- sures Kalium	$COOK \cdot N = N \cdot COOK$	$NH_2 \cdot CO \cdot N = N \cdot CO \cdot NH_2 + 2 KOH = 2 NH_3 + COOK \cdot N = N \cdot COOK$ Azodicarbonamid			gelbes Pulver					A 271 130
B 20 2847	p-Azodimethyl- anilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagdown \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\   \text{N} \\ \diagup \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N(\text{CH}_3)_2 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = C_6H_5 \cdot OH + N_2 + H_2O +$ Nitrosodimethyl- anilin Phenylhydrazin	225		rote Nadeln	sl.	1			B 21 2615
A 119 169	Azodiphenyl- blau	$C_{12}H_{10} \begin{matrix} \diagdown \text{C}_6H_5 \\   \text{N} \\ \diagup \text{N} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagdown \text{NH}_2 \\   \text{N} = \text{N} \\ \diagup \text{C}_6H_5 \end{matrix} + C_6H_5NH_2 = NH_3 + C_{18}H_{13}NH_2$ Amidoazobenzol Anilin $2 C_6H_5NH_2 + C_6H_5NO_2 = 2 H_2O + C_{18}H_{13}N_3$ Anilin Nitrobenzol			dunkel- braunes Pulver	ul.	1	1		B 5 472 B 8 1613
A 115 251	$\alpha$ -Azonaphtha- lin	$C_{10}H_7 \cdot N = N \cdot C_{10}H_7$	$C_{10}H_7 \cdot N = N \cdot C_{10}H_7 \cdot NH_2 + H_2O = NH_3 + O + C_{10}H_7 \cdot N = N \cdot C_{10}H_7$ $\alpha$ -Amidoazonaphthalin	190		stahlblau Nadeln	sl.		Benzol 1		B 18 298
B 9 220	Azoorein	$C_{14}H_{11}NO_2$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \diagdown \text{CH}_3 \\   \text{OH} \\ \diagup \text{OH} \end{matrix} + HNO_2 = 3 H_2O + C_{14}H_{11}NO_2$ Orcin			dunkel- braune Krystalle	1	sl.	ul.	Eis- essig 1	B 7 440

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Azophenylen	$\text{C}_6\text{H}_5 = \text{N} \begin{array}{c}   \\ \text{C}_6\text{H}_5 = \text{N} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} \end{array} + 2 \text{CaO} = 2 \text{CaCO}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 = \text{N} - \text{N} = \text{C}_6\text{H}_5$ Azobenzolsäure	170- 171		hellgelbe Nadeln				A 168 1
o-Azophenol	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{OH} \end{array} \frac{1}{2} + 8 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$ o-Nitrophenol	171		gold- glänzende Blättchen	ul.	sl.	1	A 196 344
p-Azophenol	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{OH} \end{array} \frac{1}{4} + 8 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$ p-Nitrophenol	200		hellbraune trikline Krystalle	sl.	1	1	Benzol 1 A 196 340
Azophthalsäure	$\text{COOH} \begin{array}{c} \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} + 8 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_4$ Nitrophthalsäure	230		goldgelbe Nadeln	sl.	sl.	sl.	B 14 1331
o-Azotoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 - \text{N} \begin{array}{c}   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 - \text{N} \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2 + 8 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Nitrotoluol	55		rote Prismen		1	1	Benzol 1
m-Azotoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2 + 8 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ m-Nitrotoluol	54-55		orangerote Krystalle		1	1	A 207 114
p-Azotoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2 + 8 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2$ p-Nitrotoluol	144		orangegelbe Nadeln		sl.	1	Ligroin 1 J. 1864 527
Azotoluolsulfosäure	$\text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \end{array} \text{HSO}_3$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} = \text{N} = \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{HSO}_3 \end{array} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} = \text{N} = \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{HSO}_3 \end{array} + \text{H}_2\text{O}$ p-Azotoluol			orangerote Krystalle	sl.			B 21 119
o-Azoxybenzoesäure	$\text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c}   \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array} \frac{1}{2} + 6 \text{H} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c}   \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \end{array}$ o-Nitrobenzoesäure	237- 242		kleine rhombische Prismen	sl.	sl.		B 7 1611
		$3 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array} \frac{1}{2} = \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c}   \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \frac{1}{2} + 2 \text{H}_2\text{O}$ o-Nitrobenzylalkohol							H 2 57
m-Azoxybenzoesäure	$\text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c}   \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array} \frac{1}{3} + 6 \text{H} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c}   \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \end{array}$ m-Nitrobenzoesäure			farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.	J. 1864 352



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 168 1	Azoxybenzol		$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NO}_2 + 6 \text{H} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}-\text{O}-\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Nitrobenzol	36		gelbe rhombische Nadeln	nl.	1	B 1 324 B 6 557 Z. 1866 308	
A 196 344			$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} - \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Azobenzol							$2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH}_2 + 3 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} - \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Anilin
A 196 340	Azoxydimethyl- anilin		$2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}$ Nitrosodimethylanilin	173		braune Krystall- goldgelbe Blättchen	sl.	1	Benzol 1 B 21 2614	
B 14 1331	Azoxy-p- diphenyl- amin		$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{N} \cdot \text{NO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{NH}_3 + \text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}$ Nitrosodiphenylamin Phenylhydrazin							
A 207 114 J. 1864 527	Azo-o-xylol sym.		$2 \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3) \cdot \text{NO}_2 + 4 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2$ o-Nitroxylol	110- 111		orange- gelbe Nadeln	1	1	B 21 3139	
B 21 119	Azo-o-xylol unsym.		$2 \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3) \cdot \text{NO}_2 + 4 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2$ o-Nitroxylol	140- 141		rote Nadeln	sl.		B 21 3140	
B 7 1611	Azo-m-xylol unsym.		$2 \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3) \cdot \text{NO}_2 + 4 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2$ m-Nitroxylol	129		rote Nadeln	sl.	1	B 21 3141	
H 2 57 J 1864 352										

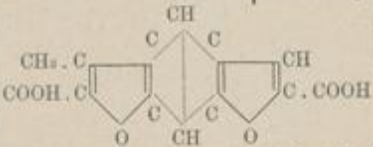
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Azo-m-xylol sym.	$\begin{array}{c} \text{C. CH}_3 \\   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C. N} \quad \text{C. CH}_3 \end{array} \rightleftharpoons \begin{array}{c} \text{C. CH}_3 \\   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{NC} \quad \text{C. CH}_3 \end{array}$	$2 \begin{array}{c} \text{C. CH}_3 \\   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C. CH}_3 \quad \text{C. NO}_2 \end{array} + 4 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{N} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\    \\ \text{N} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ m-Nitroxylol	136-137		orangerote Nadeln	1	1			B 21 3142
Azo-p-xylol	$\begin{array}{c} \text{C. CH}_3 \\   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C. N} \quad \text{C. CH}_3 \end{array} \rightleftharpoons \begin{array}{c} \text{C. CH}_3 \\   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{NC} \quad \text{C. CH}_3 \end{array}$	$2 \begin{array}{c} \text{C. CH}_3 \\   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C. CH}_3 \quad \text{C. NO}_2 \end{array} + 4 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{N} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\    \\ \text{N} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ p-Nitroxylol	119		gelbe Nadeln					B 21 3143
α-Azoxynaph- talin	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N} \begin{array}{c} \text{N} \\   \\ \text{O} \end{array} \text{C}_{10}\text{H}_7$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7\text{NO}_2 + 6 \text{H} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{N} \begin{array}{c} \text{N} \\   \\ \text{O} \end{array} \text{C}_{10}\text{H}_7$ α-Nitronaph- talin			dunkelgelbe Masse	ul.	ul.	ul.	$\text{CHCl}_3$ 1	J. 1864 532
o-Azoxyphene- tol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{O} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{O} \end{array} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \frac{1}{2} + 6 \text{H} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2$ Nitrophenetol	102		farblose rhombische Tafeln	ul.	sl.			J pr Ch 18.200
o-Azoxytoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{O} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} \cdot \frac{1}{2} + 6 \text{H} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{O} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Nitrotoluol	59-60		gelbliche monokline Tafeln					B 20 2016
m-Azoxytoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{O} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} \cdot \frac{1}{3} + 6 \text{H} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}$ m-Nitrotoluol	37-39		hellgelbe Nadeln		1			B 22 835
op-Azoxytoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{O} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} \cdot \frac{1}{4} + 6 \text{H} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}$ p-Nitrotoluol	70		blaugelbe Nadeln		1	1		B 3.551
βp-Azoxytoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{O} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	entsteht neben α p. Azoxytoluol	75		orangegelbe Nadeln					B 24 41
Azulminsäure	$\text{CN} \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}(\text{NH}_2) \cdot \text{CN}$ $\text{NH} \text{---} \text{NH}$	$2 \begin{array}{c} \text{CN} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CN} \end{array} + \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 = \text{C}_4\text{H}_5\text{N}_5\text{O}$ Cyan			braune Flocken		sl.			B 4 947

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
	Azurin	$C_{25}H_{22}N_4O_2$	$2 C_6H_5-NH_2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4} \end{matrix} + 3 C_6H_5-\begin{matrix} \text{OH} \text{ 1} \\ \text{COH} \text{ 2} \end{matrix} = 3 H_2O + C_{25}H_{22}N_4O_2$	250.5		farblose Tafeln	1		Ligroin unl.	B 11 596	
B 21 3142	Barbitursäure	$CO-\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}-CH_2$	mp-Tolylendiamin Salicylaldehyd $CH_2-\begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + CO-\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 PCl_5 = 2 POCl_3 + 4 HCl +$ Malonsäure Harnstoff $CO-\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}-CH_2$			farblose trimetrische Prismen	sl.			Bl 31 146	
	Benzäthylamid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_2H_5$	$C_2H_5NH_2 + C_6H_5COCl = HCl + C_6H_5CO \cdot NH \cdot C_2H_5$ Aethylamin Benzoylchlorid	69-70		farblose Krystalle	1	1	1	Ligroin sl.	B 22 2404
B 21 3143	Benzalacetessigsäureäthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_5 \\ \text{COO} C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + C_6H_5CHO + (HCl) = H_2O +$ Acetessigester Benzaldehyd $CH_3 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_5 \\ \text{COO} C_2H_5 \end{matrix}$	59-60	295-297	farblose Tafeln	ul.	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	A 218 177
J. 1864 532	Benzaläthylacetessigsäureäthylester	$CH_3COCH \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \text{COOC}_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5CHO + CH_3COCH \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \text{COOC}_2H_5 \end{matrix} = H_2O + CH_3COCH \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \text{COOC}_2H_5 \end{matrix}$ Benzaldehyd Aethylacetessigester $CH_3COCH \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \text{COOC}_2H_5 \end{matrix}$		205-220 22 mm	farbloses Oel					A 218 183
Jpr Ch 18.200	Benzalchlorid	$C_6H_5 \cdot CHCl_2$	$C_6H_5CHO + PCl_5 = POCl_3 + C_6H_5CHCl_2$ Benzaldehyd $C_6H_5CHO + COCl_2 = CO_2 + C_6H_5CHCl_2$ Benzaldehyd		206	farblose Flüssigkeit					A 70 89 Z 1871 79
B 20 2016	Benzaldehyd	$C_6H_5 \cdot CHO$	$C_6H_5CHCl_2 + HgO = HgCl_2 + C_6H_5CHO$ Benzalchlorid $C_6H_5CH_2OH + O = H_2O + C_6H_5CHO$ Benzylalkohol		179	farblose Flüssigkeit	sl.				Gr. 4 721 A 88 180
B 22 835	Benzaldehydhydrocyanid	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \begin{matrix}   \\ \text{CO} \cdot N \cdot CH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5CHO + HCN = C_{13}H_{12}NO_2$ Benzaldehyd		195	farblose Krystalle	ul.	sl.		Eisessig 1	Berz. Jahr. 17.288
B 24 41	Benzal-β-dinaphtylenoxyd	$C_{10}H_7 \cdot CH \begin{matrix} \text{C}_{10}H_7 \\ \text{C}_{10}H_7 \end{matrix} \cdot O$	$C_{10}H_7CHO + 2 C_{10}H_7OH + (H_2SO_4) = 2 H_2O + C_{10}H_7CH \begin{matrix} \text{C}_{10}H_7 \\ \text{C}_{10}H_7 \end{matrix} \cdot O$ Benzaldehyd β-Naphtol		189-190	farblose Tafeln	sl.	sl.		CHCl <sub>3</sub> 1	B 17 499
B 4 947	Benzaldoxim	$C_6H_5 \cdot CH = NOH$	$C_6H_5CHO + NH_2OH = H_2O + C_6H_5CH = NOH$ Benzaldehyd Hydroxylamin			farblose Flüssigkeit	sl.	1	1		B 15 2785
	Benzalmalonsäure	$C_6H_5 \cdot CH = C \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_5CHO + CH_2(COOH)_2 = H_2O + C_6H_5CH = C(COOH)_2$ Benzaldehyd Malonsäure		195-197	glasglänzende Prismen	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> unl.	A 218 195

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Was- ser	Alko- hol	über		
Benzal-dis-oxynaphthochinon		$2 \text{C}_{10}\text{H}_7\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{O}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{O}_2$ Oxynaphthochinon Benzaldehyd	211- 214		hellgelbe Nadeln	1	1	Benzin unl.	B 21 2203	
Benzalptalid		$\text{C}_6\text{H}_4\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{O}_2$ Phtalsäureanhydrid Phenylacessigsäure	98-99		farblose monokline Prismen	ul.	sl.		B 11 1017	
Benzamaron	$\text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{O}_4$	$5 \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{O}_4$ Desoxybenzoin	225		farblose Nadeln	sl.	ul.	Essig- säure sl.	Z 1871 127 B 21 2935	
Benzamid	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Benzoylchlorid $\text{C}_6\text{H}_5\text{CN} + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{C}_6\text{H}_5\text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{O}$ Benzonitril	128		farblose monokline Tafeln	ul.	1	1	Benzol schw.	A 3 268 B 18 355
Benzaurin	$4 \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{I.}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CCl}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} = 3 \text{HCl} + \text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{O}_2$ Benzotrichlorid Phenol	102		ziegelrotes Krystall- pulver	ul.	1	1	A 217 227	
o-Benzazimid		$\text{C}_6\text{H}_4\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} + \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{NO}$ o-Amidobenzamid	211- 212		farblose Nadeln	1			J pr Ch 95.262	
Benzoyl- amidophen- anthrol		$\text{C}_6\text{H}_4\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} + \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{21}\text{H}_{18}\text{NO}$ Phenanthren- chinon	202		farblose Nadeln	sl.		Benzol schw.	Soc 27 668	
Benzoyl- amidophenol		$\text{C}_6\text{H}_4\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} = \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{matrix} \text{O} \\ \text{N} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$ o-Amidophenol Benzoylchlorid	103	314- 317	farblose Blätter	ul.	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 9 1526 B 9 1526	
alpha-Benzoyl- amidothio- naphthol		$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 + \text{S} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{matrix} \text{S} \\ \text{N} \end{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7$ alpha-Benzoylnaphthalid	102.5 -103		farblose Nadeln	sl.	1		B 20 1798	

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 21 2203	Benzenylamidothiophenol	$C_6H_5 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup S \\ \diagdown N \end{smallmatrix} C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 + S = H_2O + C_6H_5 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup S \\ \diagdown N \end{smallmatrix} C_6H_5$ Benzanilid $C_6H_5N \cdot CS + C_6H_5 \cdot COCl = HCl + CO + C_6H_5 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup S \\ \diagdown N \end{smallmatrix} C_6H_5$ Phenylsenföl Benzoylchlorid	115		farblose Nadeln		1	1	CS <sub>2</sub> sl	B 17 2360 B 13 17
B 11 1017	Benzenyldiureid	$C_6H_5 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup N \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{smallmatrix}$	$C_6H_5 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup NH \\ \diagdown NH_2 \end{smallmatrix} + 2 CO N C_6H_5 = C_6H_5 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup N \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{smallmatrix}$ Benzamidin Phenylecyanat	172		farblose Nadeln	ul.	sl.		Eisensalg 1	B 22 1608
Z 1871 127 B 21 2935 A 3 268	Benzenylhydrazoximphenyllithylen	$C_6H_5 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup NO \\ \diagdown NH \end{smallmatrix} CH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup NOH \\ \diagdown NH_2 \end{smallmatrix} + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CHO = H_2O + C_6H_5 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup NO \\ \diagdown NH \end{smallmatrix} CH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzenylamidoxim Phenylacetaldehyd	136		weisse Nadeln	ul.		1	Ligroin ul.	B 22 3141
B 18 355 A 217 227 J pr Ch 85.262	Benzenyl-p-toluidoxim	$C_6H_5 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup NOH \\ \diagdown NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{smallmatrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 + NH_2OH = H_2O + C_6H_5 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup NOH \\ \diagdown NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{smallmatrix}$ p-Benztoluidid Hydroxylamin	176		weisse Nadeln	sl.	1	1		B 22 2406
	Benzerythren	$C_{24}H_{18}$	$4 C_6H_6 = 6 H + C_{24}H_{18}$ Benzol			farblose Blättchen	ul.			Benzol sl.	A 203 134
	Benzfural	$C_6H_5 \cdot CO = CO \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{smallmatrix} \begin{smallmatrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{smallmatrix} O$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH(OH) \cdot C_6H_5O + O = H_2O + C_6H_5CO = CO \cdot C_6H_5O$ Benzfuroin	41		gelbe Nadeln		1	1		A 211 229
	Benzfurilsäure	$C_{12}H_8O_4$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5O + KOH = C_{12}H_8O_4 \cdot K$ Benzfural			farblose Prismen	sl.	1	1	Ligroin sl.	A 211 231
Soc 37 668	Benzfuroin	$C_{12}H_{10}O_3$	$C_6H_5 \cdot CHO + C \begin{smallmatrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{smallmatrix} \begin{smallmatrix} \diagup CH \\ \diagdown C \cdot OH \end{smallmatrix} = C_{12}H_{10}O_3$ Benzaldehyd Furfural	137- 139		farblose Prismen	sl.	1		CHCl <sub>3</sub> 1	A 211 288
B 9 1526 B 9 1526 B 20 1798	Benzglykocyanin	$C_6H_4 \begin{smallmatrix} \diagup COOH \\ \diagdown NH \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup NH \\ \diagdown NH_2 \end{smallmatrix} \end{smallmatrix}$	$C_6H_4 \begin{smallmatrix} \diagup COOH \\ \diagdown NH \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup NH \\ \diagdown CN \end{smallmatrix} \end{smallmatrix} + H_2O = CO + C_6H_4 \begin{smallmatrix} \diagup COOH \\ \diagdown NH \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup NH \\ \diagdown NH_2 \end{smallmatrix} \end{smallmatrix}$ Cyancarbimidamidobenzoesäure $C_6H_4 \begin{smallmatrix} \diagup COOH \\ \diagdown NH_2 \end{smallmatrix} \cdot 2 \cdot CN \cdot NH_2 = C_6H_4 \begin{smallmatrix} \diagup COOH \\ \diagdown NH \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup NH \\ \diagdown NH_2 \end{smallmatrix} \end{smallmatrix}$ o-Amidobenzoesäure Cyanamid			farblose Tafeln	1	sl.			B 1 192 B 7 575

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Benzhydramid	$C_{22}H_{19}N_3O$	$3 C_6H_5 \cdot CHO + HCN + NH_3 = 2 H_2O + C_{22}H_{19}N_3O$ Benzaldehyd			farblose Krystalle	ul.	sl.	1		Borz. Jahr. 18.352
Benzhydrol		siehe Diphenylcarbinol								
Benzhydrol- äther	$C_6H_5 \begin{array}{l} \diagup C \\   \\ C_6H_5 \\   \\ C \\ \diagdown C \\   \\ C_6H_5 \end{array} O$	$2 (C_6H_5)_2 CH_2 \cdot OH + (H_2SO_4) = 2 H_2O + H_2 + C_{20}H_{20}O$ Benzhydrol	109	315	farblose monokline Krystalle		sl.		Benzol 1	A 184 174
Benzhydroxam- säure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot Cl + NH_2 OH \cdot HCl + Na_2CO_3 = 2 NaCl + CO_2 + H_2O$ Benzoylchlorid Hydroxylamin- chlorhydrat	124- 125		farblose rhombische Tafeln	sl.	1	sl.	Benzol unl.	A 161 347
Benzhydroxam- säureamid	$C_6H_5 \cdot C \begin{array}{l} \diagup NOH \\   \\ NH_2 \end{array}$	$C_6H_5 \cdot C \begin{array}{l} \diagup NH \\   \\ NH_2 \end{array} + NH_2 \cdot OH = NH_3 + C_6H_5 \cdot C \begin{array}{l} \diagup NOH \\   \\ NH_2 \end{array}$ Benzenylamidin Hydroxylamin	79-80		farblose monokline Prismen	sl.	1	1	Ligroin unl.	B 17 185
		$C_6H_5 \cdot CN + NH_2 OH = C_6H_5 \cdot C \begin{array}{l} \diagup NOH \\   \\ NH_2 \end{array}$ Benzonitril Hydroxylamin								B 17 128
Benzhydril- amin	$C_6H_5 \begin{array}{l} \diagup CH \cdot NH_2 \\   \\ C_6H_5 \end{array}$	$C_6H_5 \begin{array}{l} \diagup CH Br \\   \\ C_6H_5 \end{array} + 2 NH_3 = NH_4 Br + (C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot NH_2$ Diphenylbrommethan		288- 289	farblose Flüssig- keit					B 13 587
Benzidid	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup NH_2 (4) \\   \\ C_6H_4 \cdot NH_2 (4) \end{array}$	$C_6H_5 NH \cdot NH \cdot C_6H_5 = NH_2 C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$ Hydrazobenzol	122		farblose Blättchen	sl.	1	1		J pr Ch 36.93 A 207 330
		$C_6H_5 N = N \cdot C_6H_5 + 2 H = NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_5 \cdot NH_2$ Azobenzol								B 22 2467
Benzidinsulfon	$C_6H_5 \cdot NH_2 \begin{array}{l}   \\ > SO_2 \\   \\ C_6H_5 \cdot NH_2 \end{array}$	$C_6H_4 \cdot NH_2 \begin{array}{l}   \\ > SO_2 \\   \\ C_6H_5 \cdot NH_2 \end{array} + H_2SO_4 = 2 H_2O + C_6H_5 \cdot NH_2 \begin{array}{l}   \\ > SO_2 \\   \\ C_6H_5 \cdot NH_2 \end{array}$ Benzidid			gelbe Nadeln	ul.	ul.	ul.		B 22 2467
Benzidinsulfon- säure	$C_6H_4 \cdot NH_2 \begin{array}{l}   \\ > SO_3H \\   \\ C_6H_5 \cdot NH_2 \end{array}$	$C_6H_4 \cdot NH_2 \begin{array}{l}   \\ > SO_3H \\   \\ C_6H_5 \cdot NH_2 \end{array} + H_2 SO_4 = H_2 O + \begin{array}{l} C_6H_4 \cdot NH_2 \\   \\ C_6H_5 \cdot NH_2 \end{array} \begin{array}{l}   \\ > SO_3H \\   \\ NH_2 \end{array}$ Benzidid			farblose Blättchen	sl.	ul.	ul.		B 22 2461
Benzil	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CH (OH) \cdot CO \cdot C_6H_5 + O = H_2O + C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5$ Benzoin	95	346- 348	gelbe Säulen	ul.	1			A 17 91 A 145 338
		$3 C_6H_5 \cdot CBr = CBr \cdot C_6H_5 + 2H_2O = 2 C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot C_6H_5 + 6 HBr$ Stilbenbromid Stilben + $C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5$								Kekulé Lehrb.
		$2 C_6H_5 \cdot COCl + 2 Na = 2 NaCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5$ Benzoylchlorid								

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
Berz. Jahr, 18,352	Benzilhydrazon	$C_6H_5.NH-N=C \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown CO.C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5.CO.CO.C_6H_5 + C_6H_5.NH.NH_2 = H_2O + C_{10}H_{10}N_2O$ Benzil Phenylhydrazin	128- 129		gelbe Nadeln				A 236 197
A 184 174	Benzilhydro- cyanid	$C_6H_5.C(OH).CN$ $C_6H_5.C(OH).CN$	$C_6H_5.CO.CO.C_6H_5 + 2HCN = C_{10}H_{12}N_2O_2$ Benzil	132		farblose rheombische Tafeln	nl.		1 Benzol unl.	A 34 189
A 161 347	Benzilimid	$C_6H_5.CO$ $C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown C(OH).C_6H_5(3) \end{matrix}$	$2 C_6H_5.CO.CO.C_6H_5 + NH_3 = C_6H_5.COOH + C_{10}H_{17}NO_2$ Benzil	137- 139		farblose Nadeln		1		A 228 348
B 17 185	Benzilosazon	$C_6H_5.NH.N=C.C_6H_5$ $C_6H_5.NH.N=C.C_6H_5$	$C_6H_5.CO$ $C_6H_5.CO$ Benzil Phenylhydrazin $+ 2 C_6H_5.NH.NH_2 = 2 H_2O + C_{10}H_{12}N_4$	225		farblose Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	A 232 230
B 17 128	Benziloxim	$C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CO.C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5.CO.CO.C_6H_5 + NH_2OH = H_2O + C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CO.C_6H_5 \end{matrix}$ Benzil Hydroxylamin	130- 131		farblose Blättchen	sl.	1	1	B 16 503
Bl 33 587	Benzilsäure	$C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_5.CO$ $C_6H_5.CO$ Benzil $+ KOH = C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOK \end{matrix}$	150		farblose monokline Nadeln	sl.	1	1	A 25 25
J pr Ch 36, 93	Benzimid	$C_{10}H_{12}N_2O_2$	$3 C_6H_5.CO.H + 2 HCN = H_2O + C_{10}H_{12}N_2O_2$ Benzaldehyd	167		weisse Masse	nl.	sl.	sl.	A 34 188
A 207 330	m-Benzodime- thyl-		$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup ONa \\ \diagdown ONa \end{matrix} + 2 CH_2Cl.CO.CH_2.COOC_6H_5 =$ Resorcinnatrium Chloracetessigester			farblose Krystalle	sl.	1	sl.	B 19 2931
B 22 2461	Benzoesäure	$C_6H_5.COOH$	$C_6H_5.CH_3 + 3 O = H_2O + C_6H_5.COOH$ Toluol $C_6H_6 + CO_2 + (AlCl_3) = C_6H_5.COOH$ Benzol $C_6H_5.CCl_3 + 2 H_2O = 3 HCl + C_6H_5.COOH$ Benzotrichlorid	121.5 249.2		weisse Blätter	sl.	1	1	B 11 1283 J 1878 793
A 17 91	Benzoesäure- äthylester	$C_6H_5.COO.C_2H_5$	$C_6H_5.COOH + C_2H_5OH + (HCl) = H_2O + C_6H_5.COO.C_2H_5$ Benzoesäure			farblose Flüssig- keit				A Spl 4, 128
A 145 338					213					

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass- er	Alko- hol	Äther	
Benzoessäure- anhydrid	$C_6H_5 \cdot CO > O$ $C_6H_5 \cdot CO > O$	$C_6H_5 \cdot COONa + C_6H_5 \cdot COCl = NaCl + (C_6H_5 \cdot CO)_2O$ Natriumbenzoat Benzoylchlorid COOK $2 C_6H_5 \cdot COCl + \begin{matrix}   \\ COOK \end{matrix} = 2 KCl + CO + CO_2 + (C_6H_5 \cdot CO)_2O$ Benzoylchlorid Kaliumoxalat	42	360	farblose rhombische Prismen	ul.	1	1	A 87 73 A 87 73
Benzoin	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 \cdot CHO + (KCN) = C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5$ Benzaldehyd $C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + H_2 = C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5$ Benzil	137		farblose Säulen	ul.	sl.		A 3 276 A 3 276
Benzoinnam	$C_{28}H_{24}N_2O$	$2 C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5 + 2 NH_3 = 3 H_2O + C_{28}H_{24}N_2O$ Benzoin			farblose Nadeln	ul.	sl.	ul.	Berz. Jahr. 26. 666
Benzoindial- dehyd	(1) $C_6H_4 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_4(1)$   (4) (4)   CHO CHO	$2 C_6H_4 \cdot \begin{matrix} CHO 1 \\   \\ CHO 2 \end{matrix} + (KCN) = COH \cdot C_6H_4 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CHO$ Terephthaldehyd	170- 174		weisses Pulver	ul.	sl.	ul.	B 19 1874
Benzoinhydran- zon	$C_6H_5 \cdot CH(OH) > C = N \cdot NH_2$ $C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_{20}H_{15}N_2O$ Benzoin Phenylhydrazin	155		farblose Nadeln		1	1	Ligroin al. A 232 229
Benzoinidam	$C_{28}H_{23}NO_2$	$2 C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5 + NH_3 = 2 H_2O + C_{28}H_{23}NO_2$ Benzoin	199		farblose Tafeln oder Prismen		sl.		Soe. 49 826
Benzol	$C_6H_6$	$2 C_6H_5 \cdot COOH + CaO = CaCO_3 + 2 C_6H_6$ Benzoessäure $C_6H_4 \cdot \begin{matrix} COOH \\   \\ COOH \end{matrix} + CaO = CaCO_3 + C_6H_6$ Phthalsäure $3 CH \equiv CH = C_6H_6$ Acetylen	6	80.4	farblose Flüssig- keit	ul.			A 9 39 A 42 217 A ch 9.469
Benzolazo- acetylaceton	$C_6H_5 \cdot N - N \cdot CH \begin{matrix} CO \cdot CH_3 \\   \\ CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 = HCl + C_{11}H_{12}N_2O_2$ Diazobenzolchlorid Acetylaceton	90		gelbe Nadeln				B 21 1702
Benzolazo- $\alpha$ - äthyl-naph- tylamin	$C_6H_5 \cdot N - N \cdot C_{10}H_7 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + C_{10}H_7 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ C_2H_5 \end{matrix} = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_{10}H_7 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ C_2H_5 \end{matrix}$ Diazobenzol- chlorid $\alpha$ Äthyl-naphthylamin	88		rote Prismen		1		B 23 3503
Benzolazo- $\alpha$ - dimethyl- naphthylamin	$C_6H_5 \cdot N - N \cdot C_{10}H_7 \cdot (CH_3)_2$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + C_{10}H_7 \cdot (CH_3)_2 = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_{10}H_7 \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_3 \end{matrix}$ Diazobenzol- chlorid $\alpha$ Dimethyl- naphthylamin			gelbrotes Pulver				B 23 3803



Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
A 87 73	Benzolazo- $\alpha$ , $\beta$ - dimethylamin	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \diagup N=N.C_6H_5 \\ \diagdown NH_2.C_6H_5 \end{matrix}$	$C_{10}H_7.NH.C_6H_7 + C_6H_5.N=NCl = HCl + C_{10}H_8 \begin{matrix} \diagup N=N.C_6H_5 \\ \diagdown NH.C_6H_5 \end{matrix}$ $\alpha$ , $\beta$ Dinaphtylamin Diazobenzolchlorid	167		rote Nadeln					B 23 1929
A 87 73	Benzolazo- diphenyl	$C_6H_5-N=N.C_6H_5.C_6H_5$	$5 C_6H_5-N=N.N.O_2 + H_2 = NH_2 + C_6H_5-N=N.C_6H_5 + 5 N_2O_2$ Diazobenzolnitrat + $C_6H_5-N=N.C_6H_5.C_6H_5$	150		gelbe Blättchen					B 21 911
	Benzolazo- $\alpha$ - naphthol	$C_6H_5.N=N.C_{10}H_7.OH$	$C_{10}H_7.OH + C_6H_5.N=N.Cl = HCl + C_6H_5.N=N.C_{10}H_7.OH$ $\alpha$ -Naphthol Diazobenzolchlorid	206		stahlblaue Nadeln	sl.		Benzol sl.		B 10 1580
A 3 276 A 3 276		$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} + C_6H_5.NH.NH_2 = H_2O + C_6H_5.N=N.C_{10}H_6.OH$ $\alpha$ -Naphthochinon Phenylhydrazin		134		rotgoldene Nadeln	ul.		1 Benzol 1		B 17 3026
Berz. Jahr. 26. 666	Benzolazo- $\beta$ - naphthol	$C_6H_5.N=N.C_{10}H_6.OH$	$C_{10}H_7.OH + C_6H_5.N=NCl = HCl + C_6H_5.N=N.C_{10}H_6.OH$ $\beta$ Naphthol Diazobenzolchlorid								G 13 438
B 19 1874	Benzol-azo $\alpha$ - naphthylamin	$C_6H_5.N=N.NH.C_{10}H_7$	$C_6H_5.N=N.N.O_2 + C_{10}H_7.NH_2 = C_6H_5.N=N.NH.C_{10}H_7.HNO_2$ Diazobenzolnitrat $\alpha$ Naphthylamin			rubinrote Säulen		1 1			A 137 60
A 232 229	Benzolazo- $\beta$ - naphthylamin	$C_6H_5.N=N.NH.C_{10}H_7$	$C_6H_5.N=N.Cl + C_{10}H_7.NH_2 = C_6H_5.N=N.NH.C_{10}H_7.HCl$ Diazobenzolchlorid $\beta$ -Naphthylamin	102- 104		rote, rhom- bische Tafeln	ul.	1			B 18 798
Soc. 49 826	Benzol-azo- $\beta$ - Naphthylamin	$C_6H_5.N=N.C_{10}H_6.NH_2$	$C_6H_5.NH_2 + C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup N=NCl \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} = C_6H_5.N=N.C_{10}H_6.NH_2.HCl$ Anilin Diazonaphtalinchlorid	148- 150		gelbe Nadeln					B 18 799
A 9 39	$\alpha$ -Benzolazo- nitrosoresor- cin	$C_6H_5.N=N.C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_6H_5.N=N.C_6H_2(OH)_2 + HNO_2 = H_2O + C_6H_5.N=N.C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ $p$ -Benzolazoresorcin			braunrote Nadeln	sl.	1	sl. CHCl <sub>3</sub> 1		B 21 3109
A 42 217	$\gamma$ -Benzolazo- nitrosoresor- cin	$C_6H_5.N=N.C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_6H_5.N=NCl + C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix} = HCl + C_6H_5.N=N.C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Diazobenzolchlorid Nitrosoresorcin			goldgelbe Blättchen		sl.			B 21 3112
A ch 9.469	Benzolazoorecin	$CH_3.C_6H_2 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix}.N=N.C_6H_5$	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix} + C_6H_5.N=NCl = HCl + CH_3.C_6H_2 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix}.N=N.C_6H_5$ Orcin Diazobenzolchlorid	183		dunkel- rotes Pulver		1 1	CHCl <sub>3</sub> 1		B 10 1579
B 21 1702 B 23 3803	Benzolazopara- oxychinolin	$C_6H_5.N=N.C_9H_6N$   OH	$C_6H_5.N=N.Cl + C_9H_6N = HCl + C_6H_5.N=N.C_9H_6N$ Diazobenzolchlorid   OH   OH			orangefote Nadeln	ul.	1 1			B 21 1642
B 23 3803	Benzolazo- phloroglucin	$(C_6H_5.N=N)_2.C_6H(OH)_3$	$C_6H_2(OH)_3 + 2 C_6H_5.NH_2 + 2 HNO_2 = 4 H_2O + C_{18}H_{14}N_4O_3$ Phloroglucin Anilin			goldbraune Blättchen					B 12 226

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	Nitrobenzol	
Benzolazopyrogallol	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)_3$	$C_6H_3(OH)_3 + C_6H_5 \cdot N = NCl = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)_3$ Pyrogallol Diazobenzolchlorid			rote Nadeln	ul.	1		Nitrobenzol 1	B 13 44
p-Benzolazoresorcin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)_3$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot NO_2 + C_6H_3(OH)_3 = HNO_2 + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)_3$ Diazobenzolnitrat Resorcin	170		dunkelrote Nadeln	ul.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 10 1577
Benzolazosalicylaldehyd	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)(CHO)$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + C_6H_3(OH)(CHO) = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)(CHO)$ Diazobenzolchlorid Salicylaldehyd	128		schwefelgelbe Blätter		1	1	CHCl <sub>3</sub>	A 25I 182
Benzol azosalicylsäure	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)(COOH)$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + C_6H_3(OH)(COOH) = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)(COOH)$ Salicylsäure Diazobenzolchlorid			orangerote Nadeln	ul.	1			B 13 716
Benzolazosaligenin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)(CH_2OH)$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + C_6H_3(OH)(CH_2OH) = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)(CH_2OH)$ Saligenin Diazobenzolchlorid	143- 144		broncefarbene Blättchen	sl.	1	1		A 25I 184
Benzoldisazom-phenylen-diamin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \cdot N = N \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \cdot N = NCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \cdot N = N = HCl + C_{12}H_{10}N_4$ Diazozobenzolchlorid m-Phenyldiamin	185		braunrote Nadeln	sl.	1	1		B 16 2033
m-Benzoldisulfosäure	$C_6H_4(SO_3H)_2$	$C_6H_6 + 2 H_2SO_4 = 2 H_2O + C_6H_4(SO_3H)_2$ Benzol			farblose Krystalle		1			A 188 159
p-Benzoldisulfosäure	$C_6H_4(SO_3H)_2$	entsteht neben der meta-Säure			farblose Krystalle		1			B 8 1477
Benzolhexachlorid α	$C_6H_6Cl_6$	$C_6H_6 + 6 Cl = C_6H_6Cl_6$	157	288	farblose monokline Krystalle					P 35 370
Benzolhexachlorid β	$C_6H_6Cl_6$	entsteht neben der α-Verbindung	310		farblose Würfel	ul.	1			Bl 41 530
p-Benzolnitrosäure	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 = N \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \cdot NO_2 + H_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 = N \cdot OH$ p-Nitroazobenzol			rotbraune Nadeln					B 18 1136
Benzolresorcin-phtalein	$OH \cdot C_6H_3 \cdot C(C_6H_5) \cdot CO$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot COOH + C_6H_3(OH)_2 = H_2O + C_{20}H_{14}O_4$ o-Benzoylbenzoesäure Resorcin	175- 176		rötliche Prismen	sl.	1			B 14 1860
Benzolsulfinsäure	$C_6H_5 \cdot SO_2H$	$2 C_6H_5SO_2Cl + Zn(C_2H_5)_2 = 2 C_2H_5Cl + (C_6H_5 \cdot SO_2)_2 Zn$ Benzolsulfonsäurechlorid $2 (C_6H_5)_2 S_2 + 4 KOH = 3 C_6H_5 SK + 2 H_2O + C_6H_5SOOK$ Phenyldisulfid	83-84		farblose Prismen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> schw.	A 119 156 B 9 1636

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 13 44	Benzolsulfchlorid	$C_6H_5 SO_2 Cl$	$C_6H_5 SO_2 Na + PCl_5 = POCl_3 + Na Cl + C_6H_5 SO_2 Cl$ Benzolsulfosaures Natrium		246- 247	farblose Flüssigkeit				A 87 299	
B 10 1577	Benzolsulfosäure	$C_6H_5 SO_2 . OH$	$C_6H_6 + H_2 SO_4 = H_2O + C_6H_5 . SO_2 . OH$ Benzol			farblose Nadeln	1			P 31 288	
A 251 182	m-Benzolsulfosäure azo- $\alpha$ -Naphthol	$C_6H_4 \begin{matrix} SO_2H \\ \diagdown \\ N=N \\ \diagup \\ C_{10}H_7OH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} SO_2 \\ \diagdown \\ N=N \\ \diagup \end{matrix} + C_{10}H_7OH = C_{16}H_{13}SO_4$ m-Diazobenzol-sulfosäure $\alpha$ -Naphthol			schwarzgraue Blättchen	sl.	sl.	ul.	B 11 2179	
B 13 716	p-Benzolsulfosäure-azo- $\alpha$ -Naphthol	$C_6H_4 \begin{matrix} SO_2H \\ \diagdown \\ N=N \\ \diagup \\ C_{10}H_7OH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ SO_2H \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + HNO_2 + C_{10}H_7OH = 2 H_2O + C_{16}H_{13}N_2SO_4$ Sulfanilsäure $\alpha$ -Naphthol			rote Nadeln	1	1	sl.	A 211 60	
A 251 184	Benzoltetra-sulfid	$C_6H_5 - S - S$ $C_6H_5 - S - S$	$2 C_6H_5 . SH + S_2Cl_2 = 2 HCl + C_6H_5 - S - S$ Thiophenol			gelbes Öl				J.pr.Ch. 37	
B 16 2033	Benzonitril	$C_6H_5 . CN$	$C_6H_5 . COO NH_4 = 2 H_2O + C_6H_5 . CN$ Ammoniumbenzoat		-170	190.7	farblose Flüssigkeit	sl.	1	1	A 49 91
A 188 159			$C_6H_5 . CO Cl + CNOK = KCl + CO_2 + C_6H_5 . CN$ Benzoylchlorid								A 101 98
B 8 1477			$COOH \begin{matrix}   \\ + C_6H_5 . NH_2 \\   \end{matrix} = CO_2 + 2 H_2O + C_6H_5CN$ Anilin								A 142 125
P 35 370			Oxalsäure $C_6H_5 NCS + Ca = Ca S + C_6H_5 CN$ Phenylsenfö								B 6 213
B 141 530			$C_6H_5 . SO_3K + KCN = K_2SO_3 + C_6H_5 CN$ Benzolsulfosaures Kalium								B 17 1767
B 18 1136	Benzophenon	$C_6H_5 . CO . C_6H_5$	$(C_6H_5 . COO)_2 Ca = Ca CO_3 + C_6H_5 . CO . C_6H_5$ Calciumbenzoat		48- 48.5	170 (15 mm)	farblose rhombische Prismen	ul.	1	1	A 12 41
B 14 1860			$2 C_6H_6 + CO Cl_2 + (Al Cl_3) = 2 HCl + C_6H_5 . CO . C_6H_5$ Benzol Phosgen								A. ch 1.518
A 119 156 B 9 1636	Benzophenon-hydrazon	$C_6H_5 NH . N = C \begin{matrix} C_6H_5 \\ \diagdown \\ C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 . CO . C_6H_5 + C_6H_5 . NH . NH_2 = H_2O + C_6H_5 . NH . N = C(C_6H_5)$ Benzophenon Phenylhydrazin		187		farblose Nadeln		sl.		B 17 576

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Benzophenon- sulfon	$\text{SO}_2 \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \right\rangle \text{CO}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \right\rangle \text{CO}$ Benzophenon	186- 187		farblose Nadeln od. Prismen		1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 6 1112
Benzophenyl- nitril	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + (\text{Zn Cl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} \end{array}$ p-Amidobenzophenon	118		farblose Blättchen	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	A 210 276
Benzotri- chlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C Cl}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO Cl} + \text{PCl}_3 = \text{PO Cl}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C Cl}_3$ Benzoylchlorid		213- 214	farblose Flüssig- keit					J 1858 279
Benzoylac- etessigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH Na} \cdot \text{CO C}_2\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO Cl} = \text{Na Cl}$ Natriumacetessigester Benzoylchlorid			farbloser Syrup					A 187 1
Benzoylacet- on	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} +$ Benzoylacetessigester $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Acetophenon Aethylbenzoat	60-61	262- 264	farblose Prismen	sl.	1	1		B 16 2239 B 20 218
Benzoylakryl- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 + \begin{array}{c} \text{CH} \text{---} \text{CO} \\    \\ \text{CH} \text{---} \text{CO} \end{array} \text{O} + (\text{Al Cl}_3) = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Benzol Maleinsäure- anhydrid	96-97		atlas- glänzende Blättchen	sl.	1	1	Ligroin schw.	B 15 885
Benzoylalde- hyd	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	$\text{H} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \text{CO CH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$ Ameisensäureester Acetophenon			farbloses Öl			1		B 21 1135
Benzoyl- ameisensäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$ Benzoylcyanid	65-66		farblose Krystalle		1	1		B 10 430
α-Benzoyl- ameisensäure- amid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Benzoylcyanid	90-91		farblose Prismen	sl.	1	1	Benzol 1	B 12 633
γ-Benzoyl- ameisensäure- amid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{O} \\ \diagup \text{O} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + (\text{HCl}) = (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{N})_2$ α-Benzoylameisensäureamid	134- 135		weisses Pulver	ul.	1	ul.	Benzol unl.	B 12 635
Benzoylanilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Anilin Benzoesäure	163		farblose Blättchen	ul.	1	sl.		A 208 291

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Aether		
B 6 1112	Benzoylanisol	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow O \cdot CH_3 & (1) \\ \searrow CO \cdot C_6H_5 & (4) \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot O \cdot CH_3 + C_6H_5 CO Cl + (Al_2 Cl_6) = HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow O \cdot CH_3 \\ \searrow CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Anisol Benzoylchlorid	61-62		farblose Krystalle			1		B 23 1204
A 210 276	Benzoylazimid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \swarrow N \\ \searrow N \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot NH_2 + HNO_2 = 2H_2O + C_6H_5 \cdot CO \cdot N \begin{matrix} \swarrow N \\ \searrow N \end{matrix}$ Benzoylhydrazin	29-30		farblose Prismen	ul.	1	1		B 23 3029
J 1858 279	Benzoylazotid	$C_6H_5 \cdot CH = N \cdot CH \begin{matrix} \swarrow C_6H_5 \\ \searrow CN \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CHO + HCN + NH_3 = 2H_2O + C_{13}H_{17}N_2$ Benzaldehyd			weisse Körner	ul.	sl.			Bers. Jahr 18,353
A 187 1	o-Benzoylbenzoesäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow CO \cdot C_6H_5 & 1. \\ \searrow COOH & 2. \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 + 5O = 2H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow CO \cdot C_6H_5 \\ \searrow COOH \end{matrix}$ o-Benzyltoluol $C_6H_5 + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CO \\ \searrow CO \end{matrix} O + (Al Cl_3) = C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow CO \cdot C_6H_5 \\ \searrow CO \cdot OH \end{matrix}$ Phtalsäureanhydrid	85-87		farblose Nadeln			1		B 6 907 J 1878 739
B 16 2239	m-Benzoylbenzoesäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow CO \cdot C_6H_5 & 1. \\ \searrow COOH & 3. \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow CO Cl & 1. \\ \searrow CO Cl & 3. \end{matrix} + C_6H_5 + (Al Cl_3) = HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow CO \cdot C_6H_5 \\ \searrow CO Cl \end{matrix}$ Isophtalsäurechlorid	161- 162		farblose Nadeln	sl.	1	1		B 13 320
B 15 885	p-Benzoylbenzoesäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow CO \cdot C_6H_5 & 1. \\ \searrow COOH & 4. \end{matrix}$	$C_6H_5 CO Cl + (C_6H_5 CO)_2O + H_2O = C_6H_5 COOH + HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow CO \cdot C_6H_5 \\ \searrow COOH \end{matrix}$ Benzoylchlorid Benzoesäureanhydrid $C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 + 3O = H_2O + C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot COOH$ p-Phenyltolylketon	194		farblose Blättchen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> schw.	A 216 277 A 161 98
B 21 1135	Benzoylbrenztraubensäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot COOH$	$2 C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO + 2 \begin{matrix} COO C_2H_5 \\ COO C_2H_5 \end{matrix} + 2 Na + 2 H_2O = 4 C_6H_5 OH + H_2 + 2 C_6H_5 CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot COO Na$ Acetophenon Oxaläther	156- 158		weisse Prismen	sl.	1			B 21 1131
E 10 430	Benzoylbrenztraubensäureäthylester	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 + \begin{matrix} COO C_2H_5 \\ COO C_2H_5 \end{matrix} = C_2H_5 OH + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5$ Acetophenon Diäthylloxalat	43		farblose Prismen			1	1	B 20 2184
B 12 633	Benzoylbromid	$C_6H_5 \cdot CO Br$	$C_6H_5 COOH + PBr_3 + 2 H_2O = C_6H_5 \cdot CO Br + 2 HBr + P(OH)_3$ Benzoesäure	-1	218- 219	farblose Flüssigkeit					B 14 2473
B 12 635	Benzoylcarbinol	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 Br + KOH = KBr + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot OH$ o-Bromacetophenon	85,5 -86		farblose Tafeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 10 2010
208 291	o-Benzoylchinaldin	$(1) C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow CH = CH \\ \searrow N = C \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow NH_2 \\ \searrow CO \cdot C_6H_5 \end{matrix} + 2 CH_3 \cdot CHO = 2 H_2O + C_{17}H_{15}NO + H_2$ o-Amidobenzophenon Acetaldehyd	107- 108		farblose Nadeln			1		B 18 2406

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
p-Benzoyl- chinaldin	(3) C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4-\text{NH}_2 \\   \\ \text{CO.C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N}=\text{C.C}_6\text{H}_5 \end{array}$	67-68		farblose Blättchen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 242 323
Benzoylchlorid	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COCl	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} + 2\text{Cl} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COCl}$	198- 198.5		farblose Flüssig- keit					A 3 262
		$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COCl}$								A 70 40
		$\text{C}_6\text{H}_5 + \text{COCl}_2 + (\text{AlCl}_3) = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COCl}$								A ch 1517
Benzoylcyan- amid	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.NH.CN	$\text{CN.NHNa} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} = \text{NaCl} + \text{CN.NH.CO.C}_6\text{H}_5$								J pr Ch 13,272
Benzoylcyanid	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CN	$\text{Hg(CN)}_2 + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} = \text{HgCl}_2 + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{COCN}$	32-33	206- 208	farblose Tafeln					A 3 267
		$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.CH}_2\text{NO} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CO.CN}$								B 20 2196
β-Benzoyl- dinaphtyl- amin	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.N(C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> ) <sub>2</sub>	$\begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{array} \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CO.N(C}_{10}\text{H}_7)_2$	173		farblose Nadeln	sl.	sl.			B 17 1593
Benzoyldisulfid	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.S	$2\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.SH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CO.S}$	138		farblose Prismen	nl.	sl.	sl.	CS <sub>2</sub> 1	A 115 27
Benzoylessig- säure	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CH <sub>2</sub> .COOH	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}\equiv\text{C.COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5\text{CO.CH}_2\text{COOH}$	103- 104		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin schw.	B 17 2705
		$\text{C}_6\text{H}_5\text{O.CO.CH} \begin{array}{c} \text{N} \\   \\ \text{N} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} = \text{N}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{CO.CH}_2\text{COO.C}_6\text{H}_5$								B 18 2373
		$\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_3 + \text{CO} \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 = \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CO.CH}_2\text{COO.C}_6\text{H}_5$								B 20 656
Benzoylfuorid	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.FI	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} + \text{KFI.HFI} = \text{HFI} + \text{KCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COFI}$	161.5		farblose Flüssig- keit	nl.				A 126 69
Benzoylformal- dehyd	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CO.H	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.CH}=\text{N.OH} + \text{NaHSO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{HSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_5\text{CO.CO.H} + \text{NaOH}$	73		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin schw.	B 20 2904

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 242 S 23	Benzoylglykolsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot O \cdot CH_2 \cdot COOH$	$NH \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix} + H_2O = NH_2 + C_6H_5 \cdot CO \cdot O \cdot CH_2 \cdot COOH$ Hippursäure			farblose Prismen	sl.	1	1		A 68 54
A 3 262	Benzoylharnstoff	$CO \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$O = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CO Cl = HCl + O = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Harnstoff Benzoylchlorid	gegen 200		farblose Blätter		sl.	ul.		A 92 404
A 70 40 A ch 1 517	Benzoylhydrazin	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot NH_2$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix} + NH_2 \cdot NH_2 = CH_2 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot NH_2$ Benzoylglykolsäure Hydrazin	119		farblose Blätter	1	1	sl.		B 23 3028
1 pr Ch 13.272	Benzoylhyperoxyd	$C_6H_5 \cdot CO \cdot O$ $C_6H_5 \cdot CO \cdot O$	$2 C_6H_5 \cdot CO Cl + BaO_2 = Ba Cl_2 + C_6H_5 \cdot CO \cdot O$ Benzoylchlorid	103.5		farblose rhombische Krystalle			1 Benzol		J 1863 316
A 3 267	Benzoylmilchsäure	$CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup O \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$CH_2 \cdot CH(OH) \cdot COOH + C_6H_5 \cdot COOH = H_2O + CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup O \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ Milchsäure Benzoesäure	112		farblose Tafeln	sl.	1	1		A 80 42
B 20 2196	$\alpha$ -Benzoylnaphthalid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot CO Cl + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = HCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_{10}H_7$ Benzoylchlorid $\alpha$ -Naphtylamin	159- 160		farblose Nadeln					A 208 324
B 17 1593	Benzoyl-o-naphtylendiamin	$NH_2 \cdot C_{10}H_6 \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup NH_2 \cdot 1. \\ \diagdown NH_2 \cdot 2. \end{matrix} + (C_6H_5 \cdot CO)_2 O = C_6H_5 \cdot COOH + C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ o-Naphtylendiamin Benzoesäureanhydrid			farbloses Krystallpulver				Eis- essig 1	B 18 801
A 115 27	Benzoylphenylcarbizin	$C_6H_5 \cdot CO \cdot N \begin{matrix} \diagup \quad \quad \quad \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot N \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5 + CO Cl_2 = 2 HCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot N \begin{matrix} \diagup \quad \quad \quad \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot N \cdot C_6H_5$ Benzoylphenylhydrazid	113- 114		weisse Nadeln	ul.	sl.			B 21 2641
B 17 2705	Benzoylphenylharnstoff	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup N \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + H_2O = C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$ Benzeuyldiureid	195- 200		farblose Nadeln					B 25 1608
B 18 2373	Benzoylphenylhydrazin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + C_6H_5 \cdot CO Cl = HCl + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$ Phenylhydrazin Benzoylchlorid	168		farblose Prismen	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	A 190 125
B 20 656	Benzoylphenylhydrazin	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + C_6H_5 \cdot CO Cl = HCl + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ Phenylhydrazin Benzoylchlorid	70		farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 20 44
A 126 69	Benzoylphenylsulfoarbizin	$C_6H_5 \cdot CO \cdot N \begin{matrix} \diagup \quad \quad \quad \\ \diagdown CS \end{matrix} \cdot N \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5 + CSCl_2 = 2 HCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot N \begin{matrix} \diagup \quad \quad \quad \\ \diagdown CS \end{matrix} \cdot N \cdot C_6H_5$ Benzoylphenylhydrazid	110		weisse Nadeln	ul.	sl.	1		B 21 2641
B 20 2904	$\beta$ -Benzoylpropionsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$	$CH_2 \cdot CO \begin{matrix} \diagup \quad \quad \quad \\ \diagdown \quad \quad \quad \end{matrix} O + C_6H_5 + (Al Cl_3) = C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$ Bernsteinsäureanhydrid	116		farblose ortho- rhombische Prismen	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A ch 26.435

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Aether		
$\beta$ -Benzoylpropion-o-carbonsäureanhydrid	$C_6H_5-CO-CH_2-CH_2-CO-O$	$C_6H_5-CO-O + \begin{matrix} CH_2 \cdot CO \\   \\ CH_2 \cdot CO \end{matrix} O = H_2O + CO_2 + C_{11}H_{12}O_4$	120		farblose Nadeln	sl.	1			B 17 2770
Benzoylrhodanid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot SNC$	Phtalsäureanhydrid Bernsteinsäureanhydrid $2 C_6H_5 CO Cl + Pb (SNC)_2 = Pb Cl_2 + 2 C_6H_5 CO \cdot SNC$ Benzoylchlorid			gelbe Flüssigkeit			1	CS <sub>2</sub>	A ch 11.300
Benzoylsulfid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot S$ $C_6H_5 \cdot CO \cdot S$	$C_6H_5 \cdot CO Cl + C_6H_5 \cdot CO SK = KCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot S$ Benzoylchlorid $\alpha$ Thiobenzoesaures Kalium	48		farblose Prismen	ul.		1		Z 1868 357
Benzylthio- $\beta$ -dinaphtylamin	$S \begin{matrix} < C_{10}H_7 > \\ < C_{10}H_7 > \end{matrix} N \cdot CO \cdot C_6H_5$	$S \begin{matrix} < C_{10}H_7 > \\ < C_{10}H_7 > \end{matrix} NH + C_6H_5 CO Cl = HCl + S (C_{10}H_7)_2 \cdot N \cdot CO \cdot C_6H_5$ Thiodinaphtylamin Benzoylchlorid	196- 197		gelbe Nadeln	ul.	sl.	ul.	Ligroin ul.	B 23 2459
o-Benzpinakolin	$C_6H_5 \begin{matrix} < C < \\ < O < \end{matrix} \begin{matrix} C < \\ < C < \end{matrix} C_6H_5$	$C_6H_5 \begin{matrix} < C < \\ < O < \end{matrix} \begin{matrix} C < \\ < C < \end{matrix} C_6H_5 + (Zn + HCl) = H_2O + C_{20}H_{20}O$ Benzpinakon $2 C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5 + H_2 = H_2O + C_{20}H_{20}O$ Benzophenon	204- 205		farblose Nadeln	ul.	sl.	Benzol 1		B 11 68  B 11 1396
$\beta$ -Benzpinakolin	$(C_6H_5)_2 \cdot C \cdot CO \cdot C_6H_5$	$(C_6H_5)_2 C(OH) \cdot C(OH) \cdot (C_6H_5)_2 + CH_3 \cdot CO Cl = HCl + CH_3 \cdot COOH + C_{20}H_{20}O$ Benzpinakon Acetylchlorid $2 C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5 + H_2 = H_2O + C_{20}H_{20}O$ Benzophenon	178- 179		farblose Nadeln	sl.	sl.	Benzol 1		B 10 1475 B 17 911
Benzpinakon	$C_6H_5 \begin{matrix} < C < \\ < O < \end{matrix} \begin{matrix} C < \\ < C < \end{matrix} C_6H_5$	$2 (C_6H_5)_2 CO + H_2 = C_{20}H_{20}O_2$ Benzophenon	168		farblose Prismen	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> 1		A 133 26
p-Benztoluidid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH(1)C_6H_4 \cdot CH_2(4)$	$C_6H_5 \begin{matrix} < CH_2 \\ < NH_2 \end{matrix} + CO Cl \cdot C_6H_5 = HCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2$ p-Toluidin Benzoylchlorid	157 158		farblose Blättchen	ul.	1			B 22 2404
Benzylacetamid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2 + (CH_3 \cdot CO)_2O = CH_3 \cdot COOH + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$ Benzylamin Essigsäureanhydrid $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot Cl + CH_3 \cdot CO \cdot NH_2 = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$ Benzylchlorid Acetamid	60- 61		farblose Blättchen	1	1	Ligroin sl.		B 5 697 B 12 1297
Benzylacetone	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	$CH_2 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} < CH_2 \cdot C_6H_5 \\ < COO C_2H_5 \end{matrix} + 2 KOH = C_2H_5 OH + K_2 CO_3 + CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzylacetessigester $(C_6H_5 \cdot CH_2 - CH_2 COO)_2 Ca + (CH_3 \cdot COO)_2 Ca = 2 Ca CO_3 +$ Hydrozimmtsaure Kalk Essigsäure Kalk $2CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \cdot C_6H_5$	235- 236		farblose Flüssigkeit					A 187 15  B 14 890

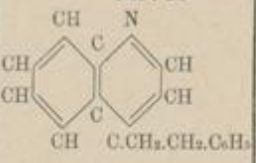


Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
B 17 2770	Benzylacetop- henon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH = CH \cdot C_6H_5 + H_2 = C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzalacetophenon	72-73		farblose Blättchen	ul.	1	1	B 21 1325
A ch 11.300	Benzylacetop- henonoxim	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO - CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 + NH_2OH = H_2O + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzylacetophenon Hydroxylamin	87		farblose Nadeln	ul.	1	1	B 21 1325
Z 1868 357	Benzylacet- oxim	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 \end{matrix} > C = N \cdot O \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 \end{matrix} > C = N \cdot OH + C_6H_5 \cdot CH_2Cl = HCl + (CH_3)_2C = N \cdot O \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Acetoxim Benzylchlorid			farbloses Öl	ul.	1	1	B 16 174
B 23 2459	Benzylalkohol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot CHO + H_2 = C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH$ Benzaldehyd $C_6H_5 \cdot CH_2Cl + H_2O = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH$ Benzylchlorid		204	farblose Flüssig- keit	sl.			J. 1862 263 B1 98 159
B 11 68	Benzylallo- phanat	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot COO \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH + 2 CO \cdot NH = NH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot COO \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzylalkohol Cyansäure	183		weisse Nadeln	sl.	sl.	sl.	B 22 1573
B 11 1396 B 10 1475 B 17 911	Benzylamin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	$C_6H_5 \cdot CN + 4 H = C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2$ Benzonitril $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot Cl + 2 NH_3 = NH_4Cl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2$ Benzylchlorid	183		farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 121 144 A 134 128
B 17 911			$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} = CO_2 + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2$ Phenylamidoessigsäure							B 14 1969
A 133 26	Benzylanilin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + C_6H_5 \cdot NH_2 = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5$ Benzylchlorid Anilin $C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2C_6H_5 \\ \diagdown CHO \end{matrix} = CO + C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzylformanilid	32	200- 220 50 mm	farblose Prismen				A 138 225 B 21 1110
B 22 2404										
B 5 697	o-Benzyl- benzoessäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot COOH + H_2 = C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot COOH + H_2O$ o-Benzoylbenzoessäure	114		farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 J 1875 598
B 12 1297	p-Benzyl- benzoessäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 + 3 O = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot COOH$ p-Benzyltoluol	154- 155		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 161 106 B 8 1054
A 187 15			$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot COOH + H_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot COOH$ p-Benzoylbenzoessäure							B 9 373
B 14 890	Benzylcarbinol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CHO + H_2 = C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$ α-Toluylsäurealdehyd		212	farblose Flüssigkeit				B 9 373
	Benzylcarbyl- amin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NC$	$C_6H_5 \cdot CH_2J + AgCN = AgJ + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NC$ Benzyljodid		231	farbloses Öl			1	B 21 1329

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Benzylchlorid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot Cl$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH + HCl = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2Cl$ Benzylalkohol  $C_6H_5CH_3 + 2 Cl = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2Cl$ Toluol		176	farblose Flüssig- keit				A 88 130  A ch 45.768
Benzyleyan- amid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CN$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2 + ClCN = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CN$ Benzylamin Chloreyan	33		farblose Tafeln	ul.	1	1	B 5 694
Benzyleyanid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CN$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + KCN = KCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CN$ Benzylchlorid		231.7	farblose Flüssig- keit				A 96 247
Benzyldeoxy- benzoin	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHNa \cdot CO \cdot C_6H_5 + C_6H_5 \cdot CH_2Cl = NaCl + C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Natriumdeoxybenzoin Benzylchlorid		120	farblose Nadeln	sl.			B 21 1300
p-Benzyl- diphenyl	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_5$	$C_6H_5CH_2Cl + C_6H_5 \cdot C_6H_4 = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_5$ Benzylchlorid Diphenyl	85	285- 286 (100 mm)	farblose Blättchen		1	1	Benzol 1 M 2 433
Benzylsulfid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S$   $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S$	$3 C_6H_5 \cdot CHCl_2 + 7 KHS = C_6H_5CS \cdot SK + 6 KCl + 3 H_2S + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S$ Benzalchlorid  $2 C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SH + O = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S$ Benzylmercaptan		71-72	farblose Blättchen	sl.	1		A 70 40  A 140 86
Benzylfluoren	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown C_6H_4 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown C_6H_4 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CH_2Cl = HCl + C_{20}H_{14}$ Fluoren Benzylchlorid		102	farblose Blättchen				M 2 443
Benzylform- anilid	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CHO \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup H \\ \diagdown COH \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CH_2Br = HBr + C_6H_5N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CHO \end{matrix}$ Formanilid Benzylbromid			grünes Öl	ul.	1	1	B 21 1111
Benzylharn- stoff	$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown O \\ \diagup NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot HCl + CNOK = KCl + C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown O \\ \diagup NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzylaminchlorhydrat	147- 147.5		farblose Nadeln	sl.	1		B 4 412
α-Benzylhomo- o-phthalamid	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \\ \diagdown CO \cdot NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CN \\ \diagdown CH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix} + 2 H_2O = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \cdot NH_2 \\ \diagdown CH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$ α-Benzylhomo-o-phthalonitril			weisses Krystall- pulver	ul.	1		B 21 2681

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
A 88 130	α-Benzylhomo- o-phthalimid		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array} = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CO} - \text{NH} \end{array}$	178		weisse Nadeln		1		B 21 2681
A ch 45.768 B 5 694		α-Benzylhomo- o-phthalonitril		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CN} \\ \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CN} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$	109- 110		farblose Blättchen	nl.	nl.	
A 96 247	α-Benzylhomo- o-phthalsäure			$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CN} \\ \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CN} \end{array} + 4 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{COOH} \\ \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COOH} \end{array}$	154		gelbe Säulen	1	nl.	
B 21 1300		Benzylhydro- xylaminchlor- hydrat	$\text{NH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{HCl}$	$\text{CH}_5 \text{C} = \text{N} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} = (\text{CH}_5)_2\text{CO} + \text{NH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{HCl}$			silber- glänzende Schuppen	1	1	
A 70 40	Benzyliden- acetophenon		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} - \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	57-58	345- 348	hellgelbe Prismen	sl.	1	Ligroin schw.
A 140 86	Benzyliden- äthylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COH} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$		195	farblose Flüssig- keit	nl.	1	1	A 245 279
M 2 443	Benzyliden- äthylendsul- fid		$\text{CH}_2\text{SH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{H} \end{array}$	29						B 21 1476
B 21 1111	Benzyliden- anilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	48-49		gelbe Nadeln	nl.	1	1	J 1850 488
B 4 412	Benzyliden- chinaldin		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	100		farblose Krystalle	nl.	1	CS <sub>2</sub> unl.	B 16 2008
B 21 2681		Benzyliden- diacetamid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3)_2$			farblose Krystalle	sl.	1	sl.

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Benzyliden- dibenzamid	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 C_6H_5 \cdot CO \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzaldehyd Benzamid	197		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.		A 154 76
Benzylidendi- chlorochrom- säure	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup O \cdot CrCl_2 \cdot OH \\ \diagdown O \cdot CrCl_2 \cdot OH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2 + 2 CrO_2 Cl_2 = C_6H_5 \cdot CH(O \cdot CrCl_2 \cdot OH)_2$ Tolnol			chocolade- braunes Pulver		1	1	CS <sub>2</sub> unl.	A ch 22.225
Benzyliden-β- Dinaphtol	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup O \cdot C_{10}H_7 \\ \diagdown O \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 C_{10}H_7 \cdot OH = H_2O + C_6H_5 \cdot CH(O \cdot C_{10}H_7)_2$ Benzaldehyd β-Naphtol	204- 205		farblose Tafeln	sl.	sl.	sl.		A 237 269
Benzylidendi- thioäthyl- äther	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup S \cdot C_2H_5 \\ \diagdown S \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 C_2H_5SH = H_2O + C_6H_5 \cdot CH(S \cdot C_2H_5)_2$ Benzaldehyd Mercaptan			farblose Flüssig- keit	ul.				B 18 855
Benzylidendi- thioglykol- säure	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup S \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown S \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 CH_2 \begin{matrix} \diagup SH \\ \diagdown COOH \end{matrix} = H_2O + C_6H_5 \cdot CH(S \cdot CH_2 \cdot COOH)_2$ Benzaldehyd Thioglykolsäure	123- 124		farblose Nadeln					B 21 479
Benzylidendi- ureid	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 NH_2 \cdot CO \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH(NH \cdot CO \cdot NH_2)_2$ Benzaldehyd Harnstoff	195		farblosen Krystall- pulver	ul.	1	ul.		A 151 192
Benzylidendi- urethan	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH \cdot COO C_2H_5 \\ \diagdown NH \cdot COO C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 NH_2 \cdot COO C_2H_5 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH(NH \cdot COO C_2H_5)_2$ Benzaldehyd Urethan	171		farblose Krystalle		sl.			B 7 634
Benzyliden- hydrazon	$C_6H_5 \cdot CH = N \cdot NH \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + C_6H_5 \cdot CHO = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = N \cdot NH \cdot C_6H_5$ Phenylhydrazin Benzaldehyd	152,5		farblose monokline Prismen		1	sl.	Benzol 1	A 190 134
Benzyliden- methylketol	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_3 \cdot C \cdot NH \\ \diagdown C \cdot C_6H_5 \\ \diagdown C \cdot C_6H_5 \\ \diagup CH_3 \cdot C \cdot NH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 C_6H_5 \cdot \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C \cdot CH_3 = H_2O + C_{25}H_{22}N_2$ Benzaldehyd Methylketol	246- 247		farblose Blättchen	ul.	sl.	sl.		A 242 373
Benzyliden- naphthion- saures Na- trium	$C_{10}H_7 \cdot \begin{matrix} \diagup NaSO_2 \\ \diagdown N = CH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + C_{10}H_7 \cdot \begin{matrix} \diagup NaSO_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} = H_2O + C_{10}H_7 \cdot \begin{matrix} \diagup NaSO_2 \\ \diagdown N = CH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzaldehyd Naphthionsaures Natrium			strohgelbe Blätter					B 20 2002
Benzyliden- oxamid	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 \begin{matrix}   \\ CO NH_2 \\   \\ COO C_2H_5 \end{matrix} = \begin{matrix}   \\ COO C_2H_5 \\   \\ COO C_2H_5 \end{matrix} + H_2O + C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix}$ Benzaldehyd Oxamethan			farblose Blättchen	1	1	sl.		A 157 59

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 154 76	Benzyliden- thiobiuret	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH \cdot CS \\ \diagdown NH \cdot CS \end{matrix} NH$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 CNSNH_4 = H_2O + NH_3 + C_6H_5N_3S_2$ Benzaldehyd Rhodanammonium	237		farblose Prismen	ul.	sl.	sl.	M 8 28
A ch 22. 225	Benzyllepidin		$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH = CH \cdot C_6H_5$ Benzylidenlepidin	100- 101		farblose Krystalle	sl.	1		B 21 1427
A 287 269	Benzylmalon- säure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + CHNa \begin{matrix} \diagup COO C_6H_5 \\ \diagdown COO C_6H_5 \end{matrix} = NaCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH(COO C_6H_5)_2$ Benzylchlorid Natriummalonsäureester	117		farblose trikline Krystalle	1	1	1 Benzol	A 204 174
B 18 855	Benzylmereap- tan	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SH$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + KSH = KCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SH$ Benzylchlorid	194- 195		farblose Flüssig- keit				A 136 75
A 151 192	$\alpha$ -Benzyl-naph- talin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + C_{10}H_8 = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_{10}H_7$ Benzylchlorid Naphtalin	18.5	330- 340	farblose monokline Prismen	sl.	1	CS <sub>2</sub> 1	J. 1873 390
B 7 634	$\beta$ -Benzyl-naph- talin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + C_{10}H_8 + (AlCl_3) = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_{10}H_7$ Benzylchlorid Naphtalin	55- 55.5	345	farblose monokline Prismen	sl.		CHCl <sub>3</sub> 1	Bl 40.164
A 242 373	Benzyl-naphtyl- keton	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot COCl + C_{10}H_8 + (AlCl_3) = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_{10}H_7$ $\alpha$ -Toluylsäurechlorid	57		farblose Tafeln	1	1		B 12 1078
	Benzyl-oxy- sulfid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \begin{matrix} \diagup SO \\ \diagdown SO \end{matrix} C_6H_5 \cdot CH_2$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \begin{matrix} \diagup S \\ \diagdown S \end{matrix} + O = (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 SO$ Benzylsulfid	133		farblose Blätter	sl.	1	1	A 136 89
B 20 2002	Benzylphenan- thren	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH$   $C_6H_4 \cdot CH$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + \begin{matrix} C_6H_4 \cdot CH \\   \\ C_6H_4 \cdot CH \end{matrix} = HCl + C_{21}H_{16}$ Benzylchlorid Phenanthren	155- 156		farblose Nadeln	sl.		Benzol 1	M 2 444
A 157 59	p-Benzyl- phenol	(1.) $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot OH$ (4.)	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + C_6H_5 \cdot OH = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot OH$ Benzylchlorid Phenol	80-81	320- 322	farblose Nadeln				G 2.2
			$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix} + HNO_2 = N_2 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ p-Amidodiphenylmethan							B 16 2719

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Waa- ser	Alko- hol	Äther		
Benzylphenyl- sulfon	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SO_2 \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot SO_2 Na + C_6H_5 \cdot CH_2Cl = NaCl + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzolsulfinsaures Benzylchlorid Natron								B 21 1695
Benzylphos- phin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot PH_2$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + PH_3 \cdot HJ = HCl + HJ + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot PH_2$ Benzylchlorid		180	farblose Flüssig- keit	ul.	1	1		B 5 101
Benzylphos- phinsäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot PO \cdot (OH)_2$	$4 C_6H_5 \cdot CHO + 2 PH_3 \cdot HJ = 2 HJ + C_{24}H_{20}PO + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot PO (OH)_2$ Benzaldehyd		166	farblose Prismen			ul.	CHCl <sub>3</sub> unl.	B 22 2144
Benzylsulfid	$C_6H_5 \cdot CH_2 > S$ $C_6H_5 \cdot CH_2 > S$	$2 C_6H_5 \cdot CH_2Cl + 2 KSH = 2 KCl + (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 S + H_2S$ Benzylchlorid		49	farblose rhombische Tafeln	ul.	1	1		A 136 88
Benzylsulfon	$C_6H_5 \cdot CH_2 > SO_2$ $C_6H_5 \cdot CH_2 > SO_2$	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2 SO + O = (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 SO_2$ Benzylxysulfid		150	farblose Nadeln	sl.			Benzol 1	B 13 1284
Benzylsulfon- säure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SO_3 H$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + Na_2SO_3 = NaCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SO_3 Na$ Benzylchlorid			farblose Krystalle	1				A 221 216
Benzylthio- formamidin- chlorhydrat	$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ = S \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot HCl \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ = S \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ = S \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot HCl \end{matrix}$ Benzylchlorid Thiobarnstoff	168- 168		farblose Nadeln	1	1			B 12 575
Benzylthiogly- kolsäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CH_2 SH + CH_2Cl \cdot COOH + Na OH = NaCl + H_2O$ Benzylmercaptan Chloressigsäure + $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S \cdot CH_2 \cdot COOH$	58-59		farblose Tafeln					B 12 1641
Benzylthio- harnstoff	$CS \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2 \cdot HCl + NH_4 \cdot S \cdot CN = NH_4Cl + CS \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzylaminchlorhydrat Rhodammonin	101		farblose Krystalle	1				B 9 81
m-Benzyltoluol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ 1. 3. + 2 H <sub>2</sub> = H <sub>2</sub> O + $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ m Phenyltolylketon	268- 269.5		farblose Flüssig- keit					B 12 230
		$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2Cl \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ 1. 3. + C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> + (AlCl <sub>3</sub> ) = HCl + $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ m-Xyllylchlorid								A 220 230
p-Benzyltoluol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + C_6H_5 \cdot CH_3 = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ Benzylchlorid Toluol	279- 280		farblose Flüssig- keit					A 161 93
Benzylurethan	$CO \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown O \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2OH + CO \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \cdot HNO_3 = NH_4 \cdot NO_3 + CO \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown O \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzylalkohol Harnstoffnitrat	86		farblose Blätter	sl.	1	sl.		J 1871 732

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alko- hol	Äther	
B 21 1695	Bernsteinsäure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Buttersäure	185	235	farblose monokline Säulen				A 74 161
B 5 101			$\text{COOH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} + 4\text{H} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Weinsäure							A 114 106
B 22 2144 A 136 88			$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{ CN} \\   \\ \text{CH}_2 \text{ CN} \end{array} + 2 \text{HCl} + 4 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NH}_4 \text{Cl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ Aethylencyanid							A 118 375
B 13 1284 A 221 216	Bernstein- säureäthyl- ester	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{O} + \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Bernsteinsäure- anhydrid			farbloser Syrup	1	1	1	B 7 184 J 1859 280
B 12 575	Bernstein- säureanhydrid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{O}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{O}$ Bernsteinsäure	119,5	261	farblose Nadeln	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	A. ch 58.282
B 12 1641			$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO Cl} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO Cl} \end{array} + \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} = 2 \text{HCl} + \text{CO}_2 + \text{CO} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \text{ CO} \end{array} \text{O}$ Succinylchlorid Oxalsäure			farblose trikline Prismen				A 226 16
B 12 23-0	Bernstein- säurediäthyl- ester	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \text{ COOH} \end{array} + 2 \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Bernsteinsäure		217,5	farblose Flüssig- keit				A 49 154
A 220 230										
A 161 93	Bernstein- nitril	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{ Br} \\   \\ \text{CH}_2 \text{ Br} \end{array} + 2 \text{KCN} = 2 \text{KBr} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{array}$ Aethylenbromid	51-52	265- 267	Amorph	1	1	sl. CS <sub>2</sub> schw.	A 118 374
J 1871 732	Bidesyl	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHNa} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{NaBr} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Natriumdesoxybenzoin Desylbromid	254- 255		farblose Nadeln	ul.	ul.	ul.	B 21 1357

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
		$2 \text{ C}_6\text{H}_5\text{.CH Na.CO. C}_6\text{H}_5 + \text{CHBr} \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} = \text{CH Na} \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} + \text{NaBr}$ <p align="center">Brommalonsäureester</p> $+ \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5\text{. CH . CO . C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{. CH . CO . C}_6\text{H}_5 \end{array}$								B 21 1359
Bidiazodi- phenylnitrat	$\text{C}_6\text{H}_4\text{. N = N . NO}_2$ $\text{C}_6\text{H}_4\text{. N = N . NO}_2$	$\text{C}_6\text{H}_4\text{. NH}_2\text{HNO}_2 + 2 \text{ HNO}_2 = 4 \text{ H}_2\text{O} + \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_4\text{. N = N . NO}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4\text{. N = N . NO}_2 \end{array}$ <p align="center">Benzidinnitrat</p>			gelbliche Nadeln	1	sl.	ul.	J 1866 461	
Bisdiäthyl- azimethylen	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{.C=N.N=C(C}_2\text{H}_5)_2$	$2 \text{ C}_2\text{H}_5\text{. CO . C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_2\text{. NH}_2 = 2 \text{ H}_2\text{O} + (\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{. C = N . N . C (C}_2\text{H}_5)_2$ <p align="center">Diäthylketon      Hydrazin</p>	190- 195		flüssig				J pr Ch 44. 165	
Bismethylazi- methylen	$\text{CN}_2 > \text{C} = \text{N . N} = \text{C} < \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{ CH}_3\text{. CO . CH}_3 + \text{NH}_2\text{-NH}_2 = 2 \text{ H}_2\text{O} + (\text{CH}_3)_2\text{. C = N . N = C (CH}_3)_2$ <p align="center">Aceton      Hydrazin</p>	131		flüssig	1	1	1	J pr Ch 44. 164	
Bisphenyl- methyl- pyrazolon	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{array}{l} \text{N} = \text{C . CH}_3 \\ \text{CO . CH} \end{array}$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{array}{l} \text{CO . CH} \\ \text{N} = \text{C . CH}_3 \end{array}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_5\text{. CO . CH}_2\text{. COOC}_2\text{H}_5 + 3 \text{ C}_6\text{H}_5\text{. NH . NH}_2 = \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{15}\text{N}_4\text{O}_2$ <p align="center">Acelessigester      Phenylhydrazin</p>			farblose Krystalle	ul.	ul.	ul.	B 17 2044	
Biuret	$\begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{NH} \\ \text{CO} \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$2 \text{ CO (NH}_2)_2 = \text{NH}_2 + \text{NH}_2\text{. CO . NH . CO . NH}_2$ <p align="center">Harnstoff</p>	190		farblose Nadeln	sl.	1		A 68 324	
Biuretdiäyan- amid	$\text{NH [CO . NH . C (NH) NH}_2]$	$\text{CO (NH}_2)_2 + \text{CNOH} = \text{NH}_2\text{. CO . NH . CO . NH}_2$ <p align="center">Harnstoff      Cyansäure</p>							A 124 396	
		$2 \text{ C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{= NH} \\ \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{ CO (NH}_2)_2 = 3 \text{ NH}_3 + \text{NH [CO . NH . C (NH) . NH}_2]$ <p align="center">Harnstoff</p> <p align="center">Guanidin</p>			amorph				M 10 98	
Borneol	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{. CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \quad \text{CH.OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_8 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH} \end{array} \text{. C.CH}_3$	$2 \text{ C}_{10}\text{H}_{16}\text{O} + 2 \text{ Na} = \text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{O Na} + \text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{O Na}$ <p align="center">Campher</p>	206- 207	212	farblose Krystalle	sl.	1	1	Z 1866 408	



Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 1359	Bornylamin	$C_{10}H_{17} \begin{matrix} \diagup CH_2 \\   \\ CH \cdot NH_2 \end{matrix}$	$C_{10}H_{17} \cdot N \cdot OH + 4 H = H_2O + C_{10}H_{15}N$ Campheroxim	158- 160	199- 200	weisse Krystall- masse	ul.	1	1	B 20 10
	Bornylechlorid	$C_{10}H_{17}Cl$	$C_{10}H_{17}OH + H \cdot COO NH_4 = H_2O + CO_2 + C_{10}H_{15}N$ Campher Ammoniumformiat							B 20 10
J 1866 461	Borsäureanilid	$B_2O_3 \cdot C_6H_5 \cdot NH_2$	$C_{10}H_{17}OH + HCl = H_2O + C_{10}H_{17}Cl$ Berneol	157		farblose Masse		1	1	A 112 366
	Borsäureanilid	$B_2O_3 \cdot C_6H_5 \cdot NH_2$	$3 BO_2 \cdot C_2H_5 + C_6H_5 \cdot NH_2 = BO_2(C_2H_5)_3 + B_2O_3 \cdot C_6H_5 NH_2$ Äthylborat			farbloses Pulver		1		A Spl 5.209
F pr Ch 14.165	Bortriäthyl	$B(C_2H_5)_3$	$2 B(O C_2H_5)_3 + 3 Zn(C_2H_5)_2 = 3 Zn(O C_2H_5)_2 + 2 B(C_2H_5)_3$ Borsäureester Zinkäthyl	95		farblose Flüssig- keit				J 1876 489
F pr Ch 14.164	Bortrimethyl	$B(CH_3)_3$	$2 B(O C_2H_5)_3 + 3 Zn(CH_3)_2 = 3 Zn(O C_2H_5)_2 + 2 B(CH_3)_3$ Bromsäureester Zinkmethyl			Gas				A 124 129
B 17 2044	Brenzkatechin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ \diagdown OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ \diagdown OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + KOH = KJ + C_6H_4(OH)_2$ o-Jodphenol	104	240- 245	farblose prismatische Nadein	1	1	1	Z 1868 322
A 68 324			$C_6H_5OH + 2 NaOH = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O Na \\   \\ \diagdown O Na \end{matrix} + H_2O$ Phenol							B 12 419
			$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup COOH \\   \\ \diagdown OH \end{matrix} = CO_2 + C_6H_4(OH)_2$ Protokatechusäure							A 118 285
A 124 336	Brenzkatechin- phtalein	$\begin{matrix} C_6H_5(OH)_2 \\   \\ C - C_6H_3(OH)_2 \\   \\ C_6H_4 \cdot C - O \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\   \\ \diagdown CO \end{matrix} O + 2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ \diagdown OH \end{matrix} = H_2O + C \begin{matrix} \diagup C_6H_3(OH)_2 \\   \\ C_6H_4 \cdot C - O \end{matrix}$ Phtalsäureanhydrid Brenzkatechin			gelbe Masse	sl.			B 22 2197
M 10 98	Brenztrauben- säure	$CH_2 \cdot CO \cdot COOH$	$CH_2 \cdot OH$ $CH \cdot OH = H_2O + CH_2 \cdot CO \cdot COOH$		165	farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 131 338
J 1866 408			$COOH$ Glycerinsäure $CH_2 \cdot CCl_2 \cdot COOH + Ag_2O = CH_2 \cdot CO \cdot COOH + 2 AgCl$ α Dichlorpropionsäure							B 10 264

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4 \text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$ Acetylcyanid $\text{CH}(\text{OH}) : \text{COOH}$   $= \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$ Weinsäure							B 11 620 B 14 321
Brenztrauben- säureamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Acetylcyanid	124- 125		farblose Prismen	1	sl.	Benzol schw.	B 11 1566
Brenzwein- säure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2 \text{KCN} + \text{KOH} + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{KJ} + 2 \text{NH}_3$ Allyljodid $+ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOK} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOK} \end{matrix}$	112			1	1	1	A 191 37
		$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ β-Cyanbuttersäure							A 165 93
		$2 \text{COOH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} = 3 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ Weinsäure $+ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$							A ch 35.161
Brenzwein- säureimid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COONH}_4 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Saures brenzweinsäures Ammoniak	66	280	farblose rhom- bische Tafeln	1	1	1	A 87 230
Brenzwein- säurenitril	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{Br} \\ \text{CH}_2 \text{Br} \end{matrix} + 2 \text{KCN} = 2 \text{KBr} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{matrix}$ Propylenbromid	12	252- 254	farblose Flüssig- keit				A 121 160
Bromacetol	$\text{CH}_2 \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{P Br}_3 = \text{PO Br} + \text{CH}_3 \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3$ Aceton		114- 114.5	farblose Flüssig- keit				A 138 125
		$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \equiv \text{CH} + 2 \text{H Br} = \text{CH}_3 \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3$ Allylen							A. ch 14.465
Bromacetol- bromid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br}$	$\text{CH}_2 = \text{C Br} \cdot \text{CH}_3 + \text{Br}_2 = \text{CH}_2 \text{Br} \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3$ β-Brompropylen		190- 191	farblose Flüssig- keit				A chem 14.476
m-Bromaceto- phenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \text{Br}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{Br} = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Acetophenon	50		farblose Prismen		1	1	CHCl <sub>3</sub> 1
Bromacetylen	$\text{CH} \equiv \text{CBr}$	$\text{CH}_2 = \text{CBr}_2 + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH} \equiv \text{C Br}$ Dibromäthylen			Gas				B 4 148 A 119 183

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 11 620 B 14 321	Bromäthyl- alkohol	CH <sub>2</sub> Br . CH <sub>2</sub> OH	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{ OH} \\   \\ \text{CH}_2 \text{ OH} \\ \text{Glykol} \end{array} + \text{HBr} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{ Br} \\   \\ \text{CH}_2 \text{ OH} \end{array}$		147	farblose Flüssig- keit				J 1872 304
B 11 1566 A 191 37	Bromäthylen	CH <sub>2</sub> = CHBr	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{ Br} \\   \\ \text{CH}_2 \text{ Br} \\ \text{Aethylenbromid} \end{array} + \text{KOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{KBr} + \text{CH}_2 = \text{CH Br}$ $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{Br}_2 = \text{HBr} + \text{CH}_2 = \text{CH Br}$ Acetylen		16	farblose Flüssig- keit				A 15 63 J 1872 304
A 165 93	Bromäthylen- bromid	CH <sub>2</sub> Br . CH Br <sub>2</sub>	$\text{CH}_2 = \text{CH Br} + \text{Br}_2 = \text{CH}_2 \text{ Br} - \text{CH Br}_2$ Bromäthylen $\text{CH}_2 . \text{CH}_2 \text{ Br} + 2 \text{ Br}_2 = 2 \text{ H Br} + \text{CH}_2 \text{ Br} . \text{CH Br}_2$ Aethylbromid		-26	187.5	farblose Flüssig- keit			A 104 243 A 120 323
A ch 35. 161	Bromäthyl- phtalimid	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CO > N . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> Br	$\text{C}_6\text{H}_4 < \text{CO} > \text{NK} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{ Br} \\   \\ \text{CH}_2 \text{ Br} \\ \text{Aethylenbromid} \end{array} = \text{KBr} + \text{C}_6\text{H}_4 < \text{CO} > \text{N} . \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \text{ Br}$ Phtalimidkalium Aethylenbromid			farblose Krystalle				B 22 566
A 87 230 A 121 160	o-Bromazo- toluol		<p align="center">p-Azotoluol</p>	$\text{C}_6\text{H}_4 < \text{N} > \text{CH}_3 + \text{Br}_2 = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_4 < \text{Br} > \text{N} > \text{CH}_3$	139	orange- rote Tafeln	1			B 21 1217
A 138 125	m-Bromazo- toluol		entsteht neben o-Bromazotoluol		128	orangegelbe Blättchen	1	Aceton leicht		B 21 1214
A. ch 14. 465 A chem 14. 476	o-Brombenzoe- säure		$\text{C}_6\text{H}_4 < \text{Br} > \text{CH}_3 + 3 \text{ O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 < \text{Br} > \text{COOH}$ o-Bromtoluol $\text{C}_6\text{H}_4 < \text{NH}_2 > \text{COOH} + 2 \text{ HBr} = \text{NH}_4\text{Br} + \text{C}_6\text{H}_4 < \text{Br} > \text{COOH}$ o-Amidobenzoessäure		147- 148	farblose Nadeln	1	1	1	B 7 1502
B 4 148 A 119 183	m-Brombenzoe- säure		$\text{C}_6\text{H}_5 \text{ COOH} + \text{Br}_2 = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_4 < \text{Br} > \text{COOH}$ Benzoesäure		155	farblose Nadeln	sl.	1	1	Z 1865 116

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
p-Brombenzoe- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Br} & 1. \\ \diagdown & \\ \text{COOH} & 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Br} & 1. \\ \diagdown & \\ \text{CH}_3 & 3 \end{matrix} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Br} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$ m-Bromtoluol	251		farblose Nadeln	nl.	1	1	A 168 156
		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Br} & 1. \\ \diagdown & \\ \text{CH}_3 & 4 \end{matrix} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Br} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$ p-Bromtoluol							A 142 247
Brombenzol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$	$\text{C}_6\text{H}_6 + \text{Br}_2 = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$ Benzol		155- 155.5	farblose Flüssig- keit				B 18 606
Bromessig- säure	$\text{CH}_3\text{Br} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + 2 \text{Br} = \text{HBr} + \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{COOH}$ Essigsäure $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COOH} + \text{HBr} = \text{HCl} + \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{COOH}$ Chloressigsäure CH $\text{  } + \text{H}_2\text{O} + \text{O} = \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{COOH}$ CBr Bromacetylen	50-51	208	farblose Rhombo- eder	1			A 108 106 B 9 561 A Spl. 7. 115
Bromhydrin	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH})$	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) + \text{P Br}_3 = \text{PO Br}_3 + \text{HBr} + \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{C}(\text{OH})$ Glycerin $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{Br}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{HBr} + \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH})$ Allylalkohol		180 10 mm	farblose Flüssig- keit				A ch 48. 304 M 8 562
Bromitakon- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\text{  }$ CBr · COOH	$\text{COOH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{O} + \text{HBr} = \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\text{  }$ CBr · COOH Akonsäure	164		farblose Warzen	sl.			J 1873 584
Bromkohlen- stoff	$\text{CBr}_4$	$\text{CH Br}_3 + \text{Sb Br}_3 = \text{H Br} + \text{SbO Br}_3 + \text{CBr}_4$ Bromoform $\text{CJ}_4 + 2 \text{Br}_2 = 2 \text{J}_2 + \text{C Br}_4$ Jodkohlenstoff	92.5	189.5	farblose Tafeln				A 167 174 A 172 176
Brommalein- säure	$\text{HC} \cdot \text{COOH}$ $\text{  }$ Br C · COOH	$\text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 2 \text{Br}_2 = 3 \text{H Br} + \text{HC} \cdot \text{COOH}$ $\text{  }$ Br C · COOH Bernsteinsäure $\text{CH Br} \cdot \text{COOH} = \text{H Br} + \text{HC} \cdot \text{COOH}$ $\text{  }$ Br C · COOH Dibrombernsteinsäure	128		farblose Nadeln oder Prismen	1	1	1	A 130 1 A 195 62

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
A 168 156	Bromoform	CH Br <sub>3</sub>	C Br <sub>3</sub> · COH + KOH = H COOK + CH Br <sub>3</sub> Bromal	7.5	151.2	farblose Flüssig- keit				A. 3.295	
A 143 247	sec. 2-Brom- oktan	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> · CH Br · CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> · CH $\begin{matrix} \text{OH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ + HBr = H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> · CH Br · CH <sub>3</sub> sec. Oktylalkohol		191	farblose Flüssig- keit				Z 15 175	
B 18 606	Brompropan norm.	CH <sub>3</sub> · CH <sub>2</sub> · CH <sub>2</sub> Br	CH <sub>3</sub> · CH <sub>2</sub> · CH <sub>2</sub> · OH + HBr = H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> · CH <sub>2</sub> · CH <sub>2</sub> Br Propylalkohol		70.8	farblose Flüssig- keit				A. 161 40	
A 108 106 B 9 561	Brompropan secund.	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ · CH Br	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ · OH + HBr = H <sub>2</sub> O + $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ · CH Br Isopropylalkohol		59— 59.5	farblose Flüssig- keit				A 136 41	
A Spl. 7. 115	α-Brompropion- säure	CH <sub>3</sub> · CH Br · COOH	CH <sub>3</sub> · CH Br · CH <sub>2</sub> Br + 2 HJ = HBr + J <sub>2</sub> + $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ · CH Br Propylenbromid		24.5	205.5	farblose Prismen				A 120 286
A ch 8.304	β-Brompropion- säure	CH <sub>3</sub> Br · CH <sub>2</sub> · COOH	CH <sub>3</sub> · CH(OH) · COOH + HBr = H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> · CH Br · COOH Milchsäure		92.5	farblose Tafeln	1	1	1	A 130 16	
M 8 562	β-Brompropion- säure	CH <sub>3</sub> J · CH <sub>2</sub> · COOH	CH <sub>3</sub> J · CH <sub>2</sub> · COOH + Br = CH <sub>3</sub> Br · CH <sub>2</sub> · COOH + J <sup>+</sup> β Jodpropionsäure		99-112 (185 mm)	farblose Flüssig- keit	sl.		1	Z 186 494	
1873 384	3-Brompropyl- alkohol	CH <sub>2</sub> Br · CH <sub>2</sub> · CH <sub>2</sub> OH	CH <sub>2</sub> OH · CH <sub>2</sub> · CH <sub>2</sub> OH + HBr = H <sub>2</sub> O + CH <sub>2</sub> Br · CH <sub>2</sub> · CH <sub>2</sub> OH Trimethylenglykol		47— 48	farblose Flüssig- keit				M. 3 697	
A 167 174	β-Brompropy- len	CH <sub>2</sub> = CBr · CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> · CH Br · CH <sub>2</sub> Br + KOH = KBr + H <sub>2</sub> O + CH <sub>2</sub> = CBr · CH <sub>3</sub> Propylenbromid		200— 201	farblose Flüssig- keit				A. 77 122	
A 172 176	Brompropylen- bromid	CH <sub>3</sub> · CH Br · CH <sub>2</sub> Br	CH Br = CH · CH <sub>3</sub> + HBr = CH <sub>3</sub> Br · CH Br · CH <sub>3</sub> Iso-α-brompropylen			farblose Flüssig- keit				A. ch. 14.481	
A 130 1	Brompropyl- phthalimid	CH <sub>2</sub> Br   CH <sub>2</sub> · CH <sub>2</sub> · N $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \\ \text{CO} \end{matrix}$ · C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	CH <sub>2</sub> Br   CH <sub>2</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \\ \text{CO} \end{matrix}$ NK = KBr + $\begin{matrix} \text{CH}_2 \text{ Br} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \\ \text{CO} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix}$ Phtalimidkalimin Trimethylenbromid		72— 73	farblose Nadeln	ul.	1	1	B. 21 2671	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Butan primär	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \text{J} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Aethyljodid $2 \text{CH}_3 \text{J}_2 + \text{Zn} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} = \text{ZnJ}_2 + \begin{matrix} \text{CH}_3\text{J} \\ \text{CH}_2\text{J} \end{matrix} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ M-ethylen- Zinkäthyl- jodid		+1	farbloses Gas				A 71 173 Z 3 170
Butan secundär	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CJ} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{Zn} + 2 \text{H}_2 \text{O} = \text{Zn} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{HJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ tertiäres Butyljodid $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{J} + \text{H}_2 = \text{HJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ Isobutyljodid			farbloses Gas				A 144 10 B 16 562
Buttersäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} = 2 \text{CO}_2 + 4 \text{H} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Milchsäure $\text{C}_2\text{H}_5 \text{O Na} + \text{CH}_3 \cdot \text{COO Na} + \text{CO} = \text{H} \cdot \text{COO Na} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO Na}$ Natrium- Natriumacetat- alkoholat	-2	162	farblose Flüssig- keit	1			A 165 127 A 202 306
Butyläther	$(\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2)_2 \text{O}$	$\text{C}_4 \text{H}_9 \text{J} + \text{Na O C}_4 \text{H}_9 = \text{NaJ} + \text{C}_4 \text{H}_9 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_4 \text{H}_9$ Butyljodid Natriumbutyrat		140.5	farblose Flüssigkeit				A 165 110
Butylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CO Cl} + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH} + 4 \text{H}_2 = \text{HCl} + \text{H}_2 \text{O}$ Butyrylchlorid Buttersäure $+ 2 \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_3 \text{CH}_2 \text{OH}$ H		117.5	farblose Flüssig- keit				Z 1870 108
secund. Butyl- alkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \text{J} + \text{C}_2\text{H}_5 \text{J} + \text{Zn} + 2 \text{H}_2 \text{O} = \text{ZnJ}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Ameisensäureäthylester $+ \text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{C}_2 \text{H}_5 \cdot \text{OH}$ $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \text{CH J} + \text{KOH} = \text{KJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{OH}$ sec. Butyl- jodid		99	farblose Flüssig- keit				A 175 374 A 151 121
tert. Butyl- alkohol	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COCl} + 2 \text{Zn} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{H}_2 \text{O} = \text{Zn Cl}(\text{CH}_3) + \text{CH}_3 + \text{Zn O}$ Acetylchlorid Zinkmethyl $+ \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{C}(\text{OH}) \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$		25	rhombische farblose Tafeln				J 1864 496
Butylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ Butyronitril		75.5	farblose Flüssig- keit	1			A 162 3

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
A 71 173	Butylbenzol normal	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$	$C_4H_9 \cdot N \cdot CO + KOH + H_2O = KHCO_3 + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$ Butylcarbonimid $C_6H_5 \cdot CH_2Cl + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot Br + 2Na = NaCl + NaBr + C_6H_5 \cdot C_4H_9$ Benzylchlorid Propylbromid		180	farblose Flüssig- keit				A 158 172 B 9 261
K 3 170	Butylbromid	$CH_3 \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_2 \cdot Br$	$C_6H_5 \cdot Br + C_4H_9 \cdot Br + 2Na = 2NaBr + C_6H_5 \cdot C_4H_9$ Brombenzol Butylbromid $CH_3 \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_2 \cdot OH + HBr = H_2O + CH_3 \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_2 \cdot Br$ Butylalkohol		100	farblose Flüssigkeit				B 16 296 A 158 161
144 10	tertiär Butyl- bromid	$CH_3 > C < \begin{matrix} CH_3 \\ Br \end{matrix}$	$CH_3 > C < \begin{matrix} CH_3 \\ OH \end{matrix} + PBr_3 = (CH_3)_3 \cdot CBr + HBr + POBr$ Trimethylcarbinol		72	farblose Flüssig- keit				J 1881 409
16 562			$CH_3 > C = CH_2 + HBr = \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_3 > C < Br \end{matrix}$ Isobutylen							B 14 2396
165 127	Butylehlorid	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot Cl$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 + Cl_2 = HCl + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot Cl$ Butan		77.5	farblose Flüssig- keit				A 158 161
202 306	tertiär-Butyl- ehlorid	$CH_3 > C < \begin{matrix} CH_3 \\ Cl \end{matrix}$	$CH_3 > CH \cdot CH_2 \cdot J + ClJ = J_2 + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_3 > C < Cl \end{matrix}$ Isobutyljodid		51-52	farblose Flüssig- keit				A 162 18
165 110			$CH_3 > C = CH_2 + HCl = (CH_3)_3 \cdot CCl$ Isobutylen							B 5 480
1870 108	Butylen normal	$CH_3 - CH_2 \cdot CH = CH_2$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 J + KOH = KJ + H_2O + CH_3 - CH_2 \cdot CH = CH_2$ Butyljodid		-5	Gas				A 179 313
175 374			$2CH_2 = CHBr + Zn \begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{matrix} = ZnBr_2 + 2CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH = CH_2$ Bromäthylen							A 152 21
151 121	Butylenbromid	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CHBr \cdot CH_2 \cdot Br$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH = CH_2 + Br_2 + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CHBr \cdot CH_2 \cdot Br$ 1. Butylen $CH_3 \cdot (CH_2)_2 \cdot CH_2 \cdot Br + Br_2 = HBr + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CHBr \cdot CH_2 \cdot Br$ Butylbromid		165.5 -166	farblose Flüssig- keit				A 152 23 A 161 199
1864 196	β-Butylen- bromid	$CH_3 \cdot CH \cdot Br \cdot CHBr \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot CH = CH \cdot CH_3 + Br_2 = CH_3 \cdot CHBr \cdot CHBr \cdot CH_3$ 2. Butylen		158	farblose Flüssigkeit				A 144 236
162 3	β-Butylen- glykol	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	$2CH_3 \cdot CHO + H_2 = CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$ Acetaldehyd		203.5 -204	farblose Flüssigkeit	1	ul.		A 162 310

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Butyljodid normal	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HJ} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J}$ Butylalkohol	130.5	-131	farblose Flüssigkeit					A 161 196
Butyljodid sec.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHJ} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{HJ} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHJ} \cdot \text{CH}_3$ Butylen	117-	118	farblose Flüssigkeit					A 152 23
Butyljodid tertiär	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{J}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array} + \text{HJ} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{CH}_3 \\   \\ \text{J} \end{array}$ tertiär Butylalkohol  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} = \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} + \text{HJ} = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{CH}_3 \\   \\ \text{J} \end{array}$ Isobutylen	100.5		farblose Flüssigkeit					A 144 5 A 144 22
Butyraldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	$\begin{array}{c} \text{HCOO} > \text{Ca} + \\ \text{HCOO} > \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \end{array} = 2 \text{Ca CO}_3 + 2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CHO}$ Calciumformiat Calciumbutyrat	73-77		farblose Flüssigkeit	sl.				A 211 355
Butyramid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO NH}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO NH}_2$ Ammoniumbutyrat	115	216	farblose Tafeln					B 15 982
Butyrylchlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$	$3 \text{CH}_3 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{PCl}_5 = 3 \text{HCl} + \text{P}_2\text{O}_5 + 3 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$ Battersäure	100-	101.5	farblose Flüssigkeit					A. ch 26.468
Butyrylmalonsäurediäthylester	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{CH} < \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl} + \text{CHNa} \begin{array}{c} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} = \text{NaCl} + \text{C}_8\text{H}_{15} \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Butyrylchlorid Natriummalonsäure	247-	252	farblose Flüssigkeit					B 20 1326
Camphansäure	$\text{COOH} \cdot \text{C}_8\text{H}_{13} \begin{array}{c} \text{O} \\   \\ \text{CO} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O} + 4 \text{O} = \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_4 + \text{H}_2\text{O}$ Campher  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_4 + \text{O} = \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_5$ Camphersäure	201		monokline farblose Prismen	1	1			B 18 3112 A 227 3
Campher	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} - \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{C}_8\text{H}_7$	$\text{C}_{10}\text{H}_{17} \cdot \text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{OH}$ Borneol	175	204	weisse hexagonale Krystalle	sl.	sl.	1	Aceton 1	A 40 328
Campher- aldehyd	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{C}_8\text{H}_7 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \end{array} \\   \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_8\text{H}_{14} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} + \text{COH} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_8\text{H}_{14} \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{COH} \\   \\ \text{CO} \end{array}$ Campher Ameisenäther	76-78		krystal- linische farblose Masse					B 22 535



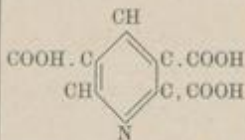
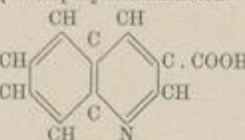
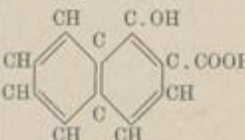
Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 161 196	Campherchlorid	$C_{10}H_{15}Cl$	$C_{10}H_{15}OH + HCl = H_2O + C_{10}H_{15}Cl$ Campher	155		farblose Nadeln		1	1	A 196 262
A 152 23	Campherhydrazon	$C_{10}H_{15}N-NH, C_6H_5$	$C_{10}H_{15}OH + C_6H_5NH.NH_2 = H_2O + C_{10}H_{15}N.NH, C_6H_5$ Campher Phenylhydrazin	230- 235		flüssig	ul.	1	1	Benzol unl. G 15 247
A 144 5	Campherosazon	$C_{10}H_{15} \begin{matrix} N.NH, C_6H_5 \\ NH.NH, C_6H_5 \end{matrix}$	$C_{10}H_{15}BrO + 3C_6H_5NH.NH_2 = C_6H_5.NH.NH_2.HBr + C_{27}H_{29}N_4$ Bromcampher Phenylhydrazin	55		amorph	ul.	1	1	CS <sub>2</sub> 1 G 16 137
A 144 22	Campheroxim	$C_{10}H_{15}.NOH$	$C_{10}H_{15}OH + NH_2OH = H_2O + C_{10}H_{15}.NOH$ Campher Hydroxylamin	115	249- 250	farblose Nadeln		1	1	B 16 497
	Campherphoron	$\begin{matrix} CH_2 \\   \\ CH_2 \end{matrix} > C=C < \begin{matrix} CO \\   \\ CH_2 \end{matrix} > CH_2.C_6H_5$	$\begin{matrix} C_{10}H_{15}O_4 \\ C_{10}H_{15}O_4 \end{matrix} > Ca = CaCO_3 + CO_2 + H_2O + 2C_5H_9O$ Camphersaurer Kalk	200- 205		farblose Flüssigkeit	ul.			A 72 293
A 211 355	Camphersäure	$\begin{matrix} CH_2.C \\   \\ CH_2.C \end{matrix} \begin{matrix} CH_3 \\   \\ COOH \\   \\ COOH \\   \\ C_6H_7 \end{matrix}$	$C_{10}H_{16}O + 3O = C_{10}H_{16}O_4$ Campher	187		farblose Säulen	sl.	sl.		CS <sub>2</sub> unl. A 22 135
B 15 982 A. ch 26.468	Camphersäureanhydrid	$\begin{matrix} CH_2.C \\   \\ CH_2.C \end{matrix} \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CO \\   \\ CO \\   \\ O \\   \\ C_6H_7 \end{matrix}$	$\begin{matrix} CH_2.C \\   \\ CH_2.C \end{matrix} \begin{matrix} CH_3 \\   \\ COOH \\   \\ C_6H_7 \end{matrix} = H_2O + \begin{matrix} CH_2.C \\   \\ CH_2.C \end{matrix} \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CO \\   \\ CO \\   \\ O \\   \\ C_6H_7 \end{matrix}$ Camphersäure	216- 217		farblose rhombische Säulen	sl.	sl.	1	A 87 294
B 20 1326	Camphocarbonsäure	$C_5H_7.C \begin{matrix} CH_2-CH_2 \\   \\ CH-CO \\   \\ COOH \end{matrix} C.CH_5$	$3C_{10}H_{16}O + 4Na + 4CO_2 + 3H_2O = 3NaHCO_3 + 2C_{10}H_{16}O + C_5H_7.C \begin{matrix} CH_2-CH_2 \\   \\ CH(COONa).CO \end{matrix} C.CH_5$ Campher	128- 129		farblose monokline Krystalle	sl.	1	1	Z 1868 482
B 18 3112	Campholenstirenitrid	$CH_2 = C_5H_9, CN$	$C_{10}H_{17}NO + CH_3COCl = CH_3COOH + HCl + CH_2 = C_5H_9, CN$ Campheroxim Acetylchlorid	226- 227		farblose Flüssigkeit			1	B 16 2981
A 227 3			$C_{10}H_{15} = N.NH, C_6H_5 + HCl = C_6H_5.NH_2.HCl + CH_2 = C_5H_9, CN$ Campherphenylhydrazin							G 16 133
A 40 328	Campholsäure	$\begin{matrix} CH_2.CH.CH_2.COOH \\   \\ CH_2.CH_2 \end{matrix}$	$C_8H_{14} \begin{matrix} CH_2 \\   \\ + O_2 = C_{10}H_{16}O_2 \\   \\ CH_2 \end{matrix}$ Campher	95	260	farblose monokline Prismen	sl.	1		G 22 108
B 22 535	Camphoron- säure	$\begin{matrix} CH_2.CH.CH_2.CH_2 \\   \\ CH_2.CH.CH_2.COOH \\   \\ CH_2.CH \begin{matrix} COOH \\   \\ CH_2.COOH \end{matrix} \end{matrix}$	$C_{10}H_{16}O + 8O = CO_2 + H_2O + C_6H_8O_6$ Campher	136- 137		farblose Nadeln	1	1	sl.	A 159 288

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Camphylamin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array} \end{array} \quad (?)$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CN} \end{array} \end{array} + 2 \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{C} = \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 - \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array} \end{array}$ <p>Campholsäurenitril</p>	194- 196		farblose Flüssigkeit				B 18 1634
Caprinaldehyd	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHO}$	$(\text{H} \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + [\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_8 \cdot \text{COO}]_2 \text{Ca} = 2 \text{Ca CO}_3 + 2 \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_8 \text{CHO}$ Ameisensäurer Caprinsaurer Kalk	106 15 mm		farblose Flüssigkeit				B 6 1717
Caprinsäure	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_8 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} [(\text{CH}_2)_7 \cdot \text{CH}_2] \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOK} + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHO}$ Oktylacetessigsäure	30 268- 270		feine Nadeln				A 204 5
Capronaldehyd	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CHO}$	$(\text{H} \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + [\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{COO}]_2 \text{Ca} = 2 \text{Ca CO}_3 + 2 \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \text{CHO}$ Ameisensäurer Capronsaurer Kalk	128		farblose Flüssigkeit				A 187 130
Capronsäure	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \text{OH} + 2 \text{O} = \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{COOH}$ Hexylalkohol	-1.5 205		farblose Flüssigkeit	ul.			A 163 199 A 159 75
Caprylen normal	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + (\text{H}_2 \text{SO}_4) = \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ norm. Oktylalkohol	122- 123		farblose Flüssigkeit				A 185 52
Capryliden	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{C} = \text{CH}$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH Br}_2 + 2 \text{KOH} = 2 \text{KBr} + 2 \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ Caprylenbromid	131- 132		farblose Flüssigkeit				A. ch 15,429
Caprylsäure	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \text{OH} + 2 \text{O} = \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{COOH}$ Oktylalkohol	16.5 236- 237		farblose Blätter	sl.			A 152 9
Carbamid	$\text{CO} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{CO Cl}_2 + 2 \text{NH}_3$ Phosgen	132		farblose quadratische Säulen	1 sl.	$\text{CHCl}_3$ ul.		A 98 289 J pr Ch 1. 283
		$\text{CO} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH}_2 \end{array} = \text{H}_2 \text{O} + \text{CO} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array}$ Carbaminsaures Ammoniak							Am 4 35
		$2 \text{NH}_3 + \text{CO}_2 = \text{H}_2 \text{O} + \text{CO} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array}$ Cyansaures Ammoniak							Berr. Jahres- bericht 12,266

Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
B 18 1634	Carbamin- carbamin- dithioglykol- säure	$\text{NH}_2\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{CNS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6 \text{H}_8 \text{N}_2 \text{S}_2 \text{O}_6$ Rhodanessigsäure	149		farblose Nadeln	ul.			B 14 731
B 6 1717	Carbamin- iminodisulfid	$\text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{S} \quad \text{S} \end{array} > \text{C}=\text{NH}$	$2 \text{C}-\text{S}(\text{NH}_2)_2 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2 \text{H}_6 \text{N}_4 \text{S}_2$ Thioharnstoff	50	61-62	farblose Prismen	sl.	ul.	ul.	M 11 458
A 204 5	Carbamin- säurechlorid	$\begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{Cl} \end{array}$	$\text{COCl}_2 + \text{NH}_3 = 2 \text{HCl} + \text{COCl} \cdot \text{NH}_2$ $\text{CONH} + \text{HCl} = \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{Cl} \end{array}$ Cyansäure	52	177	farblose Tafeln	1	1		A 244 30 A 845 357 A 79 110
A 187 130	Carbamin- säuremethyl- ester	$\begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{CNCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Holzgeist			farblose Blättchen	1			A 30 47
A 163 199	Carbamin- saures Am- moniak	$\begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{O} \cdot \text{NH}_4 \end{array}$	$2 \text{NH}_3 + \text{CO}_2 = \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{O} \cdot \text{NH}_4 \end{array}$							J pr ch 11.329
A 159 75			$\text{CN} \cdot \text{NH}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{O} \cdot \text{NH}_4 \end{array}$ Ammoniumcyanamid							
A 185 52	Carbaminthio- glykolsäure	$\begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{CNS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \\   \\ \text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ Rhodanessigsäure	143		farblose rhombische Prismen	1	1	sl.	J pr ch 16.11
A. ch 15.429	Carbaminthio- saures Am- moniak	$\begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{S} \cdot \text{NH}_4 \end{array}$	$2 \text{NH}_3 + \text{COS} = \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{S} \cdot \text{NH}_4 \end{array}$ Kohlenoxysulfid			farblose Krystalle		sl.	ul.	Z 1868 160
A 98 289	Carbaminthio- milchsäure	$\begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \\   \\ \text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 \text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} + \text{KCN} = \text{KJ} + \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \\   \\ \text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ β-Jodpropionsäure	147.5		glas- glänzende Blättchen	1			B 24 3849
J pr Ch 1.283	Carbanil	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{N} \cdot \text{CO}$	$\text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \cdot \text{CO}$ Oxanilid			farblose Flüssig- keit				A 74 33
Am 4 35			$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + 2 \text{COCl}_2 = 4 \text{HCl} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{N} \cdot \text{CO}$ Anilin							B 17 1284
Berz. Jahres- bericht 12.296	Carbuzol	$\begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{NH} \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{NH} = \text{H}_2 + \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{NH} \end{array} \end{array}$ Diphenylamin	238	338	farblose Krystalle	sl.	sl.	CH Cl <sub>3</sub> sl.	A 167 125

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
		$S \begin{array}{c} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{array} NH + Cu = Cu S + \begin{array}{c} C_6H_5 \\   \\ NH \\   \\ C_6H_5 \end{array}$ Thiodiphenylamin							B 20 233
		$2 C_6H_5 \cdot NH_2 = \begin{array}{c} C_6H_5 \\   \\ NH \\   \\ C_6H_5 \end{array} + H_2 + NH_3$ Anilin							A 167 125
Carbazolblau	$(NH \begin{array}{c} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{array})_3 C \cdot OH$	$3 \cdot \begin{array}{c} C_6H_5 \\   \\ NH \\   \\ C_6H_5 \end{array} + \begin{array}{c} COOH \\   \\ COOH \end{array} = CO + 2 H_2O + C_{17}H_{15}N_3O$ Carbazol Oxalsäure			blau- violette Krystalle	ul.	l.	Benzol ul.	B 12 1403
Carbazolin	C <sub>12</sub> H <sub>11</sub> N	$\begin{array}{c} C_6H_5 \\   \\ NH \\   \\ C_6H_5 \end{array} + 6 H = C_{12}H_{11}N$ Carbazol	99	296- 297	farblose Nadeln	sl.	l.	CHCl <sub>3</sub> l.	A 163 352
Carbazolsäure	$\begin{array}{c} C_6H_5 \\   \\ N \cdot COOH \\   \\ C_6H_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} C_6H_5 \\   \\ NH \\   \\ C_6H_5 \end{array} + KOH + CO_2 = H_2O + \begin{array}{c} C_6H_5 \\   \\ N \cdot COOK \\   \\ C_6H_5 \end{array}$	271- 272		farblose Prismen	ul.	sl.	l.	G 12 272
Carbimid- amidobenzoe- säure	NH=C $\begin{array}{c} \diagup NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \\ \diagdown NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \end{array}$	$2 C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup NH_2 \\ \diagdown COOH \end{array} + CN - CN = CNH + NH = C \begin{array}{c} \diagup NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \\ \diagdown NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \end{array}$ m-Amidobenzoesäure			farblose Nadeln	l.			Z 1867 534
		$C \begin{array}{c} \diagup NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \\ \diagdown NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \end{array} + NH_3 = H_2S + C \begin{array}{c} \diagup NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \\ \diagdown NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \end{array}$ Thioharnstoffbenzoesäure							A 172 172
Carboein- chomeron- säure	$\begin{array}{c} C \cdot COOH \\   \\ CH \diagdown \\   \\ CH \diagup \\   \\ N \end{array} \begin{array}{c} C \cdot COOH \\   \\ C \cdot COOH \end{array}$	$\begin{array}{c} C \cdot COOH \\   \\ CH \diagdown \\   \\ CH \diagup \\   \\ N \end{array} \begin{array}{c} C \cdot CH_3 \\   \\ C \cdot COOH \end{array} + 3 O = H_2O + C_6H_7N(COOH)_3$ β-Lutidindicarbonsäure bei der Oxydation von Cinchonin und Cinchonidin mit KMnO <sub>4</sub>	249- 250		farblose rhombische Tafeln	sl.	sl.	ul. Benzol unl.	B 18 2027  A 204 81



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 20 233	$\alpha$ -Carbodi- naphthylimid	$C \begin{matrix} = N \cdot C_{10}H_7 \\ = N \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$	$\begin{matrix} NH \cdot C_{10}H_7 \\ CS \\ NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix} + HgO = HgS + H_2O + C(N \cdot C_{10}H_7)_2$ $\alpha$ -Dinaphthylthio- harnstoff	93-94		farblose Prismen		sl.	Benzol 1	B 19 2405
A 167 125	$\beta$ -Carbodi- naphthylimid	$C \begin{matrix} = N \cdot C_{10}H_7 \\ = N \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$	$\begin{matrix} NH \cdot C_{10}H_7 \\ CS \\ NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix} + HgO = HgS + H_2O + C(N \cdot C_{10}H_7)_2$ $\beta$ -Dinaphthylthioharnstoff	145- 146		farblose Körner		sl.	Benzol 1	B 19 1406
B 12 1403	Carbodi- nikotinsäure		 + 9 O = 2 CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> N (COOH) <sub>2</sub>	323		farblose Kugeln	sl.	1		B 16 1615
A 163 352	Carbodiphenyl- imid	$C_6H_5 \cdot N = C = N \cdot C_6H_5$	$\begin{matrix} NH \cdot C_6H_5 \\ CS \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + HgO = HgS + H_2O + C_6H_5 \cdot N = C = N \cdot C_6H_5$ Thiocarbanilid	330- 331		Syrup				B 7 10
G 12 272			$NH = C \begin{matrix} \swarrow NH \cdot C_6H_5 \\ \searrow N(C_6H_5)_2 \end{matrix} = C_6H_5 \cdot NH_2 + C_6H_5 \cdot N = C = N \cdot C_6H_5$ Triphenylguanidin							B 7 1306
Z 1867 534	$\alpha$ -Carbonaph- tolsäure		$C_{10}H_7 \cdot ONa + CO_2 = C_{10}H_6 \begin{matrix} \swarrow OH \\ \searrow COO Na \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtolnatrium	185- 186		farblose Nadeln	sl.	1	1 Benzol 1	A 152 277
A 172 172	$\beta$ -Carbonaph- tolsäure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \swarrow OH \\ \searrow COOH \end{matrix} \begin{matrix} 3 \\ 2 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot ONa + CO_2 = C_{10}H_6 \begin{matrix} \swarrow OH \\ \searrow COO Na \end{matrix}$ $\beta$ -Naphtolnatrium	216		farblose rhombische Blättchen	ul.	1	1 CHCl <sub>3</sub> 1	B 20 2702
B 18 2027	Carbonyldi- harnstoff	$C \begin{matrix} \swarrow NH \cdot CO \cdot NH_2 \\ \searrow NH \cdot CO \cdot NH_2 \end{matrix}$	$2 C \begin{matrix} \swarrow NH_2 \\ \searrow NH_2 \end{matrix} + CO Cl_2 = 2 HCl + C \begin{matrix} \swarrow NH \cdot CO \cdot NH_2 \\ \searrow NH \cdot CO \cdot NH_2 \end{matrix}$ Harnstoff			Krystall- pulver	sl.	ul.	ul. CHCl <sub>3</sub> ul.	J pr.Ch 5.39
A 204 81			$2 \begin{matrix} \swarrow COO NH_2 \\ \searrow COO NH_2 \end{matrix} + CO Cl_2 = 2 CO + 2 H Cl + C \begin{matrix} \swarrow NH \cdot CO \cdot NH_2 \\ \searrow NH \cdot CO \cdot NH_2 \end{matrix}$ Oxamid							J pr.Ch 5.39

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
Carbonyldi- phenylenoxyd	$\text{CO} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{O}$	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{O} + 2 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{O}$ Methylen-diphenylenoxyd $\text{O} = \text{P} \begin{array}{c} \diagup \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 3 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{COO Na} \end{array} = \text{Na}_3\text{PO}_4 + 3 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{CO} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{O}$ Triphenylphosphat Salicylsaures Natrium $2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{array} + 2 (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = 4 \text{CH}_3\text{COOH} + \text{CO}_2 + \text{CO} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{O}$ Salicylsäure Essigsäureanhydrid	173- 174		farblose Nadeln	sl.	sl.	Ligroin schw.	B 14 192  J pr Ch 28. 275  B 16 339
Carbonyl- pyrrol	$\text{C} = \begin{array}{c} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{NH} \end{array} + \text{CO Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C} = \begin{array}{c} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Pyrrol	62- 63	238	farblose monokline Krystalle	ul.	1	1	Ligroin schw. B 18 415
Carbonylthio- carbanilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \diagdown \text{S} \end{array} \text{C}_6\text{O}$	$\text{C} = \begin{array}{c} \diagup \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{CO Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \diagdown \text{S} \end{array} \text{C}_6\text{O}$ Thiocarbanilid	87		glas- glänzende Prismen	ul.	sl.	1	Benzol 1 B 14 1486
Carbophenyl- hydrazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{CHCl}_3 = 6 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_4$ Phenylhydrazin	186		farblose Nadeln	ul.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 Soc 53 550
α-Carbopyrrol- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \quad   \\ \text{NH} \end{array}$	$(\text{NH}_4)_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_8 = \text{CO}_2 + 5 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \quad   \\ \text{NH} \end{array}$ Schleimsaures Ammoniak	191.5		farblose monokline Säulen	1	1	1	A 116 274
β-Carbopyrrol- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{C} \cdot \text{COOH} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{NH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{NH} \end{array} + (\text{NH}_4)_2 \text{CO}_3 = \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{COO NH}_4 \\   \quad   \\ \text{NH} \end{array} + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ Pyrrol	161- 162		farblose Nadeln				B 17 1150  M 1 625
		$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{C} \cdot \text{COOK} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{NH} \end{array}$ Pyrrolkalium							

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 14 192	Carbostyryl		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + 6H = 3H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix}$ o-Nitrozimmtsäure	199- 200		farblose Prismen	sl.	1	1	NH <sub>3</sub> ul.	A 83 118
pr Ch 8. 275			$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{Cl} \end{matrix} + H_2O = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Py 2-Chlorchinolin								B 15 335
B 16 339			$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{CH} \end{matrix} + HClO = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Chinolin								B 18 3295
B 18 415	Carbothialdin	NH <sub>2</sub> . CS . SN (CH <sub>2</sub> . CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	2 CH <sub>3</sub> CH (OH) . NH <sub>2</sub> + CS <sub>2</sub> = 2 H <sub>2</sub> O + NH <sub>2</sub> . CS . SN (CH <sub>2</sub> . CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Aldehydammoniak			farblose Krystalle	ul.		ul.		A 65 43
B 14 1486	Carbovaleraldin		2 (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> . CH . CH <sub>2</sub> . CHO + CS <sub>2</sub> + 2 NH <sub>3</sub> = 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>11</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> S <sub>2</sub> Isovaleraldehyd	115.5 -117		farblose Warzen	ul.	1			B 4 469
B 14 1486	Carboxy-äthylurethan		KCNO + Cl COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH = KCl + NH (COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub> Chlorameisensäure	49-50	215	farblose Prismen					Bl 44 30
oe 53 550	Carboxyl-β-Amidocrotonsäurediäthylester		CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + NH <sub>2</sub> . COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> = H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> . C $\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Acetessigester Urethan	29		farblose Nadeln	ul.	1	1		A 244 235
A 116 274	o-Carboxyphenylglyoxyssäure		C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> O Na + 7 O = CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$ α-Naphtolnatrium			farblose Krystalle					B 21 1535
B 17 1150	Carbylodiacetonamin		CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . C $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \cdot \text{HCN} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Diacetonamin			farblose rhombische Prismen	1	sl.			A 189 231
M 1 625	Carbilsulfat		CH <sub>2</sub> $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ + 2 SO <sub>2</sub> = Aethylen	80		strahlige Krystalle	1	sl.			A 25 32
	Carvaerol		C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{OH} \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_7 \end{matrix}$ + KOH = KH SO <sub>3</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{OH} \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_7 \end{matrix}$ Cymolsulfosäure			farbloses Öl					B 2 121

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
p-Carvakro- tinaldehyd	$\begin{array}{c} \text{COH} \ 1 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{OH} \ 4 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_7 \ 6 \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \ 3 \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O} + \text{J}_2 = 2 \text{HJ} + \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}$ <p>Campher</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \ 1 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{OH} \ 2 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_7 \ 4 \end{array} + \text{CHCl}_3 + 4 \text{NaOH} = 3 \text{NaCl} + 3 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{COH} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{ONa} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_7 \end{array}$ <p>Carvakrol</p>			farbloses Öl				B 6 934 B 19 14	m-Chin acryl
Carvaerotin- säure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \ 1 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \ 5 \\ \diagdown \\ \text{OH} \ 6 \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_7 \ 2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_7 \ 1 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \ 4 \\ \diagdown \\ \text{ONa} \ 5 \end{array} + \text{CO}_2 = \begin{array}{c} \text{COO Na} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_7 \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{OH} \end{array}$ <p>Carvakrolnatrium</p>	136		farblose Nadeln	sl.			B 6 1089	m-Chin acryl
Carvol	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_7 \end{array}$	im Kümmelöl		227- 228	farbloses Öl				A 85 246	m-Chin aldehyd
Ceten	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{12} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	$\text{C}_{16}\text{H}_{34}\text{O} + \text{P}_2\text{O}_5 = 2 \text{HPO}_3 + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{12} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ Cetylalkohol	+ 4	274	farblose Flüssigkeit				A 19 202	p-Chin aldehyd
Cetylalkohol	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{14} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{14} \cdot \text{CHO} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{14} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Palmitinaldehyd	50	344	weisse Blättchen		1		B 16 1721	o-Chin carbol
Chinaceto- phenon	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{OH} \end{array} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ <p>Hydrochinon Essigsäureanhydrid</p>	202		gelbgrüne Krystalle	sl.	1	1	J pr Ch 23.546	m-Chin carbol
Chinaldin	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + \text{O} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}$ <p>Anilin Aldehyd</p>		238- 239	farblose Flüssig- keit				B 14 2814	p-Chin carbol
		$\begin{array}{c} \text{CHO} \ 1 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{NH}_2 \ 2 \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}$ <p>o-Amidobenzal- dehyd Aceton</p>							B 16 1885	Chinasäure
		$\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + (\text{ZnCl}_2) = \text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}$ <p>Aethylacetanilid</p>							B 22 1847	Chinen



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
m-Chinaldin- acrylaldehyd		 $\text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH} & \text{CH} \\ \diagdown & \diagup \\ \text{C} & \text{C} \\ \diagup & \diagdown \\ \text{CH} & \text{N} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$\text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH} & \text{CH} \\ \diagdown & \diagup \\ \text{C} & \text{C} \\ \diagup & \diagdown \\ \text{CH} & \text{N} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{11}\text{NO}$	73		weisse Krystalle	sl.	1	1	B 22 277
m-Chinaldin- acrylsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{CH} (2) \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	m-Chinaldinacrylsäure $\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{11}\text{NO}_2 + \text{H}_2$ m-Amidozimmtsäure	246		farblose Prismen	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	B 22 272	
p-Chinaldin- acrylsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{CH} (3) \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	p-Chinaldinacrylsäure $\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_{13}\text{H}_{11}\text{NO}_2$ p-Amidozimmtsäure			farblose Nadeln	sl.	sl.		B 18 3235	
m-Chinaldin- aldehyd	$(2) \text{CHO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + 4 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CO}_2 + \text{C}_{11}\text{H}_9\text{NO}$ m-Chinaldinacrylsäure	61		farblose Krystalle	sl.	1	1	Ligroin sl.	B 22 277
p-Chinaldin- aldehyd	$(3) \text{CHO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	analog aus p-Chinaldinacrylsäure	106		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin sl.	B 18 3237
o-Chinaldin- carbonsäure	$(1) \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_9\text{NO}_2$ o-Amidobenzoessäure Acetaldehyd	151		farblose Nadeln	1	1		B 17 943	
m-Chinaldin- carbonsäure	$(2) \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_9\text{NO}_2$ m-Amidobenzoessäure Acetaldehyd	285		farblose Nadeln	ul.	1		B 17 941	
p-Chinaldin- carbonsäure	$(3) \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_9\text{NO}_2$ p-Amidobenzoessäure Acetaldehyd	259		farblose Nadeln	sl.	1		B 17 939	
Chinasäure	$(\text{OH})_4 \text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{COOH}$	In der Chinarinde, im Heidelbeerkraut	161.5		farblose monokline Prismen	1	sl.	ul.	A 110 334	
Chinen	$\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}$	$\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{ClN}_2\text{O} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}$ Chininchlorid	81.82		farblose Krystalle				B 17 1989	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Littera- tur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Chinhydron	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} = C_{12}H_{10}O_4$ Chinon Hydrochinon $2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} + O = H_2O + C_{12}H_{10}O_4$ Hydrochinon			grüne Prismen	sl.	1	1	Ligroin unl.	A 51 153  A 215 130
Chinin	$C_{20}H_{24}N_2O_2$	In den Rinden von Cinchonaarten	172.8		farblose Nadeln	sl.	1	sl.	$CHCl_3$ 1	J. 1873 786
Chinit	$OH \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot CH \cdot OH$	$CO \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot CO + 2 H_2 = CH(OH) \begin{matrix} \diagup CH_2 - CH_2 \\ \diagdown CH_2 - CH_2 \end{matrix} \cdot CH(OH)$ p-Diketobexamethylen	143- 145		farblose krusten	1	1			B 25 1038
Chinizarin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Hydrochinon Phthalsäureanhydrid $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup Cl \\ \diagdown OH \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot O = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ p-Chlorphenol Phthalsäureanhydrid	192- 193		tiefrote Nadeln		1	Benzol 1		B 6 506  B 8 152
Chinolin		$2 CH_2(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH_2(OH) + C_6H_5NO_2 + C_6H_5 \cdot NH_2 = 7 H_2O + O$ Glycerin Nitrobenzol Anilin + 2 $C_8H_7N$		240.5	flüssig					M 1 317
		$CH \begin{matrix} \diagup C \cdot CHO \\ \diagdown C \cdot NH_2 \end{matrix} + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CHO \end{matrix} + (Na OH) = 2 H_2O + C_8H_7N$ Acetaldehyd								B 16 1833
o-Chinolin- carbonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N=C \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N=C \cdot CH_3 \end{matrix} + 3 O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N=C \cdot COOH \end{matrix}$ Chinaldin	156		farblose Nadeln	sl.		Benzol 1		B 16 2472
o-Chinolin- carbonsäure	(1) $COOH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N=CH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} + 2 C_6H_5(OH)_2 = 2 C_{10}H_7NO_2 + 7 H_2O + O$ o-Nitrobenzoesäure o-Amidobenzoessäure Glycerin	186- 187.5		farblose Nadeln	1	1			M 2 530

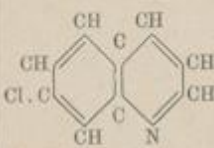
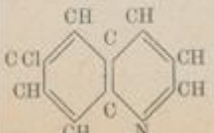
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 51 153	m-Chinolin-carbonsäure		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{COOH 3.} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{COOH 3.} \end{matrix} + 2 C_6H_5(OH)_2 = 2 C_{10}H_7NO_2 + 7 H_2O + O$ m-Nitrobenzoesäure m-Amidobenzoesäure Glycerin	247		farblose Nadeln	sl.	1	ul.	Benzol sl.	M 7 519
A 215 130	p-Chinolin-carbonsäure		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{COOH 4.} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{COOH 4.} \end{matrix} + 2 C_6H_5(OH)_2 = 2 C_{10}H_7NO_2 + 7 H_2O + O$ p-Nitrobenzoesäure p-Amidobenzoesäure Glycerin	291- 292		farbloses Krystallpulver	sl.	1			M 2 526
1873 786	Chinolingelb		$C_6H_5N \cdot CH_3 + O \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_5 = H_2O + C_{10}H_7NO_2$ Chinaldin Phtalsäureanhydrid	234- 235		goldgelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.	Eis- essig 1	B 16 1082
B 8 152	Chinolinsäure		$C_{10}H_7NO_2 + 9 O = 2 CO_2 + H_2O + COOH \cdot C \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix}$ Chinolin	190- 195		farblose monokline Prismen	sl.	sl.	sl.	Benzol unl.	R 1 107
M 1 317	Bz. 1. Chinolin-sulfosäure		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH=CH} \\ \text{N=C} \end{matrix} + H_2SO_4 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH=CH} \\ \text{N=C} \end{matrix} \cdot HSO_3$ Chinolin			farblose Säulen	sl.				B 20 95
B 16 1833	Bz. 2. Chinolin-sulfosäure		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH=CH} \\ \text{N=C} \end{matrix} + H_2SO_4 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH=CH} \\ \text{N=C} \end{matrix} \cdot HSO_3$ Chinolin			farblose Nadeln	1				J.pr.Ch 37.261
B 16 2472	p-Chinon		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH 1.} \\ \text{OH 4.} \end{matrix} + O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix}$ Hydrochinon	115.7		gelbe monokline Prismen	sl.	1			A 51 152
M 2 530	p-Chinonamid	$C_6H_4 O_2 \cdot NH_2$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} + NH_3 = C_6H_4 O_2 \cdot NH_2$ p-Chinon			smaragd- grüne Krystall- masse					Berz. Jahr. 26.801

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Chinon- chlorimid	<chem>C6H4(NCl)O</chem>	<chem>C6H4(NH2)OH + 2 Cl2 = 3 HCl + C6H4(NCl)O</chem> p-Amidophenol	84.5 -85		goldgelbe Krystalle	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	J pr. Ch 8.2
Chinondichlor- diimid	<chem>C6H4(NCl)2</chem>	<chem>C6H4(NH2)2 + 3 Cl2 = 4 HCl + C6H4(NCl)2</chem> p-Phenylendiamin			Nadeln	sl.	1	1		B 12 47
Chinondioxim	<chem>C6H4(NO)NOH</chem>	<chem>C6H4(O)2 + 2 NH2OH = 2 H2O + C6H4(NO)NOH</chem> Chinon Hydroxylamin <chem>C6H4(OH)NO + NH2OH = C6H4(NO)NOH + H2O</chem> Nitrosophenol			gelbe Nadeln					B 20 614  B 21 429
Chinonhomo- fluorindin	<chem>C6H2(CO)2(NH)2</chem>	<chem>C6H4(CO)2 + 2 C6H4(NO2)NH2 + H2 = 4 H2O + C12H10N4O2</chem> Chinon o-Nitranilin			dunkel- grüne Krystalle	ul.				B 23 2794
Chinon- $\alpha$ - methylphen- azin	<chem>C6H2(CO)2(N)2</chem>	<chem>C6H4(CO)2 + C6H4(NO2)NHCH3 = 2 H2O + C6H4(N)2CH3</chem> Chinon m-Nitro-p-toluidin			bronce- farbiges Pulver	sl.				B 23 2795
Chinontetra- hydrur	<chem>C6H2(CO)2(CH2)2</chem>	<chem>C6H2(CO)2 + CH2(COOH)2 = 2 CO2 + C6H2(CO)2</chem> Succinylbernsteinsäure	75		farblose Prismen	1	1	1		A 211 321
Chinophthalon	<chem>C17H11NO2</chem>	<chem>C6H5N + C6H4(CO)2O = H2O + C17H11NO2</chem> Chinolin Phtalsäureanhydrid	235		gold- glänzende Nadeln	ul.	sl.	sl.	Eis- essig 1	B 16 298
Chinoxalin	<chem>C6H4(N)2</chem>	<chem>C6H4(NH2)2 + CHO + CHO = 2 H2O + C6H4(N)2</chem> o-Phenylen- diamin Glyoxal	27	225- 226	farblose Krystalle	1	1	1	Benzol 1	A 237 334

Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
							Wasser	Alko- hol	Äther	
pr Ch 8. 2	Chloroacetal	$\text{CH}_3-\text{C Cl} \cdot (\text{O C}_2\text{H}_5)_2$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} - \text{O} - \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{CH}_3 \cdot \text{C Cl} (\text{O C}_2\text{H}_5)_2 + \text{H Cl}$ Dichloräther			farblose Flüssigkeit				B 21 616
B 12 47	Chloroacetal- dehyd	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHO}$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH Cl} \cdot \text{O C}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{HCl} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHO}$ Dichloräther $\begin{array}{ccc} \text{CH}_2\text{Cl} & & \text{CH}_2\text{Cl} \\    & + \text{HClO} = \text{HCl} + &   \\ \text{CH}_2 & & \text{CHO} \end{array}$ Chloräthylen	85— 85.5		farblose Flüssig- keit	1	1		B 4 216 Z 1867 678
B 20 614	Chloroacetamid	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH Cl}_2 \text{CH} (\text{OH}) \cdot \text{COO Na} = \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHO} + \text{CO}_2 + \text{Na Cl}$ Dichlormilchsaures Natrium $\text{Cl CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Chloressigsäureester	119.5	224— 225	farblose monokline Prismen	1	1		A 257 335 A 102 110
B 23 2794	α-Chloroacet- essigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH Cl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{Cl} = \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH Cl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5$ Acetessigester		193	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	A 245 99
B 23 2794	Chloroacetal	$\text{CH}_2\text{OCl}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{C Cl}_2 \cdot \text{CH}_3$ Aceton		69.5	farblose Flüssigkeit				A 112 236
B 23 2796	Chloroaceton	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{HClO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Aceton $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Aceton		119	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	B 5 1010 B 5 1010
A 211 321	ω-Chloroacetophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{Cl} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Acetophenon $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO Cl} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Benzol Chloroacetylchlorid	58-59	244— 245	farblose rhombische Tafeln	ul.	1	1	B 4 35 A ch 1.507
B 16 298	Chloroacetyl- chlorid	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO Cl}$	$\text{CH}_3\text{CO Cl} + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO Cl}$ Acetylchlorid $3 \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COOH} + 2 \text{PCl}_5 = 3 \text{HCl} + \text{P}_2\text{O}_5 + 3 \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO Cl}$ Chloressigsäure		105— 106	farblose Flüssig- keit				A 102 95 A 130 372
A 237 334	Chloroacetylen	$\text{C Cl} = \text{CH}$	$\text{C Cl}_2 = \text{CH} \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{CO}_2 + \text{C Cl} = \text{CH}$ β-Dichloroacrylsäure			Gas				A 103 88
	1-Chloräther	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH Cl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH Cl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2\text{CH}_3$ Äther		97-98	farblose Flüssigkeit				A 111 121

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
2-Chloräthyl- alkohol	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Aldehyd Alkohol $\text{CH}_2\text{OH} + \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Cl}$   $\text{CH}_2\text{OH} + \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Cl}$ Glykol $\text{CH}_2 \quad \text{CH}_2\text{Cl}$    + ClOH =   $\text{CH}_2 \quad \text{CH}_2\text{OH}$ Aethylen		128	farblose Flüssig- keit	1			A 108 226 A 110 125  A 126 197
$\alpha$ -Chlorakryl- säure	$\text{CH}_2 = \text{CCl} \cdot \text{COOH}$	$2 \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COOH} + \text{BaO} = \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CH}_2 = \text{CCl} \cdot \text{COOH}$ $\alpha$ $\beta$ Dichlorpropionsäure	65		farblose Nadeln				A 170 168
$\beta$ -Chlorakryl- säure	$\text{CHCl} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{COOH} + \text{HCl} = \text{CHCl} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Propargylsäure	84- 85		farblose Blätter				B 15 2702
Chloral	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CHO}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + 8 \text{Cl} = 5 \text{HCl} + \text{CCl}_3 \cdot \text{CHO}$ Alkohol		97.7	farblose Flüssig- keit	1			A 1 189
Chloraldehyd- alkoholat	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Dichloräther		93-95	farblose Flüssig- keit				A 164 218
Chloralid	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CCl}_3$ O	$3 \text{CCl}_3 \cdot \text{COH} + \text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7 = \text{CO} + \text{HCl} + 2 \text{Cl} \cdot \text{HSO}_3 + \text{CCl}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CCl}_3$ Chloral $\text{CCl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} + \text{CCl}_3 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_6\text{O}_2$ Trichlormilchsäure Chloral	114- 115	272- 273	farblose monokline Prismen	ul.	sl.	1	B 8 1433 A 193
Chloralimideis.	$(\text{CCl}_3 \cdot \text{CH} = \text{NH})_2$	$3 \text{CCl}_3 \cdot \text{CHO} + 3 \text{NH}_4 \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_3 = 3 \text{CH}_3\text{COOH} + 3 \text{H}_2\text{O} + (\text{CCl}_3 \cdot \text{CH} = \text{NH})_2$ Chloral Ammoniumacetat	150- 155		ortho- rhombische Blätter	ul.	sl.	Benzol 1	B 10 1068
Chloraloxim	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CH} = \text{NOH}$	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CHO} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CCl}_3 \cdot \text{CH} = \text{NOH}$ Chloral Hydroxylamin		39-40	farblose Prismen	ul.	1	1	A 264 119
Chloralurethan	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CHO} + 2 \text{NH}_4 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + \text{CCl}_3 \cdot \text{CH}(\text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$ Chloral Urethan		103	farblose Masse	ul.	1	1	B 7 631
Chlorameisen- säureäthyl- ester	$\text{Cl} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CO} + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{Cl} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Alkohol		93	farblose Flüssig- keit				A 147 150
Chlorameisen- säuremethyl- ester	$\text{Cl} \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{CO} \cdot \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{Cl} \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_3$ Holzgeist		71.5	farblose Flüssig- keit				A 15 39

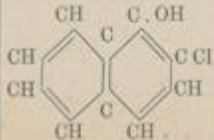
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
108 226			$H \cdot COO CH_3 + Cl_2 = HCl + Cl \cdot COO CH_3$ Methylformiat							J. pr Ch 36. 213
110 125	Chloranil	$C_6 Cl_4 O_2$	$C_6 H_5 \cdot OH + H_2 O + 12 Cl = 8 HCl + C_6 Cl_4 \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ \diagup \\ O \end{matrix}$ Phenol			goldgelbe monokleine Prismen	ul.	sl.	1	A 52 57
126 197	Chloranilamid	$C_6 Cl_4 O_2 (NH_2)_2$	$C_6 Cl_4 O_2 + 4 NH_3 = 2 NH_4 Cl + C_6 Cl_4 O_2 (NH_2)_2$ Chloranil			rotbraune Krystalle	ul.	ul.	ul.	A 210 184
170 168	Chloranilsäure	$\begin{matrix} OH \\ \diagdown \\ C_6 Cl_2 \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ \diagup \\ O \end{matrix} \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} OH \\ \diagdown \\ C_6 Cl_2 \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ \diagup \\ O \end{matrix} \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix} + 2 NH_3 = \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ C_6 Cl_2 \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ \diagup \\ O \end{matrix} \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix} + H_2 O$ Chloranilsäure			schwarze Nadeln	1	1		A 48 321
115 702	Chloranilanilid	$\begin{matrix} C_6 H_5 \cdot NH \\ \diagdown \\ C_6 H_5 \cdot NH \\ \diagup \\ C_6 Cl_2 O_2 \end{matrix}$	$C_6 Cl_4 O_2 + 2 C_6 H_5 NH_2 = 2 HCl + C_{12} H_{10} Cl_2 N_2 O_2$ Chloranil Anilin	285- 290		gelbbraune Tafeln	ul.	ul.	sl.	A 114 306
A 1 189	o-Chloranilin	$C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ NO_2 \end{matrix} + 6 H = 2 H_2 O + C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix}$ o-Chlornitrobenzol		207	farblose Flüssig- keit				A 176 27
164 215	m-Chloranilin	$C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	$C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ NO_2 \end{matrix} + 6 H = 2 H_2 O + C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix}$ m-Chlornitrobenzol		230	farblose Flüssig- keit				A 176 27
38 433	p-Chloranilin	$C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6 H_5 NH_2 + 2 Cl = HCl + C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix}$ Anilin	69. 7	230- 231	farblose rhombische Prismen				J. 1860 349
193 110 068	Chloranilsäure	$\begin{matrix} OH \\ \diagdown \\ C_6 Cl_2 \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ \diagup \\ O \end{matrix} \\ \diagup \\ OH \end{matrix}$	$C_6 Cl_4 \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ \diagup \\ O \end{matrix} + 4 KOH = 2 KCl + 2 H_2 O + \begin{matrix} KO \\ \diagdown \\ C_6 Cl_2 \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ \diagup \\ O \end{matrix} \\ \diagup \\ KO \end{matrix}$ Chloranil			hellrote Blättchen				A 48 315
264 119 37 31	o-Chlorbenzaldehyd	$C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ CHO \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ CH = CH \cdot COOH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + 4 O = 2 CO_2 + H_2 O + C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ CHO \end{matrix}$ o-Chlorzimmtsäure		210- 220	farblose Flüssig- keit				J. 1869 508
147 50			$C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ CH Cl_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + H_2 O = 2 HCl + C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ CHO \end{matrix}$ o-Chlorbenzylidenchlorid							Soc 53 140
15 39	p-Chlorbenzaldehyd	$C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ CHO \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ CH Cl_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + H_2 O = 2 HCl + C_6 H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagdown \\ \diagup \\ CHO \end{matrix}$ p-Chlorbenzylidenchlorid	47. 5	210- 213	farblose Tafeln	sl.	1	1	A 147 352

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
o-Chlorbenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + 3 O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ o-Chlortoluol $C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + 2 PCl_5 = 2 POCl_3 + 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{COCl} \end{matrix}$ Salicylsäure	137		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 8 880 A 83 317
m-Chlorbenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_5 \cdot COOH + 2 Cl = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Benzoesäure	152		farblose Prismen	sl.			A 55 1.
p-Chlorbenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + 3 O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ p-Chlortoluol	236		farblose Schuppen	sl.	1	1	A 139 336
Chlorbenzol	$C_6H_5Cl$	$C_6H_5 OH + PCl_5 = POCl_3 + HCl + C_6H_5 \cdot Cl$ Phenol $C_6H_6 + SO_2 Cl_2 = SO_2 + HCl + C_6H_5 Cl$	-40	132	farblose Flüssigkeit				A 75 79 Z. 1866 705
Chlorbernsteinsäure	$COOH \cdot CH_2 \cdot CH Cl \cdot COOH$	$COOH \cdot CH = CH \cdot COOH + HCl = COOH \cdot CH_2 \cdot CH Cl \cdot COOH$ Fumarsäure	151.5		farblose Krystalle	1		CH Cl	B 15 1074
Chlorbromacetol	$CH_2 \cdot CBr Cl \cdot CH_2$	$CH_2 \cdot C Cl \cdot CH_2 + HBr = CH_2 \cdot C Cl Br \cdot CH_2$ β Chlorpropylen	93-	95.5	farblose Flüssigkeit				A.chem 14.482
Chlorcarbo- styryl	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{NCl} - \text{CO} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{CH} \end{matrix} + 2 H Cl O = H_2 O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{NCl} = \text{CO} \end{matrix} + HCl$ Chinolin			farblose trimetrische Nadeln				A 234 343
Bz. 2 Chlor- chinolin		$4 C_6H_5(OH)_3 + 2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5NO_2 = 15H_2O + O + 4 C_6H_4ClN$ Glycerin m-Chloranilin Nitrobenzol		257	farblose Flüssigkeit				B 18 2941
Bz. 3. Chlor- chinolin		$4 C_6H_5(OH)_3 + 2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5NO_2 = 15H_2O + O + 4 C_6H_4ClN$ Glycerin p-Chloranilin Nitrobenzol		259	farblose Flüssigkeit				B 15 559



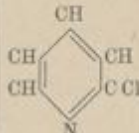

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 8 880	Bz. 4. Chlor- chinolin		$4 \text{ C}_6\text{H}_5(\text{OH})_3 + 2 \text{ C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{Cl} \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 \text{ C}_6\text{H}_5 \text{NO}_2 = 15 \text{ H}_2\text{O} + \text{O} + 4 \text{ C}_6\text{H}_5\text{Cl} \text{N}$ Glycerin m-Chloranilin Nitrobenzol	31-32	267- 268	farblose Nadeln oder Prismen				B 18 2941	
A 83 317	Py. 2. Chlor- chinolin		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{N}=\text{C} \end{matrix} \text{OH} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{Cl} \text{N}$ Carbostyryl	37-38	266- 267	farblose Nadeln	nl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 15 333
A 55 1	Chloreitramal- säure	$\text{COOH} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} + \text{HClO} = \text{COOH} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Citronensäure		139	farblose rhombische Krystalle			1		A 126 204
A 75 79	Chloreyan	C N Cl	$\text{HCN} + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{CNCl}$		15.5	Gas					Ber- thollet
1866 3 15 1074 chem 1. 482	Chloressig- säure	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COOH}$ Essigsäure	62.5	185- -63	farblose rhombische Tafeln	1				A 102 1
234 343	α-Chlorfurfur- acrolein		$\text{CH} \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{C} \cdot \text{COH} \end{matrix} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHO} = \text{CH} \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{C} \cdot \text{CH} = \text{CCl} \cdot \text{CHO} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ Chloracetaldehyd	79		hellgelbe Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> Ligroin	B 21 423
B 18 2941	α-Chlorfurfur- aerylsäure		$\text{C}_4\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CH} = \text{CCl} \cdot \text{COH} + \text{Ag}_2\text{O} = \text{C}_4\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{Cl} \cdot \text{COO Ag} + \text{Ag}$ α-Chlorfurfuracrolein	142		weisse Krystalle	sl.	1	1	Ligroin unl.	B 21 426
B 15 559	γ-Chlorfurfur- pentinsäure		$\text{C}_4\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CH} = \text{CCl} \cdot \text{COH} + \text{CH}_2 \cdot \text{COO Na} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$ α-Chlorfurfuracrolein	168		hellgelbe Nadeln	sl.	1	1	Ligroin unl.	B 21 427

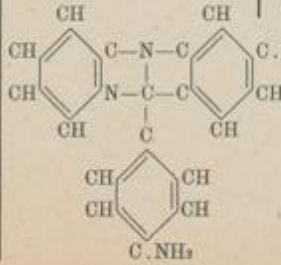
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
$\alpha$ -Chlorhydrin	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH})$	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) + \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Glycerin		213	farblose Flüssig- keit				A 88 311	
Chlorisopropyl- alkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Propylenglykol  $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{H}_2\text{O} (+ \text{H}_2\text{SO}_4) = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Allylchlorid		127	farblose Flüssig- keit				A Spl. 1 254  A Spl. 6.367	
Chloritakon- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{COOH})_2$	$\text{COOH} \cdot \text{C}(\text{CH}_2\text{COOH})_2 + \text{HCl} = \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{COOH})_2$ Akonsäure			farblose Krystall- krusten	sl.			J. 1873 584	
Chlorkohlen- oxyd	$\text{CO Cl}_2$	$2 \text{C Cl}_4 + \text{P}_2\text{O}_5 = \text{CO}_2 + 2 \text{PO Cl}_3 + \text{CO Cl}_2$ Perchlormethan  $\text{CS}_2 + 3 \text{Cl}_2\text{O} = 2 \text{SO Cl}_2 + \text{CO Cl}_2$  $2 \text{CH Cl}_3 + \text{O}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2 + 2 \text{CO Cl}_2$ Chloroform  $\text{CO} + 2 \text{Cl} = \text{CO Cl}_2$		8. 2	farblose Flüssig- keit		Benzol 1	Z 1871 615 B 2 219 B 2 547 Z. 1868 5	$\alpha$ -Chlo- lin	
Chlorkohlen- stoff	$\text{C Cl}_4$	$\text{CH Cl}_3 + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{C Cl}_4$ Chloroform  $\text{CS}_2 + 3 \text{Cl}_2 = 2 \text{S Cl}_2 + \text{C Cl}_4$  $\text{COCl}_2 + \text{Cl}_2 = \text{CO}_2 + \text{C Cl}_4$ Perchlormethyl- formiat		76. 5	farblose Flüssig- keit			A 33 332 A 45 41 Jpr Ch 36.308	$\beta$ -Chlo- lin  Chlor- naph	
Chlormethyl- äther	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3 + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$ Methyläther		59. 5	farblose Flüssigkeit				B1 28 171	
$\alpha$ -Chlormilch- säure	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} + \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COOH}$ Glycerinsäure			farbloser Syrup	1	1	1	B 12 178	Chlor- tol

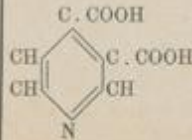
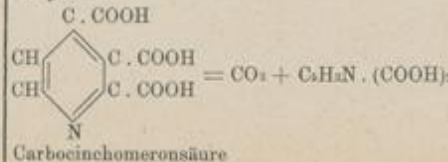
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Ather			
A 88 311			$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\    \\ \text{CH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} + \text{HClO} = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{Cl} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$								B 12 2227	
A Spl. 1 254			Acrylsäure									
A Spl. 6.367	$\beta$ -Chlormilch- säure	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHO} + \text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{CN} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{HCN} + \text{CH}_2\text{Cl} \\ \text{Acetaldehyd} \qquad \qquad \qquad \text{Cyanaldehyd} \qquad \qquad \qquad + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	78		farblose rhombische Prismen	1	1	1		Z 1870 515	
.1873 584			$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{HClO} = \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$								K 13 157	
			Acrylsäure									
			Chlorhydrin									J pr Ch 20.193
1871 615	$\alpha$ -Chlornaphta- lin	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl} (\alpha)$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}_2 + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$	250- 252		farblose Flüssig- keit					A 8 13	
B 2 219			Naphtalinchlorid									
B 2 547			$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{Cl} + (\text{HCl}) = \text{N}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$								B 18 1939	
			$\alpha$ Diazonaphtalinchlorid									
1868 5	$\beta$ -Chlornaphta- lin	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl} (\beta)$	$\text{C}_{10}\text{H}_8 + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$								K 8 141	
			Naphtalin									
A 33 332			$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$	56	264- 266	farblose Blätter	1				Bl 25 258	
A 45 41			$\beta$ -Naphtol									B 18 1940
pr Ch 6.308	Chlor- $\alpha$ - naphtochinon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} - \text{CCl} \\ \diagdown \quad    \\ \text{CO} - \text{CH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} - \text{CCl}_2 \\ \diagdown \quad    \\ \text{C Cl} = \text{CH} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} - \text{CCl} \\ \diagdown \quad    \\ \text{CO} - \text{CH} \end{array}$	116- 117		gelbe Nadeln	ul.	sl.			B 21 1039	
			Trichlor- $\alpha$ -ketonaphtalin									
Bl 28 171			$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_2 \cdot \text{OH} + \text{O} = \text{C}_{10}\text{H}_5\text{ClO}_2 + \text{HCl}$								B 21 893	
B 12 178	Chlor- $\alpha$ -naph- tol		Dichlor- $\alpha$ -naphtol									B 21 894
			$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_6\text{Cl} \cdot \text{OH}$			farblose Nadeln	1		sl.			
			$\alpha$ Naphtol									

8\*

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Chlor-β-naph- tol		$C_{10}H_7.OH + Cl_2 = HCl + C_{10}H_6Cl.OH$ β-Naphthol	70		farblose Nadeln	sl.	1		B 21 895
Chlorobenzil	$C_6H_5.CCl_2.CO.C_6H_5$	$C_6H_5.CO.CO.C_6H_5 + PCl_5 = POCl_3 + C_6H_5.CCl_2.CO.C_6H_5$ Benzil	71		farblose rhombische Prismen	ul.	sl.	1	A 119 177
Chloroform	$CHCl_3$	$CCl_3.CO_2H + KOH = \overset{H}{COOK} + CHCl_3$ Chloral $CCl_3.CO_2H = CO_2 + CHCl_3$ Trichloressigsäure $2CH_2.CH_2.OH + 4Ca(OCl)_2 = CaCl_2 + 2Ca(OH)_2 + 2H_2O$ Alkohol $+ (CHO)_2.Ca + 2CHCl_3$	-70	61.2	farblose Flüssig- keit	ul.			A 1 199 A 32 113 Achem 48.131
o-Chlorphenol	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} & 1. \\ \text{OH} & 2. \end{matrix}$	$C_6H_5.OH + Cl_2 = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Phenol $C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + HNO_2 = N_2 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{OH} \end{matrix}$ o-Chloranilin	7	175- 176	farblose Flüssig- keit				A 173 303 A 176 39
m-Chlorphenol	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} & 1. \\ \text{OH} & 3. \end{matrix}$	$C_7H_7 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + HNO_2 = N_2 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{OH} \end{matrix}$ m-Chloranilin	28.5	214	farblose Krystalle				A 176 45
p-Chlorphenol	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} & 1. \\ \text{OH} & 4. \end{matrix}$	$C_6H_5.OH + SO_2Cl_2 = SO_2 + HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Phenol $C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + HNO_2 = N_2 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{OH} \end{matrix}$ p-Chloranilin	37	217	farblose Krystalle	ul.	1	1	Z 1866 705 A 176 30
Chlorpropiol- säure	$CCl \equiv C.CO_2H$	$2CCl_2.CH.CO_2H + Ba(OH)_2 = \begin{matrix} C.Cl \equiv C.CO_2 \\ C.Cl \equiv C.CO_2 \end{matrix} Ba + 2H_2O + 2HCl$ β <sub>2</sub> Dichloracrylsäure							A 203 92
β-Chlor- propionsäure	$CH_2Cl.CH_2.CO_2H$	$CH_2=CH.CO_2H + HCl = CH_2Cl-CH_2.CO_2H$ Akrylsäure $CH_2(OH).CH_2.CO_2H + HCl = H_2O + CH_2Cl.CH_2.CO_2H$ Hydrakrylsäure	37-38	203- 205	weisse Blättchen				A 163 95 B 18 226

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 895	$\alpha$ -Chlorpropionylchlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH Cl} \cdot \text{COCl}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH})\text{COOH} + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{POCl}_3 + 2 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COCl}$ Milchsäure	109- 110		farblose Flüssigkeit				Bl 43 617
A 119 177	$\beta$ -Chlorpropionylchlorid	$\text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{COCl}_2 = \text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$ Aethylen	143- 145		farblose Flüssigkeit				A 129 81
A 1 199 A 32 113 chem 8.131 A 173 303 A 176 39 A 176 45 1866 705 A 176 30 A 203 92 A 163 95 B 18 226	3-Chlorpropylalkohol	$\text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{OH} \qquad \qquad \text{CH}_2 \text{Cl} \\   \qquad \qquad \qquad   \\ \text{CH}_2 \qquad + \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \\   \qquad \qquad \qquad   \\ \text{CH}_2 \text{OH} \qquad \qquad \text{CH}_2 \text{OH} \end{array}$ Trimethylenglykol	160- 162		farblose Flüssigkeit	1			A ch 14.491
	$\alpha$ -Chlorpyridin		$\begin{array}{c} \text{CH} \qquad \qquad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \qquad \text{CK} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \\ \text{C(OH)} \end{array} + \text{CHCl}_3 = \text{HCl} + \text{KCl} + \text{C}_5\text{H}_5\text{ClN}$ Pyrrolkalium		148	farblose Flüssigkeit	1			B 14 1153
	$p$ -Chlorpyridin		$\begin{array}{c} \text{CH} \qquad \qquad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \qquad \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{array} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_5\text{H}_4\text{ClN}$ $\gamma$ -Oxypyridin		147- 148	farblose Flüssigkeit	1			M 6 315
	Chlorthioamiesensäureäthylester	$\text{Cl} \cdot \text{COS} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{COCl}_2 + \text{Na}_2\text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = \text{NaCl} + \text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Phosgen Natriummercaptid		136	farblose Flüssigkeit				J pr Ch 7.252
	Chlorthioacarbonylschwefelchlorid	$\text{CSCl}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{Cl}$	$\text{CSCl}_2 + \text{S} = \text{CSCl} \cdot \text{S} \cdot \text{Cl}$ Thiophosgen			gelbes Öl				B 20 2381
	$\alpha$ -Chlortoluol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl} \cdot \text{CH}_3 (1.2)$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{Cl} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4\text{Cl} \cdot \text{CH}_3$ Toluol		157	farblose Flüssigkeit				B 6 790
	$p$ -Chlortoluol	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{Cl} \cdot \text{CH}_3 (1.4)$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{Cl} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4\text{Cl} \cdot \text{CH}_3$ Toluol	6.5	160.5	farblose Flüssigkeit				A 139 334

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Littera- tur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \text{Cl} \\ \diagup \end{matrix} + (\text{HCl}) = \text{N}_2 + C_6H_5 \text{Cl} \cdot \text{CH}_3$ Diazotoluolchlorid							B 18 1939	
o-Chlorzimmtsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagup \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagup \end{matrix} + \text{HCl} = \text{HNO}_2 + \text{N}_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagup \end{matrix}$ o-Diazozimmtsäurenitrat	200		farblose Krystalle	ul.	1	1	Ligroin unl.	B 16 2037
m-Chlorzimmtsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagup \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagup \end{matrix} + 2 \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagup \end{matrix}$ m-Amidozimmtsäure	176		gelbliche Nadeln	sl.	1	1	Benzol schw.	B 16 2037
p-Chlorzimmtsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagup \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagup \end{matrix} + \text{HCl} = \text{HNO}_2 + \text{N}_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagup \end{matrix}$ p-Diazozimmtsäurenitrat	240- 242		farblose Krystalle	sl.	1	sl.	Benzol schw.	B 16 2037
Cholestrophan	$\begin{matrix} \text{N} \cdot (\text{CH}_3) \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagup \\ \text{N} (\text{CH}_3) \text{CO} \end{matrix}$	$C_{12} H_{16} N_2 O_8 + 2 NH_3 = C \begin{matrix} \text{N} (\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{N} (\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{matrix} + C_7 H_{10} N_2 O_2$ Murexoin	145.5	275- 277	farblose rhombische Blättchen	1	sl.			B 21 515
		$\begin{matrix} \text{N Ag} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \\ \text{N Ag} \cdot \text{CO} \end{matrix} + 2 \text{CH}_3\text{J} = 2 \text{AgJ} + \begin{matrix} \text{N} (\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{N} (\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Parabansaures Silber Methyljodid								A 118 174
Cholin	$\text{OH} \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$C_{10} H_{23} \text{NO}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} = C_{11} H_{25} \text{O}_3 + C_6 H_{15} \text{NO}_3$ Sinapin Sinapinsäure			farbloser Syrup					A 84 22
		$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{O} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{N} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = C_6 H_{15} \text{NO}_3$ Aethylen- Trimethyl- oxyd amin								A Spl 6.201
Chrysanilin		$\text{CH} (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2)_2 + \text{O}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{19}\text{H}_{15}\text{N}_3$ Leukanilin	267- 270		goldgelbe Nadeln	sl.	1			A 226 188

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 18 1939	Chrysean	$C_6H_5N_3S_2$	$4 KCN + 5 H_2S = 2 K_2S + NH_3 \cdot HS + C_6H_5N_3S_2$			goldglänzende Nadeln	sl.	1	1	B 7 902
B 16 2037	Chrysen	$C_6H_4 \cdot CH$ $ $ $C_{10}H_6 \cdot CH$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_{10}H_7 = 2 H_2 + C_{16}H_{12}$ Benzyl-naphtylmethan  $C_6H_4 - \underset{O}{\text{CH}} = CH + C_{10}H_6 = H_2O + C_6H_4 - \underset{C_{10}H_6}{\text{CH}} = CH$ Cumaron                      Naphtalin	250		farblose Oktaeder		sl.	sl.	Eisessig 1 B 12 1079  B 23 84
B 16 2037	Chrysen-säure	$C_6H_4 - COOH$ $ $ $C_{10}H_7$	$C_6H_4 \cdot COOH + KOH = C_6H_4 \cdot COOK$ $C_{10}H_6 \cdot CO + KOH = C_{10}H_7$ Chrysoketon	186.5		silberweisse Blättchen	sl.	1	1	Benzol 1 B 23 2441
B 21 515	Chrysochinon	$C_6H_4 - CO$ $ $ $C_{10}H_6 \cdot CO$	$C_6H_4 - CH + 3 O = H_2O + C_6H_4 \cdot CO$ $C_{10}H_6 - CH + 3 O = H_2O + C_{10}H_6 \cdot CO$ Chrysen			orange-rote Prismen	nl.			B 23 2437
A 118 174	Chrysofluoren	$C_6H_4$ $ $ $C_{10}H_6 > CH_2$	$C_6H_4 > CO + 4 H = H_2O + C_6H_4 > CH_2$ Chrysoketon	187- 188		silberglänzende Tafeln		1	$CHCl_3$ 1	B 18 1934
A Spl 3. 201	Chrysoïdin	$C_6H_5N = N(1), C_6H_4 < \begin{matrix} NH_2 2 \\ NH_2 3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot NO_2 + C_6H_4 < \begin{matrix} NH_2 1 \\ NH_2 3 \end{matrix} = C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 (NH_2)_2 \cdot HNO_2$ Diazobenzolnitrat    m-Phenylendiamin	117.5		hellgelbes Pulver	sl.	1	1	B 10 213
	Chrysoketon	$C_6H_4 > CO$ $ $ $C_{10}H_6$	$C_6H_4 \cdot CO + PbO + O = PbCO_3 + C_{10}H_6 > CO$ Chrysochinon	132.5		rubinrote Nadeln				B 23 2439
A 226 168	Chrysofenol	$C_{10}H_{15}N_2 \cdot OH$	$C_{10}H_{15}N_2 + H_2O = NH_3 + C_{10}H_{13}N \cdot OH$ Chrysanilin			gelbrote Nadeln	sl.	1	sl.	A 226 181
	Cinchomeronsäure		 Carboinchomeronsäure	258- 259		farblose Prismen	sl.	sl.	ul.	A 204 106

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Cinchonin	$C_{19}H_{22}N_2O$	In den Chinarinden	255,5		farblose Prismen	sl.	1	sl.	A 225 218
Cinchonin- chlorid	$C_{19}H_{21}N_2Cl$	$C_{19}H_{22}N_2O + PCl_5 = HCl + POCl_3 + C_{19}H_{21}N_2Cl$ Cinchonin	72		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 13 286
Cinchonin- säure	$C_6H_5 \begin{matrix} C(COOH)=CH \\   \\ N=CH \end{matrix}$	bei der Oxydation von Cinchonin mit $HNO_3$	253- 254		farblose Prismen	sl.	sl.	ul.	A 173 84
Cinchonsäure	$COOH.CH \begin{matrix} CH-COOH \\   \\ CH_2, O > CO \end{matrix}$	$C_8H_8N \begin{matrix} COOH \\   \\ COOH \end{matrix} + 2H_2O + 2H = NH_3 + C_7H_8O_4$ Cinchomeronsäure	168 169		farblose monokline Tafeln	1	1	sl. Benzol unl.	A 173 104
Cinchotenin	$C_{15}H_{20}N_2O_2$	$C_{19}H_{22}N_2O + 4O = H.COOH + C_{15}H_{20}N_2O_2$ Cinchonin	197- 198		farblose Nadeln	1	sl.		A Spl 7,249
$\alpha$ -Cinnamenyl- chinolin	$C_6H_5 \begin{matrix} N=C.CH=CH.C_6H_5 \\   \\ CH=CH \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} N=C.CH=CH.C_6H_5 \\   \\ C=CH \end{matrix} = CO_2 + C_6H_5 \begin{matrix} N=C.CH=CH.C_6H_5 \\   \\ CH=CH \end{matrix}$ $\alpha$ -Cinnamenylcinchoninsäure	100		weisse Nadeln	sl.	1		B 22 3008
		$C_6H_5 \begin{matrix} N=C.CH_2 \\   \\ CH=CH \end{matrix} + C_6H_5.CO_2H + (ZnCl_2) = C_6H_5 \begin{matrix} N=C.CH=CH.C_6H_5 \\   \\ CH=CH \end{matrix} + H_2O$ Chinaldin							B 16 2606
$\alpha$ -Cinnamenyl- cinchonin- säure	$C_6H_5 \begin{matrix} N=C.CH=CH.C_6H_5 \\   \\ C=CH \\   \\ COOH \end{matrix}$	$C_6H_5.CH=CH.CO_2H + CH_2.CO.CO_2H + C_6H_5.NH_2 = H_2 + 2H_2O +$ Zimtaldehyd Brenztraubensäure	295		gelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.	B 22 3007
$\beta$ -Cinnamenyl- $\alpha$ -naphto- chinolin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} N=C.CH=CH.C_6H_5 \\   \\ CH=CH \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} N=C.CH=CH.C_6H_5 \\   \\ C.CO_2H=CH \end{matrix} = CO_2 + C_{10}H_6 \begin{matrix} N=C.CH=CH.C_6H_5 \\   \\ CH=CH \end{matrix}$ $\alpha$ -Cinnamenyl $\alpha$ -naphtocinchoninsäure	104		hellgelbe Nadeln	ul.	sl.	1 Benzol 1	B 23 1233
$\alpha$ -Cinnamenyl- $\beta$ -naphto- chinolin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} N=C.CH=CH.C_6H_5 \\   \\ CH=CH \end{matrix}$	analog aus $\alpha$ -Cinnamenyl- $\beta$ -naphtocinchoninsäure	175		weisse Nadeln	ul.	sl.	Eis- essig 1	B 23 1239



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
225 218 113 286 173 84	$\alpha$ -Cinnamyl- $\alpha$ -naphthocinchoninsäure		$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CHO + C_{10}H_7 \cdot NH_2 + CH_3 \cdot CO \cdot COOH = H_2$ Zimmtaldehyd $\alpha$ Naphthylamin Brenztraubensäure $+ 2H_2O + C_{21}H_{19}NO_2$	256		citronengelbe Nadeln	ul.	1	sl.	B 23 1231
173 104	$\alpha$ -Cinnamyl- $\beta$ -naphthocinchoninsäure	$C_{10}H_7$	analog aus Zimmtaldehyd, $\beta$ Naphthylamin u. Brenztraubensäure	305		gelbe Nadeln	ul.	ul.	sl.	B 23 1238
Spl 249	$\alpha$ -Cinnamol-naphtylamin	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \cdot N \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CHO + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \cdot N \cdot C_{10}H_7$ Zimmtaldehyd $\alpha$ -Naphtylamin	65		farblose Nadeln		1		A 239 384
22 008	$\beta$ -Cinnamol-naphtylamin	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \cdot N \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CHO + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \cdot N \cdot C_{10}H_7$ Zimmtaldehyd $\beta$ -Naphtylamin	95-96		farblose Nadeln				A 239 384
	Cinnamol-urethan	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \cdot NH \cdot COO \cdot C_2H_5$	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CHO + 2NH_2 \cdot COO \cdot C_2H_5 = H_2O + C_{13}H_{20}N_2O_4$ Zimmtaldehyd Urethan	135- 143		farblose Nadeln		1		B 7 1079
116 606	Cinnamyl-ameisensäure	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CO \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CHO + CH_3 \cdot CO \cdot COOH + (HCl) = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CO \cdot COOH$ Benzaldehyd Brenztraubensäure			hellgelbe Masse	sl.			B 14 2472
22 007	Cinnamylchlorid	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CO \cdot Cl$	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot COOH + HCl = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot COCl$ Zimmtsäure	35-36	170- 171 68 mm	farblose Krystalle				A 178 214
	Cinnimabenzil	$C_{27}H_{20}N_2O_2$	$2 C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CHO + 2NH_3 = 2H_2O + C_{27}H_{20}N_2O_2$ Benzil Zimmtaldehyd	188		farblose Nadeln		sl.		See 49 470
	Cinnimadibenzil	$C_{26}H_{20}N_2O_2$	$C_{27}H_{20}N_2O_2 + H_2O = C_6H_5 \cdot COOH + C_{26}H_{20}N_2O_2$ Cinnimabenzil	283		farblose Krystalle	ul.	ul.	ul.	See 49 471
23 233	Citrabrombrenzweinsäure	$CH_3 \cdot CH \cdot COOH$ $ $ $CHBr \cdot COOH$	$CH_3 \cdot C \cdot CO$ $  $ $HC \cdot CO$ Citronensäureanhydrid $+ HBr + H_2O =$ $CH_3 \cdot CH \cdot COOH$ $ $ $CHBr \cdot COOH$	148		farblose monokline Krystalle	1	1	1	A 188 77
23 239	Citradibrombrenzweinsäure	$CH_3 \cdot CH \cdot COOH$ $ $ $CBBr_2 \cdot COOH$	$CH_3 \cdot C \cdot COOH$ $  $ $HC \cdot COOH$ Citronensäure $+ 2 Br =$ $CH_3 \cdot CH \cdot COOH$ $ $ $CBBr_2 \cdot COOH$	150		farblose Krystall- Masse	1	1	1 Benzol unl.	A 206 2

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Citrakonsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2(\text{COOH}) \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$ Citronensäure	80		farblose monokline Säulen	1			A ch 21.100
Citrakonsäure- anhydrid	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \\    \quad \diagup \text{O} \\ \text{HC} \cdot \text{CO} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \\    \quad \diagup \text{O} \\ \text{HC} \cdot \text{CO} \end{array}$ Citrakonsäure	7	213- 214	farblose Flüssig- keit				B 14 2788
Citramalsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{HCN} + \text{HCl} + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NH}_4\text{Cl} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Acetessigester	119		farblose Prismen	1	1	1	J pr Ch 46.287
		$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 4 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Isovaleriansäure							B 14 1782
Citramid	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{COOC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + 3 \text{NH}_3 = 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Citronensäuretriäthylester	210- 215		farblose Krystalle	1	ul.	ul.	B 17 2684
Citrazinsäure	$\text{COOH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH} = \text{C}(\text{OH}) \\ \text{CH} - \text{C}(\text{OH}) \end{array} \text{N}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = 2 \text{NH}_3 + \text{COOH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH} - \text{C}(\text{OH}) \\ \text{CH} - \text{C}(\text{OH}) \end{array} \text{N}$ Citramid			farblose Tafeln	sl.			B 17 2687
Citrodiamin- säure	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + 3 \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} = 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Citronensäuretriäthylester	158		farblose Blättchen	1	ul.	ul.	B 17 2685
Citromonamin- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + 3 \text{NH}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} = 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COO} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{Citronensäuretriäthylester} \end{array}$	138		farblose Krystalle	1	sl.	ul.	B 17 2686

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A. ch. 1. 100	Citronensäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2\text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{COO Na} \end{matrix} + 2\text{KCN} + 2\text{HCl} + 4\text{H}_2\text{O} = 2\text{NH}_4\text{Cl} + 2\text{KCl}$ s-Dichloroxyisobuttersaures Natron	153		farblose rhombische Prismen	1	1	sl.	B 36 21
B 14 2788	Citronensäure-triäthylester	$\text{COO C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + (\text{HCl}) + 3\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} = 3\text{H}_2\text{O} +$ Citronensäure		294	gelbliches Öl			1	A 47 195
pr Ch 6. 287	Citrotoluylen-diamin	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} \\ \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)_2 + \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2$ Toluyldiamin Citronensäure	187		gelbes Krystallpulver				B 21 665
B 17 2684	Cocain	$\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2$ $\text{CH}_2 \cdot \text{N} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} - \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_3$	In den Cocablättern	98		farblose monokline Prismen	sl.	1	1	J. 1860 365
B 17 2687	Codein	$\text{C}_{17}\text{H}_{17}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)(\text{OH}) \cdot \text{NO}$	$\text{C}_{17}\text{H}_{17}(\text{OH})_2\text{NO} + \text{CH}_3\text{J} = \text{HJ} + \text{C}_{17}\text{H}_{17}(\text{OCH}_3)(\text{OH})\text{NO}$ Morphin	153		farblose rhombische Krystalle	sl.	1	Ligroin ul.	A. ch. 27. 274
B 17 2685	Cörulein	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}(\text{OH}) \\ \text{C} - \text{C}_6\text{H}_2 \\ \text{O} \end{matrix} \cdot \text{O}$	$\text{O}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH}) \\ \text{C} \\ \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH}) \end{matrix} \cdot \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{16}\text{O}_4$ Gallein			blauschwarze Masse	sl.	sl.	sl.	Anilin 1 A 209 272
B 17 2686	Cörollignon	$\text{CH}_2 \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_2 - \text{O}$ $\text{CH}_3 \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_2 - \text{O}$ $\text{CH}_3 \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_2 - \text{O}$ $\text{CH}_3 \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_2 - \text{O}$	$2 \text{C}_6\text{H}_2(\text{OCH}_3)_2 + \text{O} = \text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_4$ Pyrogalloldimethyläther			stahlblaue Nadeln	ul.	ul.	ul.	Phenol 1 B 11 335
B 17 2686	Coerulein	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2 \\ \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}_6\text{H}(\text{OH})_2 \end{matrix} \cdot \text{O}$	$\text{C}_{20}\text{H}_8\text{O}_8 + \text{H}_2 = \text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{O}_8$ Coerulein			rotbraune Flocken			1	1 B 4 556

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Collidin sym.		$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + 2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 = 3 H_2 O + C_8 H_{10} N$ Aldehydammoniak Aceton		163- 164	farblose Flüssig- keit	1			B 21 2713
Collidincarbonsäure	$(CH_3)_2 C_5 HN \cdot COOH$	$(CH_3)_2 \cdot C_5 N \cdot (COOH)_2 = CO_2 + (CH_3)_2 \cdot C_5 HN \cdot COOH$ Collidindicarbonsäure		155	farblose Nadeln	1	1		B 225 131
Collidincarbonsäure		$C_{10} H_{11} NO_4 (C_2 H_5)_2 + O = H_2 O + C_{10} H_9 NO_4 (C_2 H_5)_2$ Hydrocollidindicarbonsäureester			farblose Nadeln	1	sl.	sl.	A 215 26
Coniferylalkohol		$C_6 H_5 \begin{matrix} \diagup CH=CH \cdot CHO & 1 \\ \diagdown OH & 4 \\ \diagdown O \cdot CH_3 & 3 \end{matrix} + H_2 = C_6 H_5 \begin{matrix} \diagup CH=CH \cdot CH_2 \cdot OH \\ \diagdown OH \\ \diagdown O \cdot CH_3 \end{matrix}$ Coniferylaldehyd		73-74	farblose Prismen	sl.	sl.	1	B 7 611
Contin	$CH_2 - CH_2 - NH$ $ $ $CH_2 - CH_2 - CH \cdot C_5 H_5$			166- 166.5	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	C S <sub>2</sub> sl. A 247 86
Cotarnin	$C_{12} H_{15} NO_2$	$C_{22} H_{25} NO_2 + O = C_{10} H_{15} O_2 + C_{12} H_{13} NO_2$ Narkotin Opiansäure		132- 139	farblose Nadeln	sl.	1	1	A 50 19
Crotakonsäure	$CH_3 \cdot CH = C \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CCl = CH \cdot COOH + KCN + 3 H_2 O = NH_3 + KCl + H_2 O$ $\beta$ -Chlor- $\alpha$ Crotonsäure + $CH_3 - CH - C \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$		119	farblose Krystalle	1	1	1	A 191 74
$\alpha$ -Crotonaldehyd	$CH_3 \cdot CH = CH \cdot CHO$	$2 CH_3 \cdot CHO + (ZnCl_2) = H_2 O + CH_3 \cdot CH = CH \cdot CHO$ Acetaldehyd $CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CHO = H_2 O + CH_3 \cdot CH = CH \cdot CHO$ Aldol		104- 105	farblose Flüssig- keit	1			A Spl. 1.117

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 21 2713	Crotonaldoxim	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{NOH}$	$\text{CH}_2(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2(\text{OH}) + 2\text{H} \cdot \text{COOH} = \text{CO} + \text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ Erythrit Ameisensäure + $\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{NH}_2\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{NOH}$ Crotonaldehyd Hydroxylamin	119-120		farblose Prismen	ul.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A ch 7 217 M 12 411
B 225 131	$\alpha$ -Crotonsiure	$\text{H} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$    $\text{H} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COO NH}_4$ Allylelanid $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ $\beta$ -Oxybuttersäure $\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{CH}_3 \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Malonsäure Paraldehyd $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{COO Na} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COO Na}$ Brenztraubensäure	72	180-181	farblose Nadeln	1			Ligroin sl.	A 125 273 Z 1869 325
A 215 26	Crotonsiure-nitril	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CN}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2\text{J} + \text{KCN} = \text{KJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CN}$ Allyljodid		119	farblose Flüssigkeit					A 218 149 B 18 987 A 131 58
B 7 611	Crotonylen	$\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix}    \\ \text{Br} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{NaOC}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NaBr} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Natriumäthylat 2 Brom - 2 Butylen $\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} > \text{C} = \text{CH Br} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Pseudobutylenbromid		27-28 74 mm	farblose Flüssigkeit					A 250 232
A 247 86	Crotylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Crotonaldehyd		117	farblose Flüssigkeit					M 1 825
A 50 19	$\alpha$ -Crotylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{NOH} + 2\text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ $\alpha$ -Crotonaldoxim		81-85	farblose Flüssigkeit					M 12 416
A 191 74	Cumalin	$\text{CH} \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{CH} - \text{CO} \end{matrix} \text{O}$	$\text{O} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{CH} \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{CH} - \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ $\text{CO} \cdot \text{CH} = \text{CH}$ Cumalinsäure	5	206-209	farblose Flüssigkeit					A 264 305
A Spl. 1.117	Cumalinsäure	$\text{O} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH}$   $\text{CO} \cdot \text{CH} = \text{CH}$	$2\text{COOH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} (+ \text{H}_2\text{SO}_4) = 4\text{H}_2\text{O} + 2\text{CO}$ Apfelsäure $\text{O} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH}$ + $\text{CO} \cdot \text{CH} = \text{CH}$	205-210	218 120 mm	farblose Prismen	sl.	1	sl.	Ligroin Benzol ul.	A 264 272

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
o-Cumaraldehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{matrix} + H_2O = C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{matrix}$ Glykocumaraldehyd	133		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 18 1962
Cumarilsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CHBr} - \text{CH Br} \end{matrix} + 3 \text{ KOH} = 2 \text{ KBr} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{COOK} + 2H_2O$ Cumarinbromid	192- 193	310- 315	farblose Nadeln	sl.	1		CHCl <sub>3</sub> schw. Z 1871 178
Cumarin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{ONa} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix} + (CH_3 \cdot CO)_2O = CH_3 \cdot COONa + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$ Natriumsali- Essigsäureanhydrid cylaldehyd	67	290- 290.5	farblose rhombische Krystalle	sl.	1		Z 1868 995
o-Cumarin- carboxylsäure- anhydrid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix} + CH_3 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix} = 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Salicylaldehyd Malonsäure	187		farblose Nadeln				Soc. 49 366
Cumaron	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH} \end{matrix} \text{CH}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH} = CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH} \end{matrix} \text{CH}$ Cumarilsäure		168.5 169.5	farblose Flüssig- keit	ul.			A 216 168
o-Cumarsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} + (CH_3 \cdot CO)_2O = 2 CH_3 \cdot \text{COOH} + CO_2$ o-Aldehydphenoxy- Essigsäureanhydrid essigsäure + $C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH} \end{matrix} \text{CH}$							B 17 3000
o-Cumarsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + H_2O = NH_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ o-Amidozimmtsäure	207- 208		farblose Nadeln	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> unl. B 14 479
m-Cumarsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + H_2O = HNO_2 + N_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ m-Diazozimmtsäurenitrat	191		farblose Prismen	sl.	1	1	B 15 2297
p-Cumarsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix} + CH_3 \cdot \text{COOH} = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ p-Oxybenzaldehyd Essigsäure	206		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin unl. B 10 65

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
18 962			$C_{15}H_{12}O_5 + H_2O = C_6H_5(OH)_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$							B 18 1344
1871 178	<b>o-Cumidin</b>	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{NH}_2$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + (CH_3)_2 \text{CH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{NH}_2$ Amidocuminsäure	215- 216		farblose Flüssig- keit				G 13 379
1868 895			$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix} \text{ (1)} + 3H_2 = 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix} \text{ (1)}$ o-Nitrocumol							B 21 1160
17 29	<b>p-Cumidin</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{(1) NH}_2 \\ \text{(4) CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix} \text{ (1)} + 3H_2 = 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix} \text{ (1)}$ p-Nitrocumol	217- 218		farbloses Öl				B 21 1157
	<b>p-Cumin- alkohol</b>	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{COH} + H_2 = (CH_3)_2 \text{CH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$ Cuminol	246.5		farblose Flüssig- keit	1	1		A 92 66
c. 49 366	<b>Cuminol</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} \cdot (CH_3)_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} \text{ 1.}$ 4.	Im Römischkummelöl		232	farblose Flüssigkeit				A 38 70
216 168	<b>Cuminsäure</b>	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{COOH}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{CHO} + O = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{COOH}$ Cuminol	115		farblose prismatische Tafeln	sl.	1	1	A 38 74
			$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_4 \text{Br} + \text{CO}_2 + 2Na = NaBr + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{COONa}$ Bromcumol							J pr ch 34.100
17 000	<b>Cuminursäure</b>	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{COOH} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{COOH} = H_2O + C_{17}H_{15}NO_5$ Amidoessigsäure Cuminsäure	168		farblose Schuppen	sl.	1	sl.	A 209 31
14 179	<b>Cumylamin</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_7 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_7 \\ \text{CH}_2 \text{Cl} \end{matrix} + 2NH_3 = NH_4 \text{Cl} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_7 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Cumylchlorid	280		flüssig	ul.	1	1	A Spl 1.141
15 297	<b>o-Cumylharn- stoff</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{(1) CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \\ \text{(2) NH} \text{---} \text{CO} \text{---} \text{NH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix} \cdot \text{HCl} + \text{CNOK} = \text{KCl} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{(1) CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \\ \text{(2) NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ o-Cumidinchlorhydrat Kaliumcyanat	133- 134		farblose Nadeln	l			B 21 1162
10 65	<b>p-Cumylharn- stoff</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{(1) CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \\ \text{(4) NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	analog aus p-Cumidinchlorhydrat u. Kaliumcyanat.	152		weiße Nadeln	sl.			B 21 1159





Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 73 235 M 3 433 Gilberts Ann. 53.139	Cyanamidobenzoessäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CN} & 1. \\ \text{COOH} & 2. \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1 \\ \text{COOH} & 2 \end{matrix} + \text{CNCl} = \text{HCl} + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{CN} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ m-Amidobenzoessäure	32,8		perlmutterglänzende Nadeln	sl.	1	1	Benzol nl.	B 15 2113
	Cyanamidkohlenstoffester	$\text{CN} \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{COO } C_2H_5 \\ \text{COO } C_2H_5 \end{matrix}$	$\text{CN} \cdot \text{NHNa} + 2 \text{Cl} \cdot \text{COO } C_2H_5 = \text{NaCl} + \text{HCl} + \text{CN} \cdot \text{N} (\text{COO } C_2H_5)_2$ Cyanamidnatrium Chlorameisensäureester			farblose Prismen	nl.	1	1	CS <sub>2</sub> sl.	J.pr Ch 16.134
	Cyanamidkohlenstoffsaures Natrium	$\text{CN} \cdot \text{NNa} \cdot \text{COO Na}$	$2 \text{CN} \cdot \text{N NaH} + \text{CO}_2 = \text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{CN} \cdot \text{NNa} \cdot \text{COO Na}$ Cyanamidnatrium			amorphes Pulver	1	nl.			J.pr Ch 18.419
Bl 32 385	Cyanamin		$2 C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} + C_{10}H_7 \cdot \text{OH} = H_2O + C_{20}H_{25}N_4O_2$ Nitrosodimethylanilin			schwarzbraune Blättchen	ul.	ul.	ul.		B 23 2249
I 1874 561 A ch 17.204	Cyananilin	$\text{NH} = \text{C} \cdot \text{NH} (C_6H_5)$ $\text{NH} = \text{C} \cdot \text{NH} (C_6H_5)$	$2 C_6H_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{CN} - \text{CN} = C_{14}H_{14}N_4$ Anilin Cyan	210- 220		farblose Blättchen	ul.	sl.	sl.	CS <sub>2</sub> sl.	A 66 129
Bl 14 271	Cyanbenzylidenphthalid	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{C} = \text{C} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{C}_6H_5 \end{matrix} \\ \text{CO} \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot \text{CH}_2 \text{CN} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{C} = \text{C} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{C}_6H_5 \end{matrix} \\ \text{CO} \end{matrix}$ Benzyleyanid Phthalsäureanhydrid	164- 165		gelbliche Nadeln		sl.			B 18 1264
A 78 229	Cyanbenztraubensäurenatriumäthylester	$\text{CN} \cdot \text{CH Na} \cdot \text{CO} \cdot \text{COO } C_2H_5$	$C_2H_5O Na + \text{COO } C_2H_5$ $\text{COO } C_2H_5 + \text{CH}_2 \cdot \text{CN} = 2 C_2H_5OH + C_6H_5 Na NO_2$ Natriumäthylat Oxaläther Acetonitril			farblose Krystalle					J.pr Ch 47.376
A 108 93 M 10 332 I pr ch 9.25	Cyanearbimidamidobenzoessäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{CN} \end{matrix} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CN} - \text{CN} = C_6H_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{CN} \end{matrix} \end{matrix}$ m-Amidobenzoessäure Cyan			farblose Blättchen	sl.	sl.			B 11 1985

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
$\alpha$ -Cyaneroton- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C}(\text{CN}) \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CCl} \cdot \text{COOH} + \text{KCN} = \text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C}(\text{CN}) \cdot \text{COOH}$ $\alpha$ Chlorcrotonsäure $\text{CH}_3(\text{CN})\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C}(\text{CN}) \cdot \text{COOH}$ Cyanessigsäure Aldehyd	92		farblose Nadeln	l			A 191 69 Bl. 7 768
$\beta$ -Cyaneroton- säurediäthyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CN}) = \text{CH} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{NH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_7\text{H}_9\text{NO}_3$ Acetessigester salzsaures Formamidin	70- 71		farblose Nadeln	ul.	l	l	B 18 2846
Cyanessigsäure	$\text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{KCN} = \text{HCl} + \text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Chloressigsäure $\text{COOH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Oximidobbernsteinsäure	55		farblose Krystalle				A 131 348 B 24 1207
Cyanmalon- säurediäthyl- ester	$\text{CN} \cdot \text{CH}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$	$\text{CH Na}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 + \text{CNCI} = \text{NaCl} + \text{CN} \cdot \text{CH}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$ Natriummalonsäureester		120- 130 25 mm	farblose Flüssig- keit	sl.	l	l	A. Ch 16.419
Cyanmela- midin	$\text{C}_7\text{H}_{13}\text{N}_{12}\text{O}$	$6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C} = \text{NH} \\ \text{NH}_2 \cdot \text{CNSH} \end{matrix} + 5\text{Pb} + \text{O} = 4\text{PbS} + \text{Pb}(\text{CNS})_2 + 3\text{HCN} + 6\text{NH}_3 + \text{C}_7\text{H}_{13}\text{N}_{12}\text{O}$ Rhodanganidin			Krystall- Pulver	sl.	sl.		J.pr Ch 20.340
$\alpha$ -Cyanmlehs- saures Kalium	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOK} \\ \text{CN} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{KCN} = \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot (\text{CN}) \cdot \text{COOK}$ Brenztraubensäure		151	farblose Krystalle	l	sl.		B 14 87
Cyanoform	$\text{CH}(\text{CN})_3$	$\text{CHCl}_3 + 3\text{KCN} = 3\text{KCl} + \text{CH}(\text{CN})_3$ Chloroform			farblose Nadeln				A. Spl 3.373
Cyanoalleyl	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CN} \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OK} \\ \text{CHO} \end{matrix} + \text{BrCN} = \text{KBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CN} \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Salleylaldehydkalium Bromcyan			gelbliche Schuppen		l		A 108 318
Cyanphenyl- hydrazin	$\text{NH} = \text{C} - \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{NH}_2$ $\text{NH} = \text{C} = \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{NH}_2$	$2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + \text{CN} - \text{CN} = \text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{N}_6$ Phenylhydrazin Cyan	225- 226		farblose Blättchen	ul.	sl.	$\text{CHCl}_3$ sl.	J.pr Ch 35.531
Cyanphosphor	$\text{P}(\text{CN})_3$	$3\text{AgCN} + \text{PCl}_3 = 3\text{AgCl} + \text{P}(\text{CN})_3$		200	farblose Nadeln		sl.	$\text{CHCl}_3$ sl.	A 128 254
Cyansäure-iso	$\text{CO NH}$	$(\text{CONH})_2 = 3\text{CONH}$ Cyansäure			farblose Flüssigkeit				Berz. Jahres 11.84

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 191 69 Bl. 7 768			$KCN + O = CONK$							Berz. Jahrb. 3. 78
B 18 2846			$CNCl + 2 KOH = 2KCl + 2 CO NH$							J pr Ch 16. 169
A 131 348	Cyansulfid	$\begin{array}{c} CN \\ \diagdown \\ S \\ \diagup \\ CN \end{array}$	$CN \begin{array}{c}   \\ \text{Hg} \\   \end{array} + Cl_2 S = Hg Cl_2 + \begin{array}{c} CN \\ \diagdown \\ S \\ \diagup \\ CN \end{array}$	60		farblose rhombische Tafeln	1	1	CS <sub>2</sub> 1	A ch 39.117
B 24 1207	ω-Cyantoluylsäure	$C_6 H_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot CN \\ \text{COOH} \end{array}$ 1. 2.	$C_6 H_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{array} O + KCN = C_6 H_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot CN \\ \text{COOK} \end{array}$	116		farbloses Krystallpulver	ul.	1	1 CHCl <sub>3</sub> 1	A 233 102
A. Ch 16. 419	Cyanurechlorid	(CN Cl) <sub>2</sub>	$3 HCN + 6 Cl = 3 HCl + (CNCl)_2$	145	190	monokline Krystalle			1 CHCl <sub>3</sub> 1	J pr ch 34.154 J pr ch 33.120
J. pr Ch 20. 340	Cyanurdisulfid	(CO) <sub>2</sub> S <sub>2</sub> . S <sub>2</sub> (CN) <sub>2</sub>	$2 (CNSh)_2 + 6 J = 6 HJ + (CN)_2 S_2 . S_2 (CN)_2$			weisses Pulver				J pr ch 33.120
B 14 87	Cyanureessigsäure	$\begin{array}{c} CN \\ \diagdown \\ C(OH) \\ \diagup \\ CN \\ \diagdown \\ C(OH) \\ \diagup \\ COOH \cdot CH_2 \end{array}$	$COOH \cdot CH_2 \begin{array}{c} \diagdown \\ C(OH) \\ \diagup \\ CN \\ \diagdown \\ C(NH_2) \\ \diagup \\ NH \end{array} + 3 H_2 O = 3 NH_3 + C_5 H_5 N_5 O_5$			farblose Prismen	1	ul.		J pr ch 42.487
A. Spl 3. 373	Cyanursäure (iso)	$\begin{array}{c} CO \\ \diagdown \\ NH \\ \diagup \\ CO \\ \diagdown \\ NH \\ \diagup \\ CO \end{array}$	$(CNCl)_2 + 3 H_2 O = 3 HCl + C_2 N_2 H_2 O_2$			monokline farblose Oktaeder	sl.	sl.		Berz. Jahrb. 9. 86
A 108 318			$3 COCl_2 + 3 NH_3 = 6 HCl + C_2 N_2 H_2 O_2$							A 154 354
J. pr Ch 35. 531			$\begin{array}{c} NH_2 \\ \diagdown \\ C=O \\ \diagup \\ NH \end{array} + NH_2 \cdot COO C_2 H_5 = C_2 H_5 OH + NH_3 + C_2 N_2 H_2 O_2$							B 23 1862
A 128 254			$\begin{array}{c} C=O \\ \diagdown \\ NH_2 \end{array}$							
Berz. Jahrb. 11. 84			Biuret $3 CO (NH_2)_2 = 3 NH_3 + C_2 N_2 H_2 O_2$ Harnstoff							A 99 375

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
Cyanurtrifäthyl	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . CN) <sub>3</sub>	3 C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub> . CN + 6 H = 6 HCl + (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . CN) <sub>3</sub> Dichlorpropionitril	29	193- 195	farblose hexagonale Prismen	sl.	1	1	J pr ch 36.87
Cyanursäure- trimethylester	C(OCH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> < NC(OCH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> > N	3 CNCl + CH <sub>3</sub> O Na = 3 Na Cl + (CH <sub>3</sub> . O . CN) <sub>3</sub> Chlorcyan Natriummethylat	135	265	farblose trimetrische Prismen	sl.			B 19 2063
Cyantrisulfid	(CN) <sub>3</sub> S <sub>2</sub>	4 CNAg + 2 Cl <sub>2</sub> S <sub>2</sub> = 4 Ag Cl + (CN) <sub>3</sub> S + (CN) <sub>2</sub> S <sub>2</sub> Cyansilber			weisse Krystalle				J pr ch 32.187
Cyanwasser- stoff	HCN	CH    + N <sub>2</sub> = 2 HCN CH Acetylen CH Cl <sub>2</sub> + 5 NH <sub>3</sub> = NH <sub>4</sub> . CN + 3 NH <sub>4</sub> Cl Chloroform H . COO NH <sub>4</sub> = 2 H <sub>2</sub> O + HCN Ameisensaures Ammoniak 2 [( KCN ) <sub>4</sub> . Fe ( CN ) <sub>2</sub> ] + 3 H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> = 2 [ KCN . Fe ( CN ) <sub>2</sub> ] + 3 K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> + 6 HCN gelbes Blutlaugensalz	-14	26	farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 150 60 A 100 369 A 2 90 J 1855 437
o-Cymol	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CH <sub>3</sub> / CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>3</sub> >	1. C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CH <sub>3</sub> / Br > 2. + CH <sub>3</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . Br + 2 Na = 2 Na Br + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CH <sub>3</sub> / C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> > o-Bromtoluol Propylbromid		181- 182	farblose Flüssig- keit				B 13 897
m-Cymol	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CH <sub>3</sub> / CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>3</sub> >	1. C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CH <sub>3</sub> / Br > 3. + CH <sub>3</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . Br + 2 Na = 2 Na Br + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CH <sub>3</sub> / C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> > m-Bromtoluol Propylbromid		176- 177.5	farblose Flüssig- keit				B 13 899
p-Cymol	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CH <sub>3</sub> / CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>3</sub> >	1. C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CH <sub>3</sub> / Br > 4. + C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> Br + 2 Na = 2 Na Br + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CH <sub>3</sub> / C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> > p-Bromtoluol Propylbromid C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> O + PCl <sub>5</sub> = POCl <sub>3</sub> + 2 HCl + C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> Campher C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> + Cl <sub>2</sub> = 2 HCl + C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> Terpentinöl		175	farblose Flüssig- keit				A 149 334 J 1873 366 Bl 37 111
Daphnetin	2. OH < C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> / CH=CH > 1. 3. OH < C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> / O - CO > 4.	C <sub>15</sub> H <sub>14</sub> O <sub>6</sub> + H <sub>2</sub> O = C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> + $\begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_2 \\   \\ \text{O} = \text{CO} \end{matrix}$ < C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> / CH=CH > Daphnin	253- 256		gelbliche Nadeln	1	1	sl. CHCl <sub>3</sub> unl.	A 115 8

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
pr ch 86.87			$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_{1.2.3.} + \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{COOH} \\   \\ \text{CH}(\text{OH})\text{COOH} \\ \text{Aepfelsäure} \end{array} = \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_2 \\   \\ \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{O}-\text{CO} \end{array}$							B 17 634
B 19 2063	Dehydracet- säure	$\text{CO} \begin{array}{c} \text{C}(\text{COOH}) = \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3)\text{O} \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_4$ Acetessigester	108.5 -109	270	farblose rhombische Nadeln oder Tafeln	sl.		1	Z 1866 8
pr ch 82.187			$4 \text{CH}_3 \cdot \text{COCl} + (\text{Pyridin}) = 4 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_4$ Acetylchlorid							B 19 76
A 150 60	Dehydro- benzoylessig- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{O} - \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\parallel \quad \parallel$ $\text{HC} \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_4$ Benzoylessigester	171- 172		gelbe Nadeln	sl.	1	Ligroin schw.	B 17 64
A 100 369	Dehydrothio- toluidin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NS} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{S}_2 = 3 \text{H}_2\text{S} + \text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{S}$ p-Toluidin	190- 191		farblose Nadeln	sl.	sl.		B 22 331
A 2 90	Dehydrotri- acetonamin	$\text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \text{NH}$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \text{NH}$ Aceton	158		gelbes Oel	sl.			A 174 166
1855 437	Dekahydro- naphthalin	C <sub>10</sub> H <sub>18</sub>	$\text{C}_{10}\text{H}_8 + 10 \text{HJ} = 10 \text{J} + \text{C}_{10}\text{H}_{18}$ Naphtalin		173- 180	farblose Flüssig- keit				Z 8 149
B 13 899	Dekan normal	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> ·CH <sub>3</sub>	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_8 \cdot \text{COOH} + 6 \text{HJ} = 6 \text{J} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH}_3$ Caprinsäure	-30 -32	173	farblose Flüssig- keit				B 15 1695
A 149 334	Dekylalkohol	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>9</sub> ·CH <sub>2</sub> OH	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CH}_2\text{Br} + \text{CH}_2\text{CH}_2\text{J} + 2\text{Na} = \text{NaJ} + \text{NaBr} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{J}$ Oktylbromid      Aethyljodid	+7	231	farbloses Oel				A 220 179
1873 366	Desoxybenzoin	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ·CO·CH <sub>2</sub> ·C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CHO} + \text{H}_2 = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CH}_2\text{OH}$ Caprinaldehyd	60	320- 322	farblose Tafeln	sl.	1	1	B 6 490
Bl 37 111			$(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COO})_2\text{Ca} + (\text{C}_6\text{H}_5\text{COO})_2\text{Ca} = 2 \text{CaCO}_3 + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ α-toluylsaurer Kalk    benzoelsaurer Kalk							A 155 59
A 115 8			$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzoin							J pr ch 33.35
			$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 4 \text{H} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzil							Bl 49 338
			$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Tolan							

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Littera- tur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Desoxybenzoin- hydrazon	$C_6H_5.NH.N=C\begin{matrix} C_6H_5 \\ CH_2.C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5.CO.CH_2.C_6H_5 + C_6H_5.NH.NH_2 = H_2O + C_{20}H_{18}N_2$ Desoxybenzoin Phenylhydrazin	106		farblose Blättchen	1	sl.	Benzol 1	A 236 135
Desoxybenzoin- oxim	$C_6H_5.CH_2.C\begin{matrix} N.OH \\ C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5.CH_2.CO.C_6H_5 + NH_2.OH = H_2O + C_6H_5.CH_2.C\begin{matrix} N.OH \\ C_6H_5 \end{matrix}$ Desoxybenzoin	98		farblose prismatische Nadeln	1			B 21 1298
Desoxyimido- isatin	$NH.C_6H_4.CO.C\begin{matrix} CO \\ NH(?) \end{matrix}$	$8 C_6H_4\begin{matrix} CO \\ N \end{matrix}.CO + 7 NH_3 = 7 H_2O + C_{18}H_{14}N_6O_3 + 3 C_{10}H_{12}N_2O_2$ Isatin Oxidimido- diamidolisin	209- 210		weisses Pulver	1	1		A 190 378
Desylbromid	$C_6H_5.CHBr.CO.C_6H_5$	$C_6H_5.CH_2.CO.C_6H_5 + Br_2 = HBr + C_6H_5.CHBr.CO.C_6H_5$ Desoxybenzoin	54-55		farblose Nadeln				B 21 1355
Desylessig- säure	$C_6H_5.CH.CO.C_6H_5$ $CH_2.CO.OH$	$C_6H_5.CH_2.CO.C_6H_5 + Cl.CH_2.CO.OH = HCl + C_6H_5.CH.CO.C_6H_5$ Desoxybenzoin Chloressigsäure			farblose Krystalle				B 21 1305
Desylphthalimid	$C_6H_5.CO.CH.N\begin{matrix} CO \\ CO \end{matrix}C_6H_5$ $C_6H_5$	$C_6H_5.CO.CHBr.C_6H_5 + C_6H_4\begin{matrix} CO \\ CO \end{matrix}NK = KBr +$ Desylbromid Phthalimidkalium	157- 158		gelbe Krystalle		ul.		B 23 995
$\alpha$ -Desylpropion- säure	$C_6H_5.CH.CO.C_6H_5$ $CH_2.CH.CO.OH$	$C_6H_5.CH_2.CO.C_6H_5 + CH_3.CH_2.CO.OH = HJ + C_6H_5.CH.CO.C_6H_5$ Desoxybenzoin $\alpha$ -Jodpropionsäure			farblose Krystalle				B 21 1353
$\beta$ -Desyl- propionsäure	$C_6H_5.CH.CO.C_6H_5$ $CH_2.CH_2.CO.OH$	$C_6H_5.CH_2.CO.C_6H_5 + CH_2J.CH_2.CO.OH = HJ + C_6H_5.CH.CO.C_6H_5$ Desoxybenzoin $\beta$ -Jodpropionsäure	136		weisse Nadeln	ul.	1	1	B 21 1351
Diacetalamin	$NH\begin{matrix} CH_2.CH(O.C_2H_5)_2 \\ CH_2.CH(O.C_2H_5)_2 \end{matrix}$	$2 Cl.CH_2.CH(O.C_2H_5)_2 + NH_3 = 2 HCl + NH[CH_2.CH(O.C_2H_5)_2]_2$ Chloracetal	258- 260		farblose Flüssig- keit	1	1	1	B 21 1482
Diacetamid	$NH\begin{matrix} CO.CH_3 \\ CO.CH_3 \end{matrix}$	$CH_3.CN + CH_3.CO.OH = NH(CO.CH_3)_2$ Acetonitril Essigsäure $CH_3.CO.NH_2 + (CH_3.CO)_2O = CH_3.CO.OH + NH(CO.CH_3)_2$ Acetamid Essigsäureanhydrid	77.5 -78	222.5 -223	farblose Nadeln	1	sl.		Z 1869 127 B 23 2395
Diacetanilid	$CH_3.CO\begin{matrix} CO \\ N.C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5.NCS + 2 CH_3.CO.OH = H_2S + CO_2 + (CH_3.CO)_2.N.C_6H_5$ Phenylsenföf Essigsäure	111		farblose Krystalle				B 3 770
Diacetbern- steinsäure- diäthylester	$CH_3.CO.CH.COOC_2H_5$ $CH_3.CO.CH.COOC_2H_5$	$2 CH_3.CO.CH.Na.COOC_2H_5 + 2 J = 2 NaJ +$ Natriumacetessigester	88		farblose monokline Tafeln	1	1		B 7 892

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 236 135 B 21 1298	Diacetin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \text{OH} \\ \text{Glycerin} \end{array} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	259- 261		farblose Flüssigkeit	1	1		Ligroin ul.	B 24 3466
A 190 378 B 21 1355 B 21 1305	Diacetonalkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH}_2 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} + \text{HNO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{N}$ Diacetonamin	163- 164		farblose Flüssigkeit	1	1	1		A 169 114
B 21 1305	Diacetonamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH}_2 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH}_2 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array}$ Aceton			farblose Flüssigkeit	sl.				B 7 1384
B 23 995	Diacetonitril	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CN} (+ \text{Na}) = \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$ Acetonitril	52- 53		farblose Nadeln	1	1	1	Ligroin al.	J. pr Ch 39, 230
B 21 1353	Diacetyl	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = 2 \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Ketipinsäure	87.5 -88		gelbgrüne Flüssigkeit	1				A 249 200 B. 20 3213
B 21 1351	Diacetylaceton	$\text{CO} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{O} \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \\ \diagdown \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \end{array} \text{CO} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}(\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2)_2$ Dimethylpyron	49		farblose Blätter		1	1		A. 257 256
B 21 1482	Diacetyldianil	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \end{array} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Diacetyl Anilin	139		schwefelgelbe Blättchen	ul.	sl.	1		B 21 1415
1869 127 323 2395	Diacetyldicyanhydrin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CN} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \end{array} + 2 \text{HCN} = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CN} \end{array}$ Diacetyl	110		farblose Nadeln	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> ul.	A 249 204
B 3 770 B 7 892	Diacetyldioxim	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{C} - \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{CH}_3$ Diacetyl Hydroxylamin			farblose Krystalle	ul.	1	1		A 249 204 Bl 6 830
			$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{HCl} + \text{H}_2\text{O}$ Dichlormethyläthylketon								

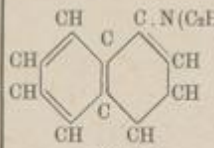
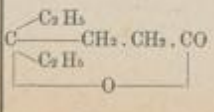
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Diacetyl- diphenyl- hydrazid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} + 2 \text{NH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Diacetyl			gelbliche Blättchen	sl.	sl.	sl.	B 21 1413	
Diacetylen- carbonsäure	$\text{COOH} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{COOH}$	$2 \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{COOH} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{COOH}$ Propargylsäure			farblose Tafeln	1	1	1	Ligroin sl.	B 18 2270
Diacetylform- amidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2 + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CONH}_2 = 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O}) = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot (\text{C}_2\text{H}_5\text{O})$ Orthoameisen- säureäther Acetamid			farblose Würfel	sl.	sl.		B 3 2	
Diacetylfumar- säurediäthyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CNa} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{J}_2 = 2 \text{NaJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CNa} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$ Natriumdiacetbernsteinsäureester	95.5 -96		seiden- glänzende Nadeln			Benzol 1	B 18 2636	
Diacetylarn- stoff	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{COCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C} = \text{O} (\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3)_2$ Acetamid	152- 153		farblose Nadeln	sl.	sl.		J.pr Ch 5. 63	
Diacetyl- hydrazon	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Diacetyl Phenylhydrazin	133		farblose Nadeln		1	Benzol 1	B 21 1413	
β-Diacetylindol	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \diagdown \quad \diagup \text{CH} \\ \text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \end{array} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{COCH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \text{CH} \\ \text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + \text{CO}_2$ α Indolcarbonsäure	147- 150		farblose Nadeln	sl.		Benzol sl.	B 22 664	
Diacetylmalon- säurediäthyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CHNa} \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{CH}_3 \text{COCl} = \text{NaCl} + \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Natriummalonsäureester Acetylchlorid	156 (17 mm)		flüssig				J.pr Ch 37. 475	
Diacetyl-o- naphthylen- diamin	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CO} \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot (\text{NH}_2)_2 + 2 (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = 2 \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_{10}\text{H}_6 (\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3)_2$ α Naphtylendiamin							B 23 1879	
Diacetylosazon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{N}_4$ Diacetyl Phenylhydrazin	239		farblose Nadeln	ul.	ul.	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	B 20 3164
Diacetylosote- trazon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{N}_4$ Diacetylosazon	169		bordeaux- rote Nadeln	ul.	sl.		B 21 2755	

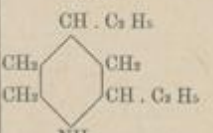


Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wass- er	Alko- hol	Äther	
B 21 1413	Diacetyl-o-phenylendiamin	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot CH_3 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5(NH_2)_2 + 2(CH_3CO)_2O = 2CH_3 \cdot COOH + C_6H_5(NH \cdot CO \cdot CH_3)_2$ o-Phenylendiamin	185- 186		weisse Nadeln	sl.	1	sl.	B 23 1878
B 18 2270 B 3 2	Diacetyl-phenylhydrazid	$CH_3 \cdot CO \cdot C \cdot CH_3 = N \cdot NH \cdot C_6H_5$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH(CH_3) \cdot COOH + C_6H_5 - N = NCl = CO_2 + HCl$ Methylacetessigsäure Diazobenzol- chlorid $N \cdot NH \cdot C_6H_5$	133		gelbe Tafeln		1		B 21 549
B 18 2636	Diacetyl-pinakon	$CH_3 \cdot C(OH) \cdot CO \cdot CH_3$ $CH_3 \cdot C(OH) \cdot CO \cdot CH_3$	$2CH_3 \cdot CO + NH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5 = H_2O + CH_3 \cdot C = N \cdot NH \cdot C_6H_5$ Diacetyl	96		wasserhelle Nadeln			1	B 21 1413 B 21 1421
Jpr Ch 5. 63	Diacetyl-o-toluylendiamin	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_3(1) \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot CH_3(3) \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot CH_3(4) \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown (NH_2)_2 \end{matrix} + 2(CH_3CO)_2O = 2CH_3 \cdot COOH + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown (NH \cdot CO \cdot CH_3)_2 \end{matrix}$ o-Toluylendiamin	210		farblose Prismen	sl.	1	sl.	B 23 1878
B 21 1413	Diäthoxal-säure	$C_2H_5 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$COO \cdot CH_3 + 2C_2H_5J + 3Zn + H_2O = ZnJ_2 + 2ZnO + CH_4$ COO $\begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COO \cdot CH_3 \end{matrix}$ Oxalsäure-di-Äthyljodid methylester	80		farblose trikline Krystalle	1	1	1	A 135 26
Jpr Ch 7. 475	Di-p-äthoxydi-phenylpiper-azin	$C_2H_5O \cdot C_6H_4 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot N \cdot C_6H_4 \cdot O \cdot C_2H_5$	$2C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \cdot C_2H_5 \\ \diagdown NH \end{matrix} + 2 \begin{matrix} CH_2Br \\   \\ CH_2Br \end{matrix} = 4HBr + C_2H_5O \cdot C_6H_4 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot N$ Phenetidin Äthylenbromid	223		farblose Blättchen		sl.		B 23 1979
B 20 3164	Diäthyläther-glyoxylsäure	$C_2H_5O \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$CCl - CCl_2 + 4NaOC_2H_5 + 2H_2 = 4NaCl + \begin{matrix} C_2H_5O \\   \\ C_2H_5O \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix} + 2C_2H_5OH$ Perchloräthylen Natriumäthylat			farbloses Öl				J. 1864 316 B 11 1475
B 21 2755	β-Diäthyl-äthylenmilch-säure	$C_2H_5 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$2CNH + 4C_2H_5OH + 4HCl = 2NH_4Cl + 2C_2H_5Cl + (C_2H_5O)_2 \cdot C(OH) \cdot CH \cdot COOH$ $C_2H_5 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 - CH = CH_2 \end{matrix} + 5O = CO_2 + H_2O + (C_2H_5)_2 \cdot C(OH) \cdot CH \cdot COOH$ Diäthylallylcarbinol	38- 39		farblose Nadeln	sl.	1	1	J. pr Ch 23. 201

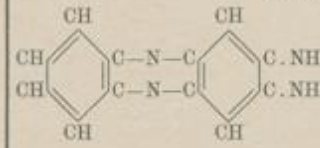
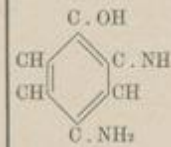
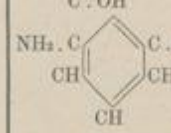
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Diäthylamin	$\begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{matrix} > NH$	$Cl . CH_3 . COO C_2H_5 + C_2H_5 . CO . C_2H_5 + 2H = HCl +$ Chloressigester Diäthylketon $(C_2H_5)_2 . C(OH) . CH_3 . COOC_2H_5$ $2 C_2H_5 J + 3 NH_3 = 2 NH_4 J + (C_2H_5)_3 . NH$ Aethyljodid	-40	55.5	farblose Flüssigkeit				K 22 54 A 73 91	
Diäthylanilin	$C_6H_5 . N(C_2H_5)_2$	$C_6H_5 . NH_2 + 2 C_2H_5 J = 2 HJ + C_6H_5 . N(C_2H_5)_2$ Anilin Aethyljodid		213.5	farblose Flüssigkeit				A 74 135	
o-Diäthyl- benzol	$C_6H_4 \begin{matrix} < C_2H_5 \\ < C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} < Cl \\ < Cl \end{matrix} + 2 C_2H_5 Br + 4 Na = 2 Na Br + 2 Na Cl + C_6H_4(C_2H_5)_2$ o-Dichlorbenzol		184- 184.5	farblose Flüssigkeit				B 21 3499	
m-Diäthyl- benzol		$C_6H_6 + 2 C_2H_5 Br + (Al Cl_3) = 2 HBr + C_6H_4(C_2H_5)_2$ Benzol Aethylbromid		181- 182	farblose Flüssigkeit	ul.			B 21 2830	
p-Diäthylbenzol	$C_6H_4 \begin{matrix} < C_2H_5 & 1. \\ < C_2H_5 & 4. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} < Br & 1. \\ < C_2H_5 & 4. \end{matrix} + C_2H_5 Br + 2 Na = 2 Na Br + C_6H_4(C_2H_5)_2$ p-Bromäthylbenzol Aethylbromid $C_6H_4 Br_2 + 2 C_2H_5 J + 4 Na = 2 Na J + 2 Na Br + C_6H_4(C_2H_5)_2$ p-Dibrombenzol Aethyljodid		178- 179	farblose Flüssigkeit				A 144 285	
o-Diäthyl- benzol- sulfamid	$C_6H_4 \begin{matrix} < (C_2H_5)_2 \\ < SO . NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} < (C_2H_5)_2 \\ < HSO_3 \end{matrix} + NH_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} < (C_2H_5)_2 \\ < SO_2 . NH_2 \end{matrix}$ o-Diäthylbenzolsulfosäure	119		farblose Tafeln		1		A 216 212 B 21 3500	
o-Diäthyl- benzolsulfo- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} < (C_2H_5)_2 \\ < SO_3H \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} < C_2H_5 \\ < C_2H_5 \end{matrix} + H_2 SO_4 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} < (C_2H_5)_2 \\ < HSO_3 \end{matrix}$ o-Diäthylbenzol							B 21 3500	
Diäthylcarbo- benzoesäure	$C_{10}H_{18}O_2$	$3C_6H_5 . CH_2 . CO . C_6H_5 + 2 C_2H_5 . OH = 2 C_{10}H_{14}O + H_2O + C_{10}H_{18}O_2$ Desoxybenzoin Tolulylenhydrat	102	238- 240 11 mm	farblose Nadeln		al.	1	$NH_3$ ul.	A 155 66
Diäthyl-β- dinaphthyl- ortho-carbonat	$\begin{matrix} C_2H_5O \\ C_2H_5O \end{matrix} > C \begin{matrix} < O . C_{10}H_7 \\ < O . C_{10}H_7 \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7OH + 2 Cl . COO C_2H_5 = 2 HCl + CO_2 + (C_2H_5O)_2 . C(O . C_{10}H_7)_2$ β-Naphtol Chlorameisensäure- ester		298- 300	farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	$CHCl_3$ 1	B 13 701
Diäthyl-di- propylglykol	$\begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_7 \end{matrix} > C(OH) . C(OH) \begin{matrix} < C_2H_5 \\ < C_2H_7 \end{matrix}$	$2 C_2H_5 . CO . C_2H_7 + H_2 = \begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_7 \end{matrix} > C(OH) - C(OH) \begin{matrix} < C_2H_5 \\ < C_2H_7 \end{matrix}$ Aethylpropylketon		254- 255	farblose Flüssigkeit				B1. 25 10	
Diäthylidithio- methylene- glykol	$\begin{matrix} S . C_2H_5 \\ S . C_2H_5 \end{matrix} > CH_2$	$2 C_2H_5 SNa + CH_2 J_2 = 2 NaJ + CH_2(S . C_2H_5)_2$ Natriummercaptid Aethylenjodid $CH Cl_3 + 4 C_2H_5 . SK + H_2O = 3 KCl + (C_2H_5)_3S + KOH + CH_3(S . C_2H_5)_2$ Chloroform Kaliummercaptid		184	farblose Flüssigkeit				J. pr Ch 15. 176 B. 19 2813	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
C 22 54 A 73 91	Diäthylthio- phosphinsäure	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} > \text{PS} \cdot \text{SH}$	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} > \text{PH} + \text{S}_2 = \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} > \text{PS} \cdot \text{SH}$ Diäthylphosphin			Öl	ul.	1	1		B 25 2439
A 74 135	Diäthylthio- phosphinsulfid	$\begin{matrix} (\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{PS} \cdot \text{S} \\ (\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{PS} \cdot \text{S} \end{matrix} > \text{S}$	$2 (\text{C}_2\text{H}_5)_2 \text{PH} + 6 \text{S} = \text{H}_2\text{S} + \begin{matrix} (\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{PS} \cdot \text{S} \\ (\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{PS} \cdot \text{S} \end{matrix} > \text{S}$ Diäthylphosphin	105		farblose Säulen					B 25 2439
3 21 499	Diäthylen- disulfid	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{ Br} \\   \\ \text{CH}_2 \text{ Br} \end{matrix} + 2 \text{K}_2\text{S} = 4 \text{KBr} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ Aethylenbromid	111- 112	199- 200	farblose monokline Prismen		1	1		B 20 3263
3 21 2830			$\begin{matrix} \text{CS} \\   \\ \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{ Br} \\   \\ \text{CH}_2 \text{ Br} \end{matrix} = \begin{matrix} \text{CSBr}_2 \\   \\ \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ Aethylenbromid								A 126 208
A 144 285	Diäthylen- disulfon	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} + 2 \text{O}_2 = \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ Diäthylendisulfid			farblose Krystalle	ul.	ul.	ul.	KOH 1	J. pr Ch 36.448
C 216 212	Diäthylen- glykol	$\begin{matrix} \text{CH}_2 (\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 (\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} > \text{O}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{OH} \cdot \text{CH}_2 \text{OH} + \text{CH}_2 \text{ Br} - \text{CH}_2 \text{ Br} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{H} \cdot \text{Br}$ Glykol Aethylenbromid + $\text{CH}_2 (\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$		250	farblose Flüssigkeit	1	1	1		A. ch 67.275
3 21 3500			$2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} > \text{O} + \text{H}_2\text{O} = \begin{matrix} \text{CH}_2 (\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{OH} \end{matrix}$ Aethylenoxyd								A. Spl 6.200
3 21 3500	Diäthylen- tetrasulfid	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \end{matrix} + 2 \text{Br}_2 = 4 \text{HBr} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ Dithioglykol	151- 152		amorphes Pulver		ul.	ul.	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 1	B 20 462
A 155 66	Diäthylen- triamin	$\begin{matrix} \text{CH}_2 - \text{NH}_2 \text{ NH}_2 - \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{CH}_2 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{ Br} \\   \\ \text{CH}_2 \text{ Br} \end{matrix} + 7 \text{NH}_3 = 4 \text{NH}_4 \text{Br} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \text{ NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{CH}_2 \end{matrix}$ Aethylenbromid		208	farblose Flüssig- keit	1	1			J. 1861 514
4. 25 10	Diäthyllessig- säure	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$2 \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{CH}_3 \cdot \text{COONa} + 2 \text{CO} = 2 \text{H} \cdot \text{COONa} + \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{COONa}$ Natriumäthylat Natriumacetat		190	farblose Flüssigkeit					A 202 308
pr Ch 1. 176 1. 19 2813			$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} > \text{C} \cdot \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Diäthylmalonsäure								A 204 141

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Diäthyl- formamid	$H \cdot CO \cdot N(C_2H_5)_2$	$(C_2H_5)_2 \cdot NH \cdot H \cdot COOH = H_2O + H \cdot CO \cdot N(C_2H_5)_2$ Diäthylaminformiat  $N \begin{matrix} (C_2H_5)_2 \\ \diagdown \\ CO \cdot COOH \end{matrix} = CO_2 + H \cdot CO \cdot N(C_2H_5)_2$ Diäthylxaminsäure		177- 178	farblose Flüssig- keit	1			J. 1869 602  A 214 271
Diäthyl- hydrazin	$\begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{matrix} > N \cdot NH_2$	$\begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{matrix} > N \cdot NO + 2H_2 = H_2O + (C_2H_5)_2 \cdot N \cdot NH_2$ Nitrosodiäthylamin		96- 99	farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 199 308
Diäthylketon	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5$	$(CH_2 \cdot CH_2 \cdot COO)_2 Ca = CaCO_3 + C_2H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5$ Propionsaurer Kalk  $\begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{matrix} > CH \cdot OH + O = H_2O + \begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{matrix} > CO$ Diäthylcarbinol		102.7	farblose Flüssig- keit	sl.			A 78 187  A 179 322
Diäthyl- ketoxim	$C_2H_5 - C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$	$C_2H_5 - CO - C_2H_5 + NH_2 \cdot OH = C_2H_5 - C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix} - C_2H_5 + H_2O$ Diäthylketon Hydroxylamin		162- 163	farbloses Öl	nl.			B 21 509
Diäthylmalon- säurediäthyl- ester	$\begin{matrix} CH_2 \cdot CH_2 \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} > C \begin{matrix} \diagup COO C_2H_5 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_2 \begin{matrix} \diagup COO C_2H_5 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix} + 2 NaO C_2H_5 + 2 C_2H_5 J = 2 NaJ + 2 C_2H_5 OH$ Malonsäurediäthylester Aethyljodid + $\begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{matrix} > C \begin{matrix} \diagup COO C_2H_5 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix}$		121	farblose Prismen	1	1	1	A 204 138
Diäthyl- $\alpha$ - naphthylamin		$C_{10}H_7 \cdot NH_2 + 2 C_2H_5 \cdot OH = 2H_2O + C_{10}H_7 \cdot N(C_2H_5)_2$ $\alpha$ -Naphthylamin		283- 285	wasser- helles Öl				B 21 3130
Diäthyl- $\alpha$ - naphthylamin carbonsäure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup N(C_2H_5)_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot N(C_2H_5)_2 + COCl_2 + H_2O = 2 HCl + C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup N(C_2H_5)_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ Diäthyl- $\alpha$ -naphthylamin		166	weisse Blättchen				B 21 3131
Diäthyl- $\gamma$ - buttersäure- anhydrid		$CH_2 COCl + CH_2 COCl + Zn(C_2H_5)_2 = ZnCl_2 + \begin{matrix} CH_2 \cdot CO \\   \\ CH_2 \cdot CO \\   \\ C_2H_5 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} C_2H_5$ Succinylchlorid		228- 233	farblose Flüssig- keit	nl.	1	1	B 15 1852

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wass- ser	Alko- hol	Aether	
1869 902	Diäthylphenyl- arsin	$C_6H_5As \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5AsCl_2 + Zn(C_2H_5)_2 = ZnCl_2 + C_6H_5 \cdot As(C_2H_5)_2$ Phenylarsenchlorür		240	farblose Flüssigkeit				A 291 212
214 271	Diäthylphenyl- methan	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHCl_2 + Zn(C_2H_5)_2 = ZnCl_2 + C_6H_5 \cdot CH(C_2H_5)_2$ Benzylidenchlorid Zinkäthyl $2 C_6H_5 \cdot CCl_2 + 3 Zn(C_2H_5)_2 = 2 CH_2=CH_2 + 3 ZnCl_2 + 2 C_6H_5 \cdot CH(C_2H_5)_2$ Benzotrichlorid Zinkäthyl		178	farblose Flüssigkeit				Z 1867 674 M 4 153
199 308	Diäthyl- phosphin	$C_2H_5 \begin{matrix} \diagup PH \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$	$2 C_2H_5J + PH_3J + ZnO = ZnJ_2 + H_2O + (C_2H_5)_2 \cdot PH \cdot HJ$ Aethyl- Jodphosphonium jodid		85	farblose Flüssig- keit				B 4 433
78 187	Diäthylphos- phorige Säure	$C_2H_5O \begin{matrix} \diagup P \cdot OH \\ \diagdown C_2H_5O \end{matrix}$	$2 C_2H_5OH + P_2O_5 + H_2O = H_3PO_3 + C_2H_5O \begin{matrix} \diagup P \cdot OH \\ \diagdown C_2H_5O \end{matrix}$ Alkohol		184- 185	farblose Flüssig- keit				See 57 634
179 322	Diäthylphos- phorsäure	$C_2H_5O \begin{matrix} \diagup PO \cdot OH \\ \diagdown C_2H_5O \end{matrix}$	$2 C_2H_5OH + P_2O_5 + H_2O = PO(OH)_3 + (C_2H_5O)_2 \cdot PO \cdot OH$ Alkohol			farbloser Syrup				A 69 183
21 509	Diäthylphthalyl- keton	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(C_2H_5)_2 \\ \diagdown CO \cdot O \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COCl \\ \diagdown COCl \end{matrix} + Zn(C_2H_5)_2 = ZnCl_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(C_2H_5)_2 \\ \diagdown CO \cdot O \end{matrix}$ Phthalylchlorid Zinkäthyl		52	farblose tetragonale Krystalle	ul.	1	1	A 143 269
204 38	op-Diäthyl- piperidin		$C(C_2H_5) \begin{matrix} \diagup CH - CH \\ \diagdown CH = C(C_2H_5) \end{matrix} N + 6 H = C_8H_{19}N$ op-Diäthylpiperidin		174- 179	farblose Flüssig- keit	sl.			A 247 97
21 130	Diäthylpropyl- carbinol	$CH_3 \cdot CH_2 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COCl + 2 Zn(C_2H_5)_2 + H_2O = ZnO + ZnCl_2 \cdot C_2H_5$ Butyrylchlorid $+ \begin{matrix} CH_3 \cdot CH_2 \\   \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown OH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_3 \end{matrix} + CH_2 \cdot CH_3$		160.5	farblose Flüssig- keit				Z 1865 615
21 130	Diäthylselenit	$SeO(O \cdot C_2H_5)_2$	$SeOCl_2 + 2 C_2H_5ONa = 2 NaCl + SeO(O \cdot C_2H_5)_2$ Natriumäthylat		183- 185	dicke Flüssigkeit				A 241 156
15 852	Diäthylsulfat	$SO_2 \begin{matrix} \diagup O \cdot C_2H_5 \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$2 C_2H_5OH + H_2SO_4 = 2 H_2O + SO_2(O \cdot C_2H_5)_2$ Alkohol $C_2H_5 \cdot OC_2H_5 + SO_3 = SO_2(O \cdot C_2H_5)_2$ Aether		-24.5 208	farblose Flüssig- keit				Bl 34 26 A 66 117
	Diäthylsulfid	$SO \begin{matrix} \diagup O \cdot C_2H_5 \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$2 C_2H_5OH + Cl_2S_2 + H_2O = 2 HCl + H_2S + SO \begin{matrix} \diagup O \cdot C_2H_5 \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$ Aethylalkohol		161.3	farblose Flüssig- keit				A 143 74

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
Diäthylthio- phosphorsäure	$\begin{matrix} C_2H_5O \\ C_2H_5O \end{matrix} \rangle PS . OH$	$5 C_2H_5OH + P_2S_5 = (C_2H_5O)_2 \rangle PS + C_2H_5O \rangle PS . OH + 2 H_2S$ Alkohol				farbloses Oel			A 112 196
Dialdan	$CH . CH(OH) . CH_2 . CHO$    $CH . CH_2 . CH(OH) CH_2$	$4 CH_2 . CHO + (HCl) = H_2O + C_6H_{14}O_2$ (?) Acetaldehyd	130			farblose Krystalle	sl.	1 sl.	B 128 169
Diallyl	$CH_2=CH . CH_2 . CH_2 . CH=CH_2$	$2 CH_2=CH . CH_2J + 2 Na = 2NaJ + CH_2=CH . CH_2 . CH_2 . CH=CH_2$ Allyljodid	59.5			farblose Flüssigkeit			A 100 361
Diallylearbinol	$\begin{matrix} CH_2=CH . CH_2 \\ CH_2=CH . CH_2 \end{matrix} \rangle CH . OH$	$H . COO C_2H_5 + 2 CH_2=CH . CH_2J + 2 Zn + H_2O = ZnJ(O . C_2H_5) + ZnO$ Ameisensäureester Allyljodid + HJ + $(CH_2=CH . CH_2)_2CH . OH$	151			farblose Flüssig- keit	ul.		A 185 148
Diallylen	$CH_2=CH . CH_2 . CH_2 . C \equiv CH$	$CH_2=CH . CH_2 . CH_2 . CH=CHCl + KOH = KCl + H_2O + CH_2=CH - CH_2$ Chlordiallyl  $CH \equiv C - CH_2$	70			farblose Flüssig- keit			J 1878 380
Diallylessig- säure	$\begin{matrix} CH_2=CH . CH_2 \\ CH_2=CH . CH_2 \end{matrix} \rangle CH . COOH$	$CH_2=CH . CH_2 \rangle CHCO . CH_2 . COO C_2H_5 + KOH = CH_2 . COOK$ Diallylacetessigsäureester $+ (CH_2=CH . CH_2)_2 . CH . COO C_2H_5$ $(CH_2=CH . CH_2)_2 . C(COOH)_2 = CO_2 + (CH_2=CH . CH_2)_2 . CH . COOH$ Diallylmalonsäure	227- 227.5			farbloses Oel	ul.		A 201 49 A 204 173
Diallylharn- stoff	$\begin{matrix} NH . CH_2 . CH = CH_2 \\ C=O \\ NH . CH_2 . CH = CH_2 \end{matrix}$	$2 CSN . CH_2 . CH = CH_2 + 2 PbO + H_2O + 2 PbS + CO_2 + C=O$ Allylsenföf $NH . C_6H_5$	100			farblose Blättchen	sl.	1 1	A 52 27
Diallylpropyl- carbinol	$\begin{matrix} CH_2=CH . CH_2 \\ CH_2=CH . CH_2 - C . OH \\ CH_2=CH_2 . CH_2 \end{matrix}$	$CH_2(CH_2)_2 . COO C_2H_5 + 2 CH_2=CH - CH_2J + Zn + H_2O = ZnJ(O . C_2H_5)$ Buttersäureester Allyljodid + HJ + $(CH_2=CH - CH_2)_2 . C . OH$ $CH_2 . CH_2 . CH_2$	194			farblose Flüssig- keit			A 198 362
Diallyltetra- bromid	$CH_2Br . CH Br . (CH_2)_2 . CH Br . CH_2 Br$	$CH_2=CH . CH_2 - CH_2 . CH=CH_2 + 2 Br_2 = CH_2 Br . CH Br . CH_2$ Diallyl $CH Br . CH Br . CH_2$							B 6 589
Diamidazo- naphthalin	$C_{10}H_7 . N = N . C_{10}H_5 \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 . N = N . NO_2 + C_{10}H_5 \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} = HN O_2 + C_{10}H_7 . N = N . C_{10}H_5 (NH_2)_2$ Diazonaphthalin β-Naphtylendiamin				gelb braune Nadeln	ul.	1	B 13 717
Diamido- cyanursäure	$(NH_2)_2 (CN)_2 . OH$	$(CCl_2 . CN)_3 + 2 NH_3 + H_2O = 3 CHCl_3 + C_3H_5N_3O$ polymeres Trichloracetoneitril				farblose Nadeln	ul.	ul. ul.	J pr ch 33.86
o-Diamidodi- phenylkresol	$C_6H_4 \begin{matrix} OH \\ CH \end{matrix} \begin{matrix} C_6H_4 . NH_2 \\ C_6H_4 . NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} OH \\ CHO \end{matrix} 2 + 2 C_6H_5 . NH_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} OH \\ CH \end{matrix} \begin{matrix} C_6H_4 . NH_2 \\ C_6H_4 . NH_2 \end{matrix}$ Salicylaldehyd Anilin				farblose Nadeln			B 16 1307

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
112 196	$\alpha$ -Diamidodiphenylmethan	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2 \end{matrix} + 12\text{H} = 4\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2)_2$ Dinitrodiphenylmethan	85		perimutterglänzende Blättchen				B 5 796
28 169	Diamidoditetrahydro-1,5-naphthylsulfonharnstoff	$\text{C} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{10} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{S} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{10} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{10} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CS}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{10} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{S} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{10} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Tetrahydro 1,5 naphtylendiamin			farblose Krystalle	nl.			B 22 956
100 361 185 148	Diamidohydrindinsäure	$\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_5$	$\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_5 + 10\text{H} = 2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_3$ Oxydiumidodiamidoisatin	215- 217		farblose Körner	1			A 194 95
1878 380	Diamidophenazin		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} + 3\text{O} = 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{N}_4$ o-Phenylendiamin			braungelbe Nadeln				B 22 356
201 49	op-Diamidophenol		$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \ 1. \\ \text{NO}_2 \ 2. \\ \text{NO}_2 \ 4. \end{matrix} + 12\text{H} = 4\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ op-Dinitrophenol			farblose Krystalle				A 147 66
193 362	oo-Diamidophenol		$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \ 1. \\ \text{NO}_2 \ 2. \\ \text{NO}_2 \ 6. \end{matrix} + 12\text{H} = 4\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Dinitrophenol			farblose Krystalle				A 205 79
B 6 589	o-Diamidostilben	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \ \text{NH}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \ \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 + 12\text{H} = 4\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_2$ o-Dinitrostilben	176		goldglänzende Prismen	1			B 27 2078
313 717	p-Diamidostilben	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \ \text{NH}_2 \\ \text{CH}-\text{CH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \ \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 + 12\text{H} = 4\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_2$ p-Dinitrostilben	227- 228		gelbe Blättchen	sl.	1	Benzol sl.	B 6 330

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Diamidodithiodiphenylamin	$\text{NH} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5(\text{NH}_2) \\ \text{C}_6\text{H}_5(\text{NH}_2) \end{matrix} \text{S}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 8 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{N}_2$ p-Nitrotoluol $\text{S} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{N} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{NH} \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{NH} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5(\text{NH}_2) \\ \text{C}_6\text{H}_5(\text{NH}_2) \end{matrix} \text{S}$ Thionin $\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{S}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{NH} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5(\text{NH}_2) \\ \text{C}_6\text{H}_5(\text{NH}_2) \end{matrix} \text{S}$			farblose Krystall- masse				B 19 3237  A 230 113  A 230 126	Dianthi  Dianthi am
p-Diamidoditriphenylcarbinol	$4. \text{NH}_2. \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{C} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} 1.$	$\text{C}_6\text{H}_5. \text{CCl}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5. \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} = 3 \text{HCl} + (\text{NH}_2. \text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{C}(\text{OH}). \text{C}_6\text{H}_5$ Benzotrichlorid Anilin			gelbliche Krystalle	ul.	1	Benzol 1	A 217 242	Diazo
p-Diamidoditriphenylmethan	$\text{C}_6\text{H}_5. \text{CH} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5. \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5. \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5. \text{CHCl}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5. \text{NH}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_{19}\text{H}_{15}\text{N}_2$ Benzylidenchlorid Anilin $\text{C}_6\text{H}_5. \text{CHO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5. \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{19}\text{H}_{15}\text{N}_2$ Benzaldehyd Anilin	189		farblose Krystall- aggregate	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 12 195  A 206 147  A 220 155	Diazo
Diamyl	$\text{CH}_2. \text{CH}. \text{CH}_2. \text{CH}_2. \text{CH}. \text{CH}_2$ $\text{CH}_2. \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2. \text{CH}_2$	$2 \text{CH}_2. \text{CH}. \text{CH}_2. \text{J} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaJ} + \text{CH}_2. \text{CH}. \text{CH}_2. \text{CH}_2. \text{CH}. \text{CH}_2$ actives Amyljodid		159- 162	farblose Flüssig- keit				A 220 155	m-Di- dobe
Dianilglycerin	$\text{CH}_2. \text{NH}. \text{C}_6\text{H}_5$   $\text{CH}. \text{NH}. \text{C}_6\text{H}_5$   $\text{CH}_2. \text{OH}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5. \text{NH}_2 + \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2. \text{Cl} \\ \text{CH}_2. \text{OH} \end{matrix} = \text{CH}. \text{NH}. \text{C}_6\text{H}_5$ Anilin Epichlorhydrin		10 mm 290	farbloses Öel	ul.	1	1	C. r 106. 606	Diazo dol α-Dia nap β-Dia nap o-Dia tol
Dianilidochinon	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2 \begin{matrix} \text{NH}. \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH}. \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{O} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5. \text{NH}_2 = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2(\text{NH}. \text{C}_6\text{H}_5)$ Chinon Anilin			rotbraune Schuppen	ul.			B 5 851	o-Dia tol
Dianilidochinonanilid	$\text{C}_6\text{H}_5. \text{NH} \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N}. \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{O} \end{matrix} + 3 \text{C}_6\text{H}_5. \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{C}_{21}\text{H}_{17}\text{N}_3\text{O}$ Chinon Anilin		202- 203	braunrote Nadeln	sl.			B 18 787	p-Dia tol
Dianilidoisozothiol	$\text{C}_6\text{H}_5. \text{NHC} \begin{matrix} \text{S} \\   \\ \text{C}. \text{NH}. \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ $\text{N} \text{---} \text{N}$	$2 \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{S} \\ \text{NHC}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{S} + \text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{S}$ Phenylthioharnstoff		181	weisse Nadeln	ul.	sl.	Eisessig 1	B 22 1177	o-Dia säu



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 19 3237	Dianilidoazo- thiolecanid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N} = \text{C} - \text{N} - \text{C} = \text{NH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{S} \\   \\ \text{N} = \text{C} - \text{N} - \text{C} = \text{NH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{S} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \quad \quad \text{N} \end{array} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ + $\begin{array}{c} \text{CN} \\   \\ \text{CN} \end{array} = \text{C}_6\text{H}_5 \text{ N}_2 \text{ S}$			farblose Nadeln	sl.			B 22 1180
C 230 113	Dianthra- chinon- amidimid	$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{OH} - \text{C}_6 < \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_2 (\text{OH})_2 + 3 \text{NH}_3 = 4 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{OH} - \text{C}_6 < \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH} \end{array}$ Alizarin			rotbraune Nadeln	nl.	nl.		J. pr Ch 18. 174
C 230 126	Diazoacetamid	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{OH} - \text{C}_6 < \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{N} \\    \\ \text{N} > \text{CH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_7\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{N} \\    \\ \text{N} > \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Diazoessigsäureäthylester	114	goldgelbe Prismen	1	1		J. pr Ch 38. 411	
C 217 242	Diazoäthoxan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$2 \text{C}_2\text{H}_5 \text{ J} + 2 \text{Ag NO} = 2 \text{Ag J} + \text{C}_2\text{H}_5 \text{ O} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Aethyljodid Nitrosylsilber			farbloses Öl	nl.	1		B 11 1630
B 12 195	m-Diazoami- dobenzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{COOH} \text{ COOH} \\ \text{NH} \cdot \text{N} = \text{N} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array} > \frac{1}{3} + \text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{11} \text{ N}_2 \text{ O}_4$ m-Amidobenzoesäure			orangegelbe Krystall- körner	nl.	nl.	sl.	J. 1864 353
C 206 147	Diazoami- dobenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{ NH}_2 + \text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Anilin	96	goldgelbe Blätter	nl.	sl.	1	Benzol	A 121 258
B 5 851	α-Diazoamido- naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7 \text{ NH}_2 + \text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ α-Naphthylamin			gelbliche Blättchen				J. 1866 137
C 220 155	β-Diazoamido- naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2 + \text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ β-Naphthylamin	156	rote Nadeln					B 19 1282
B 5 851	o-Diazoamido- toluol	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{array} >$	$2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{array} > \frac{1}{2} + \text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{array} >$ o-Toluidin	51	orange- gelbes Krystall- pulver					B 20 1583
B 18 787	p-Diazoamido- toluol	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{array} >$	$2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{array} > \frac{1}{4} + \text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{array} >$ p-Toluidin	115- 116	rotgelbe Nadeln oder Prismen					A 121 277
B 22 177	o-Diazooben- zoesäurenitrat	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{array} > \frac{1}{2}$	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \text{NH}_2 \end{array} > \frac{1}{2} + \text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{array} >$ o-Amidobenzoesäurenitrat			farblose Tafeln	1	sl.		A 234 149

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
m-Diazo- benzoesäure- nitrat	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown N=N \cdot NO_2 \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown NH_2 \cdot HNO_2 \end{matrix}$ 1. 3. + $HNO_2 = 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown N=N \cdot NO_2 \end{matrix}$ m-Amidobenzoensäurenitrat			farblose Prismen	sl.				A 120 126
p-Diazobenzo- säurenitrat	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown N=N \cdot NO_2 \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown NH_2 \cdot HNO_2 \end{matrix}$ 1. 4. + $HNO_2 = 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown N=N \cdot NO_2 \end{matrix}$ p-Amidobenzoensäurenitrat			weisse monokline Prismen					Am 11 326
Diazobenzol- amidotolcol	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot NO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ 1. 4. + $HNO_2 + C_6H_5 \cdot N=N \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$ Diazobenzolnitrat p-Toluidin			gelbe Blättchen					A 137 60
Diazobenzol- benzamidin	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \cdot N=N \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot N=N \cdot Cl = HCl + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \cdot N=N \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzamidin Diazobenzolehlorid	181		gelbe Prismen	sl.	Aceton	1		B 22 929
Diazobenzol- cyanid	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot CN$	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot NO_2 + KCN = KNO_2 + C_6H_5 \cdot N=N \cdot CN$ Diazobenzolnitrat	69		orangegelbe Prismen					B 12 1638
Diazobenzol- diphenyl- harnstoff	$C \begin{matrix} \diagup N=N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown O \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$CON \cdot C_6H_5 + C_6H_5 \cdot N=N \cdot NH \cdot C_6H_5 = C \begin{matrix} \diagup N=N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown O \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Phenyleyanat Diazoamidobenzol	125		weisses Krystall- pulver		ul.	Ligroin unl.		B 21 2559
Diazobenzol- imid	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot NO_2 + NH_2OH = HNO_2 + H_2O + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$ Diazobenzolnitrat Hydroxylamin			blaugelbes Öl	ul.	sl.	sl.		A 190 92
Diazobenzol- nitrat	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot NO_2$	$C_6H_5 \cdot NH-NH \cdot NO = H_2O + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$ Nitrosophenylhydrazin			farblose Nadeln	1	sl.	ul.		A 190 92
Diazobenzol- nitrosoanilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown N=N \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2 + C_{12}H_{12}N_4O$ Nitrosoanilin Phenylhydrazin	125		gelbe Nadeln	ul.				A 137 39
Diazobenzol- nitrosodi- methylanilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N(CH_3)_2 \\ \diagdown N=N \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown N(CH_3)_2 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2 + C_{14}H_{16}N_4O$ p-Nitrosodimethylanilin Phenylhydrazin	103		gelbe Nadeln					B 21 2610
Diazodiphenyl- aminsulfat	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown N=N \cdot HSO_4 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NO \end{matrix} + H_2SO_4 + 3HNO_2 = 2HNO_2 + H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown N=N \cdot HSO_4 \end{matrix}$ p-Nitrosodiphenyl- amin	120		goldgelbe Nadeln	sl.	1			A 243 281



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther		
		$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$								M 5 608
Diazotetrazol	$\begin{array}{c} \text{N} = \text{N} \\   \quad   \\ \text{N} = \text{C} - \text{N} \\   \quad   \\ \text{N} = \text{N} \end{array}$	<p><math>\alpha</math>-Nitrosoresorcin Resorcin</p> $\text{NH}_2 - \text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{N} = \text{N} \\ \parallel \\ \searrow \text{NH} \cdot \text{N} \end{array} + \text{N}_2\text{O}_5 + \text{NaOH} = \text{NaNO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CN}_6$ <p>Amidotetrazotsäure</p>								A 273 147
p-Diazotoluol- benzylamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \nearrow \text{CH}_3 \\ \searrow \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \quad (1)$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \nearrow \text{CH}_3 \\ \searrow \text{N} = \text{N} \cdot \text{Cl} \end{array} \quad (2) + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$ <p>p-Diazotoluolchlorid Benzylamin + <math>\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \nearrow \text{CH}_3 \\ \searrow \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}</math></p>	77		gelbliche Blättchen		1	1		B 21 1018
p-Diazotoluol- dimethylamin	$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \nearrow \text{N} = \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \searrow \end{array}$	$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \nearrow \text{NH} \\ \searrow \end{array} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \nearrow \text{CH}_3 \\ \searrow \text{N} = \text{NCl} \end{array} = \text{HCl} + \text{CH}_3 \begin{array}{l} \nearrow \text{N} = \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \searrow \end{array}$ <p>Dimethylamin p-Diazotoluolchlorid</p>	46		farblose rhombische Tafeln			1		B 22 937
Diazouracil- carbonsäure	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CO} \quad \text{C} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{OH} \\ \backslash \quad / \\ \text{NH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CO} \quad \text{C} \cdot \text{NH}_2 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\ / \quad \backslash \\ \text{C} \cdot \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{OH} \\ \backslash \quad / \\ \text{NH} \cdot \text{COOH} \end{array} \\ \backslash \quad / \\ \text{NH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ <p>Amidouracilcarbonsäure</p>			farblose Nadeln	sl.				A 258 349
o-Diazozimmt- säurechlorid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \nearrow \text{N} = \text{NCl} \\ \searrow \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \quad 1.$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \nearrow \text{NH}_2 \\ \searrow \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \quad 2. + \text{HCl} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O}$ <p>o-Amidozimmtsäure + <math>\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \nearrow \text{N} = \text{NCl} \\ \searrow \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}</math></p>			farblose Prismen	sl.				A 222 272
p-Diazozimmt- säurenitrat	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \nearrow \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \\ \searrow \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \quad 1.$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \nearrow \text{NH}_2 \\ \searrow \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \quad 4. + \text{HNO}_2 + \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O}$ <p>p-Amidozimmtsäure + <math>\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \nearrow \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \\ \searrow \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}</math></p>			bräunliche Nadeln	sl.				B 15 2300
Dibenzamid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \\ \searrow \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \end{array} \text{NH}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COCl} + 2 \text{K} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{KCl} + \text{NH}_3 + (\text{C}_6\text{H}_5 \text{CO})_2 \cdot \text{NH}$ <p>Benzoylchlorid</p> $2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + (\text{C}_6\text{H}_5 \text{CO})_2 \cdot \text{NH}$ <p>Benzonitril</p> $\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \text{CO} \\ \searrow \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{CO} \end{array} \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ <p>Lophin</p>	144		farblose rhombische Krystalle	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub>	A 111 5 B 9 975
Dibenzamido- dioxytetrol	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C} = \text{C} \cdot \text{OH} \\   \quad   \\ \text{OH} \cdot \text{C} = \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} +$ <p>Hippursäureester <math>\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C} = \text{C} \cdot \text{OH}</math></p>	137- 138		gelbe Nadeln	ul.	sl.			B 21 3325

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
M 5 608	Dibenzhydrolamin	$(C_6H_5)_2 \cdot CH > NH$ $(C_6H_5)_2 \cdot CH > NH$	$2 (C_6H_5)_2 \cdot CHBr + 3 NH_3 = 2 NH_4Br + (C_6H_5)_2 \cdot CH > NH$ Diphenylbrommethan	136		farblose Nadeln	sl.		Benzol 1	Bl 33 587	
A 273 147	Dibenzimidin	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix}$ $C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} = NH_2 + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix}$ Benzenylamidin	108- 109		farblose Nadeln				B 11 8	
B 21 1018	Dibenzoyl- äthylendiamin	$CH \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ $CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$ $CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CHNa \cdot CO \cdot CO_2 + C_6H_5 \cdot COCl = NaCl + CH \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzoylacetonnatrium Benzoylchlorid $CH_2 \cdot NH_2 + 2 C_6H_5 \cdot COCl = 2 HCl + CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$ Aethylendiamin	245		farblose Krystalle	ul.	sl.		B 21 1153 B 5 246	
B 22 937	Dibenzoyl- brommethan	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CHBr \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 + 2 Br = HBr + C_6H_5 \cdot CO \cdot CHBr \cdot CO \cdot C_6H_5$ Dibenzoylmethan	93		farblose Nadeln	ul.	l	sl.	Ligroin schw.	B 23 3377
A 258 349	Dibenzoyl- carbinolacetat	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup O \cdot COCH_3 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CHBr \cdot CO \cdot C_6H_5 + KOOC \cdot CH_3 = KBr + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup O \cdot COCH_3 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Dibenzoylbrommethan Kaliumacetat	94		weisse Nadeln	ul.	l	l	Ligroin ul.	B 23 3377
A 222 272	Dibenzoyl- essigsäure	$C_6H_5 \cdot CO \begin{matrix} \diagup CH \cdot COOH \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CHBr \cdot CO \cdot C_6H_5 + (CH_3CO)_2O = CH_3COOH$ Dibenzoylbromid $+ C_6H_5 \cdot CO \begin{matrix} \diagup CBr \cdot O \cdot CO \cdot CH_3 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzoylchlorid Benzoylessigester	101.5 109		farblose Krystalle Nadeln	sl.	sl.	l	B 22 853 B 16 2133	
B 15 2300	Dibenzoylimid	$C_6H_5 \cdot CH=N \cdot CH \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CHO + NH_3 = H_2O + C_{11}H_{11}NO$ Benzaldehyd			farblosen Krystall- pulver			ul.	A 81 122	
A 111 5 B 9 975	Dibenzoyl- barbstoff	$O=C \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CO \cdot NH_2 + COCl_2 = 2 HCl + CO \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzamid $C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + (C_6H_5 \cdot CO)_2O = NH_3 + O=C \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Gunnidin Benzoessäureanhydrid	210		farblose Nadeln	sl.	l		J pr Ch 5.58 B 7 1739	
B 13 708 B 21 3325	Dibenzoyl- methan	$CH_2 \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 + C_6H_5 \cdot COO \cdot C_2H_5 = C_6H_5 \cdot OH + CH_2 \cdot (CO \cdot C_6H_5)_2$ Acetophenon Aethylbenzoat $(C_6H_5 \cdot CO)_2 \cdot CH \cdot COOH = CO_2 + (C_6H_5 \cdot CO)_2 \cdot CH_2$ Dibenzoylessigsäure	81		farblose Tafeln		l	l	CHCl <sub>3</sub> 1	B 20 655 B 16 2134

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dibenzoyl-o-phenylen-diamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot C_6H_5 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \cdot (NH_2)_2 + 2 C_6H_5 \cdot COCl + 2 Na OH = 2 H_2O + C_6H_4 \cdot (NH \cdot CO \cdot C_6H_5)_2 + 2 Na Cl$ Phenylendiamin	390		farblose Prismen	sl.	sl.	sl.	B 23 1878
Dibenzoyl-m-phenylen-diamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot C_6H_5 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot COCl = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot C_6H_5 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ m-Phenylendiamin Benzoylchlorid	240		farblose Nadeln		sl.	Eisensalg 1	B 14 2652
Dibenzyl	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 \cdot CH_2 Cl + 2 Na = 2 Na Cl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzylchlorid $2 C_6H_5 \cdot CH_2 Cl \cdot CH_2 Cl = 2 HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzol Äthylenchlorid	51.5- 52.5	284	farblose monokline Nadeln		1	1 CS <sub>2</sub> 1	A 121 250 J 1879 380
Dibenzylacet-oxim	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \cdot CH_2 > C = NOH$	$C_6H_5 \cdot CH_2 > CO + NH_2 \cdot OH \cdot HCl = HCl + H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2 > C = NOH$ Dibenzylketon Hydroxylaminchlor- hydrat	119.5		gelbliche Krystalle				B 21 1316
Dibenzylamin	$C_6H_5 \cdot CH_2 > NH$ $C_6H_5 \cdot CH_2 > NH$	$2 C_6H_5 \cdot CH_2 Cl + 3 NH_3 = 2 NH_4 Cl + (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 NH$ Benzoylchlorid $2 C_6H_5 \cdot CHO + 2 H \cdot COONH_4 = 2 CO_2 + 2 H_2O + (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 NH + NH_3$ Benzaldehyd Ammoniumformiat			farblose Flüssig- keit	ul.	1	1	A 134 128 B 19 2128
α-Dibenzyl-benzol	$C_6H_5 \cdot CH_2 > C_6H_5$ $C_6H_5 \cdot CH_2 > C_6H_5$	$2 C_6H_5 \cdot CH_2 Cl + C_6H_5 = 2 HCl + (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 \cdot C_6H_5$ Benzylchlorid Benzol	86		flache farblose Blättchen		sl.	sl. CHCl <sub>3</sub> 1	B 6 119
β-Dibenzyl-benzol	$C_6H_5 \cdot CH_2 > C_6H_5$ $C_6H_5 \cdot CH_2 > C_6H_5$	entsteht neben dem α-Derivat			farblose Nadeln		1	1 CHCl <sub>3</sub> 1	B 6 119
α-Dibenzyl-di-carbonsäure	$C_6H_5 \cdot CH \cdot COOH$ $C_6H_5 \cdot CH \cdot COOH$	$2 C_6H_5 \cdot CH Br \cdot COOH + 2 Na = 2 Na Br + C_6H_5 \cdot CH \cdot COOH$ Phenylbromessigsäure	183		farblose Prismen	1	1		B 5 1048
β-Dibenzyl-di-carbonsäure	$C_6H_5 \cdot CH \cdot C(OH)_2$ $C_6H_5 \cdot CH - CO > O (?)$	$COOH \cdot C_6H_4 \cdot CH$ $COOH \cdot C_6H_4 \cdot CH$ Stilbendicarbonsäure $COOH \cdot C_6H_4 \cdot CH + H_2 = C_{10}H_{14}O_4$	299		farblose Nadeln	ul.	1	Benzol sl.	B 14 1862
Dibenzyllessig-säure	$C_6H_5 \cdot CH_2 > CH \cdot COOH$ $C_6H_5 \cdot CH_2 > CH \cdot COOH$	$CH_3 \cdot COO C_6H_5 + 2 C_6H_5 \cdot CH_2 Cl = 2 HCl + (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 \cdot CH \cdot COO C_6H_5$ Essigester Benzylchlorid $(C_6H_5 \cdot CH_2)_2 \cdot C(COOH)_2 = CO_2 + (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 \cdot CH \cdot COOH$ Dibenzylmalonsäure	87		farblose Prismen	ul.	1	1 CHCl <sub>3</sub> 1	B 10 759 A 239 100

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
323 878	Dibenzylessig- säureamid	$C_6H_5-CH_2 > CH.CO.NH_2$ $C_6H_5-CH_2 > CH.CO.NH_2$	$C_6H_5-CH_2 > CH.COCl + (NH_4)_2CO_3 = NH_4Cl + H_2O + CO_2$ Dibenzylessigsäurechlorid $+ C_6H_5-CH_2 > CH.CONH_2$	128- 129		weisse Nadeln	sl.	1	1		B 21 1328
314 652	Dibenzylessig- säurechlorid	$C_6H_5-CH_2 > CH.COCl$ $C_6H_5-CH_2 > CH.COCl$	$C_6H_5-CH_2 > COOH + PCl_5 = POCl_3 + HCl + C_6H_5-CH_2 > CH.COCl$ Dibenzylessigsäure			hellgelbe Krystall- masse					B 21 1328
121 250 1879 380	Dibenzylessig- säurenitril	$C_6H_5-CH_2 > CH.CN$ $C_6H_5-CH_2 > CH.CN$	$C_6H_5-CH_2 > CH.CONH_2 + PCl_5 = POCl_3 + 2HCl + C_6H_5-CH_2 > CH.CN$ Dibenzylessigsäureamid	89-91		weisse Tafeln	ul.	1	1		B 21 1328
121 316	Dibenzylharn- stoff	$CO < \begin{matrix} NH-CH_2-C_6H_5 \\ NH-CH_2-C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5-CH_2Cl + CO < \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} = 2HCl + CO < \begin{matrix} NH-CH_2-C_6H_5 \\ NH-CH_2-C_6H_5 \end{matrix}$ Benzylchlorid Harnstoff	167		farblose Nadeln	ul.	1			B 4 412
134 28	Dibenzyliden- aceton	$C_6H_5-CH=CH > CO$ $C_6H_5-CH=CH > CO$	$2 C_6H_5CHO + CH_2.CO.CH_2 = H_2O + (C_6H_5-CH=CH)_2.CO$ Benzaldehyd Aceton	112- 112.5		farblose monokline Tafeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1		B 14 350
119 128	Dibenzyliden- p-phenylen- diamin	$C_6H_4 < \begin{matrix} N=CH-C_6H_5 \\ N=CH-C_6H_5 \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 < \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix}$ 1. 2. + $2 C_6H_5-CHO = 2 H_2O + C_6H_4(N=CH-C_6H_5)_2$ p-Phenyldiamin Benzaldehyd	138- 140		farblose Blätter					B 11 599
36 19	Dibenzyliden- m-toluylen- diamin	$CH_3-C_6H_4 < \begin{matrix} N=CH-C_6H_5 \\ N=CH-C_6H_5 \end{matrix}$	$CH_3-C_6H_4 < \begin{matrix} CH_2 \\ NH_2 \end{matrix}$ 1. 2. + $2 C_6H_5-CHO = 2 H_2O + CH_3-C_6H_4 < \begin{matrix} N=CH-C_6H_5 \\ N=CH-C_6H_5 \end{matrix}$ m-Toluyldiamin Benzaldehyd	122- 128		farblose Krystall- masse					A 140 98
16 19	Dibenzylketon	$CO < \begin{matrix} CH_2-C_6H_5 \\ CH_2-C_6H_5 \end{matrix}$	$(C_6H_5-CH_2-COO)_2Ca = CaCO_3 + C_6H_5-CH_2-CO-CH_2-C_6H_5$ α-toluylsaure Kalk	30	320- 321	farblose Krystalle					B 6 560
35 948	Dibenzyl- malonsäure	$C_6H_5-CH_2 > C < \begin{matrix} COOH \\ COOH \end{matrix}$ $C_6H_5-CH_2 > C < \begin{matrix} COOH \\ COOH \end{matrix}$	$2 C_6H_5-CH_2Cl + CHNa(COOC_2H_5)_2 = NaCl + HCl + (C_6H_5-CH_2)_2C < \begin{matrix} COOC_2H_5 \\ COOC_2H_5 \end{matrix}$ Benzylchlorid Natriummalonsäure- diäthylester	162		farblose Prismen	sl.		Ligroin unl.		A 239 97
14 802	Dibenzyl- methan	$C_6H_5-CH_2 > CH_2$ $C_6H_5-CH_2 > CH_2$	$C_6H_5-CH_2 > CO + 2 H_2 = H_2O + (C_6H_5-CH_2)_2-CH_2$ Dibenzylketon	290- 300		farblose Flüssig- keit					B 7 1627
10 59 239 00	Dibromacet- amid	$CHBr_2.CO.NH_2$	$CHBr_2.COOC_2H_5 + NH_3 = C_2H_5OH + CHBr_2.CO.NH_2$ Dibromessigsäureester $CBr_2.CO + CHBr_2 + NH_3 = CHBr_2 + CHBr_2.CO.NH_2$ Pentabromaceton	156		farblose Nadeln					B 4 369 A 12 <sup>2</sup> 121

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
$\alpha$ -Dibrom- acetophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CHBr_2$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_3 + 4 Br = 2 HBr + + C_6H_5 \cdot CO \cdot CHBr_2$ Acetophenon	36-37		farblose rhombische Tafeln	unl.	1	1	B 10 2010
Dibromäthyl- alkohol	$CHBr_2 \cdot CH_2OH$	$CH_2Br + BrOH = \begin{array}{c} CHBr_2 \\   \\ CH_2OH \end{array}$ Bromäthylen	179- 187		farblose Flüssig- keit				B 9 49
Dibromessig- säure	$CHBr_2 \cdot COOH$	$CH_3 \cdot COOH + 2 Br_2 = 2 HBr + CHBr_2 \cdot COOH$ Essigsäure	45-50	232- 234	Krystall- masse	1			A 110 115
$\alpha$ -Dibrom- hydrin	$CH_2Br \cdot CHOH \cdot CH_2Br$	$CH_2OH$ $CHOH + P + 3 Br + H_2O = PO(OH)_3 + HBr + CH_2Br \cdot CHOH \cdot CH_2Br$ $CH_2OH$ Glycerin		219	farblose Flüssig- keit		1		B 21 2890
$\beta$ -Dibrom- hydrin	$CH_2Br \cdot CHBr \cdot CH_2OH$	$CH_2 = CH \cdot CH_2OH + Br_2 = CH_2Br \cdot CHBr \cdot CH_2OH$ Allylalkohol		319	farblose Flüssig- keit				A Spl 1.138
Dibromhydro- zimmtsäure	$C_6H_5 \cdot CHBr \cdot CHBr \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot COOH + Br_2 = C_6H_5 \cdot CHBr \cdot CHBr \cdot COOH$ Zimmtsäure			farblose monokline Krystalle		1	$CS_2$ schw.	A 127 320
Dibrommalein- säure	$CBr \cdot COOH$ $\parallel$ $CBr \cdot COOH$	$CH_2 \cdot COOH$ $\parallel$ $CH_2 \cdot COOH$ Bernsteinsäure  $\begin{array}{c} Br C \quad C \cdot Br \\ \diagdown \quad / \\ NO_2 C \quad C \cdot NO_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \quad \quad \quad NH \end{array} + 2 H_2O = 2 NO + NH_3 + \begin{array}{c} C Br \cdot COOH \\ \parallel \\ C Br \cdot COOH \end{array}$ Dibromdinitropyrrrol	123.3		farblose Aggregate	1	1	1 Benzol unl.	A 130 2  B 20 2599
		$COOH \cdot C \equiv C \cdot COOH + Br_2 = COOH CBr = CBr \cdot COOH$ Acetylendicarbonsäure							A 246 85



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
310 3010	Di-o-bromnitrosophenol					weisses Krystall- pulver	1	1	B 21 674	
B 9 49			$+ 2\text{Br}_2 = 2\text{HBr} +$	Nitrosophenol						
110 115	$\alpha$ -Dibrompropionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH} + \text{Br}_2 = \text{HBr} + \text{CH}_3 \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{COOH}$ $\alpha$ -Brompropionsäure	61	221	farblose Tafeln				A Spl. 2. 72
	$\alpha$ - $\beta$ -Dibrompropionsäure	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{O}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH}$ Dibrompropylalkohol $\text{CH}_2 = \text{CBr} \cdot \text{COOH} + \text{HBr} = \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH}$ $\alpha$ -Bromakrylsäure	64	227	farblose Tafeln oder Prismen	1	1		A 167 222 A 171 332
321 2890	Dibromsalicylamid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Br}_2 \\ \text{CO NH}_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$ (1) (2)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CONH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (2) \end{matrix} + 2\text{Br}_2 = 2\text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Br}_2 \\ \text{CONH}_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$ Salicylamid	183		weisse Nadein	1	1		B 22 2769
127 320	Dibutylaktinsäure		$2 \text{CH}_3 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HCl} + \text{C}_8\text{H}_{14}\text{O}_2$ Chlorisobuttersäure			amorph	1	sl.	ul.	J. 1878 704
130 2	Diacarbontetracarbonsäuretetraäthylester	$(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 - \text{C} = \text{C} = \text{C}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$	$2 \text{CCl Na}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 = 2\text{NaCl} + (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{C} = \text{C}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$ Natrium-Chlormalonsäureester $2 \text{CH}_2(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} + \text{J}_2 = 2 \text{NaJ} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{C} = \text{C}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$ Malonsäureester	56- 58	325- 328	farblose monokline Prismen	sl.	1		A 214 76 B 17 2781
320 2599	Diacarbonyldinaphthyl	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{C} \\ \text{CO} \end{matrix} \begin{matrix} \text{O} \\ \text{C} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH} + 2 \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} = 2 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CO} \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphthol Oxalsäure			blasse rote Blättchen	ul.	ul.	$\text{CHCl}_3$ sl.	B 5 725
246 85	Diacarbothionsäureäthylester	$\text{S} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{Cl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{Na}_2\text{S} = 2 \text{NaCl} + \text{S}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$ Chlorameisensäureester	180		Öl				B 2 298

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Dicarbonylglutarkonsäure-tetraäthylester	$(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}$ $(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{C} = \text{CH}$	$2 \text{CH}_3 (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 + 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} + \text{CHCl}_3 = 3 \text{NaCl} + 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ Malonsäureester $+ (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{C}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$		270- 280	farblose Flüssigkeit				A 222 250	
Dichinaldin	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{N} \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{N} \\   \quad   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + 4 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = 4 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{H}_2 + \text{C}_{20}\text{H}_{16}\text{N}_2$ Benzidin Aldehyd		206- 207	farblose Nadeln	sl.	l.	sl.	Ligroin schw.	A 242 326
Dichinizo- hydrobenzol		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$ $\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2$ Succinylöbernsteinsäure- diäthylester			gelbes Krystall- pulver	ul.	ul.	ul.		B 17 351
$\beta$ -Dichinolyll	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH} = \text{N} \\   \quad   \\ \text{CH} = \text{N} \\   \quad   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{CH} \end{array} = \text{H}_2 + \text{C}_{18}\text{H}_{12}\text{N}_2$ Chinolin		192.5	seiden- glänzende monokline Tafeln	ul.	sl.	sl.		B 17 1965
p-Dichinolyll		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 + 2\text{O} = 8 \text{H}_2\text{O} \\ + \text{C}_{18}\text{H}_{12}\text{N}_2 \end{array}$ Benzidin		178	farblose monokline Tafeln	sl.	sl.	sl.	Benzol 1	M 5 418
$\alpha$ -Dichinolyllin	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{N} = \text{C} - \text{C} = \text{N} \end{array} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array}$	$5 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \\   \quad   \\ \text{N} = \text{CH} \end{array} = \text{C}_6\text{H}_{11}\text{N} + 2 \text{C}_{18}\text{H}_{12}\text{N}_2$ Chinolin		175.5	perlmutter- glänzende Blättchen	ul.	sl.	l.	$\text{CHCl}_3$ 1	M 2 490
Dichloracetal- dehyd	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CHO}$	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COO Na} = \text{CO}_2 + \text{NaCl} + \text{CHCl}_2 \cdot \text{CHO}$ Trichlormilchsaures Natrium		88- 90	farblose Flüssigkeit					A 257 331

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
222 250	Dichloracetamid	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CCl}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHCl}_2 + \text{NH}_3 = \text{CHCl}_3 + \text{CHCl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Pentachloracetone $\text{CHCl}_3 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} + \text{CHCl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Dichloroessigsäureester	96	233- 254	farblose monokline Säulen	sl.	1	1	A 122 120 J. 1864 317
242 326	Dichloracetone sym.	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Dichlorhydrin.	45	172.5	farblose rhombische Tafeln	1	1	1	J. 1871 531
	Dichloracetone unsym.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHCl}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHCl}_2$ Aceton	120		farblose Flüssigkeit				A 110 40
17 51	1. 2. Dichlor- äther	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Chloraldehyd Alkohol $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{HCl} = \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Chloracetal	140- 145		farblose Flüssigkeit				M. 5 496 M. 5 496
	2-2-Dichlor- äthylalkohol	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CHO} + \text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnO} + \text{C}_4\text{H}_{10} + \text{CHCl}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$ Dichloraldehyd	85- 86	146	farblose Flüssigkeit	sl.	1	1	J. 1887 1247
17 95	$\alpha$ -Dichlor- akrylsäure	$\text{CHCl} = \text{CCl} \cdot \text{COOH}$	$\text{CCl} \cdot \text{COH} + \text{H}_2\text{O} = \text{H} \cdot \text{COOH} + \text{CHCl} = \text{CCl} \cdot \text{COOH}$ $\text{CCl} \cdot \text{COOH}$ Mucocochlorsäure $\text{CCl} - \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{NH}_3 + \text{CHCl} = \text{CCl} \cdot \text{COOH}$ Dichlormaleinsäureimid $\text{CCl} \cdot \text{CO} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} + 2 \text{NaOH} = 2 \text{NaCl} + 2 \text{CO} + \text{CHCl} = \text{CCl} \cdot \text{COOH}$ Tetrachlordiketopenten			farblose Prismen	1	1	1	Benzol schw. Am 3 168
45 18	o-Dichlor- benzol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Cl} \ 1. \\ \text{Cl} \ 2. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{Cl} \ 1. \\ \text{OH} \ 2. \end{matrix} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \text{Cl}_2$ o-Chlorphenol		179	farblose Flüssigkeit				A 176 40
42 90	m-Dichlor- benzol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Cl} \ 1. \\ \text{Cl} \ 3. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{Cl}_2 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NO}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \text{Cl}_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ Dichloranilin Aethylnitrit		172	farblose Flüssigkeit				A 182 97
257 31	p-Dichlor- benzol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Cl} \ 1. \\ \text{Cl} \ 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_6 + 2 \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \text{Cl}_2$ Benzol	53	172	farblose monokline Blätter	1	1	Benzol 1	J. 1864 524

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Dichlorbutenylglykol	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH} \cdot (\text{OH}) \\   \\ \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{Cl} \text{ 1.} \\ \text{OH} \text{ 4.} \end{array} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}_2$ <p>p-Chlorphenol</p> $\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) + 2 \text{HCl} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{l} \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl} \\   \\ \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl} \end{array}$ <p>Erythrit</p>	125-	152	farblose Krystalle	1			A 176 32	β-Di- hy
		$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{C Cl} = \text{N} \\   \\ \text{N} = \text{C Cl} \end{array} \\ + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{POCl}_3 + 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{C Cl} = \text{N} \\   \\ \text{N} = \text{C Cl} \end{array}$ <p>o-Benzoylenharnstoff</p>	125.5	(30 mm)						
Dichlorchinoxalin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C Cl} = \text{N} \\   \\ \text{N} = \text{C Cl} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{POCl}_3 + 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C Cl} = \text{N} \\   \\ \text{N} = \text{C Cl} \end{array}$	115		farblose Nadeln		Benzol 1	Jpr Ch 39.150		
p-Dichlordihydroterephthalsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{Cl} \\   \\ (\text{COOH})_2 \end{array}$	$\text{COO C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_4$ <p>Succinylbernsteinsäureester</p> $+ 4 \text{PCl}_5 + 2 \text{H}_2\text{O} = 4 \text{POCl}_3 + 4 \text{HCl}$	272-	275	weisse Blättchen	1	1	1	B 21 1264	Dieh
2. 3. Dichlordimethylbernsteinsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C Cl} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C Cl} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C Cl}_2 \cdot \text{COOH} + 2 \text{Ag} = 2 \text{AgCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C Cl} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C Cl} \cdot \text{COOH} \end{array}$ <p>Dichlorpropionsäure</p>	185		farblose Krystall- krusten	1	1	1	J.pr.ch 41.466	β-Di- α-ke inde
Dichlorditolyl	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{Cl} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{Cl} \end{array} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{Cl} \end{array} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} \\ + 4 \text{HCl} = 2 \text{NH}_4\text{Cl} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{Cl} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{Cl} \end{array} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{Cl} \end{array} \end{array}$ <p>o-Tolidin</p>	51		weisse Blättchen		1		B 21 1097	
Dichloressigglyoxylsäureanhydrid	$\text{CH Cl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CHO}$ $\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \end{array}$	$2 \text{CH Cl}_2 \cdot \text{COO Ag} = 2 \text{Ag Cl} + \text{CH Cl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CHO}$ $\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \end{array}$			Öl				B 14 586	
Dichloressigsäure	$\text{CH Cl}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + 2 \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CHCl}_2 \cdot \text{COOH}$ <p>Essigsäure</p>	-4	189- 191	farblose Flüssig- keit				A 133 154	Dieh lith
		$\text{C Cl}_2 = \text{C Cl}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \text{Na Cl} + \text{CH Cl}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5$ <p>Perchloräthylen Natriumäthylat</p> $\text{C Cl}_2 \cdot \text{CHO} + \text{KCN} + \text{H}_2\text{O} = \text{KCl} + \text{HCN} + \text{CH Cl}_2 \cdot \text{COOH}$ <p>Chloral</p>						J. 1864 316 A 173 295	Dieh silo α-Di- mu	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
176 32	$\beta$ -Dichlorhydrin	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{Cl}_2 = \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Allylalkohol		182	farblose Flüssigkeit				A 156 164	
A.ch. 2385	$\beta$ -Dichlorhydrin	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2\text{OH} \quad \quad \quad \text{CH} \cdot \text{Cl}$   $\text{CH} \cdot \text{OH} + 2 \text{HCl} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH} \cdot \text{OH}$   $\text{CH}_2\text{OH} \quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$ Glycerin		176- 177	farblose Flüssigkeit	1			A 92 302	
pr.Ch 9.150			$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2\text{Cl} + \text{ClOH} = \text{CH}_2\text{Cl} - \text{CHOH} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Allylchlorid							B 3 352	
B 21 1264	Dichlorindol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C Cl} \\ \diagdown \diagup \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{Cl}$	$\text{C}_5\text{H}_7\text{NO}_2 + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{POCl}_3 + 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C Cl} \\ \diagdown \diagup \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{Cl}$ Oxindol		103- 104	farblose Blättchen	sl.	1	1	Benzol 1	B 12 457
	$\alpha$ -Dichlor- $\beta$ -ketonaphthalin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C Cl}_2 - \text{CO} \\ \diagdown \diagup \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{Cl} = \text{C} \cdot \text{OH} \\ \diagdown \diagup \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix} + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C Cl}_2 - \text{CO} \\ \diagdown \diagup \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$ $\alpha$ -Chlor- $\beta$ -naphthol			gelber Syrup		1			B. 21 3541
pr.ch 1.466	$\beta$ -Dichlor- $\alpha$ -ketoxyhydrindensäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \diagup \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{Cl}_2$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{O} - \text{C} \cdot \text{OH} \\ \diagdown \diagup \\ \text{C} \cdot \text{O} - \text{C} \cdot \text{Cl} \end{matrix} + \text{ClOH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \diagup \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{Cl}_2$ Chloroxynaphthochinon		70	farblose Prismen					B 21 2383
B 21 1097			$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \diagup \\ \text{C Cl}_2 \cdot \text{C Cl}_2 \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \diagup \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{Cl}_2$ Tetrachlordiketon								B 21 497
B 14 586			$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \diagup \\ \text{CO} \cdot \text{Cl}_2 \end{matrix} + \text{NaOH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COO Na} \\ \diagdown \diagup \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{Cl}_2$ Dichlortriketon								B 21 497
A 133 154	Dichlormethyläther	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Methyläther			105	farblose Flüssigkeit				K 19 473
1864 316	Dichlormilchsäure	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CHO} + \text{HCN} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{CHCl}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} + \text{NH}_4\text{Cl}$ Dichloracetaldehyd		76,5- 77	farblose Tafeln	1	1	1		B 10 903
A 173 295	$\alpha$ -Dichlormukonsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{Cl}$ $\text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{Cl}$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 \cdot (\text{COOH})_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + 6 \text{PCl}_5 = 6 \text{POCl}_3 + 10 \text{HCl} + \text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{CCl} \cdot \text{CCl} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Schleimsäure			weisse Nadeln	sl.	1	sl.		A 132 95

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
$\beta$ -Dichlor- mukonsäure		entsteht neben der $\alpha$ -Säure	189		Nadeln	1			Soc 57 931
Dichlornaph- talin 1. 2.		$C_{10}H_6 \cdot Cl \cdot OH + PCl_5 = HCl + POCl_3 + C_{10}H_6Cl_2$ Chlor- $\beta$ -naphтол	34		farblose rhombische Tafeln		1	Ligroin 1	B 21 734
Dichlornaph- talin 1. 4.		$C_{10}H_8 \cdot Cl_2 = 2 HCl + C_{10}H_6Cl_2$ Naphthalin- tetrachlorid	67- 68	286- 287	seiden- glänzende Nadeln				B 9 1089
Dichlornaph- talinhydringlykol	$C_{10}H_8(HClO)_2$	$C_{10}H_7Cl + Cl_2 = HCl + C_{10}H_6Cl_2$ $\alpha$ -Chlornaphthalin $C_{10}H_6Cl_2 + 2 H_2O = 2 HCl + C_{10}H_8(HClO)_2$ Naphthalintetra- chlorid	155- 156		farblose Prismen	sl.	1	1	B1 18- 207
$\alpha\alpha$ -Dichlor- $\beta$ -naphтол		$C_6H_4 \begin{matrix} CCl_2 \cdot CO \\   \\ CHCl-CHCl \end{matrix} + H_2 = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} CCl = C \cdot OH \\   \\ C \cdot Cl = CH \end{matrix}$ Tetrachlorketonaphthalin	123- 124		weisse Nadeln		1	1	B. 21 3387
$\alpha\beta$ -Dichlor- $\beta$ -naphтол		$2 C_6H_4 \begin{matrix} CCl_2 = CO \\   \\ CH = CCl \end{matrix} + H_2 = 2 C_6H_4 \begin{matrix} CCl_2 = C \cdot OH \\   \\ CH = CCl \end{matrix}$ Trichlorketonaphthalin	80- 81		weisse Nadeln		1	1	B. 21 3386
Dichlor $\alpha$ -naph- тол		$C_{10}H_7 \cdot OH + 2 Cl_2 = 2 HCl + C_{10}H_6 \cdot Cl_2 \cdot OH$ $\alpha$ Naphтол	106- 107		seiden- glänzende Nadeln		1	1	B. 21 891

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
See 57 931	Dichloroxy- chinolin	$C_6H_5N \begin{matrix} C.OH = C.Cl \\ C.Cl = CH \end{matrix}$	$C_6H_5N \begin{matrix} C.OH = CH \\ CH = CH \end{matrix} + 2 Cl_2 = 2 HCl + C_6H_5N \begin{matrix} C.OH = CCl \\ CCl = CH \end{matrix}$	179- 180		farblose Nadeln	ul.	sl.		B. 21 2980
B. 21 734	o-p-Dichlor- phenylpara- consäure		$C_6H_3Cl_2 \begin{matrix} C.OH \\ CH \end{matrix} + \begin{matrix} CH_2 - COOH \\   \\ CH_2 . COOH \end{matrix} = H_2O + HCl +$ Bernsteinsäure o-p-Dichlorbenzaldehyd	165		weisse Blättchen	1			B. 21 3444
B. 9 1089										
Bl 18 207	o-p-Dichlor- phenylpara- consäure		$C_6H_3Cl_2 \begin{matrix} C.OH \\ CH \end{matrix} . COOH = CO_2 + C_6H_3Cl_2 \begin{matrix} CH \\ CH \end{matrix} . COOH$			weisse Prismen				B. 21 3444
B. 21 3387	αβ-Dichlor- propionsäure	$CH_2Cl . CHCl . COOH$	o-p-Dichlorphenylparaconsäure $CH_2 . OH$							
B. 21 3386			$CH . OH + 2 PCl_5 = 2 POCl_3 + 2 HCl + CH_2Cl . CHCl . COOH$ Glycerinsäure	50	210	farblose Nadeln				A 167 49
			$CH_2 = CCl . COOH + HCl = CH_2Cl . CHCl . COOH$ α Chlorakrylsäure							B 10 1499
B. 21 891	ββ Dichlor- propionsäure	$CHCl_2 . CH_2 . COOH$	$CHCl = CH . COOH + HCl = CHCl_2 - CH_2 . COOH$ β Chlorakrylsäure	56		farblose Prismen	1	1	1	A 239 267
	p-Dichlor- terephthal- säure	$C_6H_4Cl_2 \begin{matrix} COOH \\ COOH \end{matrix}$	$C_6H_4Cl_2 \begin{matrix} COOH \\ COOH \end{matrix} + O = H_2O + C_6H_4Cl_2 \begin{matrix} COOH \\ COOH \end{matrix}$ p-Dichlordihydro- terephthalsäure	305- 306		farblose Nadeln	1			B 21 1467

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Dieinnameryl- vinylketon	$\text{CO} \begin{cases} \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{cases}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{CO}(\text{CH}_3)_2 + (\text{NaOH}) = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{22}\text{H}_{20}\text{O}$ Zimtaldehyd Aceton	142		goldgelbe Nadeln	sl.	sl.		B 18 2325
Dieumenyl- harnstoff	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_7 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_7 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{C}_6\text{H}_7 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{cases} + \text{COCl}_2 = 2 \text{HCl} + \begin{cases} \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{13} \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{13} \end{cases}$ Cumylamin	118		farblose Nadeln				B 22 932
Dieumenyl- oxamid	$\begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_7 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_7 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 + \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_{22}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_2$ Cumylamin Oxaläther	181- 182		weisses Krystall- pulver				B 22 932
Dieyanaethyl- äthylendi- amin	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{CN} \end{matrix}$	$2 \text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{matrix}$ Cyanessigsäure- äthylester Aethylendiamin	190- 191		farblose Nadeln	sl.	sl.		Privat
Dieyanamido- benzoyl	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CN} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{NH}_2 \\ \text{CO} - \text{N} \end{cases} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{cases} + \text{CN} - \text{CN} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CN} \\ \text{CO} - \text{N} \end{cases}$ Anthranilsäure Cyan			gelbliche Prismen	sl.	l		B 11 1986
Di-o-cyanben- zylsulfid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CN} \end{cases} \text{C}_6\text{H}_4$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{C}=\text{NH} \\ \text{CH}_2 \end{cases} > \text{S} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CN} \end{cases} \text{C}_6\text{H}_4$ Thiophthalimidin	124		farblose Prismen	sl.			B 23 2485
Dieyandiamid	$\text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} = \text{NH}$	$2 \text{CN} \cdot \text{NH}_2 = \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{NH}$ Cyanamid	205		farblose trimetrische Blättchen	l	l	ul.	A 108 99
Dieyan- diamidin	$\text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} \text{C} = \text{NH}$	$\text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} = \text{NH} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} \text{C} = \text{NH}$ Dieyandiamid			farblose Krystalle	l	l		A 122 25
Diformin	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{COH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{COH} \end{matrix}$	$\text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = \text{NH}_3 + \text{NH} = \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Harnstoff Guanidin							B 7 446
		$\text{CH}_2 \cdot \text{OH} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + 2 \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix} = 2 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{COH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{COH} \end{matrix}$ Glycerin Oxalsäure	163- 166 (20- 30 mm		farblose Flüssig- keit				J 181 508



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
B 18 2325 B 22 932	Difurfurol- diphenylin	$C_6H_4 \cdot N = C_6H_5O$   $C_6H_4 \cdot N = C_6H_5O$	$C_6H_4 \cdot NH_2 + 2 \begin{array}{c} CH \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \cdot COH \end{array} = 2H_2O + \begin{array}{c} C_6H_4 \cdot N = C_6H_5O \\   \\ C_6H_4 \cdot N = C_6H_5O \end{array}$ Diphenylin      Furfurol			gelbe Blättchen		1			B 22 3013
B 22 932	Difurylharn- stoff	$\begin{array}{l} \text{NH} \cdot CH_2 \cdot C_6H_5O \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} = O \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \cdot CH_2 \cdot C_6H_5O \end{array}$	$2 \begin{array}{c} CH \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \cdot CH_2 \cdot NH_2 \end{array} + COCl_2 = 2HCl + \begin{array}{c} \text{NH} \cdot CH_2 \cdot C_6H_5O \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} = O \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \cdot CH_2 \cdot C_6H_5O \end{array}$ Furylamin	128		farblose Blättchen	ul.	sl.	sl.		B 23 3207
Privat	Diglykolamid- säure	$NH \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot COOH \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot COOH \end{array}$	$2 Cl \cdot CH_2 \cdot COOH + 3 NH_3 = 2 NH_4Cl + NH(CH_2 \cdot COOH)_2$ Chloressigsäure			farblose rhombische Prismen	sl.	ul.	ul.		A 122 257
B 11 1986	Diglykolamin- säure	$NH_2 \cdot CO \cdot CH_2 > O$ $COOH \cdot CH_2 > O$	$O \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot CO \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot CO \end{array} NH + H_2O = NH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot COOH$ Diglykolsäureimid	135		farblose rhombische Prismen	sl.	sl.			A 128 140
B 23 2485	Diglykolsäure	$\begin{array}{l} \text{COOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2\text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2\text{OH} \end{array} + 2O_3 = 2H_2O + \begin{array}{l} \text{CH}_2 \text{---} \text{COOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{COOH} \end{array}$ Diäthylenalkohol	148		farblose rhombische Prismen	1	1			A ch 69.342
A 108 99	Diglykol- säureimid	$O \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot CO \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot CO \end{array} NH$	$2 Cl \cdot CH_2 \cdot COOH + CaO = CaCl_2 + O = (CH_2 \cdot COOH)_2$ Chloressigsäure			farblose Nadeln	sl.	sl.	sl.		J 1861 40 A 128 134
B 7 446	Diheptilen- oxysulfid	$O \cdot (C_7H_{14})_2 \cdot S$	$2CH_3 \cdot (CH_2)_7 \cdot CHO + H_2S = H_2O + O(C_7H_{14})_2S$ Oenanthol		200- 205	farblose Flüssigkeit					A Spl 6.35
J 181 508	Diheptylessig- säure	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COOH} \end{array} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \end{array} + KOH = CH_3COOK + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \end{array}$ Diheptylacetessigsäure	26- 27	240- 250 (80- 90 mm	Krystall- masse	al.	1	1		A 200 116

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt v	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass- er	Alko- hol	Äther	
Dihexyl- carbinol	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_5 \text{CO} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_{13} \text{CH} \cdot \text{OH}$	41— 42		farblose Tafeln		1	Ligroin 1	Soc. 57 536
Dihexylketon	$\text{C}_6\text{H}_{13} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{13}$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_5 \cdot \text{COO} \cdot \text{Ca} = \text{CaCO}_3 + \text{C}_6\text{H}_{13} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{13}$ Oenanthsaurer Kalk	30	164	farblose Blätter				A 108 179
Dihydrochina- zollin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 - \text{NH} \\   \\ \text{N} = \text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COH} \end{matrix} + 3\text{Zn} + 6\text{HCl} = 3\text{ZnCl}_2 + 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 - \text{NH} \\   \\ \text{N} = \text{CH} \end{matrix}$ o-Nitrobenzylformamid			gelbes Öel	1	1		B 23 2814
Dihydrochinon	$(\text{OH})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot (\text{OH})_2$	$2\text{C}_6\text{H}_4 (\text{OH})_2 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + (\text{OH})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot (\text{OH})_2$ Hydrochinon	237		farblose Blätter	sl.	1	1	M 5 600
$\beta$ -Dihydromu- konsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix}    \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{matrix}$	$\text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{CCl} - \text{CCl} = \text{CH} \cdot \text{COOH} + 3\text{H}_2 = 2\text{HCl} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Dichlormukonsäure	195		farblose Säulen	sl.	1	sl.	A 256 10
Dihydrooxy- toluinoxalin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{COOH} \cdot \text{C} = \text{C} \cdot \text{C} = \text{C} \cdot \text{COOH} + 3\text{H}_2 = \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix}    \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{matrix}$ Diacetylendicarbonsäure	100— 103		gelbliche Nadeln	1	1	1	A 237 361
$\alpha$ -Dihydrostil- bazol	$\begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{C} \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{NH}_2 + \text{CHCl}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 = \text{C}_7\text{H}_7\text{OH} + \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Chloressigester o-Toluyldiamin	-3	289,5	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	B 21 821
Dihydroxydi- benzoylstil- bendiamin	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 3\text{NH}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{22}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O}_4$ Salicylaldehyd Benzil			farbloses Krystall- pulver	ul.	ul.	Phenol 1	Soc. 45 673
Dihydroxydi- ketodime- thylhexan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} & \text{OH} \\ / & \backslash \\ \text{C} & \text{---} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \backslash & / \\ \text{CH}_3 & \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} & \text{OH} \\ / & \backslash \\ \text{C} & \text{---} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \backslash & / \\ \text{CH}_3 & \text{CH}_3 \end{matrix}$ Diacetyl	96		lange farblose Nadeln				B 21 1421
Dihydroxy- hexamethyl- hexan	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} - \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$ $(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} - \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 \text{---} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} - \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$ Pinakolin	69		farblose Krystalle				J1873 304

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
Soe. 57 536	Dilmidoisatin	$\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{NH})$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{OH} + 2\text{NH}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_2$ Isatin	über 300		hellgelbe Nadeln	ul.	sl.		$\text{CHCl}_3$ 1	A 190 371
A 108 179	Diläthionimid- säure	$\text{NH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{H} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{H} \end{matrix}$	$2\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{H} = \text{NH}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH})_2$ Taurin			farblose Schuppen					B 7 117
B 23 2514	Diläthion- saurer Am- moniak	$\text{O} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 \end{matrix}$	$\text{CH}_2\text{OH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{O} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 \end{matrix}$ Isäthionsaurer Ammoniak	196- 198		farblose Blättchen	1				B 12 1604
M 5 600	Dilsoamyl	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CHCH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Isoamyljodid		159.5	farblose Flüssig- keit			Kiesig 1		B 10 1602
A 256 10	Dilsobutyl	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ Isobutyljodid		108.5	farblose Flüssig-					A 96 365
B 18 680			$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CHJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ Isopropyljodid Isoamyljodid								A 144 188
A 237 361											
B 21 821	Dilsobutylen	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{C} = \text{CH} \cdot \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \cdot \text{J} + 2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} = \text{CH}_2 + \text{CaO} = \text{CaJ}_2 + \text{H}_2\text{O}$ Trimethyl- carbinoljodid Isobutylen		102.5	farblose Flüssig- keit					A 196 118
	Dilnitroso- aceton	$\text{CO} \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{matrix}$	$\text{CO}(\text{CH}_2 \cdot \text{COOH})_2 + 2 \text{NaNO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO} \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{matrix}$ Acetondicarbonsäure			farblose Prismen	sl.	1	1	Ligroin sl.	B 19 2465
Soe. 45 673	Dilsooktyl	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_6 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \cdot \text{CH} \end{matrix} (\text{CH}_2)_6 \text{CH}_2$	$2 \text{CH}_2(\text{CH}_2)_6 \text{CHJ} \cdot \text{CH}_2 + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH} - \text{CH} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} (\text{CH}_2)_6 \text{CH}_2$ secundär Octyljodid		267- 269	farblose Flüssig- keit					Z 15. 175
B 21 1421	Dilsopropyl	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} - \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}(\text{OH}) \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + 4\text{HJ} = 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{J} + (\text{CH}_2)_2 \text{CH} - \text{CH}(\text{CH}_2)_2$ Pinakon		58	farblose Flüssig- keit					Z 1871 699
J1873 304			$2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CHJ} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} - \text{CH}(\text{CH}_2)_2$ Isopropyljodid								A 144 184

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Diisopropyl- carbinol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{OH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \end{array}$ Diisopropylketon		140	farblose Flüssig- keit				A 180 333	
Diisopropyl- glykol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{KOH} = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \end{array} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COOK} \end{array}$ Isobutyraldehyd	51.5	222- 223	farblose monokline Tafeln	sl.	1	1	M 4- 664	
Dijodacetamid	$\text{CHJ}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\begin{array}{c} \text{N} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{J}_2 = \text{N}_2 + \text{CHJ}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{N} \end{array}$ Diazoacetamid  $\text{CHJ}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CHJ}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_3$ Dijodessigsäureester	201- 202		farblose Prismen	sl.			J pr Ch 38.434	
Dijodacetylen	$\text{CJ} \equiv \text{CJ}$	$\text{CH} \equiv \text{CH} \cdot \text{Ag}_2\text{O} + 2 \text{J}_2 = \text{H}_2\text{O} + 2 \text{AgJ} + \text{CJ} \equiv \text{CJ}$ Acetylsilber	78		farblose Krystalle				B 135 258	
Dijoddiace- tylen	$\text{CJ} = \text{C} - \text{C} \equiv \text{CJ}$	$\text{CAg} = \text{C} - \text{C} \equiv \text{CAg} + 2 \text{J}_2 = 2 \text{AgJ} + \text{CJ} = \text{C} - \text{C} \equiv \text{CJ}$ Diacetylsilber	101		farblose Krystalle		1		B 18 2276	
Dijodphenol- jodid	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{J}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 3 \text{J}_2 = 3 \text{HJ} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{J}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \end{array}$ Phenol	157		violettrottes Pulver	ul.	1	1	Benzol 1	B 22 2314
Dijodphenylen- oxyd	$\text{C}_6\text{H}_5\text{J}_2\text{O}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 3 \text{J}_2 = 4 \text{HJ} + \text{C}_6\text{H}_5\text{J}_2\text{O}$ Phenol			rotbraunes Pulver	ul.	ul.	ul.	CS <sub>2</sub> 1	B 11 557
p-Diketohexa- methylen	$\begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \quad   \quad   \\ \text{COOH} \quad \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{Succinylobernsteinsäure} \end{array} = 2 \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	78		farblose Prismen	1	1	ul.		B 22 2170 A 211 322
Dikohlen- hexamer- captid	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2 \\   \\ \text{C}(\text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C} \text{Cl}_3 \\   \\ \text{C}(\text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2 \\   \\ \text{C} \text{Cl}_3 \end{array} + 6 \text{NaS} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = 6 \text{NaCl} + \begin{array}{c} \text{C}(\text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2 \\   \\ \text{C}(\text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2 \end{array}$ Hexachlor-Natriummercaptid äthan	199- 200		farbloses Oel	ul.				J pr Ch 15.210
Dikonsitüre	$\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_8$	$2\text{CH}_2\text{COOH} \cdot \text{C}(\text{OH})\text{COOH} \cdot \text{CH}_2\text{COOH} = 2\text{CO}_2 + \text{CO} + 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_8$ Citronensäure			farblose Krystalle	1	1	1		J pr Ch 8.372

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt Stidepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
A 180 333	o-Dikresol	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \end{array} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} - \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} - \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \end{array} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} \end{array} + 2\text{N}_2 + 2\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$ Tetrazoditoly	157	farblose Nadeln	sl.			B. 21 1076
M 4 664	o-Dikresol- dicarbonsäure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COOH} \end{array} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{array} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \end{array} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} \end{array} + 2 \text{CO}_2 = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COOH} \end{array} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{array} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} \end{array}$ o-Dikresol		weisse Nadeln	ul.	sl.	sl.	B. 21 1460
J pr Ch 38.434	Dimethylacetal	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \text{OH} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{OH} + \text{O}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{OCH}_3 \\ \diagdown \text{OCH}_3 \end{array}$ Holzgeist Alkohol $\text{CH}_3\text{CHO} + 2 \text{CH}_3\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} (\text{OCH}_3)_2$ Aldehyd	64.5	farblose Flüssigkeit				J. 1864 485
B 135 258 B 18 2276 B 22 2314	Dimethylace- tylentetra- bromid	$\begin{array}{c} \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{Br}_2 = \begin{array}{c} \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Dimethyl- acetylen	230	tetragonale farblose Krystalle	ul.		Ligroin 1	J pr. Ch 42.144
B 11 357	Dimethyläthyl- äthylen	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{C} = \text{CH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} \text{J} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \end{array} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{C} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array}$ Dimethylpropyl- carbinoljodid	65- 67	farblose Flüssigkeit				A. 195 255
B 22 2170 A 211 322	Dimethyl- äthylen- diamin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{NOH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{NOH} \end{array} + 4 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Diäcyldioxim		farblose Flüssigkeit				B. 23 1358
J pr Ch 15.210	Dimethyl- äthylensulfon	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 - \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \text{Na} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \text{Na} \end{array} + 2 \text{CH}_3 \text{Br} = 2 \text{NaBr} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Äthandisulfonsaures Natrium	190	perlmutter- glänzende Schuppen	ul.			J pr Ch 36.445
J pr Ch 8.372	Dimethylakri- din	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{C} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{N} - \text{C} \cdot \text{CH} = \text{CH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 + \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{N}$ Phenyl-p-Toluidin Essigsäure		farblose Nadeln oder Prismen	1	sl.	Benzol 1	A. 239 63

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dimethylalloxan	$\text{CO} \begin{array}{c} \diagup \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{array} \text{CO}$	$\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2 + 2 \text{Cl}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}(\text{CH}_3) + 4 \text{HCl} +$ Kaffein $\text{CO} \begin{array}{c} \diagup \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{array} \text{CO}$			farblose Tafeln	1	sl.	ul.	A 215 257
Dimethylallylcarbinol	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{Zn} + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnO} + \text{HJ} +$ Allyljodid Aceton $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array}$		119.5	farblose Flüssigkeit	sl.			A 185 151
$\alpha$ -Dimethylallylen	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{C} = \text{C} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{CBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{KOH} = 2 \text{KBr} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{C} = \text{C} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$ Trimethyläthylenbromid		40- 41	farblose Flüssigkeit				J. pr. Chem 37. 392
Dimethylamidoazobenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 = \text{HNO}_2 + \text{C}_{14}\text{H}_{15}\text{N}_3$ Dimethylanilin Diazobenzolnitrat		115	gelbe Blättchen	ul.			B 10 528
<i>p</i> -Dimethylamidoazobenzolsulfosäure	$\text{SO}_3\text{H} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{N} \\ \diagdown \text{SO}_3\text{H} \end{array} \text{N} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{C}_{14}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{SO}_3$ <i>p</i> -Diazobenzol- sulfosäure Dimethylanilin			gelbe Blätter				B 10 528
Dimethylamidobenzhydrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ Benzaldehyd Dimethylanilin		69- 70	weisse Nadeln	ul.	1	1	Ligroin sl. B. 21. 3293
<i>p</i> -Dimethylamidobenzoesäure	$\text{COOH} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{COCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ Dimethylanilin Phosgen		234	farblose Nadeln	sl.			B. 9 400
		$\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ Tetramethyldiamidobenzophenon							B. 22 341
Dimethylamidobenzol- $\alpha$ -azonaphthalin	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 - \text{N} = \text{NCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{HCl} + (\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ Diazonaphthalin- chlorid Dimethylanilin			rubinrote Prismen	ul.	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1 B. 23 1908
$\alpha$ Dimethylamidobenzophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + (\text{P}_2\text{O}_5) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ Benzoessäure Dimethylanilin		33- 39	330- 340	farblose Nadeln		1	Ligroin sl. A 206 88

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 215 257	Dimethylamidodiphenylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{NO} \\ \diagdown \text{N} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \end{array}$ Nitrosodimethyl- Phenylhydrazin anilin	130		weisse Nadeln		l			B 21 2612
A 185 151	Dimethylamidophosphorylchlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{PCl}_2 \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} + \text{PCl}_2 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{PCl}_2 \end{array} \end{array}$ Dimethylanilin	66		gelbe Tafeln			sl.	Ligroin sl.	B 21 1497
J. pr. Chem 7, 392	Dimethylamidophosphorylige Säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{P}(\text{OH})_2 \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{P}(\text{OH})_2 \end{array} \end{array}$ Dimethylamido- phosphorylchlorid	162		weisse Nadeln	l	sl.			B 21 1499
B 10 328	Dimethylamidoquecksilberdiphenyl	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} \text{Hg} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{HgCl}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} = 2 \text{HCl} + \text{Hg} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ Dimethylanilin	169		farblose Nadeln		sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1	B 21 1501
. 21. 3293			$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{Na}_2 + \text{Hg} = 2 \text{NaBr} + \text{Hg} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ p Bromdimethylanilin								B 21 1501
B 9 400	Dimethylamidotriphenylcarbinol	$\begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + (\text{ZnCl}_2) = \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Benzophenon Dimethylanilin	132		farblose Nadeln		l			A. 242 341
3. 22 341	Dimethylamidotriphenylphosphin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{PCl}_2 \end{array} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{Cl} + 4 \text{Na} = 4 \text{NaCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{array}$ Dimethylamido- chlorbenzol phosphorylchlorid	152		farblose Krystalle		sl.	sl.	Benzol 1	B 21 1502
3. 23 1908	Dimethylanilin	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{N} \text{H} \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{CH}_3\text{J} + \text{NH}_3 = 2 \text{HJ} + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{N} \text{H} \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array}$ Methyljodid	7.2		farbloses Gas					J. 1862 329
A 206 88	Dimethylanilenchinonimid	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{NO} \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{NO} \\ \diagdown \text{OH} \end{array} + (\text{CH}_3)_2\text{NH}$ Nitrosodimethylanilin								B 7 964
			$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{Cl} \end{array} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} \end{array}$ Dimethylanilin Chinonchlorimid			blaues Pulver					B 21 889

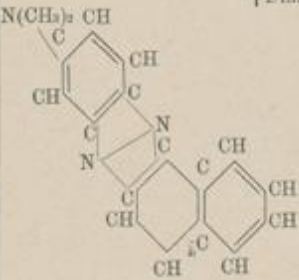
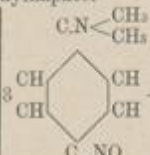
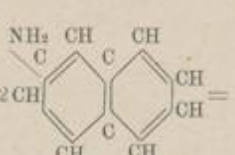
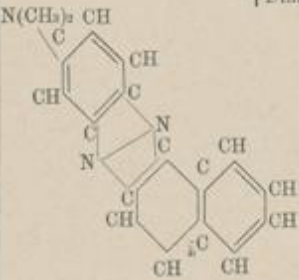
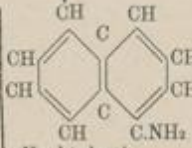
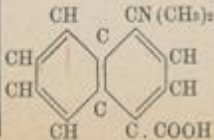
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Dimethyl- anilenchinon- imidsulfon- säure	$\text{C}_6\text{H}_5-\text{N}(\text{SO}_3\text{H})-\text{C}_6\text{H}_4-\text{N}(\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + 2\text{Cl}_2 + \text{C}_6\text{H}_5-\text{N}(\text{CH}_3)_2 = 4\text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5-\text{N}(\text{SO}_3\text{H})-\text{C}_6\text{H}_4-\text{N}(\text{CH}_3)_2$ p Amidophenolsulfo- säure Dimethylanilin			blauviolette Nadeln	ul.	ul.	ul.	B 21 888
Dimethyl- anilin	$\text{C}_6\text{H}_5-\text{N}(\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5-\text{NH}_2 + 2\text{CH}_3\text{J} = 2\text{HJ} + \text{C}_6\text{H}_5-\text{N}(\text{CH}_3)_2$ Anilin Methyljodid		192	farblose Flüssig- keit				A 74 150
Dimethyl- anilinphtalein	$(\text{CH}_3)_2\text{N}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$	$\text{C}_6\text{H}_4-\text{CO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CO} + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + (\text{ZnCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_2$ Phtalsäure- anhydrid Dimethylanilin	390- 391		farblose Prismen	ul.	sl.	Benzol 1	A 206 92
Dimethyl- anilinsalicyl- chlorhydrat	$\text{C}_{20}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_4 \cdot \text{HCl}$	$2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4-\text{COCl} + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{HCl} + \text{C}_{20}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_4 \cdot \text{HCl}$ Salicylchlorid Dimethylanilin			dunkelgrüne Flocken	ul.	ul.		B 10 954
Dimethylan- thracenhydrin	$\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}(\text{CH}_3)_2-\text{C}_6\text{H}_4$	$2\text{CH}_2=\text{CHCl}_2 + 2\text{C}_6\text{H}_5 = 4\text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}(\text{CH}_3)_2-\text{C}_6\text{H}_4$ Aethylidenchlorid	181- 181,5		gelbliche Blättchen		sl.	1	A 235 304
Dimethylazi- äthan	$\text{CH}_3-\text{C}(\text{N})_2-\text{CH}_3$	$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{NH}_2 + \text{CH}_3-\text{C}(\text{N})_2-\text{CH}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3-\text{C}(\text{N})_2-\text{CH}_3$ Diacetyl Hydrazin		ober 270	farbloses Krystall- pulver	ul.	sl.	Benzol sl	J pr Ch 44.175
* (p) Dimethyl- benzophenon	$\text{CO}(\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_3)_2$	$2\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_3 + \text{COCl}_2 + (\text{AlCl}_3) = 2\text{HCl} + \text{CO}(\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_3)_2$ Toluol	92	333- 333,5 (725 mm)	farblose rhombische Krystalle	ul.	1	1	J pr Ch 35.466  B 7 1183
unsym. Dime- thylbernstein- säure	$\text{CH}_3-\text{C}(\text{COOH})_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$	$\text{CH}_3-\text{C}(\text{COOH})_2-\text{CH}_2-\text{COOH} = \text{CO}_2 + (\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{COOH})_2$ Dimethyläthyltricarbonsäure	137- 138		farblose trikline Prismen	1	1	1 Benzol sl	A 242 133  B 22 1.740
		$\text{CH}_3-\text{C}(\text{CN})_2-\text{CH}_2-\text{CN} + 2\text{HCl} + 4\text{H}_2\text{O} = 2\text{NH}_4\text{Cl} + (\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{COOH})_2$ Isobutylencyanid							



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	alkohol	Äther		
B 21 888	$\alpha$ Dimethylbernsteinsäureanil	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Anti- $\alpha$ Dimethylbernsteinsäure	146		farblose Krystalle	sl.	1	1		B. 23 643
A 74 150	Dimethylbis-hydrazil-methylen	$\begin{matrix} \text{NH} & & \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & \text{NH} \\   & &   & &   & &   \\ \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} \\   & &   & &   & &   \\ \text{NH} & & \text{NH} & & \text{NH} & & \text{NH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} & & \text{NH}_2 \\   & &   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} & & \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 \text{NH} \begin{matrix} \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 \\   & &   \\ \text{C} & - & \text{C} \\   & &   \\ \text{NH} & & \text{NH} \end{matrix} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{NH} & & \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & \text{NH} \\   & &   & &   & &   \\ \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} \\   & &   & &   & &   \\ \text{NH} & & \text{NH} & & \text{NH} & & \text{NH} \end{matrix}$ Diacetyl Hydrazin	158		farblose Prismen	sl.		Benzol sl.	J pr. Ch 44.174	
A 206 92	Py 2.3. Dimethylchinolin	$\begin{matrix} \text{CH} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{H}_2 + \text{H}_2\text{O}$ Tiglinaledehyd Anilin	66	261	farblose Säulen	sl.	1	1	Ligroin 1	B 20 1912
B 10 954	Py 2.4. Dimethylchinolin	$\begin{matrix} \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{N}$ Acetaldehyd Aceton Anilin	264- 265		farblose Flüssigkeit					J pr. Ch 33.401
A 235 304			$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{N}$ o-Amidoacetophenon Aceton								B 19 1087
J pr Ch 44.175	Dimethylchin-oxalin-m-carbonsäure	$\text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ m p Diamidobenzoesäure Diacetyl	257- 260		gelbliche Nadeln	ul.	1			B 23 3629
J pr Ch 35.466	Dimethylecyaninjodid	$\text{C}_{21}\text{H}_{19}\text{N}_2\text{J}$	$\text{C}_9\text{H}_7\text{N} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N} \cdot \text{CH}_2\text{J} = \text{H}_2 + \text{HJ} + \text{C}_{21}\text{H}_{19}\text{N}_2\text{J}$ Chinolinjodmethylat Lepidinjodmethylat	291		grüne Nadeln	sl.	sl.	ul.	Benzol unl.	R 2 318
B 7 1183	Dimethyl-diacetylen	$\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{CH} + (\text{KOH}) = \text{CH}_3 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Dipropargyl	64	129- 130	farblose Krystalle		1	1		J. pr Chem. 44.230
A 242 133			$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \begin{matrix} \text{C} \\   \\ \text{C} \end{matrix} \text{Cu} + \text{O} = \text{CuO} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Allylenkupfer								
B 22 1740	Dimethyl-diäthylmethan	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{C} \\   \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{C} \\   \\ \text{C} \end{matrix} \text{Cl}_2 + \text{Zn} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} = \text{ZnCl}_2 + \text{CH}_3 \begin{matrix} \text{C} \\   \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Acetonchlorid Zinkäthyl	86- 87		farblose Flüssigkeit					A. 142 310

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Littera- tur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Dimethyl- diamido- chinoxalin		$\begin{matrix} \text{NH}_2(2) \\ \text{NH}_2(3) \\ \text{NH}_2(5) \\ \text{NH}_2(6) \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_4$ <p align="center">Diacetyl Tetramidobenzol</p>			orangefelbe Nadeln	sl.	sl.		B 22 443	
Dimethyl- dieumarin		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{O}_4$ <p align="center">Resorcin Acetessigester</p>			weisses Pulver		1	sl.	B 20 1329	
Dimethyl- dihydro- chinolin		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3\text{J} = \text{HJ} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ <p align="center">Methyketol</p>		243- 244	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	A 242 353	
Dimethyl- dimethylen- trisulfon	$\text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2$ $\text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2$	$2 \text{H} \cdot \text{COH} + 2 \text{CH}_3\text{J} + 3 \text{H}_2\text{S} + 6 \text{O} = 2 \text{HJ} + 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ <p align="center">Formaldehyd</p>	184- 185		farblose Prismen	sl.	ul.	ul.	Eisessig 1	B 23 1872
Dimethyl- dioxydi- chinoxalin		$\begin{matrix} \text{NH}_2(2) \\ \text{NH}_2(3) \\ \text{NH}_2(5) \\ \text{NH}_2(6) \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_2 + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_4\text{O}_2$ <p align="center">Brenztraubensäure Tetramidobenzol</p>			gelbe Krystall- blättchen	ul.	ul.	ul.	B 22 445	
Dimethyl- diphenylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{CO} \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{CO} \text{C}_6\text{H}_5$ <p align="center">Acetophenon</p>	70	340- 345	farblose Tafeln	sl.	1	$\text{CH}_2$ 1	B 7 1625	
Dimethyl- diphenyl- tetrazon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{CH}_2 \\ \text{N} = \text{N} \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{NO} \end{matrix} + 2 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{N}_4$ <p align="center">Nitrosomethylanilin</p>		137	farblose monokline Blättchen	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ sl.	A 190 167	
Dimethyl- fumar- säure- anhydrid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\parallel$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{COOH} + 4 \text{Ag} = 4 \text{AgCl} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{O} + \text{H}_2\text{O}$ <p align="center"><math>\alpha</math>-Dichlorpropionsäure</p> $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{O} + \text{H}_2\text{O}$ <p align="center">Brenztraubensäure    Bernsteinsäure</p>		96	322	farblose Blättchen	sl.	1	1	B 18 829  A 267 204

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 22 443	$\alpha$ -Dimethylfuran	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \text{O}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 : \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{ZnCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \text{O}$ Acetonylacetone $\text{COOH} \cdot \text{C} = \text{C}(\text{CH}_3) \text{O} = 2 \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \text{O}$ $\text{COOH} \cdot \text{C} = \text{C}(\text{CH}_3) \text{O} = 2 \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \text{O}$ Carbopyrotitritarsäure	94		farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	B 20 1085 B 20 1085
B 20 1329	$\alpha\alpha$ -Dimethylharnstoff	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{N} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \end{array}$	$\text{CN OK} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{NH} \cdot \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CO} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} + \text{KHSO}_4$ Cyansaures Dimethylaminsulfat Kalinin	180		farblose Krystalle	sl.	sl.		R 2 129
A 242 353	$\alpha\beta$ -Dimethylharnstoff	$\begin{array}{c} \text{NH} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{NH} \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{NCO} + \text{CH}_3\text{NH}_2 = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Methylcarbonimid	99.5- 102.5	268- 273	farblose Nadeln				Würtz Rep.ch. 4.199
B 23 1872	Py1.2-Dimethylindol	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{C} = \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{N} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{ZnCl}_2) = \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}$ Methylphenylhydrazin Aceton	56		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin sl. A 236 153
B 22 445	Py2.3-Dimethylindol	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{NH} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + (\text{ZnCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N} + \text{HBr} + \text{CO}_2$ Bromlävulinsäure Anilin $\text{C} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH}$ $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}$ Methylindolessigsäure	106	285	farblose Blättchen	sl.	1	1	B 20 429 A 236 128
B 7 1625	Dimethylketol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + (\text{ZnCl}_2) = \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}$ Methyläthylketon Phenylhydrazin $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$ Diacetyl	141- 142		farblose Flüssigkeit	l			A 236 128 B 22 2214
A 190 167	Dimethylmethylenäthylendisulfid	$\begin{array}{c} \text{S} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{S} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{SH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \end{array} + (\text{HCl}) = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \begin{array}{l} \text{S} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{S} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \end{array}$ Aceton Thioglykol			farblose Flüssigkeit				B 21 1476
B 18 829	Dimethylmethylenäthylendisulfid	$\begin{array}{c} \text{S} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{S} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$2\text{HS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \begin{array}{l} \text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} \end{array} + \text{H}_2\text{O}$ Thioglykolsäure Aceton	126- 127	171	farblose Krystalle				B 21 482

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
$\alpha$ -Dimethyl- naphthalin	$C_{10}H_8(CH_3)_2$	$C_{10}H_8Br_2 + 2CH_3J + 4Na = 2NaBr + 2NaJ + C_{10}H_8(CH_3)_2$ $\beta$ -Dibromnaphthalin Methyljodid $C_{10}H_7(OH)(CH_3)_2 + H_2 = H_2O + C_{10}H_8(CH_3)_2$ Dimethylnaphtol		110 (0mm)	farblose Flüssigkeit					B 13 1517 G 12 412
Dimethyl- naphteuodin		 Nitrosodimethyl- anilin $3$  $+ 2$ $\beta$ Naphtylamin $=$ 	205		rote Tafeln	1	1		B 21 721	
Dimethyl- $\alpha$ - naphtylamin	$C_{10}H_7N(CH_3)_2$	 $+ 2CH_3.OH = 2H_2O + C_{10}H_7.N(CH_3)_2$ $\alpha$ Naphtylamin		266- 267	wasserhelles Öel	sl.				B 21 3124
Dimethyl- naphtylamin- carbonsäure		$C_{10}H_7N(CH_3)_2 + COCl_2 + H_2O = 2HCl + C_{10}H_6N(CH_3)_2COOH$ Dimethyl- $\alpha$ -naphtylamin	163- 165		weisse Nadeln		1			B 21 3126

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 13 1517	Dimethyl- $\alpha$ -naphthindol	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \diagup C(CH_3) \\ \diagdown NH \end{matrix} \diagup C \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot Br \cdot CH_2 \cdot COOH + C_{10}H_7NH_2 = CO_2 + H_2O + HBr + C_{10}H_8N$ Bromlävulinsäure $\alpha$ -Naphthylamin	156		farblose Prismen	sl.	1	Eiessig schw.	B 21 3365
G 12 412	Dimethyl- $\beta$ -naphthindol	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown C \cdot CH_3 \end{matrix} \diagup C \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot Br \cdot CH_2 \cdot COOH + C_{10}H_7NH_2 = HBr + CO_2 + H_2O +$ $\beta$ -Bromlävulinsäure $\beta$ -Naphthylamin	126		farblose Tafeln	ul.	1	Eiessig 1	B. 21 3363
B 21 721	Py. 2.4. Dimethyl- $\alpha$ -naphtochinolin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup C(CH_3) \\ \diagdown N = C(CH_3) \end{matrix} \diagup CH$	$C_{10}H_7 \cdot NH_2 + CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + CH_3 \cdot CHO = 2 H_2O + H_2 + C_{10}H_8N$ $\alpha$ -Naphthylamin Aceton Aldehyd	43- 44		farblose Nadeln	ul.	1	Ligroin 1	J. pr Ch 35. 312
	Py. 2.4. Dimethyl- $\beta$ -naphtochinolin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup C(CH_3) \\ \diagdown N = C(CH_3) \end{matrix} \diagup CH$	$C_{10}H_7 \cdot NH_2 + CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + CH_3 \cdot CHO = 2 H_2O + H_2 + C_{10}H_8N$ $\beta$ -Naphthylamin Aceton Aldehyd	126- 127		farblose Nadeln	sl.		CHCl <sub>3</sub> 1	J. pr Ch 35. 299
	op-Dimethyl- $\gamma$ -oxychinaldin		$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown CH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C \cdot CH_3 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix} = C_2H_5OH +$ Dimethylphenylamidoerotonsäureester	263- 264		weisse Nadeln	1	ul.	Benzol ul.	B 21 526
B 21 3124	Dimethyloxy-pyrimidin	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup N - C \cdot CH_3 \\ \diagdown N = C \cdot OH \end{matrix} \diagup CH$	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C \cdot CH_3 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix} + CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup N - C \cdot CH_3 \\ \diagdown N = C \cdot OH \end{matrix} \diagup CH$ Acetamidin Acetessigester	192		farblose Nadeln	1	1	1	B. 22 1616
B 21 3126	Dimethylphenylamidoerotonsäureester		$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 =$ m Xylidin Acetessigester			farbloses Oel				B 21 526
	p-Dimethylphenylen-diamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown N(CH_3)_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown N(CH_3)_2 \end{matrix} + 2 H_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown N(CH_3)_2 \end{matrix}$ p-Nitrosodimethylanilin	41	257	farblose Nadeln	1	1	1	B 8 619

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dimethyl-phenylengrün	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{O}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{19}\text{N}_3$ Dimethyl-p-phenylendiamin Dimethylanilin			grüne Krystalle				B 13 208
Dimethyl-phenylosotriazon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} > \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} > \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{O} = \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + (\text{CH}_3 = \text{C} = \text{N})_2 \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Diacylosotetrazon	35	255	farblose Nadeln	nl.	1	1	B 21 2759
Dimethyl-phenylpyrazol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{N} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{matrix} > \text{CH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2$ Acetylaceton Phenylhydrazin		273	flüssig	nl.	1	1	B 20 1103
Dimethylphosphin	$\text{CH}_3 > \text{PH}$ $\text{CH}_3 > \text{PH}$	$2 \text{CH}_3 \text{J} + \text{PH}_3 \text{J} + \text{ZnO} = \text{ZnJ}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 > \text{PH} \cdot \text{HJ}$ Methyl-Phosphoniumjodid jodid		25	farblose Flüssigkeit				B 4 610
Dimethylphosphorsäure	$\text{CH}_3\text{O} > \text{PO} \cdot \text{OH}$ $\text{CH}_3\text{O} > \text{PO} \cdot \text{OH}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{POCl}_3 + \text{H}_2\text{O} = 3 \text{HCl} + (\text{CH}_3\text{O})_2 \cdot \text{PO} \cdot \text{OH}$ Holzgeist			farbloser Syrup				A 102 334
Dimethylpyron	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH} \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{CO} \end{matrix} \text{CH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{CO} = \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH} \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Dehydracetsäure	132	248- 249	farblose Nadeln	1	1	1	B. 22 1570
		$\text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{O} \begin{matrix} \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \end{matrix} \text{CO}$ Diacylaceton							A 257 273
Dimethylpyrrol	$\text{NH} \begin{matrix} \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_9\text{N}$ Acetonylaceton		165	farbloses Öel				B 18 2254
2,5 Dimethylpyrrolecarbon säureester	$\text{CH} - \text{C} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH}_2 \text{C} \begin{matrix} \text{O} \\    \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ $\text{NH}$	$\text{CH}_2\text{Cl} - \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_9\text{H}_{13}\text{NO}_2$ Chloraceton Acetessigester	116		farblose Prismen	nl.	1	1	B 23 1474

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Ather	
B 13 208	β,5-Dimethylpyrroldicarbonsäure	$\text{NH} \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3) = \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \text{C}(\text{CH}_3) = \text{C} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{NH} \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3) = \text{C} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{C}(\text{CH}_3) = \text{C} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$ Diacetbernsteinsäureester	250-251		farblose Nadeln	1			B 18 302
B 21 2759	2,4-Dimethylpyrrol-3,5-dicarbonsäure	$\text{COOH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{NH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + 2\text{H}_2 = 3\text{H}_2\text{O} + \text{Nitroso-Acetessigester Acetessigester} \begin{array}{l} \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{NH} \end{array}$			farblose Flocken				A 236 317
B 20 1103	o-Dimethylpyrrolophenol	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CH} \\ \parallel \\ \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \parallel \\ \text{OH} \end{array} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{13}\text{NO}$ Acetylacetone o-Amidophenol	95		farblose Blätter	sl.	1	1	B 19 558
B 4 610	Dimethylrosindol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \\ \parallel \\ \text{C}_6\text{H}_7\text{N} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \begin{array}{l} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{NH} \end{array} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \text{Cl} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{25}\text{H}_{29}\text{N}_2 \cdot \text{HCl}$ Methylketol Benzoylchlorid	gegen 270		gelbrote Nadeln	sl.	1	sl.	B 20 815
A 102 334	s-Dimethylsulfamid	$\text{SO}_2 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 + \text{SO}_2\text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{SO}_2(\text{NH} \cdot \text{CH}_3)_2$ Methylamin	78		farblose rhombische Prismen	1	1	Ligroin ul.	R. 3 418
B. 22 1570	Dimethylsulfaminchlorid	$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{---} \text{N} \cdot \text{SO}_2 \text{Cl} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{---} \text{NH} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \end{array} + \text{SO}_2 \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{---} \text{N} \cdot \text{SO}_2 \text{Cl} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Dimethylamin	182-184		farbloses Oel	ul.	1	1 CHCl <sub>3</sub>	A 222 121
	Dimethylsulfat	$\text{SO}_2 \begin{array}{l} \text{---} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{---} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_2$ Methylalkohol	188.5		farbloses Oel				J. pr Ch 19.244
A 257 273	Dimethylsulfid	$\text{SO} \begin{array}{l} \text{---} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{---} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{CH}_3\text{OH} + \text{Cl}_2\text{S}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HCl} + \text{H}_2\text{S} + \text{SO} \begin{array}{l} \text{---} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{---} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Methylalkohol	121.5		farblose Flüssigkeit				A 110 209
B 18 2254	Dimethylsulfon	$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{---} \text{S} \text{O}_2 \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{---} \text{S} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{O} = \text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{---} \text{S} \text{O}_2 \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Methylsulfid	109	238	farblose Prismen				A 144 148
B 23 1474	Dimethyltolu-chinoxalin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \begin{array}{l} \parallel \\ \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \end{array}$	$\text{SO}_2 \begin{array}{l} \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \parallel \\ \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} = 2 \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{---} \text{S} \text{O}_2 \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Sulfodiessigsäure $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \parallel \\ \text{NH}_2 \\ \parallel \\ \text{NH}_2 \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \begin{array}{l} \parallel \\ \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \end{array}$ Diacetyl Toluyldiamin	91	270-271	farblose Krystalle	1	1	1	B 17 2519 B 21 1414

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Littera- tur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dimethyl- trimethylen- disulfonsulfid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{S} - \text{CH}_2 \\   \quad \quad   \\ \text{SO}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\   \\ \text{SO}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{S} - \text{CH}_2 \\   \quad \quad   \\ \text{SO}_2 - \text{CH}_2 - \text{SO}_2 \\ \text{Trimethylen-} \\ \text{disulfonsulfid} \end{array} + 2 \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} = 2 \text{NaJ} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{S} - \text{CH}_2 \\   \quad \quad   \\ \text{SO}_2 - \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{SO}_2 \end{array}$	319		farblose Nadeln	sl.	sl.	Eisessig schw.	B 25 249
Dimethyl- trimethylen- trisulfon	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\   \quad \quad   \\ \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH Na SO}_2 - \text{CH} \cdot \text{Na} \\   \quad \quad   \\ \text{SO}_2 - \text{CH}_2 - \text{SO}_2 \\ \text{Dinatriumtrimethylen-} \\ \text{trisulfon} \end{array} + 2 \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} = 2 \text{NaJ} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} - \text{SO}_2 - \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\   \quad \quad   \\ \text{SO}_2 - \text{CH}_2 - \text{SO}_2 \end{array} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$			farblose Nadeln		sl.	Benzol sl.	B. 25 228
Dimethylweinsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \end{array}$ Brenztraubensäure			Syrup				A 188 315
$\alpha$ -Dinaphtol	$\text{OH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$ $\alpha$ -Naphthol	300		farblose rhombische Tafeln	ul.	1	1 CHCl <sub>3</sub> sl.	J 6 183
$\beta$ -Dinaphtol	$\text{OH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$ $\beta$ -Dinaphtol	218		farblose Prismen	ul.	1	1 CHCl <sub>3</sub> sl.	J 6 187
$\alpha\alpha$ Dinaphtyl	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br} + 2 \text{Na} = 2 \text{Na Br} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ $\alpha$ Bromnaphthalin	154		farblose Tafeln		1	1 CS <sub>2</sub> l	A 144 77
$\beta\beta$ Dinaphtyl	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_8 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ Naphthalin	187		farblose Tafeln		sl.	sl. CS <sub>2</sub> l	B 10 1272
$\alpha\beta$ Dinaphtyl	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	entsteht neben $\beta\beta$ Dinaphtyl	76		farblose Tafeln		1	1 Ligroin l	J. 1877 392
Dinaphtyl- acetylen	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CCl}_3 + \text{H}_2 = 3 \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ Dinaphtyltrichloräthan	225		seiden- glänzende Nadeln		1	1	B 11 301
$\alpha\alpha$ -Dinaphtyl- äthan	$\alpha \text{C}_{10}\text{H}_7 - \text{CH}_2$ $\alpha \text{C}_{10}\text{H}_7 - \text{CH}_2$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 + \text{H}_2 = 2 \text{NH}_3 + \begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ $\alpha$ Naphthobenzylamin	160		grünelgelbe Tafeln		sl.	Benzol l	B 21 54
$\beta\beta$ -Dinaphtyl- äthan	$\beta \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2$ $\beta \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2$	Analog aus $\beta$ -Naphthobenzylamin	253		silberweiße Tafeln	sl.	sl.	sl.	B 21 55



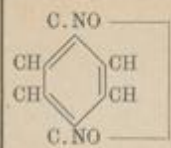
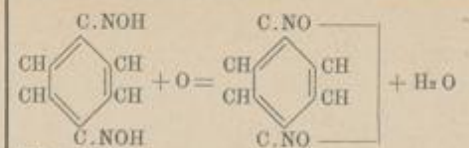
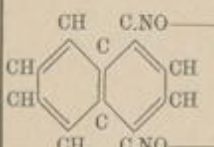
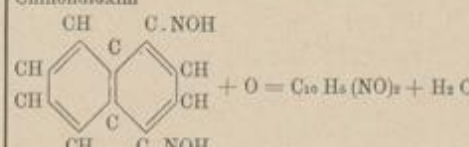
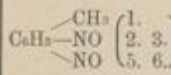
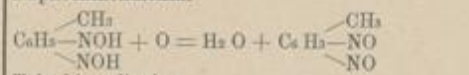
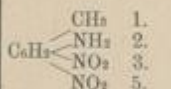
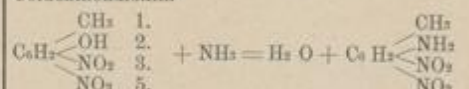
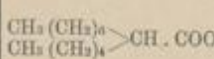
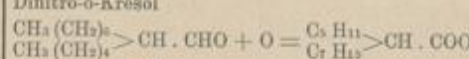

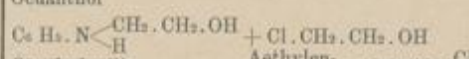
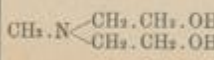
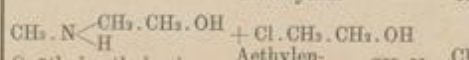


Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
$\beta$ -Dinaphtyl- glykol	$C_{10}H_8 \cdot C(OH) \cdot C_{10}H_8$	$2 C_{10}H_7 \cdot OH + 2 CHCl_3 + 6 NaOH = 4 H_2O + 2O + 6 NaCl + C_{22}H_{14}O_2$ $\beta$ Naphtol			farblose Krystalle	ul.	sl.	1 Benzol sl.	A. ch. 28. 151
$\alpha$ -Dinaphtyl- oxyd	$C_{10}H_8 \cdot O$	$2 C_{10}H_7OH + (PbO) = H_2O + H_2 + \begin{matrix} C_{10}H_8 \\   \\ O \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtol	184		farblose Nadeln	ul.	sl.	1 Benzol l.	A 209 134
$\beta$ -Dinaphtyl- oxyd	$C_{10}H_8 \cdot O$	$2 C_{10}H_7OH + (PbO) = H_2O + H_2 + \begin{matrix} C_{10}H_8 \\   \\ O \end{matrix}$ $\beta$ -Naphtol	158		farblose Blättchen		sl.	1 Benzol sl.	A 209 138
$\alpha$ -Dinaphtyl- harnstoff	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot C_{10}H_7$ $C=O$ $NH \cdot C_{10}H_7$	$C_{10}H_7 \cdot NH_2 + 2 C_{10}H_7 \cdot NH_2 \cdot HCl = C_{10}H_7 \cdot NH \cdot C_{10}H_7 + 2 NH_4 \cdot Cl$ Harnstoff $\alpha$ -Naphtylaminchlorhydrat	270		farblose Nadeln		sl.		B 12 385
$\beta$ -Dinaphtyl- harnstoff	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot C_{10}H_7$ $C=O$ $NH \cdot C_{10}H_7$	$C_{10}H_7 \cdot N \cdot C_{10}H_7 + H_2O = C_{10}H_7 \cdot NH \cdot C_{10}H_7$ $\beta$ Carbodinanaphtyl- imid	293		farblose Nadeln		sl.	sl. Benzol sl.	B 19 2406
Dinaphtylin	$C_{10}H_8 \cdot NH_2$ $C_{10}H_8 \cdot NH_2$	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot NH \cdot C_{10}H_7 = NH_2 \cdot C_{10}H_8 \cdot C_{10}H_8 \cdot NH_2$ $\alpha$ Hydrazonaphtalin	273		farblose Blättchen				B 18 3257
$\alpha\beta$ -Dinaphtyl- keton	$C_{10}H_7 \cdot CO \cdot C_{10}H_7$	$C_{10}H_7 \cdot COOH + C_{10}H_8 + (P_2O_5) = H_2O + C_{10}H_7 \cdot CO \cdot C_{10}H_7$ $\alpha$ -Naphthoesäure Naphtalin $C_{10}H_7 \cdot COCl + C_{10}H_8 = HCl + (C_{10}H_7)_2 \cdot CO$ $\beta$ -Naphthoylechlorid Naphtalin	133		farblose Nadeln		sl.	sl. Benzol l.	B 6 544 B 6 1241
$\beta\beta$ -Dinaphtyl- keton	$C_{10}H_7 \cdot CO \cdot C_{10}H_7$	$C_{10}H_7 \cdot COOH + C_{10}H_8 + (P_2O_5) = H_2O + C_{10}H_7 \cdot CO \cdot C_{10}H_7$ $\beta$ -Naphthoesäure Naphtalin	125.5 164- 164.5		farblose Nadeln oder farblose Blätter		sl.	sl. CHCl <sub>3</sub> l.	B 6 545
$\alpha$ -Dinaphtyl- methan	$C_{10}H_7 \cdot CH_2$	$2 C_{10}H_8 + CH_2Cl_2 = 2 HCl + (C_{10}H_7)_2 \cdot CH_2$ Naphtalin Methylchlorid	109		farblose Prismen		sl.	1 CHCl <sub>3</sub> l.	B 7 1605
$\beta$ -Dinaphtyl- methan	$C_{10}H_7 \cdot CH_2$	$C_{10}H_7 \cdot CO + 2 H_2 = H_2O + \begin{matrix} C_{10}H_7 \\   \\ CH_2 \end{matrix}$	92		farblose Nadelchen		1	Benzol l.	B 13 1728
Dinaphtyl- naphtalin	$C_{10}H_8 \cdot C_{10}H_7$	$7 C_{10}H_8 + \begin{matrix} CH_2Br \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix} = 2 H_2 + 2 HBr + 2 C_{10}H_7 \cdot CH_2 + \begin{matrix} C_{10}H_7 \\   \\ C_{10}H_8 \end{matrix} + C_{10}H_8 \cdot \begin{matrix} C_{10}H_7 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix}$ Naphtalin CH <sub>2</sub> Br Aethylenbromid	300	450	grünliche hexagonale Blättchen	ul.	sl.		B 21 355R

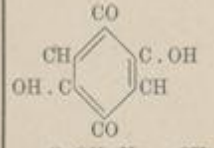

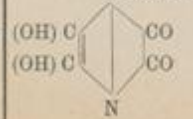
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Ather	
A. ch. 28. 151	$\beta$ -Dinaphtyl-m-phenylen-diamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \text{ 1.} \\ \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \text{ 3.} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \end{matrix} + 2 C_{10}H_7 \cdot OH = 2 H_2O + C_6H_4 (NH \cdot C_{10}H_7)_2$ m-Phenyldiamin $\beta$ -Naphtol	126		violette Nadeln	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 14 2655
A 209 134	$\beta$ -Dinaphtyl-p-phenylen-diamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \text{ 1.} \\ \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \text{ 4.} \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7 \cdot OH + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix} = 2 H_2O + C_6H_4 (NH \cdot C_{10}H_7)_2$ $\beta$ -Naphtol p-Phenyldiamin	235		farblose Blättchen	ul.	ul.	Anilin 1	B 22 1080
A 209 138	$\beta$ -Dinaphtyl-piperazin	$C_{10}H_7 \cdot N \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot N \cdot C_{10}H_7$	$2 C_{10}H_7 \cdot NH_2 + 2 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Br} \\   \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix} = 4 HBr + C_{10}H_7 \cdot N \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot N \cdot C_{10}H_7$ $\beta$ -Naphtylamin Aethylenbromid	228		farblose Krystalle			CHCl <sub>3</sub> sl.	B 23 1984
B 12 385	$\alpha\beta$ -Dinaphtyl-sulfid	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{S} \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{S} \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix} \cdot Pb + 2 C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{Br} \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = PbBr_2 + C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{S} \end{matrix} \cdot C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{S} \end{matrix}$ $\beta$ -Naphtylsulfhydratblei $\alpha$ -Bromnaphtalin	60- 61		farblose Blättchen	sl.			B 23 2369
B 19 2406	$\alpha\alpha$ -Dinaphtyl-sulfon	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{SO}_2 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{S} \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix} + 2 O = C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{SO}_2 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix}$ $\alpha\alpha$ -Dinaphtylsulfid	187		weisse Nadeln	ul.	sl.		B 23 2368
B 18 3257	$\alpha$ - $\beta$ -Dinaphtyl-sulfon	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{SO}_2 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7 + H_2SO_4 = 2 H_2O + (C_{10}H_7)_2 \cdot SO_2$ Naphtalin	123		farblose Prismen	sl.	sl.	Eisessig 1	B 9 682
B 6 544	$\beta$ -Dinaphtyl-sulfon	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{SO}_2 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix}$	entsteht eben dem $\alpha$ -Derivat	177		seidenartige Nadeln	sl.	sl.	Eisessig 1	B 9 682
B 6 1241	$\alpha$ -Dinaphtyl-thioharnstoff	$CS \begin{matrix} \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \\   \\ \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$	$2 \cdot C_{10}H_7 \cdot NH_2 + CS_2 = H_2S + CS \begin{matrix} \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \\   \\ \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtylamin	197- 198		farblose Nadeln	sl.			B 64 371
B 6 545	$\beta$ -Dinaphtyl-thioharnstoff	$CS \begin{matrix} \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \\   \\ \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7 \cdot NH_2 + CS_2 = H_2S + CS (NH \cdot C_{10}H_7)_2$ $\beta$ -Naphtylamin	193		farblose Blättchen	sl.	sl.	sl.	A 14 62
B 7 1605	Dinaphtyl-trichloräthan	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{CH} \cdot CCl_3 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix}$	$CCl_3 \cdot COH + 2 C_{10}H_7 + (H_2SO_4) = H_2O + C_{22}H_{18}Cl_3$ Chloral Naphtalin	156		farblose Krystalle	ul.	ul.	Benzol 1	B 11 298
B 18 1728	$\alpha$ -Dinitroanilin	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 2.} \\ \text{NO}_2 \text{ 4.} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 2.} \\ \text{NO}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + NH_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NO}_2 \\   \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ $\alpha$ -Dinitrophenol	176		hellgelbe Prismen		1		B 21 1541
B 21 355R	m-Dinitrobenzidin	$NH_2 \cdot C_6H_3 \cdot NO_2$ $NH_2 \cdot C_6H_3 \cdot NO_2$	$C_6H_4 \cdot NH_2 + 2 HNO_3 = 2 H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \\   \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ Benzidin	214		gelbe Blätter				B 23 795

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
<b>o-Dinitrobenzol</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \text{ 1.} \\ \diagdown NO_2 \text{ 2.} \end{matrix}$	$C_6H_6 + 2 HNO_3 = 2 H_2O + C_6H_4(NO_2)_2$ Benzol			gelbe Nadeln	sl.	1		B 7 1372	
<b>m-Dinitrobenzol</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \text{ 1.} \\ \diagdown NO_2 \text{ 3.} \end{matrix}$	entsteht neben o- & pDinitrobenzol	90	297	gelbe rhombische Tafeln				A 176 43	
<b>p-Dinitrobenzol</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \text{ 1.} \\ \diagdown NO_2 \text{ 4.} \end{matrix}$	entsteht neben m & o-Dinitrobenzol			gelbe monokline Nadeln		sl.		B 7 870	
<b>o-Dinitro- dikresol</b>	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown OH \end{matrix} \\   \\ OH \\   \\ C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ C_6H_2 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown OH \end{matrix} \\   \\ OH \\   \\ C_6H_2 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} \end{matrix} + 2 HNO_3 = 2 H_2O + 2 CO_2 + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown OH \end{matrix} \\   \\ OH \\   \\ C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$ o-Dikresoldicarbonsäure	270		rotgelbe Krystalle		ul.	ul.	B 21 497	
<b>α-Dinitro- naphtol</b>	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NO_2 \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_{10}H_7OH + 2 HNO_3 = 2 H_2O + C_{10}H_5 \begin{matrix} \diagup (NO_2)_2 \\ \diagdown OH \end{matrix}$ α-Naphtol	138		citronen- gelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.	Z 1868 80	
<b>Dinitro-β- naphtol</b>	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NO_2 \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_{10}H_7OH + 2 HNO_3 = 2 H_2O + C_{10}H_5 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NO_2 \\ \diagdown OH \end{matrix}$ β Naphtol	195		hellgelbe Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 3 846
<b>o-Dinitro- phenol</b>	$\begin{matrix} C \cdot OH \\   \\ CH \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} C \cdot NO_2 \\ C \cdot NO_2 \end{matrix} \\   \\ CH \end{matrix}$	$\begin{matrix} C \cdot OH \\   \\ CH \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} CH \\ C \cdot NO_2 \end{matrix} \\   \\ CH \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} \diagup OH \text{ 1} \\ \diagdown NO_2 \text{ 2} \\ \diagdown NO_2 \text{ 3} \end{matrix}$ m-Nitrophenol	144		gelbe Nadeln				B 11 2104	
<b>mp-Dinitro- phenol</b>	$\begin{matrix} C \cdot OH \\   \\ CH \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} CH \\ C \cdot NO_2 \end{matrix} \\   \\ CH \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} C \cdot NO_2 \end{matrix} \end{matrix}$	$\begin{matrix} C \cdot OH \\   \\ CH \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} CH \\ C \cdot NO_2 \end{matrix} \\   \\ CH \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} C \cdot NO_2 \end{matrix} \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} \diagup OH \text{ 1} \\ \diagdown NO_2 \text{ 3} \\ \diagdown NO_2 \text{ 4} \end{matrix}$ m-Nitrophenol	134		farblose Nadeln				B 11 2104	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 7 1872 A 176 43	m-Dinitrophenol		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COOH} & 1 \\ \text{OH} & 2 \\ \text{NO}_2 & 3 \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} & 2 \\ \text{NO}_2 & 3 \\ \text{NO}_2 & 1 \end{matrix}$ <p>m-Nitrosalicylsäure</p> $\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} & 1 \\ \text{NO}_2 & 2 \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} & 1 \\ \text{NO}_2 & 2 \\ \text{NO}_2 & 6 \end{matrix}$ <p>o-Nitrophenol</p>	63-64		gelbe Nadeln	1	sl.	1	Benzol 1	B 12 1346
B 7 870	o-p Dinitrophenol		$\text{C}_6\text{H}_5 \text{OH} + 2 \text{HNO}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} & 1. \\ \text{NO}_2 & 2. \\ \text{NO}_2 & 4. \end{matrix}$ <p>Phenol</p>	113- 114		gelbliche Tafeln	sl.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 43 213
B 21 497	p-Dinitrophenol		$\text{CH} \begin{matrix} \text{C.OH} \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CNO}_2 \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} & 1. \\ \text{NO}_2 & 3. \\ \text{NO}_2 & 6. \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ <p>m-Nitrophenol</p>	104		hellgelbe Nadeln	sl.	sl.	1		B 8 21
Z 1868 80	Dinitrophenylmalonsäureester		$\text{CH} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \\ \text{Br} \end{matrix} = \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \\ \text{CH} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \end{matrix}$ <p>Natriummalon- säureester</p>	51		gelbliche Prismen		1	1		B 21 2473
B 3 846	Dinitrophenyl- $\alpha$ -naphthylamin		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{Br} \\ \text{(NO}_2)_2 \end{matrix} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{(NO}_2)_2 \end{matrix} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 + \text{HBr}$ <p>Bromdinitrobenzol <math>\alpha</math>-Naphthylamin</p>	190.5		orangefote Nadeln	ul.	sl.	1		B 21 2301
B 11 2104	Dinitrophenyl- $\beta$ -naphthylamin		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{Br} \\ \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} + 2 \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \text{NH}_2 \cdot \text{HBr}$ <p>Bromdinitrobenzol <math>\beta</math>-Naphthylamin</p>	169.5			ul.	sl.	1	Aceton 1	B 21 589

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Littera- tur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
p-Dinitroso- benzol		 Chinondioxim			hellgelbe Flocken	ul.	ul.	ul.	B 20 614
αα-Dinitroso- naphthalin		 Naphochinondioxim			hellgelbes Pulver	ul.	ul.	ul.	B 21 434
Dinitroso-o- toluidin		 Toluchinondioxim			gelbes Krystall- pulver				B 21 734
p-Dinitroso- toluol		 Dinitro-o-Kresol	208		gelbe Prismen		1		B 21 1543
Diönanthsäure		 Diönanthaldehyd	300- 310		farblose Flüssig- keit				Soc. 43 74
Diönanthylen- aldehyd	$C_{12}H_{22}.CHO$	$2 CH_3(CH_2)_5.CHO = H_2O + C_{12}H_{22}.CHO$ Öceanthol	279		farbloses Öl	ul.	1	1	B 15 2804
Dioxäthyl- anilin		 Oxäthylanilin	über 360		farbloses Öl		sl.		B 22 2093
Dioxäthyl- methylamin		 Oxäthylmethylamin	250- 255		farbloses Öl	1			B 22 2089

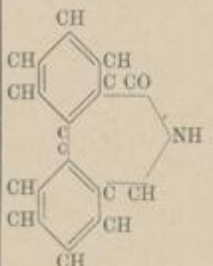
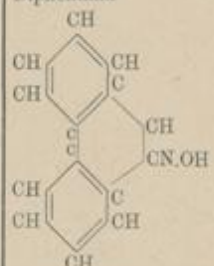
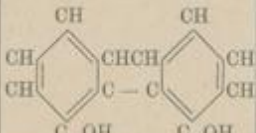
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Ather		
B 20 614	ββ-Dioylimidobernsteinsäure	COOH . C $\begin{matrix} \parallel \\ \text{NOH} \end{matrix}$ C . COOH $\begin{matrix} \parallel \\ \text{NOH} \end{matrix}$	COOH C(OH) <sub>2</sub> + 2 NH <sub>2</sub> OH = 4 H <sub>2</sub> O + COOH . C $\begin{matrix} \parallel \\ \text{NOH} \end{matrix}$ C . COOH $\begin{matrix} \parallel \\ \text{NOH} \end{matrix}$ C(OH) <sub>2</sub> Hydroxylamin COOH Dioxyweinsäure	145- 150		farblose Prismen	1	1	1	Ligroin ul.	B 16 2985
B 21 434	Dioxindol	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH(OH)} \\ \text{NH} \end{matrix} \end{matrix}$ > CO	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CO} \\ \text{N} \end{matrix} \end{matrix}$ > C . OH + H <sub>2</sub> = C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH(OH)} \\ \text{NH} \end{matrix} \end{matrix}$ > CO Isatin			farblose rhombische Prismen	1	1			B 12 1309
B 21 734	Dioxyäthylen	CH <sub>2</sub> . O . CH <sub>2</sub>   CH <sub>2</sub> . O . CH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> . OH    CH <sub>2</sub> Br    CH <sub>2</sub> . O . CH <sub>2</sub>                             CH <sub>2</sub> . OH    CH <sub>2</sub> Br    CH <sub>2</sub> . O . CH <sub>2</sub> Glykol            Äthylenbromid	+ 9	102	farblose Flüssigkeit					A . ch 69.323
B 21 1543	α-Dioxyanthracen	OH . C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> < $\begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \end{matrix}$ > C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> . OH	SO <sub>3</sub> K . C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> < $\begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \end{matrix}$ > C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> . SO <sub>3</sub> K + 2 KOH = 2 K <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> + C <sub>14</sub> H <sub>8</sub> (OH) <sub>2</sub> α-anthracendisulfosaures Kalium			gelbe Blätter		1			B 12 185
B 21 1543	β-Dioxyanthracen	OH . C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> < $\begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \end{matrix}$ > C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> . OH	analog aus β-anthracendisulfosaures Kalium			gelbe Nadeln		1			B 11 1615
Soc. 43 74	m-Dioxybenzoesäure	C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> < $\begin{matrix} \text{COOH} & 1 \\ \text{OH} & 2 \\ \text{OH} & 6 \end{matrix} \end{matrix}$ >	C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> < $\begin{matrix} \text{OH} & 1 \\ \text{OH} & 3 \end{matrix} \end{matrix}$ > + KHCO <sub>3</sub> = C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> < $\begin{matrix} \text{COOK} \\ \text{OH} \end{matrix} \end{matrix}$ > + H <sub>2</sub> O Resorcin			farblose Krystalle	1				Wiener akad. Bericht 1879/80
B 15 2804	o-p Dioxybenzophenon	CO < $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 . \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 . \text{OH} \end{matrix} \end{matrix}$ >	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{OH} & 1 \\ \text{COOH} & 2 \end{matrix} \end{matrix}$ > + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH + (Sn Cl <sub>4</sub> ) = H <sub>2</sub> O + CO < $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 . \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 . \text{OH} \end{matrix} \end{matrix}$ > Salicylsäure            Phenol	143- 144		blässgelbe Blätter	sl.	1		Benzol l.	Am 5 83
B 22 2093	p-Dioxybenzophenon	CO < $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 . \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 . \text{OH} \end{matrix} \end{matrix}$ >	OH . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \end{matrix}$ > CO + H <sub>2</sub> O = C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COOH + CO < $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 . \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 . \text{OH} \end{matrix} \end{matrix}$ > Phenolphthalein	206		farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> ul.	A 202 126
B 22 2089			OH . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \end{matrix}$ > + H <sub>2</sub> O = C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH + CO < $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 . \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 . \text{OH} \end{matrix} \end{matrix}$ > Aurin								B 11 1348
			C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{OH} & 1 \\ \text{COOH} & 4 \end{matrix} \end{matrix}$ > + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH + (Sn Cl <sub>4</sub> ) = H <sub>2</sub> O + CO (C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> . OH) <sub>2</sub> p-Oxybenzoesäure    Phenol								Am 5 86

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
$\alpha$ - $\beta$ -Dioxy- buttersäure	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{CHBrCHBrCOOH} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{HBr} + \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$ $\alpha\beta$ -Dibrombuttersäure $\text{CH}_3\text{CH}(\text{O})\text{CH}(\text{O})\text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$	74-75		farblose Prismen	l	l	ul.	Ligroin ul.	J.pr Ch 25.390 A 234 208
Dioxyapron- säure	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{C}(\text{OH})\text{COOH}$	Methylglyeidsäure $\text{C}_2\text{H}_5-\text{CH}=\text{CHO} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{C}(\text{OH})\text{COOH}$ Methyläthylakrolein	150.5 152.5		farblose Prismen	l				M 4 65
Dioxyehnon		$\text{C}_6\text{H}_2(\text{NH}_2)_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2 + \text{H}_2$ Diamidoresorcin			dunkel- gelbe Nadeln	ul.	l			B. 21 2874
Dioxyehnon- phenazin		$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)_2 + \text{C}_6\text{H}_2(\text{CO})_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_6\text{N}_4(\text{CO})_2$ o-Phenylendiamin Rhodizonsäure			rotbraune Nadeln	ul.	ul.	ul.		B 21 1227
Dioxyehnon- mp-tolazin	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{C}(\text{OH})\text{CO})_2$	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 + \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_4$ Rhodizonsäure mp-Toluylendiamin			gelbbraune Nadeln	sl.	l			B 20 323
Dioxyehnin- oxalin	$\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{C}(\text{OH})\text{CO})_2$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)_2 + 2\text{HCl} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CO})_2$ o-Phenylendiamincyanid			farblose Nadeln	sl.				B 18 674
Dioxycitrazin- amid		$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2$ Citrazinamidid			gelbbraune Krystalle	sl.		Eisessig l		B 21 1149



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
pr Ch 5. 390 A 234 208	Dioxydimethylanilin	$O - C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$ $O - C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$	$S \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2 + 2 Ag_2O = 2 Ag_2S + O \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$ $S \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$ Dithiodimethylanilin $CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot COO \cdot C_2H_5$	90.5		gelbliche Nadeln	sl.	1	1	B 19 1573	
M 4 65	Dioxyisonicotinsäureamid	$NH_2 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \swarrow CH \cdot C(OH) \\ \searrow CH \cdot C(OH) \end{matrix} \cdot N$	$C(OH) \cdot COO \cdot C_2H_5 + 3 NH_3 = CH_3 \cdot CO \cdot NH_2 + 3 C_2H_5OH + H_2O$ $CH_3 \cdot COO \cdot C_2H_5 + NH_2 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \swarrow CH \cdot C(OH) \\ \searrow CH \cdot C(OH) \end{matrix} \cdot N$ Acetylcitronensäuretriäthylester			farblose Krystalle	sl.			B 20 803	
B. 21 2374	m-α Dioxy-methyleumarisäure		$C_6H_3(OH)_2 + ClCH_2 \cdot CO \cdot CH_3 \cdot COO \cdot C_2H_5 = NaCl + H_2O + C_{10}H_7O_5 \cdot C_2H_5$ Chloracetessigester Phloroglucin-natrium	281		farblose Krystalle				B 19 2934	
B 21 1227	α-Dioxy-naph-talin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \swarrow OH \\ \searrow OH \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \swarrow SO_2K \\ \searrow SO_2K \end{matrix} + 2 KOH = 2 K_2SO_4 + C_{10}H_6(OH)_2$ α-Naphtalindisulfosaures Kalium	186		farblose Nadeln	1	1	1	CS <sub>2</sub> ul	B 9 609
B 20 323	β-Dioxy-naph-talin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \swarrow OH \\ \searrow OH \end{matrix}$	analog aus β-Naphtalindisulfosaurem Kalium			farblose Tafeln	1	1	1		G 1867 302
B 20 323	δ-Dioxy-naph-talin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \swarrow OH \ 1 \\ \searrow OH \ 1 \end{matrix}$	analog aus δ-Naphtalindisulfosaurem Kalium	über 220		farblose Krystalle	sl.	sl.	1	Benzol ul.	B 20 938
B 18 674	Dioxyphenyl-disulfid	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow OH \ OH \\ \searrow S \ \ S \end{matrix} \cdot C_6H_4$	$4 C_6H_5ONa + 6 S = H_2S + Na_2S + 2 C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow ONa \ OH \\ \searrow S \ \ S \end{matrix} \cdot C_6H_4$ Phenolnatrium	151- 151.5		farbloses Öl	ul.				M 4 170
B 21 1149	Dioxyphenyl-sulfid	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow OH \\ \searrow S \\ C_6H_4 \cdot OH \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot OH + SCl_2 = 2 HCl + S(C_6H_4 \cdot OH)_2$ Phenol			farblose Nadeln					B. 20 210 R
B 21 1149	p-Dioxytri-phenylmethan	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \swarrow C_6H_4 \cdot OH \\ \searrow C_6H_4 \cdot OH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot C(OH) \begin{matrix} \swarrow C_6H_4 \cdot OH \\ \searrow C_6H_4 \cdot OH \end{matrix} + H_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH(C_6H_4 \cdot OH)_2$ Benzaurin $C_6H_5 \cdot COH + 2 C_6H_5 \cdot OH + (H_2SO_4) = H_2O + CH \begin{matrix} \swarrow C_6H_5 \\ \searrow (C_6H_4 \cdot OH)_2 \end{matrix}$ Benzaldehyd Phenol	161		gelbliche Nadeln	sl.	1	1	Eisessig 1	A 217 230 B. 22 1944

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
$\gamma^2$ -Dioxy- valeriansäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{OH} \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} + \text{O} = \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$ Allylessigsäure $\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$			flüssig				A 268 33
Dioxywein- säure	$\text{C}(\text{OH})_2 \cdot \text{COOH}$ $\text{C}(\text{OH})_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{COOH} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HBr} + \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$ $\gamma^2$ -Dibromvaleriansäure $\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ $\text{C}(\text{OH})(\text{NO}_2) \cdot \text{COOH} + 2 \text{NaOH} = 2 \text{NaNO}_2 + \text{C}(\text{OH})_2 \cdot \text{COOH}$ Nitroweinsäure $\text{C}(\text{OH})(\text{NO}_2) \cdot \text{COOH}$ $\text{C}(\text{OH})_2 \cdot \text{COOH}$	98		Krystall- masse	1		1	A 208 103
Diphenacyl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{COO C}_2\text{H}_5$ Phenacylbenzoylessigester $+ 2 \text{KOH} = \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} +$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$			weisse Nadeln	sl.	sl.	Benzol 1	B. 21 3056
Diphenacyl- acetessigester	$\text{CH}_3$ $\text{CO}$ $\text{C} \begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{cases}$ $\text{COO C}_2\text{H}_5$	$\text{CH}_3$ $\text{CO}$ $\text{C Na}_2 \begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{cases} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COCH}_2\text{Br} = 2 \text{NaBr} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO}$ $(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2)_2 \text{C} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Phenacylbromid $\text{COO C}_2\text{H}_5$ Dinatriumacet- essigester	82— 83		farblose Säulen	ul.	l.	1	B. 22 3226
Diphenacyl- essigsäure	$\text{CH} \cdot (\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ $\text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}$ $\text{C}(\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2 + 2 \text{KOH} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} +$ $\text{CH}(\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ $\text{COO C}_2\text{H}_5$ Diphenacylacetessigester $\text{COOK}$	132— 133		farblose Nadeln				B. 22 3229
Diphenacyl- malonsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2$ $\text{C} \begin{cases} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{cases}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2$ $\text{C}(\text{COOH})_2 = \text{CO}_2 + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Diphenacylmalonsäure $2 \text{CH Na} \begin{cases} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{cases} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} = 2 \text{NaBr} + \text{CH}_2 \begin{cases} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{cases}$ Natriummalonsäure- ester Bromacetophenon $+ \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_4(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	134		farblose Prismen	sl.	1	1 Benzol unl.	B 19 3147 B 19 3144

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
268 33	Diphenacyl-p-toluidin	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown N(CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5)_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + 2 BrCH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 = 2 HBr + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown N(CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5)_2 \end{matrix}$	255		weisse Nadeln	sl.			B. 22 168	
208 103	Diphenamid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH_2$ $ $ $C_6H_5 \cdot CO \cdot NH_2$	p-Toluidin Bromacetophenon $C_6H_5 \cdot CO \cdot NH_2 + NH_3 = C_6H_5 \cdot CO \cdot NH_2$	215		farblose Krystalle				B 21 2356	
	Diphenaminsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH_2$ $ $ $C_6H_5 \cdot COOH$	Diphenimid $C_6H_5 \cdot CO \cdot NH + H_2O = C_6H_5 \cdot CO \cdot NH_2$ Diphenimid $C_6H_5 \cdot CO \cdot NH + H_2O = C_6H_5 \cdot COOH$	187- 188		farblose Nadeln	sl.			B 21 2356	
21 056	Diphenimid		 $(+ HCl) = C_6H_5 \cdot CO \cdot NH$	215		farblose Nadeln	ul.	sl.		B 21 2356	
22 226			Phenanthrenchinonmonoxim								
22 229	$\alpha$ -Diphenol		$2 C_6H_5OH + O = H_2O + C_{12}H_8(OH)_2$ Phenol	123		farblose Nadeln	sl.	1	1	$CHCl_3$ 1	A 156 93
19 147	$\beta$ -Diphenol	$OH \cdot C_6H_4 - C_6H_4 \cdot OH$	entsteht neben $\alpha$ -Diphenol	190		farblose Blättchen	sl.	1	1	$CHCl_3$ 1	B 11 1336
19 144	$\gamma$ -Diphenol	$OH \cdot C_6H_4 - C_6H_4 \cdot OH$	$NH_2 \cdot C_6H_4 - C_6H_4 \cdot NH_2 + 2 HNO_2 = 2 N_2 + 2 H_2O + OH \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot OH$ Benzidin	269- 270		glänzende Blätter	sl.	1	1		Z 1866 461
	$\delta$ -Diphenol	$OH \cdot C_6H_4 - C_6H_4 \cdot OH$	$NH_2 \cdot C_6H_4 - C_6H_4 \cdot NH_2 + 2 HNO_2 = 2 H_2O + 2 N_2 + OH \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot OH$ Diphenylin	161	342	farblose monokline Prismen	sl.	1	1		A 207 357

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Diphenoläthan	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + (\text{SnCl}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH})_2$ Acetaldehyd Phenol	122		farblose Blättchen			Ligroin ul.	B 11 283	
Diphenopropionsäure	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + (\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$ Brenztraubensäure Phenol			amorphe Masse	ul.		ul. Aceton l	B 16 2971	
Diphensäure	$\begin{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH} & \text{C} \cdot \text{COOH} \\   &   \\ \text{CH} & \text{CH} \\   &   \\ \text{CH} & \text{CH} \\   &   \\ \text{CH} & \text{CH} \\   &   \\ \text{CH} & \text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{CH} + 4 \text{O} = \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Phenanthren	228- 229		farblose monokline Säulen	sl.	l	l	A 166 367	
Diphenyl	$\begin{matrix} \text{CH} & \text{CH} & & \text{CH} & \text{CH} \\   &   & &   &   \\ \text{CH} & \text{CH} & \text{C} & \text{C} & \text{CH} & \text{CH} \\   &   & & &   &   \\ \text{CH} & \text{CH} & & & \text{CH} & \text{CH} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Brombenzol $2 \text{C}_6\text{H}_6 = \text{H}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzol	70.5	254	farblose Blätter	sl.	sl.		A 131 363 Z 1866 707	
Diphenylacetaldehyd	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CHO}$	$\text{C}_{14}\text{H}_{12}(\text{OH})_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}$ Hydrobenzoin		315	farblose Flüssigkeit	ul.	l	l	$\text{CHCl}_3$ l	A 198 182
Diphenylacetonitril	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CN}$	$2 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{Pb}(\text{CNS})_2 = 2 \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{S} + \text{PbS} + 2 (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CN}$ Diphenyllessigsäure	72- 73		farblose Nadeln		l	l		B 23 2845
Diphenylacetoxim	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Benzophenon Hydroxylamin	139.5 -140		seiden- glänzende Nadeln	sl.		l	$\text{CHCl}_3$ sl.	B 15 2782
Diphenyläthan	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \text{Br} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_6 = \text{HBr} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ Phenylbromäthyl $\text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + 2 \text{C}_6\text{H}_6 (+ \text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} (\text{C}_6\text{H}_5)_2$ Aldehyd $2 \text{C}_6\text{H}_6 + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} (\text{C}_6\text{H}_5)_2$ Benzol Aethylidenchlorid	15	268- 271	farbloses Öl					B 7 140 B 7 1190 Bl 36 66
Diphenyläthylamin	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H} \cdot \text{COONH}_4 = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Desoxybenzoin Ammoniumformiat		309- 310	farbloses Öl	sl.	l	l		B. 32 1410

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Was- ser	Alko- hol	über		
B 11 283 B 16 2071	Diphenyl- äthylen	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{> C} = \text{CH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{> CH} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{> C} = \text{CH}_2$ Diphenylehloräthan $\text{CH}_2 = \text{CBr}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 + (\text{AlCl}_3) = 2 \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{> C} = \text{CH}_2$ Dibromäthylen $\text{CCl}_4 + 3 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 4 \text{HCl} + \text{C}_9\text{H}_7\text{N}_3$ Anilin	40	277	farblose prismatische Nadeln				B 7 1409  B 12 2245  Z 1858 351	
A 166 367	Diphenyl-p- amido- benzenyl- amidin	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CCl}_4 + 3 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 4 \text{HCl} + \text{C}_9\text{H}_7\text{N}_3$ Anilin	198		farblose Tafeln	ul.	sl.		Z 1858 351	
A 121 363 1866 707 A 198 182	Diphenylamin  Diphenylamin- blau	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{> NH}$  $\text{Cl} \cdot \text{C} \cdot (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = \text{NH}_4\text{Cl} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH}$ Anilinchlorhydrat Anilin $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + (\text{SbCl}_5) = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH}$ Phenol Anilin $6 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \begin{matrix} \text{COOH} & \text{COO} \\   &   \\ \text{COOH} & \text{COO} \end{matrix} + \text{ZnCl}_2 = \begin{matrix} \text{COO} \\   \\ \text{Zn} \\   \\ \text{COO} \end{matrix} + 2 \text{Cl} \cdot \text{C} (\text{C}_6\text{H}_4\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2 + 5 \text{H}_2 + 2 \text{CO}_2$ Diphenylamin	54	310	farblose Blättchen  braunrotes Pulver	ul.	sl.	ul.	Nitro- benzol 1	Z 1866 438 B 17 2639 B 23 1963
B 23 2845	Diphenyl- azophenylen	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{O}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O}$ Diphenylamin Anilin	176- 180		braungelbe Nadeln	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ 1	M 7 375	
B 15 2782	Diphenyl- benzamid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} (\text{C}_6\text{H}_5)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} + \text{NH} (\text{C}_6\text{H}_5) = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} (\text{C}_6\text{H}_5)_2$ Benzoylchlorid Diphenylamin	176,5 177		farblose rhombische Prismen	sl.	sl.	sl.	A 182 166	
B 7 140	Diphenyl- benzenyl- amidin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Anilin Benzanilid	144		farblose Nadeln	sl.	1	1	Z 1866 165	
B 7 1190 B 136 66	p-Diphenyl- benzol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \text{ 1.} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{ 4.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Br 1.} \\ \text{Br 4.} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + 4 \text{Na} = 4 \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ p-Dibrombenzol Brombenzol $3 \text{C}_6\text{H}_5 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{H}_2$ Benzol	205	383	farblose Blättchen	sl.	1	$\text{CS}_2$ 1	A 164 168 Soc 37 712	
B 32 1410	Diphenyl- biuret	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{>NH} \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{>NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 & \text{C} = \text{O} \\ \text{C} = \text{O} & \text{>NH} \\ \text{>NH}_2 & \text{C} = \text{O} \\ \text{>NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 & \text{>NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + \text{CONC}_6\text{H}_5 =$ Phenylharnstoff Phenylcyanat	208- 210		farblose Krystalle				B 21 504	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Waa- ser	Alko- hol	Äther	
Diphenyl- carbuzid	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{COOC}_6\text{H}_5 + 2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CO}(\text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Urethan Phenylhydrazin	151		farblose Krystalle	sl.	1	ul.	Soe53 551
Diphenyl- carbinol	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{OH}$	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{CO} + \text{H}_2 = (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{CH} \cdot \text{OH}$ Benzophenon	67,5 68	297- 298	seiden- glänzende Nadeln	sl.	1	1 CHCl <sub>3</sub> 1	A 133 6
Diphenyl- carbonat	$\begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{COCl}_2 = 2\text{HCl} + \text{CO}_2 \cdot (\text{C}_6\text{H}_5)_2$ Phenol Phosgen	78	301- 302	seiden- glänzende Nadeln				J.pr.Ch 1.404
o-Diphenyl- carbonsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 + \text{KOH} = \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOK}$ o-Diphenylenketon	110- 111		farblose Nadeln	ul.	1		A 166 374
p-Diphenyl- carbonsäure	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 + 3\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ Phenyltolyl	218- 219		farblose Nadeln	ul.	1	1	B 8 1467
p-Diphenyl- chinon	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \\   \quad   \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}$ Methylphenyldiketon	214		orange gelbe Blätter	al.	sl.	sl.	B 2 2130
Diphenyl- chinoxalin-m- carbonsäure	$\begin{matrix} \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \\   \quad   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \quad   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 2\text{H}_2\text{O}$ mpDiamido- benzoesäure Benzil			gelbliche Nadeln	ul.	sl.	ul. Benzol unl.	B 23 3627
Diphenyl- cinchonin- säure	$\begin{matrix} \text{C}(\text{COOH}) = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \quad \text{N} \\   \quad   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{COOH} \end{matrix} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{17}\text{H}_{15}\text{NO}_2$ Desoxybenzoin Isatinsäure	191		farblose Nadeln	ul.	1		J.pr.Ch 38.583
Diphenyl- cyanamid	$\text{CN} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH} + \text{CNCl} = \text{HCl} + \text{CN} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ Diphenylamin Chlorecyan	292		farblose Rhombeder	ul.	sl.	sl.	B 7 848
α-Diphenyl- dihydro- pyridin- carbonsäure	$\begin{matrix} \text{NH} \begin{matrix} \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) = \text{CH} \\   \\ \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) = \text{CH} \end{matrix} \text{C} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH} + 2\text{NH}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{NO}_2 \cdot \text{NH}_3$ Diphenacylessigsäure			weisse Flocken				B 20 2760
Diphenyldiiso- cyanat	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \cdot \text{CO} + ((\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{P}) = \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Carbanil			farblose Tafeln	ul.	sl.	ul.	A. Spl 1.57
Diphenyl- diketopiper- azin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 2\text{KOH} = 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{KBr} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Bromacetamid							B 21 166,5

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
		$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2\text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Phenylglycin								B 21 1665
		$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{ClCH}_2 \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{HCl} +$ Anilin Chloroessigsäure $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$								B 21 1258
p-Diphenylen- dicarbamin- säurediäthyl- ester	$\text{COOC}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$ $\text{COOC}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{Cl} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$ Benzidin Chlorameisener	226- 230		farblose Krystalle					Soc 49 256
Diphenylen- dicarbimid	$\text{CO} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{CO}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{COCl}_2 = 4 \text{HCl} + \text{CO} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{CO}$ Benzidin	122		farblose Nadeln		1			Soc 49 225
Diphenylen- dihydrazin	$\text{NH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$ $\text{NH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ $+ 2 \text{HNO}_2 + 4 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_4$ Benzidin	165- 167		farblose Blättchen	sl.	sl.	sl.	Aceton 1	A 239 208
Diphenylen- disulfid	$\text{C}_6\text{H}_4 - \text{S}$ $\text{C}_6\text{H}_4 - \text{S}$	$2 \text{C}_6\text{H}_6 + 4 \text{S} = 4 \text{HCl} + \text{S}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{S}$ Benzol $\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{S}$	154- 155	360	farblose Prismen	nl.	sl.	1	$\text{CS}_2$ 1	A ch 1. 530
Diphenylen- glykolsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} + \text{KOH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOK} \end{matrix}$ Phenanthrenchinon	162		farblose Blättchen	sl.	1	1		B 10 125
Diphenylen- keton	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 - \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix}$ Diphensäure $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix}$	83,5 -84		gelbe Tafeln	nl.	1	1		A 166 373
m-Diphenylen- ketoncarbon- säure		$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Diphensäure	217		farblose Nadeln	nl.	1			B 13 1303

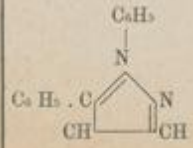
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Diphenylketoncarbon- säureamid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \end{array} > \text{NH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \text{NH}_2 \end{array}$ Diphenylimid	225		hellgelbe Nadeln					B 21 2357
Diphenylen- oxyd	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{O} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + (\text{PbO}) = \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{O} \end{array}$ Phenol	80-81	287- 288	farblose Blättchen	ul.	1	1	Benzol 1	B 7 392
Diphenylen- phenylmethan	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CCl} = \text{HCl} + \text{C}_{19}\text{H}_{13}$ Triphenylchlor- methan	145,5		farblose Nadeln		sl.	sl.	Benzol 1	B 7 1208
Diphenylen- sulfid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{S} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH}(\text{OH}) \end{array} + \text{C}_6\text{H}_6 + (\text{P}_2\text{O}_5) = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Fluorenalkohol Benzol	97	332- 333	farblose Nadeln		1	1	Benzol 1	A 156 392
p-Diphenylen- α-tetra- methylpyrrol	$\begin{array}{c} \text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3) \end{array} > \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} < \begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 4 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3) \end{array} > \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} < \begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \end{array} + \text{C}_{24}\text{H}_{34}\text{N}_2$ Benzidin Acetylaceton			farblose Tafeln		sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	B 19 3158
1, 3. Dipheny- lentetrasulfid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{S} - \text{S} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{S} - \text{S} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 < \begin{array}{c} \text{SH} \\   \\ \text{SH} \end{array} > + \text{NH}_2\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{S} - \text{S} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{S} - \text{S} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2$ Thioresorcin	101		gelbliches Pulver					
Diphenylessig- säure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2\text{O}$ Benzilsäure	148		farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 155 84
α-Diphenyl- furfuran	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} < \text{CH} \cdot \text{CH} > \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \quad   \\ \quad \quad \text{O} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + (\text{HCl}) = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} < \text{O} > \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \end{array}$ Diphenacyl	91	343- 345	farblose Nadeln	ul.	1	1		B 21 3057
Diphenyl- glyoxalin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \\    \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{N} \quad \text{CH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H} \cdot \text{COH} + 2 \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{N}_2$ Benzil	227		farblose monokline Krystalle					Soc 51 558



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 21 2357	α-Diphenyl- glyoxim	$C_6H_5 \cdot C = N \cdot OH$ $C_6H_5 \cdot O = N \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix} + NH_2OH = H_2O + C_6H_5 \cdot C = N \cdot OH$ Benziloxim Hydroxylamin	237		farbloses Krystall- pulver	ul.	sl.	ul.		B 16 1616
B 7 898	β-Diphenyl- glyoxim	$C_6H_5 \cdot C = NOH$ $OH \cdot N = C \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + 2 NH_2OH + (HCl) = 2 H_2O + C_{14}H_{12}N_2O_2$ Benzil Hydroxylamin	206- 207		farblose Nadeln		sl.			B 16 2176
B 7 9208	Diphenyl- guanidin	$\begin{matrix} NH \cdot C_6H_5 \\ C = NH \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot NH_2 + CNCl = \begin{matrix} NH \cdot C_6H_5 \\ C = NH \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + HCl$ Anilin Chlorcyan	147		farblose Nadeln	sl.	l			A 87 129 B 2 460
B 11 202	Diphenylharn- stoff sym.	$\begin{matrix} NH \cdot C_6H_5 \\ C = O \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot NH_2 + CNCl = \begin{matrix} NH \cdot C_6H_5 \\ C = NH \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + HCl$ Anilin Chlorcyan	235	260	farblose Prismen	sl.	l	l		A 74 15
156 332			$COCl_2 + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 = 2 HCl + \begin{matrix} NH \cdot C_6H_5 \\ C = O \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Anilin								J pr Ch 27.499
319 3158			$\begin{matrix} O \cdot C_6H_5 \\ C = O \\ O \cdot C_6H_5 \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 = 2 C_6H_5 \cdot OH + \begin{matrix} NH \cdot C_6H_5 \\ C = O \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylcarbonat Anilin								B 18 516
155 84	Diphenylharn- stoff unsym.	$\begin{matrix} NH_2 \\ C = O \\ N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$	$(C_6H_5)_2NH + COCl_2 + 3 NH_3 = 2 NH_4Cl + \begin{matrix} NH_2 \\ C = O \\ N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$ Diphenylamin	189		farblose Nadeln					B 8 1665
155 84	Diphenyl- hydrazin	$\begin{matrix} C_6H_5 \\ C_6H_5 \end{matrix} > N - NH_2$	$\begin{matrix} C_6H_5 \\ C_6H_5 \end{matrix} > N \cdot NO + 2 H_2 = H_2O + (C_6H_5)_2 \cdot N - NH_2$ Nitrosodiphenylamin			gelbliches Öl	sl.	l	l		A 190 174
321 3057	Diphenylin	$C_6H_5 \cdot NH_2 \cdot 2$ $C_6H_5 \cdot NH_2 \cdot 4'$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_5 + H_2 = C_6H_5 \cdot NH_2$ Azobenzol	45	363	farblose Nadeln	sl.	l	l		A 207 330
oe 51 558	Diphenylindol	$C_6H_5 \cdot \begin{matrix} CH \\ N(C_6H_5) \end{matrix} > C \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot N - N = C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix} + (Zn Cl_2) = NH_3 + C_{20}H_{15}N$ Acetophenondiphenylhydrazin			gelbes Öl	ul.	l	l	Benzol l	A 239 223

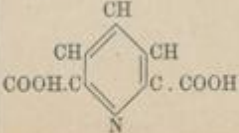
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °C	Siedepunkt °C	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Diphenylindol	$C_6H_5 \left\langle \begin{array}{c} C(C_6H_5) \\ NH \end{array} \right\rangle C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = NH_3 + C_{10}H_7N + H_2O$ Desoxybenzoin Phenylhydrazin	122- 123		farblose Krystalle	ul.	1	1	Ligroin sl.	A 236 136
Diphenylzin- succinyl- bernstein- säurediäthyl- ester	$C_6H_5 \cdot N \left\langle \begin{array}{c} CH_2 \\ CH_2 \end{array} \right\rangle C_6H_5$ $C_6H_5 \cdot COO \cdot CH_2 \left\langle \begin{array}{c} CH_2 \\ CH_2 \end{array} \right\rangle C_6H_5$	$CH_2 \cdot CO \cdot CH \cdot COO \cdot C_6H_5 + 2 C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = 2 H_2O$ $C_6H_5 \cdot COO \cdot CH \cdot CO \cdot CH_2 + C_{10}H_{15}N_2O_4$ Succinylbernsteinsäurediäthylester Phenylhydrazin	205- 206		gelbes Krystall- pulver					B 17 2955
Diphenyl- methan	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CH_2 Cl + C_6H_5 = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzylchlorid $2 C_6H_5 + CH_2 Cl_2 = 2 HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzol Methylenechlorid $C_6H_5 CH_2 \cdot OH + C_6H_6 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzylalkohol	26-27	261- 262	farblose prismatische Nadeln		1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 159 374 B 14 1526 B 6 963
o-Diphenyl- methandi- carbonsäure	$CH_3 \left\langle \begin{array}{c} C_6H_5 \cdot COOH \\ C_6H_4 \cdot COOH \end{array} \right\rangle$	$OH \cdot CH \left\langle \begin{array}{c} C_6H_5 \cdot COOH \\ C_6H_4 \cdot COOH \end{array} \right\rangle + H_2 = H_2O + CH_2(C_6H_4 \cdot COOH)_2$ o-Benzhydroxycarbonsäure	254.5		farblose Krystalle	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> sl.	A 242 253
Diphenyl- methylene- äthylendi- sulfid	$C_6H_5 \left\langle \begin{array}{c} S \cdot CH_2 \\ S \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle C_6H_5$	$C_6H_5 \left\langle \begin{array}{c} CH_2 \cdot SH \\ CH_2 \cdot SH \end{array} \right\rangle CO + C_6H_5 \left\langle \begin{array}{c} S \cdot CH_3 \\ S \cdot CH_3 \end{array} \right\rangle = H_2O + C_6H_5 \left\langle \begin{array}{c} S \cdot CH_3 \\ S \cdot CH_3 \end{array} \right\rangle C_6H_5$ Benzophenon Aethylenmercaptan	106		farblose Tafeln		1			B 21 1471
Diphenyl- methyltriazol	$C_6H_5 \cdot N \left\langle \begin{array}{c} N \\ C=N \\ C=N \end{array} \right\rangle C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot N \cdot NH_2 + 2 CH_2 \cdot COOH = 4 H_2O + C_{10}H_{15}N_3$ Cyanphenylhydrazin	222- 223		farblose Prismen	ul.	1	ul.		B 21 3064
Diphenyl- naphthochin- oxalin	$C_{10}H_7 \left\langle \begin{array}{c} N=C \cdot C_6H_5 \\ NH_2 \\ N=C \cdot C_6H_5 \end{array} \right\rangle$	$C_{10}H_7 \left\langle \begin{array}{c} NH_2 \\ NH_2 \end{array} \right\rangle + \begin{array}{c} CO \cdot C_6H_5 \\ CO \cdot C_6H_5 \end{array} = 2 H_2O + C_{10}H_7 \left\langle \begin{array}{c} N=C \cdot C_6H_5 \\ N=C \cdot C_6H_5 \end{array} \right\rangle$ o-Naphtylen- diamin Benzil	147		hellbraune Blättchen		1	1		B 18 2426
Diphenyl- $\alpha$ - naphtylamin	$C_{10}H_7 \cdot N(C_6H_5)_2$	$C_{10}H_7 Br + \begin{array}{c} C_6H_5 \\ C_6H_5 \end{array} NK = KBr + C_{10}H_7 \cdot N(C_6H_5)_2$ Brom- $\alpha$ -naphthalin Diphenylamin	142		farblose Nadeln	ul.	ul.	1		B 23 2541

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 286 136	Diphenyl-naphthylmethan	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{CH} \text{---} \text{C}_{10}\text{H}_7$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{CH} \text{---} \text{OH} + \text{C}_{10}\text{H}_8 + (\text{P}_2\text{O}_5) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{12}$ Benzhydrol Naphtalin	120 resp. 149		farblose Krystalle	sl.	1	Benzol 1	B 13 358	
B 17 2055	Diphenyl-oxäthylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{CH} \text{---} \text{NH}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{CH} \text{---} \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{C} \text{---} \text{NOH} + 3 \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{CH} \text{---} \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{CH} \text{---} \text{OH}$ Benzilmonoxim							B. 21 488	
A 159 374	Diphenyl-oxalat	$\text{COO C}_6\text{H}_5$ $\text{COO C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + (\text{COOH})_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{COO C}_6\text{H}_5$ Phenol Oxalsäure	130		farblose Prismen	ul.	1	sl.	J.pr Ch 25. 282	
B 14 1526	Diphenyl-oxazol	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{CH, O} \\ \text{N=C, C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{CO} \text{---} \text{CH}_2 \text{Br} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{CO} \text{---} \text{NH}_2 = \text{HBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{NO}$ Bromacetophenon Benzamid	102.5- 103.5	338- 340	farblose Blätter		1	1 Benzol 1	B 17 2530	
B 6 963	Diphenyloxyd	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{O}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{O}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + (\text{Al Cl}_3) = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{O}$ Phenol	28	252- 253	farblose Säulen	ul.	1		B 14 189	
A 242 253	Diphenyl-oxykyanidin	$\text{OH} \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{N-C, C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} \\ \text{N=C, C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{N} = \text{N} \text{---} \text{HSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = \text{N}_2 + \text{H}_2 \text{SO}_4 + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{O}$ Diazobenzolsulfat							A 159 191	
B 21 1471	Diphenyl-oxykyanidin	$\text{OH} \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{N-C, C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} \\ \text{N=C, C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 \text{Cl} \text{---} \text{COO C}_6\text{H}_5 = \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{OH} + \text{OH} \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{N-C, C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} \\ \text{N=C, C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{HCl} + \text{NH}_2 \text{---} \text{COO C}_6\text{H}_5$ Benzamidin Chlorkohlensäureester	289		farblose Prismen	ul.	sl.	sl. Pyridin 1	B 23 2919	
B 21 3064	Diphenyloxy-pyrimidin	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{N-C, C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH} \\ \text{N=C, OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{C} \begin{matrix} \text{OH, C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH} \end{matrix} = \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{N-C, C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH} \\ \text{N=C, OH} \end{matrix}$ Benzamidin Benzoylessigäther	284		farblose Nadeln	sl.	ul.	Eisessig 1	B. 22 1626	
B 18 2426	Diphenyl-phenylen-diamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH, C}_6\text{H}_5 \text{ 1.} \\ \text{NH, C}_6\text{H}_5 \text{ 3.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH 1.} \\ \text{OH 3.} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{NH C}_6\text{H}_5)_2$ Resorcin Anilin	95		farblose Nadeln	ul.	sl.	1 Ligroin sl.	B 16 2795	
B 23 2541	Diphenyl-phenylen-diamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH, C}_6\text{H}_5 \text{ 1.} \\ \text{NH, C}_6\text{H}_5 \text{ 4.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH 1.} \\ \text{OH 4.} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{NH C}_6\text{H}_5)_2$ Hydrochinon Anilin	145		silber- glänzende Blättchen	sl.	1	Ligroin sl.	B 16 2805	
			$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{N} \text{---} \text{NO} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{NH} \text{---} \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{NH C}_6\text{H}_5)_2$ Nitrosodiphenylamin							B 21 2615	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Diphenylphenylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 > \text{CO}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 > \text{CO}$	$2 \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{COCl}_2 + (\text{AlCl}_3) = 2 \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} > \text{CO}$ Diphenyl Phosgen	229		farblose Körner	ul.	sl.	sl. Benzol l.	B1 47 687
Diphenylphosphat	$(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_2 \text{PO} (\text{OH})$	$\text{P}_2\text{O}_5 + 4 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = 2 (\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_2 \text{PO} (\text{OH}) + \text{H}_2\text{O}$ Phenol	56		farblose Krystalle	ul.	1	1 CHCl <sub>3</sub> l.	Z 1866 651
Diphenylphosphin	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PH}$	$2 (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HCl} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PO} \cdot \text{OH} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PH}$ Diphenylphosphor-chlorür	280		farbloses Oel	ul.	1	1 Benzol l.	B 15 801
Diphenylphosphinsäure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} > \text{PO} \cdot \text{OH}$	$2 (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HCl} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PH} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PO} \cdot \text{OH}$ Diphenylphosphor-chlorür	190		farblose Nadeln	ul.	sl.		B 11 885
Diphenylphosphorchlorür	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PCl}$	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{Hg} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{PCl}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \text{HgCl} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PCl}$ Diphenylqueck-silberchlorid $2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{PCl}_2 = \text{PCl}_3 + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PCl}$ Phosphorylchlorid	320		dicke Flüssigkeit			Benzol l.	B 10 627
Diphenylphthalaminsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{N} (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \text{COOH} \end{array}$ 1. 2.	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{C} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{N} (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \text{COOH} \end{array}$ Diphenylamin Phthalsäureanhydrid	147- 148		farblose Prismen	ul.	1	sl.	A 227 190
α-Diphenylpiperidin	$\text{NH} \begin{array}{c} \text{CH} (\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH} (\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CH}_2 \end{array} > \text{CH}_2$	$\text{N} \begin{array}{c} \text{C} (\text{C}_6\text{H}_5) - \text{CH} \\ \text{C} (\text{C}_6\text{H}_5) = \text{CH} \end{array} > \text{CH} + 3 \text{H}_2 = \text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{N}$ Diphenylpyridin			farbloses Oel				B 20 2765
Diphenylpiperazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{BrCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{Br} = 4 \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Anilin Aethylenbromid	163.5		farblose Krystalle		ul.	CHCl <sub>3</sub> l.	B. 22 1778
Diphenylpropylamin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{c}    \\ \text{C} \cdot \text{CN} \end{array} + 3 \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ α-Phenylzinnamsäurenitril	315- 317		farblose Flüssigkeit	1	1		B 23 2861
Diphenylpyrazol		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COH} \end{array} + \text{NH} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{N} \\   \\ \text{CH} \end{array} \end{array}$ Benzoylacetaldehyd	55- 56	335	farblose Krystalle				B 21 1138

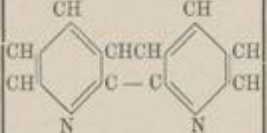
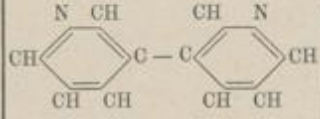
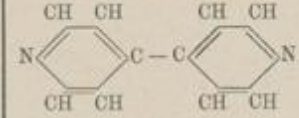
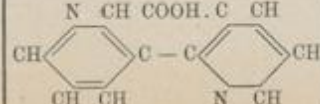
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 1 47 687	1.5-Diphenyl- pyrazolin		$C_6H_5 = CH = CH \cdot COH + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O +$ Zimmtaldehyd Phenylhydrazin	137- 138		farblose Nadeln	ul.	sl.	1 schwer Ligroin	B 21 1212
1866 651 B 15 801	Diphenyl- pyrazolon		$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot OH + C_{15}H_{13}N_2O$ Benzoylessigester Phenylhydrazin	137		farblose Krystalle	sl.	1	sl. Ligroin	B 20 2546
B 11 885	$\alpha$ -Diphenyl- pyrrol		$CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 + NH_3 = 2 H_2O + C_{16}H_{13}N$ $CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$ Diphenacyl	143.5		farblose Blätter	ul.	1	1 Eisessig	B 21 3061
B 10 627	$\alpha\alpha$ -Diphenyl- pyrrol- $\beta$ - carbonsäure		$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot COOC_2H_5 + NH_3 = 2 H_2O + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup COOC_2H_5 \\ \diagdown NH \end{matrix} C \cdot C_6H_5$ $CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$ Phenacylbenzoylessigester	261		orangerote Nadeln	sl.	sl.		B 21 1491
B 10 628 A 227 190	$\alpha\alpha$ -Diphenyl- pyrrol- $\beta$ - carbon- säurester		$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 + NH_3 = 2 H_2O + (C_6H_5)_2 \cdot C \cdot H \cdot NH \cdot COOC_2H_5$ $COOC_2H_5$ Phenacylbenzoylessigester	159		weisse Nadeln	ul.	1	1	B 21 3060
B 20 2765	Diphenyl- pyrroleroto- lacton		$CH \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown C \cdot COCH_3 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot C \cdot O \cdot CO \cdot C_6H_5 = H_2O + C_{20}H_{13}NO_2$ Benzil $\alpha$ -Acetylpyrrol	184		gelbe Blättchen			Benzol sl.	B 23 1355
B 22 1778										
B 23 2861	2.5-Diphenyl- selenazol		$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br + C_6H_5 \cdot CSe \cdot NH_2 = H_2O + HBr + C_{15}H_{11}NSe$ $\omega$ -Bromacetophenon Selenbenzamid	99		farblose Blättchen	ul.	1	1 Benzol	A 250 317
B 21 1138	Diphenylsemi- carbuzid	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CO \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + CO \begin{matrix} \diagup NHC_6H_5 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} = NH_3 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$ Phenylhydrazin Phenylharnstoff	170		farblose Nadeln	sl.	1		Soc. 53 552
	Diphenylsulfon		$C_6H_5 \cdot S \cdot C_6H_5 + O_2 = C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot C_6H_5$ Phenylsulfid	128- 129	376.5	farblose monokline Prismen	ul.	sl.	Benzol 1	A 140 290

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Diphenyl- sulfonaceton	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SO}_2\text{Cl} + \text{Hg} (\text{C}_6\text{H}_5)_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{HgCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzolsulfochlorid								B 18 248
		$\text{CHCl}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SOONa} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NaCl} + \text{O}_2 + 2 \text{HCl} + \text{CO}$ Benzolsulfinsaures Natrium Tetrachloracetone	$\text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	149		farblose rectanguläre Tafeln	ul.	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1
Diphenyl- sulfoxyd	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{S} \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 + \text{SO}_2 + (\text{AlCl}_3) = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{SO}$	70.5		farblose Krystalle		1	1	Ligroin sl.	B 20 195
Diphenyl- tetrazin	C <sub>13</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub>	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{CHCl}_3 + 6 \text{KOH} = 6 \text{KCl} + 6 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_4$ Phenylhydrazin			farblose Nadeln					Soc. 55 244
Diphenylthio- carbaid	$\text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{SHNH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{H}_2\text{S} + \text{CS} (\text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Phenylsulfocarbazinsäures Phenylhydrazin	150		farblose Prismen		sl.			A 212 214
		$2 \text{CS} (\text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2 = \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{NH}_3 + \text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Diphenylthiocarbaid			farblose blan- schwarze Krystalle	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1		A 212 216
Diphenylthio- hydantoin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\text{N} = \text{C} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{N} (\text{C}_6\text{H}_5) \end{array}$	$\text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{SO}$ Thiocarbanilid Chloressigsäure	176		farblose Blättchen	ul.	1	sl.		B 12 595
α-Diphenyl- thiophen	$\begin{array}{c} \text{S} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \quad \text{C} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{P}_2\text{S}_5 = \text{P}_2\text{O}_5 + 5 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	152- 153		weisse Blätter		1	1		B 21 3058
		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \quad 1 \\   \quad \text{NH}_2 \quad 3 \\ \diagdown \text{NH}_2 \quad 4 \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzil o-Toluyldiamin			farblose Blättchen	ul.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 237 339
p-Diphenyl- tolylmethan	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} (\text{OH}) + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + (\text{P}_2\text{O}_5) = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ Benzhydrol Toluol	71		farblose Prismen		1	Ligroin sl.	B 7 1209	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 18 248 B 22 1967	$\alpha\alpha$ -Diphenyl- trimethylen- cyanid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CN}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CN}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} + \text{CH}_2\text{J}_2 + 2 \text{NaOH} = 2 \text{NaJ} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CN}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CN}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzylcyanid Methylenjodid	70- 71		farblose Krystalle		l			B. 22 3290
	Diphenyl- urazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CO}) \cdot \text{NH}_2$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{NH}_3 + \text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_2$ Phenylsemicarbazid	264		farblose Krystall- körner	sl.	sl.	sl.	CH Cl <sub>3</sub> sl.	B 21 1225
B 20 195	Diphospho- benzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{P} = \text{P} \cdot \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{PCl}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{P}_2\text{H}_4 = \text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{PH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{P} = \text{P} \cdot \text{OH}$ Phosphorylchlorid			gelbes Pulver	ul.	ul.	sl.	CS <sub>2</sub> l	B 8 499
oc. 55 244	Diphtalimido- diphenyl	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CO})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4$ $\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CO})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CO})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_4$ Phthalsäureanhydrid Benzidin			gelbe Nadeln	ul.	ul.	ul.	Nitro- benzol l	B 21 2262
A 212 214 A 212 216	Diphtalyl	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{CO})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{COCl})_2 + 4 \text{Ag} = 4 \text{AgCl} + \text{C}_{16}\text{H}_8\text{O}_4$ Phthalylchlorid  $2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{CO})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 + 2 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_8\text{O}_4$ Phthalsäureanhydrid  $\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{CO})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_8\text{O}_4$ Phthalsäureanhydrid Phthalid	334- 335		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.	CH Cl <sub>3</sub> sl.	A 164 230  B 17 2179  A 233 241
B 12 395											
B 21 3058	Diphtalyl- diäthylen- phenyltriamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N}(\text{CO})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CO})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N}(\text{CO})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2 = 2 \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N}(\text{CO})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2$ Bromäthylphthalimid	210- 211		schwefel- gelbe Nadeln	ul.	ul.		Eisessig l	B. 22 2225
A 237 339											
B 7 1209	Dipikollinsäure		$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + 3 \text{O}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3\text{N}(\text{COOH})_2$ Dimethylpyridin	226		farblose Nadeln	sl.	sl.			A 231 36

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Di- $\alpha$ -pikolyl- methan				319- 323	bellgelbes Öl	ul.	1	1	B 21 3100
Dipipekolin- methan	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_9\text{N} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_9\text{N} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_9\text{N} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_9\text{N} \end{matrix} + 6 \text{H}_2 = \text{C}_{12}\text{H}_{20}\text{N}_2$	52- 54	195 (26 mm	Kristal- linisch	sl.	1	1	Benzol 1 B 21 3101
Dipiperidyl	$\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{N}_2$	$\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2 + 3 \text{H}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{N}_2$		250- 252	farbloses Öl	1	1	1	B 19 2590
$\gamma$ -Dipiperidyl		$\text{C}_5\text{H}_9\text{N} + 6 \text{H}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{N}_2$	120- 122		farblose Nadeln	ul.	1	1	B 21 2929
Dipiperidyl- methan	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_5\text{H}_9 \\ \text{N} \cdot \text{C}_5\text{H}_9 \end{matrix}$	$2 \text{C}_5\text{H}_9 \cdot \text{NH} + (\text{H} \cdot \text{COH})_2 = 2 \text{H} \cdot \text{COH} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_5\text{H}_9 \\ \text{N} \cdot \text{C}_5\text{H}_9 \end{matrix}$		230	flüssig				J.pr.Ch 36.126
Dipropargyl	$\text{CH} = \text{C} \cdot \text{CH}_2\text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH}$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 4 \text{KOH} = 4 \text{KBr} + 4 \text{H}_2\text{O} + \text{CH} = \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH}$	-6	86- 87	farblose Flüssigkeit				B 6 956
Dipropylacet- essigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHNaCOOC}_2\text{H}_5 + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{J} = \text{HJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$		235- 236	farblose Flüssig- keit				Am 3 386
p-Dipropyl- benzol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2 + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 4 \text{Na} = 4 \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2)_2$		218- 220	farblose Flüssigkeit				A 216 223
Dipropyl- carbinol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CO} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$		164- 165	farblose Flüssig- keit				J 1869 513
$\beta$ -Dipropylen	$\text{CH}_2 = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} - \text{C} = \text{CH}_2$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}(\text{OH}) \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} - \text{C} = \text{CH}_2$		69.5	farblose Flüssig- keit				Bl 4 301
Dipropyllessig- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{C} \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{C}_2\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$		219.5	farblose Flüssig- keit	1			M 9 319



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 21 3100	Dipropylketon	$C_6H_7 \cdot CO \cdot C_6H_7$	$C_6H_7 > CH \cdot OH + O = H_2O + C_6H_7 > CO$ Dipropylcarbinol $[C_6H_7 \cdot COO]_2 Ca = CaCO_3 + C_6H_7 \cdot CO \cdot C_6H_7$ Calciumbutyrat			farblose Flüssigkeit				A 52 295	
B 21 3101	Dipropylmalonsäurediäthylester	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 > C < \begin{matrix} COOC_2H_5 \\ COOC_2H_5 \end{matrix}$	$CH_3 < \begin{matrix} COOC_2H_5 \\ COOC_2H_5 \end{matrix} + H_2O + 2 Zn + 2 CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 J = ZnJ_2 + ZnO$ Propyljodid Malonsäureester $+ (CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2)_2 \cdot C \cdot (COO \cdot C_2H_5)_2 + CH_4$	158		farblose Körner			1	M 9 318	
B 19 2590 B 21 2929	Dipropylloxal-säure	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 > C < \begin{matrix} OH \\ COOH \end{matrix}$	$COOC_2H_5 + 2 C_6H_7J + 3 Zn + H_2O = ZnJ_2 + 2 ZnO +$ Propyljodid Diäthylloxalat $C_6H_7 > C < \begin{matrix} COOH \\ OH \end{matrix} + C_4H_{10}$	80-81		farblose Nadeln	sl.	1	1	K 13 237	
pr. Ch 6. 126	$\alpha$ -Dipyridyl		$2 \text{ Pyridin} + O = 2 CO_2 + H_2O + C_5H_4N - C_5H_4N$ Picolinsäure	70		farblose Blättchen	sl.	1	1	B 21 1077	
B 6 956 Am 3 386	m-Dipyridyl		$2 C_5H_4N \cdot SO_2H = H_2SO_4 + SO_2 + C_5H_4N - C_5H_4N$ Pyridinsulfonsäure	68	236- 288	farblose Prismen	1	1	sl.	G 15 276	
A 216 223 1869 513	$\gamma$ Dipyridyl		$2 \text{ Pyridin} = H_2 + C_{10}H_8N_2$	114	293	farblose Tafeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 154 174
B 14 301	Dipyridyl-carbonsäure		Pyridin $C_{12}H_8N_2O_4 = CO_2 + C_{11}H_7N_2O_3$ Dipyridyldicarbonsäure	181.5 -184		farblose Nadeln	sl.	sl.		M 3 558	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
						Wasser	Alkohol	Aether		
m-Dipyridyl-dicarbon-säure		$3 \text{ C}_6\text{H}_3\text{N} \begin{matrix} \diagup \text{N} = \text{CH} \\ \text{CH} = \text{CH} \\ \diagdown \text{CH} = \text{CH} \end{matrix} + 8 \text{ KMnO}_4 = 4 \text{ K}_2\text{O} + 8 \text{ MnO}_2 + 3 \text{ C}_{12}\text{H}_5\text{N}_2\text{O}_4$	213		farblose Körner	sl.	sl.	ul.	CHCl <sub>3</sub> unl.	M 4 583
Dipyridyl-dicarbon-säure		$3 \text{ C}_6\text{H}_3\text{N} \begin{matrix} \diagup \text{C} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{CH} \\ \diagdown \text{CH} = \text{CH} \end{matrix} + 8 \text{ KMnO}_4 = 4 \text{ K}_2\text{O} + 8 \text{ MnO}_2 + 3 \text{ C}_{12}\text{H}_5\text{N}_2\text{O}_4$	214-215		farblose trikline Tafeln	sl.	1	sl.	Benzol schw.	M 3 587
Dipyrrolketon		$2 \text{ C}_4\text{H}_5\text{N} \begin{matrix} \text{CH} - \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} + \text{CO Cl}_2 = 2 \text{ KCl} + \text{C}_8\text{H}_8\text{N}_2\text{O}$	160		farblose trimetrische Nadeln	ul.	1	1	Ligroin ul.	B 18 419
Dipyrvin-triureid	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_6\text{O}_3$	$2 \text{ CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{HCl} = \text{CO}(\text{NH}_2)_2\text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_6\text{O}_3$			farblose Nadeln	sl.				A ch 11.373
Diresorcin	$(\text{OH})_2 \text{ C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 (\text{OH})_2$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + (\text{OH})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot (\text{OH})_2$	310		farblose Nadeln	1			Eisessig unl.	B 12 503
Disalicylaldehyd	$\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_3$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix} \cdot 1. = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_3$	130		farblose Nadeln	ul.	1	sl.		A 145 299
Disalicylamid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CO} \\ \text{CO} \\ \text{OH} \end{matrix} \text{NH}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CO} \\ \text{CO} \\ \text{OH} \end{matrix} \text{NH}$	197-199		gelbliche Nadeln	ul.	1	sl.		J pr Ch 22.389
Disdiazobenzoläthylamin	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_5\text{N} = \text{NCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{ HCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	70-71		gelbe Prismen			1		B 22 939

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Ather	
M 4 583	Disdiazobenzolmethylamin	$\text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{NCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_2 \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Diazobenzolchlorid Methylamin	112- 113		hellgelbe Nadeln	sl.	1		B 22 934
	Dis-p-diazotoluolmethylamin	$\text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{N} = \text{NCl} \end{matrix} + \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ p-Diazotoluolchlorid Methylamin	147		gelbe Prismen	sl.	sl.		B 22 936
M 3 587	1.3.5-Disphenylazophenol	$\begin{matrix} \text{C} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH} \diagup \text{CH} \\ \text{OH} \cdot \text{C} \text{C} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH} \diagup \text{CH} \\ \text{C} \cdot \text{OH} \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH} \end{matrix} + \text{O}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{15}\text{H}_{15}\text{N}_4\text{O}$ Disphenylhydrazophenol	176- 177		rote Nadeln	1	1		B 22 2193
B 18 419	1.3.5-Disphenylhydrazophenol	$\begin{matrix} \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH} \diagup \text{CH} \\ \text{OH} \cdot \text{C} \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{15}\text{H}_{15}\text{N}_4\text{O}$ Phenylhydrazin Phloroglucin	143- 144		farblose Nadeln	1	1		B 22 2191
A ch 1.373	Disuccinimido-hydroxamsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \diagup \text{NH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CONH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CONH}_2 \end{matrix} + 2 \text{NH}_2\text{OH} = \begin{pmatrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{pmatrix}_2 \cdot \text{NH} + 3 \text{NH}_3$ Succinamid Hydroxylamin	171		farblose Nadeln	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> unl.	B 24 3434
A ch 1.373 B 12 503 A 145 299	Disulfodicarbothionsäure-äthylester Ditartrylsäure	$\begin{matrix} \text{S} \begin{matrix} \diagup \text{CS} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CS} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \\ \text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}_{11} \end{matrix}$	$3 \begin{matrix} \text{CaH}_2\text{O} \\ \text{KS} \end{matrix} \text{CS} + 2 \text{Cl} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 = 2 \text{KCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{COOK} + 2 \text{S} \begin{matrix} \diagup \text{CS} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CS} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Kaliumazotogenat Chlorameisensäureester $2 \begin{matrix} \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}_{11}$ Weinsäure	55		goldgelbe Nadeln	ul.	1	1	J pr Ch 15.45
J pr Ch 22.289 B 22 939	Ditetramethylenketon	$\begin{matrix} \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COO} \\ \text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COO} \end{matrix} \text{Ca} = \text{Ca} \text{CO}_3 + \text{C}_8\text{H}_{14}\text{O}$ Tetramethylen-carbonsaurer Kalk	204- 205		farblose Flüssigkeit				Soe 51 236

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dithiammelid		$2 \text{NH} \begin{array}{c} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{CS} + 2 \text{Br} = 2 \text{HBr} + \begin{array}{c} \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{CS} \\ \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{CS} \end{array}$ Thiamelin			farblose Kristalle				B 23 1676
Dithienyl		$2 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \text{CH} \\ \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{CH} \\ \text{S} \end{array} = \text{H}_2 + \text{C}_4 \text{H}_4 \text{S} \cdot \text{C}_4 \text{H}_4 \text{S}$ Thiophen	83	266	atlas- glänzende Blättchen	nl.			B 17 789
β-Dithienylketon		$\text{C}_4 \text{H}_4 \text{S} \cdot (\text{COO})_2 \text{Ca} = \text{CaCO}_3 + \text{C}_4 \text{H}_4 \text{S} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_4 \text{H}_4 \text{S}$ β-thiophencarbonsaurer Kalk	87- 88	326	farblose Nadeln oder Tafeln	1			B 18 3013
Dithienylmethan		$2 \begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\ \diagdown \text{CH} \\ \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{CH} \\ \text{S} \end{array} + \text{CH}_2(\text{O} \cdot \text{CH}_2)_2 = 2 \text{CH}_2\text{OH} + \text{C}_4 \text{H}_4 \text{S} - \text{CH}_2 - \text{C}_4 \text{H}_4 \text{S}$ Methylal Thiophen		267	farblose Flüssig- keit				B 17 1345
Dithienyltrichloräthan	$(\text{C}_4 \text{H}_4 \text{S})_2 \text{CH} \cdot \text{C} \text{Cl}_3$	$2 \text{C}_4 \text{H}_4 \text{S} + \text{C} \text{Cl}_3 \cdot \text{COH} = \text{H}_2 \text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_4 \text{H}_4 \text{S} \\ \text{C}_4 \text{H}_4 \text{S} \end{array} \text{CH} \cdot \text{C} \text{Cl}_3$ Thiophen Chloral		76	farblose Tafeln	sl.	1	$\text{CS}_2$ 1	B 17 1341
Dithioacetone	$(\text{CH}_3 \cdot \text{CS} \cdot \text{CH}_3)_2$	$6 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{P}_2 \text{S}_5 + 6 \text{H}_2 \text{O} = 3 (\text{CH}_3 \cdot \text{CS} \cdot \text{CH}_3)_2 + 4 \text{P}(\text{OH})_3$ Aceton	183- 185		gelbes Öl	nl.			Z 1869 324
Dithioäthylidimethylmethan	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} \text{S} \cdot \text{C}_2 \text{H}_5 \\ \text{S} \cdot \text{C}_2 \text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{C}_2 \text{H}_5 \text{SH} + (\text{HCl}) = \text{H}_2 \text{O} + (\text{CH}_3)_2 \text{C}(\text{S} \cdot \text{C}_2 \text{H}_5)_2$ Aceton Mercaptan	190- 191		farblose Flüssig- keit				B 18 887
Dithioäthylen- glykol	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{Cl} \\   \\ \text{CH}_2 \text{Cl} \end{array} + 2 \text{KHS} = 2 \text{KCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{SH} \\   \\ \text{CH}_2 \text{SH} \end{array}$ Aethylenchlorid		146	farblose Flüssig- keit		1		A 36 322

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
3 23 1876	Dithioallophan- säureäthyl- ester	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$2 \text{ CNSK} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{ HCl} = 2 \text{ KCl} + \text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	170- 175		farblose Prismen	ul.	sl.	ul.	J.pr Ch 16.358
	Dithiobenzoe- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CS} \cdot \text{SH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CCl}_3 + \text{K}_2\text{S} + \text{KHS} = 3 \text{ KCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CS} \cdot \text{SH}$ Benzotrichlorid			dunkel- violettrotes Öel	ul.	l.	l.	Z.1868 456
3 17 789	Dithiobenz- pinakon	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{C}(\text{SH}) \\ \text{C}(\text{SH}) \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_5 \text{CHCl} + 2 \text{ KSH} = 2 \text{ KCl} + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{S}_2$ Benzhydrochlorid  $2 (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CO} + 3 \text{ H}_2\text{S} = \text{S} + 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{S}_2$ Benzophenon	151		farblose Nadeln		sl.		$\text{CS}_2$ 1  B.11 925  B.11 925
3 18 3013	Dithiobern- steinsaures Kallium	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{SK}$  $\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{SK}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$  $\text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Bernsteinsäure- diphenylester			farblose Nadeln	1	1	1	$\text{CH}_2 \cdot \text{COSK}$  $\text{CH}_2 \cdot \text{COSK}$  B.2 250
3 17 1345	Dithiocarb- aminsäure	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{SH} \end{matrix}$	$\text{CS}_2 + 2 \text{ NH}_3 = \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CS} \\ \text{S} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$			farblose Nadeln	1	1	1	A.168 232
3 17 1345	Dithiocarb- aminsaures Dibenzyliden- ammonium	$\text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{S} \\ \text{S} \cdot \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + 2 \text{ NH}_3 + \text{CS}_2 = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{S}_2$ Benzaldehyd			farblose Prismen				A.71 13
3 17 1341	Dithiocyanur- säure	$\text{OH} (\text{CN})_2 (\text{SH})_2$	$3 \text{ CNSH} + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{S} + \text{OH} (\text{CN})_2 (\text{SH})_2$ Rhodan- wasserstoff			farblose Schuppen	sl.			J.pr Ch 33.122
1869 324	Dithiodi- methylanilin	$\text{S} - \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$  $\text{S} - \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	$2 \text{ C}_6\text{H}_5 \text{N}(\text{CH}_3)_2 + 2 \text{ SCl}_2 = 2 \text{ HCl} + \text{S} - \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ Dimethylanilin	118		gelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.	$\text{CS}_2$ 1 B.19 1571
3 18 887	Dithio-β-di- naphtylamin	$\text{S} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$  $\text{S} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$2 \text{ C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{ SCl}_2 = 2 \text{ HCl} + \text{NH}_3 + \text{S} - \text{C}_{10}\text{H}_7$ β-Naphtylamin	236		rotgelbe Säulen		sl.	sl.	B.21 2808
A.36 322	Dithiodiphenyl- amin	$\text{S} - \text{C}_6\text{H}_5$  $\text{S} - \text{C}_6\text{H}_5$	$3 \text{ C}_6\text{H}_5 \text{NH} + \text{S}_2\text{Cl}_2 = 2 (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH} \cdot \text{HCl} + \text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Diphenylamin	59- 60		gelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.	B.21 2063



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
179 148 124 221	Dithymoldijodid		$2 \text{ C}_6\text{H}_3(\text{OH})(\text{CH}_3) + 4 \text{ J}_2 + 6 \text{ KOH} = 6 \text{ KJ} + \text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{O}_2\text{J}_2$ Thymol	165		blassgelbes Pulver	ul.	sl.	l.	B. 22 2317
14 410	Dithymoldijodid		$2 \text{ C}_6\text{H}_3(\text{OH})(\text{CH}_3) + 4 \text{ J}_2 = 5 \text{ HJ} + \text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{O}_2\text{J}_2$ Thymol	110		braunrotes Pulver	ul.	sl.	l.	B. 22 2316
pr Ch 4.16 pr Ch 2.244	Dithymoldiphenylmethan		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COH} + 2 \text{ C}_6\text{H}_3(\text{OH})(\text{CH}_3) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ Benzaldehyd Thymol	145.5- 146.5		farblose Tafeln		l.	Ligroin l.	B. 22 1947
59 339 321 487	Ditolanazotid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{ C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COH} = 2 \text{ H}_2\text{O} + 2 \text{ H}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Stilbendiamin Benzaldehyd	246- 247		weisse Nadeln	sl.	sl.	Benzol l.	B. 22 2302
pr Ch 102	o-Ditolyl	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4(\text{Br})(\text{CH}_3) + 2 \text{ Na} = 2 \text{ NaBr} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Bromtoluol		272	farblose Flüssigkeit				A 139 178
19 1790	Ditolyl	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)(\text{CH}_3) + 2 \text{ HNO}_2 = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{N}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Tolidin		280- 281	farblose Flüssigkeit				B 17 468
19 2804	p-Ditolyl	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4(\text{Br})(\text{CH}_3) + 2 \text{ Na} = 2 \text{ NaBr} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Bromtoluol		121	farblose Nadeln				B 4 396
179 148	p-Ditolyläthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \text{CHO} + 2 \text{ C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ Aldehyd Toluol $2 \text{ C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CHCl}_2 = 2 \text{ HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ Toluol Aethylidenchlorid		294- 295	farbloses Öl				B 7 1193 A 235 315

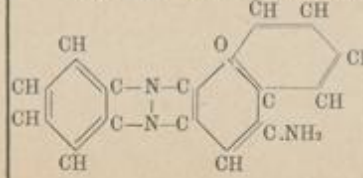
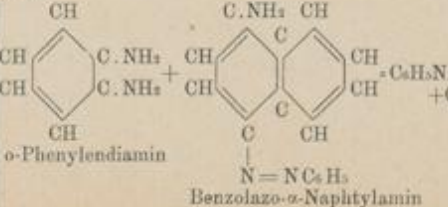
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
o-Ditolyamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{ > NH}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{ > NH}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \end{matrix} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2) = \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{ > NH}$ o-Toluidin Anilin		312	farblose Flüssigkeit				B 25 248	
m-Ditolyamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{ > NH}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{ > NH}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \end{matrix} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2) = \text{NH}_2 + (\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2 \cdot \text{NH}$ m-Toluidin Anilin		319- 320	hellgelbe Flüssigkeit		1	1	B 13 1691	
p-Ditolyamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{ > NH}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{ > NH}$	$1 \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \cdot 4 + \text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ HCl 4.} \end{matrix} = \text{NH}_2\text{Cl} + (\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2 \cdot \text{NH}$ p-Toluidin p-Toluidinchlorhydrat		79 330.5	farblose Nadeln				A 140 346	
p-Ditolybiuret	$\text{C} = \text{O} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \end{matrix}$ $\text{C} = \text{O} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \end{matrix}$	$\text{C} = \text{O} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CON} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 = \text{C} = \text{O} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \end{matrix} + \text{C} = \text{O} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \end{matrix}$ p-Tolylharnstoff p-Tolyleyanat		216- 224	weisse Nadeln		1		B. 21 506	
o-Ditolyldiketopiperazin	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{N} \end{matrix} \text{ < } \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{ > N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_2$ o-Tolylylglycin $2 \text{ C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 \text{ Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = 2 \text{ H}_2\text{O} + 2 \text{ HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{ > N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Toluidin Chloressigsäure		159- 160		ul.	sl.	ul.	Ligroin ul.	B. 22 1787
p-Ditolyldiketopiperazin	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{N} \end{matrix} \text{ < } \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{ > N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	analog aus p-Toluidin und Chloressigsäure			farblose Tafeln				B 21 1260	
Di-p-tolyldisulfid	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ (4)} \\ \text{SO} \text{ (1)} \\ \text{CH}_3 \text{ (1)} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ (4)} \end{matrix} \end{matrix}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + \text{SOCl}_2 = 2 \text{ HCl} + (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2 \cdot \text{SO}$ Toluol		92	weisse flache Krystalle		1	1	Ligroin schw.	B 23 1845
p-Ditolyguanidin	$\text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1} \\ \text{NH}_2 \text{ 4} \end{matrix} + \text{CN} \cdot \text{CN} = \text{HCN} + \text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ p-Toluidin Cyan		168	farblose Nadeln				A 77 218	
Di-o-tolylharnstoff	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \end{matrix} + \text{CO} \cdot \text{Cl}_2 = 2 \text{ HCl} + \text{CO} (\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$ o-Toluidin		256	farblose Nadeln	ul.	sl.		Nitrobenzol l	B 6 444

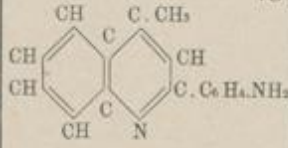
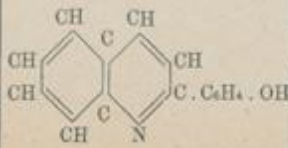


Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
B 25 248	Di-m-tolyl- harnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \end{matrix} + \text{Cl} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CO}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$ m-Toluidin Chlorameisenester	217		farblose Nadeln	ul.	1		B 13 1090
B 13 1091	p-Ditolyharn- stoff	$\text{C} = \text{O} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + \text{CO} \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C} = \text{O} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ p-Toluidin	256		farblose Nadeln	ul.	sl.		B 9 710
A 140 346	Ditolylin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH} \end{matrix} - \text{NH} - \text{NH} - \text{C}_6\text{H}_4 + (\text{HCl}) = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ o-Hydrazotoluol			weisses Pulver				B 23 3253
B. 21 506										
	Ditolylmethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2$	$\text{H} \cdot \text{COH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2 \cdot \text{CH}_2$ Formaldehyd Toluol $2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_2\text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + (\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2 \cdot \text{CH}_2$ Toluol Methylene- chlorid	22- 23	285- 286	farblose Prismen		1		B 7 1181 B 41 323
B. 22 1787	α-Ditoly- propionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Toluol Brenztraubensäure	151- 152		farblose monokline Würfel	sl.	1	Benzol 1	B 14 1596
B 21 1260	Di-o-tolylthio- harnstoff	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CS}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \end{matrix} = \text{H}_2\text{S} + \text{CS}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$ o-Toluidin	156	216- 218	farblose Nadeln	1	ul.	Benzol 1	B 4 985
B 21 1260	Di-m-tolylthio- harnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS}$	$\text{CS}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \end{matrix} = \text{H}_2\text{S} + \text{CS}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$ m-Toluidin	122		farblose Nadeln	sl.	1	CS <sub>2</sub> 1	B 8 718
B 23 1845	p-Ditolythio- harnstoff	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + \text{CS}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{CS}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$ p-Toluidin	176		farblose trimetrische Säulen	ul.	sl.		A 126 160
A 77 218	Divinyglykol	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH})$ $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH})$	$2 \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{H}_2 = \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ Acrolein		197- 198	farblose Flüssig- keit	1	1	1	Thèse Günther 66
	Dixylitron	$\text{C}_{12}\text{H}_{20}\text{O}_2$	$4 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{HCl}) = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{20}\text{O}_2$ Aceton		310- 320	dicker Syrup				B 15 589
B 6 444	Dixylilharn- stoff	$\text{C} = \text{O} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CO} \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C} = \text{O} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ m-Xylylamin Phosgen	137		farblose Nadeln	ul.	1	1	B. 21 2703

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Ather		
Dixylylthioharnstoff	$C = \begin{matrix} \diagup NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \cdot CH_3 \\ S \\ \diagdown NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ CH_2 \cdot NH_2 \\ \diagdown \end{matrix} + CS_2 = H_2S + C = \begin{matrix} \diagup NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \cdot CH_3 \\ S \\ \diagdown NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \cdot CH_3 \end{matrix}$ Metaxylylamin	97		farblose Nadeln	ul.				B. 21 2702
Dodekan normal	$CH_3 \cdot (CH_2)_{10} \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot (CH_2)_{10} \cdot COOH + 6 HJ = 3 J_2 + 2 H_2O + CH_3 \cdot (CH_2)_{10} \cdot CH_3$ Laurinsäure	-12	214.5	farblose Flüssigkeit					B. 15 1628
Dodekylalkohol	$CH_3 (CH_2)_{10} \cdot CH_2 \cdot OH$	$CH_3 (CH_2)_{10} \cdot CHO + H_2 = CH_3 (CH_2)_{10} \cdot CH_2OH$ Laurinaldehyd	24	143.5 (15 mm)	farblose Blätter					B. 16 1719
Dulcit	$CH_2(OH) \cdot C(OH)_2 \cdot CH_2$ $OH \cdot CH_2 \cdot (CH_2OH)_2$	$CH_2(OH) \cdot [CH(OH)]_2 \cdot CHO + H_2 = C_6H_{12}O_6$ Galaktose	188.5		farblose monokline Säulen	1	sl.	ul.		A. ch. 27.68
Durol	$C_6H_2 (CH_3)_4$ 1. 2. 4. 5.	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CH_3 \ 1 \\ CH_3 \ 3 \\ CH_3 \ 4 \\ \diagdown Br \ 6 \end{matrix} + CH_3J + 2 Na = NaJ + NaBr + C_6H_2 (CH_3)_4$ Methyljodid Brompseudocumol $C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CH_3 \ 1 \\ CH_3 \ 2 \\ \diagdown \end{matrix} + 2 CH_3Cl + (Al Cl_3) = 2 HCl + C_6H_2 (CH_3)_4$ o-Xylol Methylchlorid	79- 80	189- 191	farblose Blätter		1	1	Benzol 1	Z 1870 161
Durolcarbon-säure	$C_6H (CH_3)_4 \cdot COOH$	$C_6H_2 (CH_3)_4 + COCl_2 + H_2O = 2 HCl + C_6H (CH_3)_4 \cdot COOH$ Durol	179		farblose Prismen	sl.	1			B. 14 2629
Eegonin	$CH_3 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH=CH \cdot CH_3 \\ CH-CH_3 \\   \\ CH(OH) \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$C_{17}H_{21}NO_4 + 2 H_2O = C_6H_5 \cdot COOH + C_9H_{13}NO_3 + CH_3OH$ Cocain	198		farblose Prismen	1	sl.	ul.		A. 133 351
Elaidinsäure	$HC \cdot (CH_2)_{12} \cdot CH_3$ $HC \cdot CH_2 \cdot COOH$	$CH_3 (CH_2)_{12} \cdot CH$ $HC \cdot CH_2 \cdot COOH + (HNO_2) = HC \cdot (CH_2)_{12} \cdot CH_3$ $HC \cdot CH_2 \cdot COOH$ Oelsäure	44- 45		farblose Blätter		1			A. 4 11
Eosin	$O \begin{matrix} \diagup C_6HBr_2(OH) \\ C_6HBr_2(OH) \end{matrix} > C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ O \end{matrix} > CO$	$O \begin{matrix} \diagup C_6H_2(OH) \\ C_6H_2(OH) \end{matrix} > C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ O \end{matrix} > CO + 4 Br_2 = 4 HBr + C_{20}H_8Br_4O_5$ Fluorescein			gelbrote Krystalle	sl.	1		CHCl <sub>3</sub> schw.	A. 183 88
α-Epichlorhydrin	$CH_2 \cdot CH \cdot CH_2Cl$ $\diagdown O$	$CH_2(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH_2OH + 2PCl_5 = 2POCl_3 + 3HCl + CH_2 \cdot CH \cdot CH_2Cl$ Glycerin		117	farblose Flüssigkeit					A. ch 41.299

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B. 21 2702	β-Epichlorhydrin	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2$ O	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Dichlorhydrin							J.pr.Ch 12.160	
B. 15 1628			entsteht neben α-Epichlorhydrin			132- 134	farblose Flüssigkeit				
B. 16 1719	α-Epidibromhydrin	$\text{CH}_2 = \text{CBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Tribromhydrin							A. 154 371	
A.ch. 27.68			β-Epidibromhydrin	$\text{CHBr} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CHBr} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Tribromhydrin	(105 mm)	91	farblose Flüssigkeit			
Z 1870 161	β-Epidichlorhydrin	$\text{CHCl} = \text{CH} - \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2\text{Cl} - \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Trichlorhydrin							A.Spl 1.229	
B. 14 2629			Erythran	$\text{O} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{O}$ Erythrit						
A. 133 351	Erythren	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{OH}$   $\text{CH} \cdot \text{OH}$   $\text{CH} \cdot \text{OH}$ + 4 COOH = 4 CO <sub>2</sub> + 4 H <sub>2</sub> O + CH <sub>2</sub> = CH - CH = CH <sub>2</sub> Ameisensäure								A. ch. 7.216
A. 4 11			Essigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{Na} + \text{CO}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{COO Na}$ Natriummethylat $\text{CH}_3 \cdot \text{ONa} + \text{CO} = \text{CH}_3 \cdot \text{COO Na}$ Natriumalkoholat $\text{CHCl}$    $\text{CHCl} + 3 \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOK}$ Acetylenchlorid	16.5	118	farblose Flüssigkeit	1		

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
		$\begin{array}{c} \text{CH} \\    \\ \text{CH} \end{array} + \text{H}_2\text{O} + \text{O} = \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ Acetylen								Bl 14 113
Essigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} + 2\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ Alkohol	77		farblose Flüssig- keit	sl.				B 6 1177
Essigsäure- anhydrid	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \end{array} \text{O}$	$2 \text{CH}_3 \text{COCl} + \text{BaO} = \text{BaCl}_2 + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O}$ Acetylchlorid $2 (\text{CH}_3 \cdot \text{COO})_2 \text{Pb} + \text{CS}_2 = 2 \text{PbS} + \text{CO}_2 + 2 (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O}$ Bleiacetat	136.5		farblose Flüssig- keit					B 9 444 Z 1865 306
Essigsäure- methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3\text{OH} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{COO} \text{Na} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_3$ Holzgeist Natriumacetat	57.5		farblose Flüssig- keit	l				A 55 181
Eugenol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \end{array}$ 1. 3. 4.	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \end{array} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \end{array}$ Coniferylalkohol	247.5		farbloses Öl	sl.	l	l	Eisessig 1	B 9 418
Eugetinsäure	$\text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 \end{array}$ 1. 2. 3. 5.	$\text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{ONa} \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \end{array} + \text{CO}_2 = \text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{COO Na} \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \end{array}$ Engeuolnatrium	124		farblose Prismen	sl.	l	l		A 125 17
Eurhodin			264		gelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.		B 23 845

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Bl 14 113	Eurhodol	$C_{17}H_{13}N_3 \cdot OH$	$NH_2 \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ N=N-C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix} + C_{10}H_7NH_2 = C_6H_4 \begin{matrix} CH_3 \\   \\ N \\   \\ N \\   \\ C_{10}H_7 \cdot NH_2 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CH_3 + NH_3$ <p>p-Amido-p-Azotoluol      α-Naphthylamin</p> $C_{17}H_{13}N_3 + H_2O = NH_3 + C_{17}H_{12}N_3O$ <p>Eurhodin</p>		gelbrote Krystalle	sl.	sl.	sl.	Phenol 1	B 19 442 B 19 443
B 6 1177	Euthiochronsäure	$(OH)_2C_6 \begin{matrix} \diagup O_2 \\   \\ (SO_2K)_2 \end{matrix}$	$OH \cdot C_6 \begin{matrix} \diagup SO_2K \\   \\ (SO_2K)_2 \end{matrix} + 2KOH = 3KHSO_3 + C_6 \begin{matrix} \diagup (OK)_2 \\   \\ O_2 \\   \\ (SO_2K)_2 \end{matrix}$ <p>Thiochronsäures Kalium</p>		gelbe Nadeln	1	1	sl.		A 114 318
B 9 444 Z 1865 306	Ferrieyanwasserstoffsäure	$Fe(CN)_3 \cdot 3HCN$	$Fe(CN)_3 \cdot 3KCN + 3HCl = 3KCl + Fe(CN)_3 \cdot 3HCN$ Ferrieyankalium		braungrüne Nadeln	1	1	ul.		J pr Ch 39.464
A 55 181	Ferrocyanäthyl	$Fe(CN)_6 \cdot (C_2H_5)_4$	$Fe(CN)_6 Ag_4 + 4C_2H_5J = Fe(CN)_6 \cdot (C_2H_5)_4 + 4AgJ$ Ferrocyan Silber		farblose rhombische Krystalle	1	1	ul.		B 21 935
B 9 418	Ferrocyanwasserstoffsäure	$Fe(CN)_2 \cdot 4HCN$	$4KCN \cdot Fe(CN)_2 + 4HCl = 4HCl + Fe(CN)_2 \cdot 4HCN$ gelbes Bluthaugensalz		weisse Blättchen	1	1			A 87 127
A 125 17	Flavanilin		$2C_6H_5NH \cdot CO \cdot CH_3 + (ZnCl_2) = 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} C(CH_3)=CH \\   \\ N=C_6H_4 \cdot NH_2 \end{matrix}$ <p>Acetanilid</p> $2C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\   \\ CO \cdot CH_3 \end{matrix} \frac{1}{2} + (ZnCl_2) = 2H_2O + C_{10}H_{14}N_2$ <p>o-Amidoacetophenon</p>	97	farblose Nadeln	sl.	1			B 15 1500 B 16 73
B 23 845	Flavanwasserstoff	$CN \cdot CS \cdot NH_2$	$CN - CN + H_2S = CN \cdot CS \cdot NH_2$	87- 90	gelbe Nadeln			1	CHCl <sub>3</sub> schw.	A 38 319
	p-Flavenol		$C_6H_4 \begin{matrix} C(CH_3)=CH \\   \\ N=C_6H_4 \cdot NH_2 \end{matrix} + H_2O = NH_3 + C_6H_4 \begin{matrix} C(CH_3)=CH \\   \\ N=C_6H_4 \cdot OH \end{matrix}$ <p>Flavanilin</p>	238	farblose Blättchen	sl.	sl.	Benzol schw.	B 15 1502	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Flavoquinolin		 + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (OH) <sub>3</sub> + O = 4H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>17</sub> N <sub>2</sub> Glycerin	138		farblose Krystalle					B 19 1036
Flavolin		 + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> · CO · CH <sub>3</sub> + (NaOH) = 2H <sub>2</sub> O + C <sub>16</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> Acetophenon  + H <sub>2</sub> = H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Flavenol	64- 65	373- 375	farblose Tafeln			Ligroin 1		B 19 1037  B 15 1502
m-Fluoranilin		 + 2HF + H <sub>2</sub> O = C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> FI · NH <sub>2</sub> · HF + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> · NH · HF + CH <sub>3</sub> · COOH + N <sub>2</sub>			farblose Flüssig- keit	sl.				A 235 266
p-Fluoranilin		 + 3H <sub>2</sub> = 2H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> p-Fluornitrobenzol		185- 189	farblose Flüssig- keit	sl.				A 235 267
o-Fluorbenzoesäure		 + 3HF = NH <sub>2</sub> FI + 2C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> o-Diazoamidobenzoesäure	117- 118		farblose Nadeln	sl.	1	1		G 12 91
m-Fluorbenzoesäure		analog aus m-Diazoamidobenzoesäure	123- 124		farblose Blättchen	sl.	1	1		G 12 91
p-Fluorbenzoesäure		analog aus p-Diazoamidobenzoesäure	182		farblose rhombische Prismen	sl.	1	1		J pr Ch 1, 394
Fluorbenzol		 + 2HF = N <sub>2</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> · NH · HF + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> FI Benzoldiazopiperidid	28	85	farblose Flüssig- keit			1		A 243 220
Fluoren		 + 2H <sub>2</sub> = H <sub>2</sub> O +	112- 113	294- 295	farblose Blättchen	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> sl.		B 618 7

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 19 1056	Fluorenlkohol	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 < \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH}_2 = \text{H}_2 + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 > \text{CH}_2 \end{array} \\ \text{Diphenylmethan} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CO} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 > \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array} \\ \text{Diphenylketon} \end{array}$	153		farblose hexagonale Tafeln	1	1	Benzol 1	A 174 194 A. ch 7.504	
B 19 1037	Fluorensäure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 < \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CO} + 2\text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 > \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \\ \text{Diphenylketon-} \\ \text{carbonsäure} \end{array}$	245- 246		farblose Krystalle	sl.	sl.		A 200 13	
B 15 1502	Fluorescein	$\text{O} < \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \end{array} < \text{C} < \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{O} \end{array} > \text{CO}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 < \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 < \text{CO} \end{array} > \text{O} + 2\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{O}_5$ Phtalsäureanhydrid Resorcin			gelbrotes Pulver	sl.	1	1	A 183 1	
A 235 266	Fluorindin	$\begin{array}{c} \text{CH} & \text{C}_6\text{H}_5 & \text{CH} & & \text{CH} & & \text{CH} \\   &   &   & &   & &   \\ \text{CH} & \text{C}-\text{N}-\text{C} & \text{C} & \text{C}=\text{N}-\text{C} & \text{CH} & \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{C} & \text{C}=\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   & &   & &   & &   \\ \text{CH} & & \text{CH} & & \text{CH} & \text{C}_6\text{H}_5\text{N}=\text{C} & \text{C}-\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ & & & & & &   \\ & & & & & & \text{CH} \\ & & & & & & \text{Azophenin} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{C} < \text{C}_6\text{H}_4 > \text{C}=\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = 2\text{H}_2 + \text{C}_{20}\text{H}_{20}\text{N}_4$			canthariden grüne Nadeln	ul.	ul.	ul.	B 23 2789	
G 12 91	Fluorkohlenstoff	$\text{CFl}_4$	$\text{CCl}_4 + 4\text{AgFl} = 4\text{AgCl} + \text{CFl}_4$ Tetrachlorkohlenstoff $\text{CH}_4 + 8\text{Fl} = 4\text{HF} + \text{CFl}_4$ Methan $\text{C} + \text{Fl}_4 = \text{CFl}_4$			Gas	sl.			Bull 23 227, 426 B 22 1846 B 22 1841 B 22 1844	
J pr Ch 1.394	$\alpha$ -Fluornaphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_6 < \begin{array}{c} \text{Fl} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{NH}_2 + \text{NaNO}_2 + 2\text{HFl} = \text{NaFl} + \text{C}_{10}\text{H}_6 < \begin{array}{c} \text{Fl} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + \text{N} + 2\text{H}_2\text{O}$ $\alpha$ Naphtylamin	212		farblose Flüssigkeit	ul.	1		B 22 1846	
A 243 220	$\beta$ -Fluornaphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_6 < \begin{array}{c} \text{Fl} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$	Analog aus $\beta$ -Naphtylamin	59	212.5	farblose Blättchen		1		B 22 1841	
B 618 7	Fluornaphthalinsulfonsäure	$\text{C}_{10}\text{H}_6 < \begin{array}{c} \text{Fl} \\   \\ \text{SO}_3\text{H} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 < \begin{array}{c} \text{N}=\text{N} \\   \\ \text{SO}_2 \end{array} + \text{HFl} = 2\text{N} + \text{C}_{10}\text{H}_6 < \begin{array}{c} \text{Fl} \\   \\ \text{SO}_3\text{H} \end{array}$ Diazonaphtalinsulfosäure			farblose Prismen				B 22 1844	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Littera- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Fluoroform	$\text{CHCl}_3$	$\text{CHCl}_3 + 3 \text{AgF} = 3 \text{AgCl} + \text{CHCl}_3$ Chloroform			Gas-					Hull 7. 24
Formaldehyd	$\text{H} \cdot \text{COH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{H} \cdot \text{COH}$ Holzgeist $\text{H} \cdot \text{COO} \text{---} \text{Ca} = \text{Ca} \text{CO}_2 + \text{H} \cdot \text{COH}$ ameisensaure Kalk		21	Gas					A 145 357 B 1868 265
Formamid	$\text{H} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{H} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{H} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Ameisensäure äthylester $2 \text{H} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{CO} (\text{NH}_2)_2 = (\text{NH}_4)_2 \text{CO}_3 + 2 \text{H} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Ammoniumformiat Harnstoff			farblose Flüssig- keit					J 1863 319 A 128 335
Formamidin salzsaures	$\text{NH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HCl}$	$2 \cdot \text{CNH} \cdot \text{HCl} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{H} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{NH} = \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$ salzsaure Blausäure $\text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{HCl} + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NH} = \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$ salzsaure Formimidoäther	81		farblose Körner	1	1			A. ch 17. 138 B 16 375
Formanilid	$\text{CHO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{COOH} \text{---} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CHO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Anilin Oxalsäure $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{H} \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CHO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Anilin Ameisensäure	46		farblose Prismen	1	1			B 60 310 B 15 2443
Formanilido- essigsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{COH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NNa} \cdot \text{COH} = \text{NaCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{COH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Chloressigsäure Natriumformanilid	123- 124		weisse Säulen	sl.	1	1		B 23 2592
Formimido- äthyläther- chlorhydrat	$\text{NH} = \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{HCl}$	$\text{HCN} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{HCl} = \text{NH} = \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{HCl}$								B 16 354
Formo-β- naphthalid	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2 + \text{H} \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$ β-Naphtylamin Ameisensäure		129	farblose Blättchen	sl.	1	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1	A 211 42
Formose	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	$6 \text{H} \cdot \text{COH} + (\text{Ca} \text{OH}) = \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ Formaldehyd			Gummi		sl.	sl.		Jpr. Ch 33. 329
o-Formtolnid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{H} \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$ Ameisensäure o-Tolnidin	56.5 57.5	288	farblose Tafeln		1			B 10 1129



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
Bull. 7. 24 A 145 357	p-Formtoluid	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{ 1} \\ \text{NH}_2 \text{ 4} \end{matrix} + \text{H} \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$ Ameisensäure	52		farblose Nadeln	1	1		B 209 372	
1868 265	Formxylylid	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{COH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{H} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{COH} \end{matrix}$ Pyrydin Ameisensäure	108		farblose Krystalle					
1863 319	Formylanthrani- lsäure	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{COH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CO} \\   \\ \text{N} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{H} \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CHO} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Isatosäure	168		farblose Nadeln	1	1	Benzol sl.	J.pr.Ch 33.23	
A 128 335	Formylbenz- hydrylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 3 \text{H} \cdot \text{COO NH}_4 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CO} + (\text{NH}_4)_2 \text{CO}_3 + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$ Benzophenon Ammoniumformiat	132		farblose Prismen				B 19 2129	
A. ch 7. 138	Formyldi- benzylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{CHO} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + 3 \text{H} \cdot \text{COO NH}_4 = 3 \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2)_2 \text{N} \cdot \text{CHO} + 2 \text{CO}_2 + 2 \text{NH}_3$ Benzaldehyd Ammoniumformiat	52		farblose Krystalle				B 18 2341	
B 16 375	Formyldi- phenylamin	$\text{CHO} \cdot \text{N} (\text{C}_6\text{H}_5)_2$	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{NH} + \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CHO} \cdot \text{N} (\text{C}_6\text{H}_5)_2$ Diphenylamin Oxalsäure	73-74		farblose ortho- rhombische Krystalle				B 8 1195	
B 15 2443	Formylharn- stoff	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{CHO} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagup \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{H} \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{CHO} \end{matrix}$ Ameisensäure Harnstoff	159		farblose Krystalle	sl.			Z 1868 300	
B 23 2592	Formylphenyl- carbizin	$\text{CO} \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{CHO} \\   \\ \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO} + \text{CO Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CO} \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{CHO} \\   \\ \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Formylphenylhydrazin	73	255- 256	farblose Nadeln	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 21 2458
B 16 354	Formylphenyl- hydrazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + \text{H} \cdot \text{CO NH}_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$ Phenylhydrazin Formamid	145		farblose Blättchen	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 19 1201
A 211 42	Fulminuramid	$\text{C}_2\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_2$	$\begin{matrix} \text{C} = \text{N} \cdot \text{OH} \\ 3 \parallel \\ \text{C} = \text{N} \cdot \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{NH}_3 = 2 \text{C}_2\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ Knallsäure			farblose Nadeln	sl.			J.pr.Ch 30.48	
pr.Ch 3. 329	Fluminursäure	$\text{OH} \cdot \text{N} = \text{C} \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C} = \text{NH} \\ \text{O} \cdot \text{C} = \text{NH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{C} = \text{N} \cdot \text{OH} \\ 3 \parallel \\ \text{C} = \text{N} \cdot \text{OH} \end{matrix} = 2 \text{OH} \cdot \text{N} = \text{C} \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C} = \text{NH} \\ \text{O} \cdot \text{C} = \text{NH} \end{matrix}$ Knallsäure			farblose Prismen	1	1		B 97 53	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Fumaramid	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\    \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\    \\ \text{CH} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{Fumarsäureester} \end{array} + 2 \text{NH}_3 = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\    \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	232		farblose Schuppen	sl.	nl.	l.	CHCl <sub>2</sub> unl.	A 38 275
Fumaramin- säure	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\    \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{Asparagin} \end{array} + 3 \text{CH}_3\text{J} = \text{N}(\text{CH}_3)_3 + 3 \text{HJ} + \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\    \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	217		farblose Blättchen	sl.	sl.	nl.		B 12 2118
Fumaramidid	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\    \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\    \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{Äpfelsäure} \end{array} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 3 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\    \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	87.5		farblose Nadeln					Am. 7. 280
Fumarimid	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \\    \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \end{array} \begin{array}{l} \text{NH} (?) \\ \text{NH} (?) \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \\    \\ \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COO NH}_4 \\ \text{Saures äpfelsaures} \\ \text{Ammoniak} \end{array} = 3 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \\    \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \end{array} \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{NH} \end{array}$			farbloses Pulver	sl.				J. 1850 414
Fumarsäure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \\    \\ \text{OH} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{Äpfelsäure} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$			farblose Prismen	sl.	l.			A. ch 11.93
		$\begin{array}{c} \text{CH} \begin{array}{l} \text{SO}_3\text{H} \\ \text{COOH} \end{array} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{Sulfobernsteinsäure} \end{array} + \text{KOH} = \text{KHSO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$								A 157 20
		$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{COOAg} \\ \text{COOAg} \end{array} \\   \\ \text{malensaures Silber} \end{array} + \text{Cl}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} = 2 \text{AgCl} + \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$								A 218 169
Fumarsäure- äthylester	$\begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \\ \text{Fumarsäure} \end{array} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$	70		farblose Tafeln	sl.	l.	l.		A 164 297
Fumarsäure- diäthylester	$\begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{AgO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOAg} \\ \text{Fumarsaures Silber} \end{array} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{J} = 2\text{AgJ} + \begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$	218.5		farblose Flüssig- keit					B 11 1644

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 38 275	Furan		$C_5H_4O_2 = CO_2 + \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ CH=CH \end{array} \begin{array}{c} O \\ / \end{array}$ Brenzschleimsäure $CH_2=CH \cdot CH \cdot CH_2 + PCl_5 = PCl_3 + 2 HCl + \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ CH=CH \end{array} \begin{array}{c} O \\ / \end{array}$ Hydrofuran		31.5	farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	A 165 282  A. ch 7.220
B 12 2118	$\alpha$ -Furfuräthylpyridin		$CH_2=CH \cdot CH \cdot CH_2 + PCl_5 = PCl_3 + 2 HCl + \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ CH=CH \end{array} \begin{array}{c} O \\ / \end{array}$ Hydrofuran			farbloses Öl	ul.			B 21 2711
m. 7. 280	$\alpha$ -Furfuräthylpyridin		$CH_2=CH \cdot CH \cdot CH_2 + PCl_5 = PCl_3 + 2 HCl + \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ CH=CH \end{array} \begin{array}{c} O \\ / \end{array}$ Hydrofuran			farblose Nadeln	ul.	1	1	B 21 2709
A 1350 414	$\alpha$ -Furfuräthylpyridin		$CH_2=CH \cdot CH \cdot CH_2 + PCl_5 = PCl_3 + 2 HCl + \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ CH=CH \end{array} \begin{array}{c} O \\ / \end{array}$ Hydrofuran			farblose Nadeln	ul.	1	1	B 21 2709
A. ch 11.93	$\alpha$ -Furfuräthylpyridin		$CH_2=CH \cdot CH \cdot CH_2 + PCl_5 = PCl_3 + 2 HCl + \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ CH=CH \end{array} \begin{array}{c} O \\ / \end{array}$ Hydrofuran			farblose Nadeln	ul.	1	1	B 21 2709
A 157 20	Furfurakrylsäure		$CH_2=CH \cdot CH \cdot CH_2 + PCl_5 = PCl_3 + 2 HCl + \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ CH=CH \end{array} \begin{array}{c} O \\ / \end{array}$ Hydrofuran			farblose Prismen	1	1	1	Benzol unl. B 21 1080
A 218 169	Furfuralmalonsäure		$CH_2=CH \cdot CH \cdot CH_2 + PCl_5 = PCl_3 + 2 HCl + \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ CH=CH \end{array} \begin{array}{c} O \\ / \end{array}$ Hydrofuran			farblose Prismen	1	1	1	Benzol unl. B 21 1080
A 164 297	Furfuralmalonsäure		$CH_2=CH \cdot CH \cdot CH_2 + PCl_5 = PCl_3 + 2 HCl + \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ CH=CH \end{array} \begin{array}{c} O \\ / \end{array}$ Hydrofuran			farblose Prismen	1	1	1	Benzol unl. B 21 1080
B 11 1644	Furfuralmalonsäure		$CH_2=CH \cdot CH \cdot CH_2 + PCl_5 = PCl_3 + 2 HCl + \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ CH=CH \end{array} \begin{array}{c} O \\ / \end{array}$ Hydrofuran			farblose Prismen	1	1	1	Benzol unl. B 21 1080

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Furfuralmalonsäurediäthylester	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}=\text{C} < \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CHO} \end{array} + \text{CH}_2 < \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}=\text{C} < \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} \\ \text{Furfurol} \quad \text{Malonsäurediäthylester} \end{array}$	293		gelbes Oel	unl.	l		B 21 1081
Furfuralmalonylamid	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}=\text{C} < \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CHO} \end{array} = \text{C} < \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{NH}_3 = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}=\text{C} < \begin{array}{l} \text{CONH}_2 \\ \text{CONH}_2 \end{array} \\ \text{Furfuralmalonsäurediäthylester} \end{array}$	180		weisse Nadeln	sl.	sl.	unl. Benzol	B 21 1081
Furfuranilin	$\text{C}_{17}\text{H}_{15}\text{N}_2\text{O}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad / \\ \text{C} \cdot \text{COH} \\   \\ \text{O} \\ \text{Furfurol} \end{array} = \text{C}_{17}\text{H}_{15}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl}$ Anilin    Anilinchlorhydrat			hell- braunes Pulver	unl.	l	l	A 156 199
$\alpha$ -Furfurein- choninsäure	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{COOH})=\text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5\text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad / \\ \text{C} \cdot \text{COH} \\   \\ \text{O} \\ \text{Furfurol} \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{NO}_2$ Brenztraubensäure	210- 215		grüngelbe Nadeln	sl.	l	l Benzol	A 242 285
Furfurpropion- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} < \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array} = \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{Furfurylmalonsäure} \end{array}$							B 21 1083
Furfurylamin	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CN} \end{array} + 2 \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_7\text{NO}$ Brenzschleimsäure- nitril		145	flüssig	l			B 14 1059

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 21 1081	Furfurylmalonsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH} - \text{C} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array}$ Furfuralmalonsäure	125		farblose Nadeln	1	1	1	Benzol ul.	B 21 1083
B 21 1081	Gallacetonin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \text{O} \end{array} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \text{O} \end{array} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \end{array}$ Aceton Pyrogallol			farblose Krystalle	ul.	1	1		J pr. Ch 28. 76
	Gallacetonphenon	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3 + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{OH} \end{array}$ Pyrogallol Essigsäureanhydrid	168		perlmutterglänzende Blättchen	1				J pr. Ch 23.147
A 156 199	Gallamid	$(\text{OH})_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$(\text{OH})_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{COOH} + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + (\text{OH})_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Gallussäure	243		farblose Blätter	sl.				J.1852 479
	Gallein	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \end{array} \begin{array}{c} \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CO} \end{array} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{O} + 2 \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3 + \text{O} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{10}\text{O}_7$ Phthalsäureanhydrid Pyrogallol			braunrote Krystalle	sl.	1	sl.	$\text{CHCl}_3$ ul.	B 4 457
A 242 285	Gallocyanin	$\begin{array}{c} \text{C} \quad \text{N} \quad \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \quad \diagdown \quad \diagup \\ \text{COOH} \cdot \text{C} \quad \text{C} \quad \text{O} \quad \text{C} \quad \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \quad \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \quad \text{C}(\text{OH}) \quad \text{CH} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \quad \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}(\text{OH}) \quad \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array} + 3 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO} \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} = 3 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_5 + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ Gallussäure			grün- glänzende Nadeln	sl.	sl.	sl.	Anilin leicht	B 21 1740
B 21 1083	Galloflavin	$\text{C}_{12}\text{H}_5\text{O}_9$	$2 \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{COOH} \\ (\text{OH})_3 \end{array} + 2 \text{O}_2 = \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_5\text{O}_9$ Gallussäure			grün- gelbe Blätter	sl.	sl.	sl.	Anilin 1	B 20 2328
B 14 1059	Gallol	$\text{O} \begin{array}{l} (\text{OH})_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \\ (\text{OH})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{C}_{20}\text{H}_{10}\text{O}_7 + 4 \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{10}\text{O}_6$ Gallein			farblose Krystalle	sl.	1	sl.		B 4 556
	Gallussäure	1. $\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{OH} \end{array}$ 4. 3. $\begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{OH} \end{array}$ 5.	$\begin{array}{c} \text{J}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} + 2 \text{KOH} = 2 \text{KJ} + \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{OH} \end{array}$ Dijodsalicylsäure			seiden- glänzende Nadeln	1	1	sl.		A 120 187

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther		
Gallussäure- methylester	$\begin{matrix} \diagup \text{COO CH}_3 & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_2 & \diagdown \text{OH} & 3 \\ \diagdown \text{OH} & 4 \\ \diagdown \text{OH} & 5 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \diagup \text{COOH} & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_2 & \diagdown \text{OH} & 3 \\ \diagdown \text{OH} & 4 \\ \diagdown \text{OH} & 5 \end{matrix} + \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \diagup \text{COO CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_2 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix}$ Gallussäure	192		farblose Krystalle	1	1			
Gentisin- aldehyd	$\begin{matrix} \diagup \text{CHO} & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_2 & \diagdown \text{OH} & 2. \\ \diagdown \text{OH} & 5. \end{matrix}$	$\begin{matrix} \diagup \text{OH} & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_2 & \diagdown \text{OH} & 4. \end{matrix} + \text{CH Cl}_3 + 4 \text{ NaOH} = 3 \text{ NaCl} + 3 \text{ H}_2\text{O} + \begin{matrix} \diagup \text{CHO} \\ \text{C}_6\text{H}_2 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{ONa} \end{matrix}$ Hydrochinon	99		gelbe Nadeln	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 14 1986
Gentisinsäure	$\begin{matrix} \diagup \text{COOH} & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_2 & \diagdown \text{OH} & 2 \\ \diagdown \text{OH} & 5 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \diagup \text{COOH} & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_2 & \diagdown \text{OH} & 2 \\ \diagdown \text{OH} & 5 \end{matrix} + \text{KOH} = \text{KJ} + \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \\ \text{C}_6\text{H}_2 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix}$ m-Jodsalicylsäure	199- 200		farblose Nadeln	1	1	1	CS <sub>2</sub> ul.	A 120 311
		$\begin{matrix} \diagdown \text{OH} & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_2 & \diagdown \text{OH} & 4 \end{matrix} + \text{KHCO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \diagdown \text{COOK} \\ \text{C}_6\text{H}_2 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix}$ Hydrochinon								M 2 448
Glutakonsäure	COOH.CH <sub>2</sub> .CH=CH.COOH	$\text{O.CH} = \text{C.COOH} + 2 \text{ H}_2\text{O} = \text{H.COOH} + \text{COOH.CH}_2.\text{CH} = \text{CH.COOH}$ CO.CH=CH Cumalinsäure	182		farblose Prismen	1	1	1		A 264 301
Glutaren- diamidoxim	$\begin{matrix} \text{CH}_2 & \diagdown \text{C} & \diagup \text{NOH} \\ & \diagdown \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 & \diagdown \text{C} & \diagup \text{NOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 & \diagdown \text{CN} \\ \text{CH}_2 & \diagdown \text{CN} \end{matrix} + 2 \text{ NH}_2 \text{ OH} = \begin{matrix} \text{CH}_2 & \diagdown \text{C} & \diagup \text{NOH} \\ & \diagdown \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 & \diagdown \text{C} & \diagup \text{NOH} \end{matrix}$ Trimethylen- cyanid Hydroxylamin	233		farblose Prismen	1	1	sl.	Ligroin sl.	B 22 2967
Glutarimi- dodioxim	$\begin{matrix} \text{CH}_2 & \diagdown \text{C} & \diagup \text{NOH} \\ \text{CH}_2 & \diagdown \text{C} & \diagup \text{NH} \\ & \diagdown \text{NOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 & \diagdown \text{CN} \\ \text{CH}_2 & \diagdown \text{CN} \end{matrix} + 2 \text{ NH}_2 \text{ OH} = \text{NH}_3 + \begin{matrix} \text{CH}_2 & \diagdown \text{C} & \diagup \text{NOH} \\ & \diagdown \text{NH} \\ \text{CH}_2 & \diagdown \text{C} & \diagup \text{NOH} \end{matrix}$ Trimethylen- cyanid Hydroxylamin	193		farblose Nadeln			sl.	Benzol ul.	B 22 2970
Glutarsäure	COOH.CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .COOH	$\text{CN.CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CN} + 2 \text{ HCl} + 4 \text{ H}_2\text{O} = 2 \text{ NH}_4\text{Cl} + \text{COOH} \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH}$ Normalpropylencyanid	97.5	302- 304	farblose monokline Prismen	1	1	1		A. ch 14.501
		$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{COOH} \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH}$ Glutakonsäure								A. 222 254

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
	Glutarsäureanhydrid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{---} \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CO} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{---} \text{COO Ag} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{COO Ag} \end{array} + 2 \text{CH}_2 \text{---} \text{CO Cl} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{Ag Cl} + 2 \text{CH}_2 \text{---} \text{COOH} + \text{CH}_2 \text{---} \text{CO} \text{---} \text{CO}$ glutarsaures Silber      Acetylchlorid	56-57	286-288	farblose Nadeln			sl.	Z 9. 283
B 14 1986	Glutarsäureimid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{---} \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CO} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{---} \text{COOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{COOH} \end{array} + \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{---} \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CO} \end{array}$ Glutarsäure	151-152		farblose Schuppen			ul.	G 12 281
A 120 311	Glycerin	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Allylalkohol	17	290	farbloser Syrup	1	1	1	B 21 3351
M 2 448	Glycerinäther	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$2 \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) + (\text{Ca Cl}_2) = 3 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Glycerin		171-172	farblose Flüssigkeit	1	1	1	B. 14 1947
	Glycerinaldehyd	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CHO}$	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CHO}$ Glycerin							B 147 885
A 264 301	Glycerinborat	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{O} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{B} \\   \\ \text{CH}_2\text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{B}_2\text{O}_3 = \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{B} + \text{B}(\text{OH})_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \end{array}$ Glycerin			gelbe Masse	1			Z 1866 147
B 22 2967	Glycerinnitrat	$\begin{array}{c} \text{CH}_2(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}(\text{OH}) + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 \end{array}$ Glycerin			farblose Flüssigkeit	1	1	sl.	A. ch 17.118
A. ch 4.501	Glycerinphosphorsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{PO}(\text{OH})_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{PO}(\text{OH})_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{PO}(\text{OH})_2 \end{array}$ Glycerin			flüssig				J. pr. Ch 36.257
A. 222 254										

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
$\alpha$ $\beta$ -Glycerin- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \quad \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \quad \quad   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + 2 \text{O} = \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{H}_2 \text{O} \\   \quad \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \quad \text{COOH} \\ \text{Glycerin} \\   \quad \quad   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \quad \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \quad \quad   \\ \text{CH} + \text{H}_2 \text{O} = \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \quad \quad   \\ \text{COOH} \quad \text{COOH} \\ \beta \text{ Oxyakrylsäure} \\ \text{CH}_2 \text{ Br} \quad \quad \quad \text{CH}_2 \text{ OH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{CH Br} + 2 \text{ AgOH} = 2 \text{ AgBr} + \text{CH OH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{COOH} \quad \quad \quad \text{COOH} \\ \alpha \beta \text{ Dibrompropionsäure} \end{array}$			farbloser Syrup	1	1	ul.	A 106 79  B 13 273  B 18 238
Glycerin- trinitrat	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 (\text{OH}) \quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 \\   \quad \quad \quad   \\ \text{CH} (\text{OH}) + 3 \text{ HNO}_3 + (\text{H}_2 \text{SO}_4) = 3 \text{ H}_2 \text{O} + \text{CH} \cdot \text{NO}_2 \\   \quad \quad \quad   \\ \text{CH}_2 (\text{OH}) \quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 \\ \text{Glycerin} \end{array}$	-20		gelbliches Oel	sl.	1	1 Glycerin ul.	Bl. 27 383
Glycerintri- schwefelsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \text{ OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \text{ OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \text{ OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{ OH} \quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \text{ OH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + 3 \text{ SO}_2 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{Cl} \end{array} = 3 \text{ HCl} + \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \text{ OH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{CH}_2 \text{ OH} \quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \text{ OH} \\ \text{Glycerin} \end{array}$			hygros- kopische Krystalle				J. pr. Ch 20. 4
Glyceryl- arsenit	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{O} - \text{As} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \quad \quad \quad \text{CH}_2 \text{ O} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{As}_2 \text{O}_3 = \text{CH} \cdot \text{O} - \text{As} + \text{As} (\text{OH})_3 \\   \quad \quad \quad   \\ \text{CH}_2 \text{ OH} \quad \quad \quad \text{CH}_2 \text{ O} \\ \text{Glycerin} \end{array}$			farblose Masse		1	Glycerin 1	J 1884 931



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Ather		
A 106 79	Glycid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{O} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{O} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ Monochlorhydrin	74-75 (15 mm)		farblose Flüssigkeit	1	1	1	A. ch 22.482	
	Glycinanhydrid	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \quad / \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{array} \text{CH}_2$	$2 \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \quad / \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{array} \text{CH}_2$ Glykokoll	275		farblose Tafeln	1	1		J.pr.Ch 37.137	
B 13 273	Glykoecumaraldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5 \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{array}$ 1.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5 \\   \\ \text{CHO} \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5 \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{array}$ Helicin Acetaldehyd	199		hellgelbe Nadeln	sl.	sl.	ul.	$\text{CHCl}_3$ ul.	B 18 1958
	Glykoecumaralkohol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5 \\   \\ \text{CH} - \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ 1. 2.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5 \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{array} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5 \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array}$ Glykoecumaraldehyd	115		farblose Nadeln	1	1	ul.		B 18 1962
B 18 238	Glykoecyanidin	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Cyanamid Glykokoll			farblose Blättchen	1				J. 1861 536
	Glykokoll	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 2 \text{NH}_2 = \text{NH}_4\text{Br} + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Bromessigsäure	232- 236		farblose monokline Krystalle	1	ul.			A 108 112
Bl 27 383			$\text{CN} - \text{CN} + 5 \text{HJ} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{J}_2 + \text{NH}_4\text{J} + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Cyan								B 6 1351
			$\text{CN} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + 2 \text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Cyanameisensäure-ester								A 184 13
J.pr.Ch 20.4			$\text{COH} \begin{array}{c}   \\ \text{COH} \end{array} + \text{HCN} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{H} \cdot \text{COOH} + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Glyoxal								J. 13 329
	Glykokoll- phthaloylsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \quad / \\ \text{CO} \end{array} \text{NK} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{KCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ Phthalimidkalium Chloroessigsäure	105- 106		farblose Blättchen					B. 22 428
J 1884 931	Glykolaldehyd	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CHO}$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHO} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CHO}$ Bromacetaldehyd								B 25 2552
	Glykollid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} > \text{O} \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{OH} \begin{array}{c}   \\ \text{COOH} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} > \text{O} \end{array}$ Glykolsäure	220		farbloses Pulver	ul.				J. 1859 362

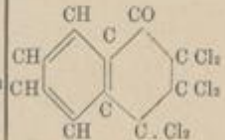
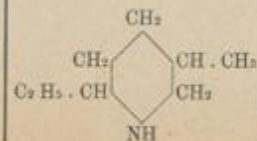
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Ather		
Glykolsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH} - \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} > \text{O} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ <p>Tartronsäure</p>								A 89 339
		$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{ Cl} \\   \\ \text{COOK} \end{array} = \text{KCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} > \text{O}$ <p>Kaliumchloracetat</p>								A 105 288
		$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \text{ OH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ <p>Alkohol</p>	78— 79	farblose Nadeln	sl.	1	1	A 127 150		
		$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{KCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ <p>Chloressigsäure</p>						B 16 2955		
Glykolsäure- amid	$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH} - \text{COO NH}_2 = \text{NH}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} > \text{O} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{COO NH}_2 \end{array}$ <p>Oxalsäure</p>	120		farblose Krystalle	1	sl.		A 89 342	
		$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} > \text{O} + \text{NH}_3 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} > \text{O} \cdot \text{NH}_2$ <p>Tartronsaures Ammoniak</p>						J. 1861 446		
Glykolsäure- nitril	$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 < \text{CN} \end{array}$	$\text{H} \cdot \text{COH} + \text{HCN} = \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 < \text{CN} \end{array}$ <p>Formaldehyd</p>		183	farblose Flüssig- keit				Bl 4 402	
Glykosamin	$\text{CHO} \cdot \text{CH} < \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ (\text{CH} \cdot \text{OH})_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array}$	$2 \text{C}_{15} \text{H}_2 \text{N}_{20} \text{O}_{10} + 6 \text{H}_2\text{O} = 3 \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 4 \text{C}_5 \text{H}_{12} \text{NO}_2$ <p>Chitin</p>			farblose Nadeln	1	sl.		H 2 214	
Glykosin	C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>4</sub>	$3 \begin{array}{c} \text{COH} \\   \\ \text{COH} \end{array} + 4 \text{NH}_3 = 6 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6 \text{H}_6 \text{N}_4$ <p>Glyoxal</p>			Krystall- pulver	ul.	sl.		A 107 199	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 89 839	Glykosoxim	$C_6H_{12}O_5 = NOH$	$C_6H_{12}O_5 + NH_2OH = H_2O + C_6H_{12}O_5 = NOH$ Glykose Hydroxylamin			farblose Nadeln	1	sl.	ul.	Bl 24 697
A 105 285	Glykovanillin	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CHO \\ - O \cdot CH_2 \\ \diagdown O \cdot C_6H_{11}O_5 \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \cdot C_6H_{11}O_5 \\ - O \cdot CH_2 \\ \diagdown CH \cdot CH_2 \cdot OH \end{matrix} + 3O_2 = 2CO_2 + 2H_2O + C_{14}H_{18}O_8$ Coniferin	192		farblose Nadeln	1	sl.	ul.	B 18 1596
A 127 150	Glykovanillinsäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup COOH \\ - O \cdot CH_2 \\ \diagdown O \cdot C_6H_{11}O_5 \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \cdot C_6H_{11}O_5 \\ - O \cdot CH_2 \\ \diagdown CH \cdot CH_2 \cdot OH \end{matrix} + 7O = 2CO_2 + 2H_2O + C_{14}H_{18}O_8$ Coniferin	210- 212		farblose prismatische Krystalle	1	1	ul.	B 5 815
B 16 2955	Glykovanillylalkohol	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2OH \\ - O \cdot CH_2 \\ \diagdown O \cdot C_6H_{11}O_5 \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CHO \\ - O \cdot CH_2 \\ \diagdown O \cdot C_6H_{11}O_5 \end{matrix} + H_2 = C_{14}H_{20}O_8$ Glykovanillin	120		farblose Nadeln	1	1	ul.	B 18 1597
Z 1882 284	Glyoxal	CHO . CHO	$CH_2 \cdot CH_2OH + 3O = 2H_2O + CHO \cdot CHO$ Alkohol $CH_2 \cdot CHO + HNO_2 = NH_2OH + CHO \cdot CHO$ Aldehyd			amorph	sl.	1	1	A 102 20 K 13 496
A 89 342	Glyoxim	$\begin{matrix} CH = NOH \\   \\ CH = NOH \end{matrix}$	$\begin{matrix} CHO & & CH = NOH \\   & + 2NH_2OH = & 2H_2O +   \\ CHO & & CH = NOH \end{matrix}$ Glyoxal Hydroxylamin	178		farblose rhombische Tafeln	sl.	1	1	B 16 505
I. 1881 446	Glyoxalosazon	$C_6H_5.NH.N=CH.CH=N.NH.C_6H_5$	$2C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + CHO - CHO = 2H_2O + C_{14}H_{14}N_4$ Phenyhydrazin Glyoxal	169- 170		farblose Blättchen	ul.	1	Ligroin ul.	B 17 575 A 100 1
Bl 4 402	Glyoxylsäure	$\begin{matrix} CH \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} \\   \\ COOH \end{matrix}$	$C_2H_5OH + 2O_2 = H_2O + CH(OH)_2$ Alkohol $\begin{matrix} CH_2OH \\   \\ CH \cdot OH + 3O = CO_2 + H_2O + \\   \\ COOH \end{matrix}$ Glycerinsäure			zäher Syrup oder rhombische Prismen				A 152 325
H 2 214			$\begin{matrix} COOH \\   \\ CHBr_2 \\   \\ COOH \end{matrix} + 2H_2O = 2HBr + \begin{matrix} CH(OH)_2 \\   \\ COOH \end{matrix}$ Dibromessigsäure							B 26 483

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Gajakol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \cdot CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + CH_3 \cdot O \cdot SO_2 OK + KOH = H_2 O + K_2 SO_4 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \cdot CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Brenzkatechin Methylsahwefelsaures Kalium		200	farblose Flüssigkeit	ul.				A 147 248
Guanidin	$\begin{matrix} & NH_2 \\ &   \\ C=NH \\ &   \\ & NH_2 \end{matrix}$	$C_3 H_5 N_3 O + H_2 O + 3 O = C_3 H_5 N_3 O_2 + CO_2 + \begin{matrix} & NH_2 \\ &   \\ C=NH \\ &   \\ & NH_2 \end{matrix}$ Guanin Parabansäure  $C Cl_3 \cdot NO_2 + 7 NH_3 = NH_3 \cdot NO_2 + 3 NH_4 Cl + \begin{matrix} & NH_2 \\ &   \\ C=NH \\ &   \\ & NH_2 \end{matrix}$ Chlorpikrin  $2 NH_4 \cdot CNS = H_2 S + \begin{matrix} & NH_2 \\ &   \\ C=NH \\ &   \\ & NH_2 \end{matrix} + NH_3 \cdot CNHS$ Rhodanaminin  $CO Cl_2 + 3 NH_3 = H_2 O + 2 HCl + \begin{matrix} & NH_2 \\ &   \\ C=NH \\ &   \\ & NH_2 \end{matrix}$ Phosgen  $CN \cdot NH_2 + NH_4 Cl = \begin{matrix} & NH_2 \\ &   \\ C=NH \\ &   \\ & NH_2 \end{matrix} + HCl$ Cyanamid			Krystallmasse	l.				A 118 159  B 1 145  J pr Ch 9. 2  Z 1870 58  A 146 259
Guanidinessigsäure	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$CN \cdot NH_2 + NH_3 \cdot CH_2 \cdot COOH = NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ Cyanamid Glykokoll			farblose Krystalle	sl.	ul.			J. 1861 530
Guanidoldihydrokohlensäureester	$\begin{matrix} & NH_2 \\ &   \\ C=NH \\ &   \\ & NH \cdot COO \cdot C_6 H_5 \end{matrix}$	$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} + 2 Cl \cdot COO \cdot C_6 H_5 = 2 HCl + \begin{matrix} & NH_2 \\ &   \\ C=NH \\ &   \\ & NH \cdot COO \cdot C_6 H_5 \end{matrix}$ Guanidin Chlorameisensäureester		162	farblose Nadeln	ul.	l.	l.		B 7 1588
Guanylphenylthioharnstoff	$C_{10}H_9 \cdot NH \cdot CS \cdot N=C(NH_2)_2$	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + CNSC_6 H_5 = C_6 H_9 N_4 S$ Guanidin Phenylsenföhl		175- 176	farblose monokline Krystalle		l.			B 13 1581
Harnsäure	$\begin{matrix} & NH \cdot CO \cdot C \cdot NH \\ &   \quad \quad \quad    \\ CO \quad \quad \quad NH \quad \quad \quad C \cdot NH \quad \quad \quad CO \end{matrix}$	$NH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH + 3 CO(NH_2)_2 = 2 H_2 O + 3 NH_3 + C_3 H_3 N_4 O_2$ Glycin Harnstoff			farblose Schuppen	sl.	ul.	Glycerin l.		B 15 2678
Harnstoff	$\begin{matrix} & NH_2 \\ &   \\ C=O \\ &   \\ & NH_2 \end{matrix}$	$CNO \cdot NH_3 = CO(NH_2)_2$ Cyansaures Ammoniak		182- 133	flache Prismen	l.	l.			Pogg. Ann. 12. 253

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Aether		
A 147 248			COCl <sub>2</sub> + 2 NH <sub>3</sub> = 2 HCl + CO (NH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> Phosgen CN . NH <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O = CO (NH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> Cyanamid								Ann 98 287 A 78 230 A 244 32
A 118 159	Harnstoffchlorid	$\begin{array}{c} \text{Cl} \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$	CO Cl <sub>2</sub> + NH <sub>4</sub> Cl = $\begin{array}{c} \text{Cl} \\   \\ \text{CO NH}_2 \end{array}$ + 2 HCl	61- 62		farblose Flüssigkeit					
B 1 145	Helicin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5 \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5 \\ \diagdown \\ \text{COH} \end{array}$ Salicin	175		farblose Nadeln	1	1	nl.		A 56 64
J pr Ch 9. 2			$\text{C}_6\text{H}_7\text{ClO}_5 (\text{CO} \cdot \text{CH}_3)_4 + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{OK} \\   \\ \text{CHO} \end{array} + 4\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = 4\text{CH}_3\text{COO C}_6\text{H}_5 + \text{KCl} + \text{C}_{15}\text{H}_{16}\text{O}_7$ Acetylchlorhydröse Salicylaldehydkalium								Am 1 309
Z 1870 58	Hemipinsäure	$\begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2\text{O} \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CHO} \\   \\ \text{COOH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 + \text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} (\text{OCH}_3)_2 \\   \\ (\text{COOH})_2 \end{array}$ Opiansäure	180- 181		farblose monokline Krystalle	sl.	1			A 50 17
A 146 259	Heptabromacetylaeton	CB <sub>7</sub> —CO—CB <sub>7</sub> —CO—CB <sub>7</sub> H	$\text{C}_6\text{H}_2 (\text{OH})_6 + 7\text{Br}_2 + \text{H}_2\text{O} = 7\text{HBr} + \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{HBr}_7\text{O}_2$ Phloroglucin	93- 94		farblose Prismen			1	Eisennig schw.	B 23 1723
J. 1861 590	Heptachlordi- ketohexylen	$\begin{array}{c} \text{CCl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl}_2 \\   \\ \text{CHCl} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 (\text{OH})_2 + 6\text{Cl}_2 = 5\text{HCl} + \begin{array}{c} \text{CCl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl}_2 \\   \\ \text{CHCl} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$ Resorcin	50 170- 175 25 mm		farblose Krystalle	1	1	Benzol 1		B 24 912
B 7 1588	Heptan normal	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> .CH <sub>3</sub>	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{COOH} \\   \\ (\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + 2\text{BaO} = 2\text{BaCO}_3 + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$ Azelaensäure	98		farblose Flüssigkeit					A 132 247
B 13 1581	Heptylaet- essigsäure- äthylester	CH <sub>3</sub> .CO.CH $\begin{array}{l} (\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{J} = \text{NaJ} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} (\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Natriumalkoholat Acetessigester	271- 273		farblose Flüssigkeit					A 200 105
B 15 2678	norm. Heptyl- alkohol	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> .CH <sub>2</sub> .OH	CH <sub>2</sub> . (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> . CHO + H <sub>2</sub> = CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> . CH <sub>2</sub> . OH Oenanthol	175.5		farblose Flüssigkeit					A 200 102
Pogg. Ann. 12. 253	Heptylamin	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> .NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> . CO.NH <sub>2</sub> + Br <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O = 2 HBr + CO <sub>2</sub> + CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> . NH <sub>2</sub> Caprilamid  CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> . CH=NOH + H <sub>2</sub> = 2 H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> . (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> . NH <sub>2</sub> Oenanthaldoxim	153- 155		farblose Flüssigkeit					B 15 772  B 20 729

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Heptylbromid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \text{Br}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HBr} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \text{Br}$ Heptylalkohol		178.5	farblose Flüssigkeit				A 189 3
Heptylen normal	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	$2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{Ca O} = \text{Ca Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ Normalheptylchlorid		98— 99	farblose Flüssigkeit				A 177 307
β-Heptylen	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	$2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2 + \text{Ca O} = \text{Ca Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}$ secund. Heptylchlorid		98	farblose Flüssigkeit				A 177 307
Heptylessigsäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Heptylmalonsäure		232	farblose Flüssigkeit	nl.	1	1	B 13 1652
Heptyljodid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \text{J}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \text{OH} + \text{HJ} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \text{J}$ Heptylalkohol		204	farblose Flüssigkeit				A 189 4
Heptylsäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{COH} + \text{O} = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{COOH}$ Oenanthol $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{COONH}_4$ Hexyleyanid		-10.5 222.5	farblose Flüssigkeit				A 60 248 A 165 237
Hesperetol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \text{OH} \\ \text{OCH}_3 \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ 1. 3. = $\text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ 4. Isoferulasäure		57	farblose Krystallmasse	sl.	1	1	B 14 967
Hexäthylbenzol	$\text{C}_6(\text{C}_2\text{H}_5)_6$	$6 \text{C}_2\text{H}_5 \text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_6 + (\text{AlCl}_3) = 6 \text{HCl} + \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_6$ Aethylchlorid Benzol $2 \text{C}_6\text{H}(\text{C}_2\text{H}_5)_5 + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{C}_6\text{H}_2(\text{C}_2\text{H}_5)_4 + \text{C}_6(\text{C}_2\text{H}_5)_6$ Pentaäthylbenzol		126 305	farblose monokline Prismen		1	1	Bl 31 464 B 21 2817
Hexäthyl- disilicid	$\text{O} \begin{matrix} \text{Si}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_6 \\ \text{Si}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_6 \end{matrix}$	$8 \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} + 2 \text{SiCl}_4 = \text{O} \begin{matrix} \text{Si}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_6 \\ \text{Si}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_6 \end{matrix} + 8 \text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Alkohol $6 \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} + \text{Si}_2\text{OCl}_6 = \text{O} \begin{matrix} \text{Si}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_6 \\ \text{Si}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_6 \end{matrix} + 6 \text{HCl}$ Alkohol		235— 237	farblose Flüssigkeit				A ch 5.9
Hexäthyl- trimethylen- trisulfon	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{C} - \text{SO}_2 - \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$ $\text{SO}_2 - \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{SO}_2$	$\text{CH}_2 - \text{SO}_2 - \text{CH}_2$ $\text{SO}_2 - \text{CH}_2 - \text{SO}_2$ $+ 6 \text{C}_2\text{H}_5 \text{J} + 6 \text{KOH} = 6 \text{KJ} + 6 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{18} \text{S}_3\text{O}_6$ Trimethylentrisulfon		208	weisse Nadeln	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ sl.	B 25 243

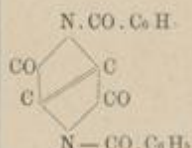
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 189 5	Hexabrommethyläthylketon	$\text{CBr}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CBr}_2$	$2 \text{CH}_2 = \text{CBr}_2 + 3 \text{HBrO} = \text{HBr} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CBr}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CBr}_2$ Dibromäthylen	89— 90		farblose Krystalle	ul.	sl.		B 11 1710	
A 177 307	Hexabromtriketo-hexylen	$\text{CO} - \text{CBr}_2 - \text{CO}$   $\text{CBr}_2 - \text{CO} - \text{CBr}_2$	$\text{C}_6 \text{H}_5 (\text{OH})_3 + 6 \text{Br}_2 = 6 \text{HBr} + \text{C}_6 \text{Br}_3 \text{O}_3$ Phloroglucin	146— 147		farblose Tafeln			1	B 23 1729	
A 177 307	Hexachlor- $\alpha$ -diketo-Rhexen	$\text{C Cl} - \text{CO} - \text{C Cl}_2$    $\text{C Cl} - \text{CO} - \text{C Cl}_2$	$\text{C}_6 \text{O}_2 \text{Cl}_4 + \text{Cl}_2 = \text{C}_6 \text{O}_2 \text{Cl}_6$ Chloranil	88		farblose Krystalle	ul.	1	1	B 23 1335	
B 12 1652	Hexachlordiketotetrahydrobenzol	$\text{C Cl} \cdot \text{C Cl}_2 \cdot \text{CO}$    $\text{C Cl} \cdot \text{C Cl}_2 \cdot \text{CO}$	$\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \text{ I} \\ \text{OH} \text{ 2} \end{matrix} + 5 \text{Cl}_2 = 4 \text{HCl} + \begin{matrix} \text{CCl} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{CCl} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Brenzcatechin	93— 94		farblose Krystalle	1	1		B 21 2724	
A 189 4	Hexachlorketonaphthalin		$\text{C}_{10} \text{H}_7 \text{OH} + 5 \text{Cl}_2 = 4 \text{HCl} + \text{C}_{10} \text{H}_4 \text{OCl}_5$ $\alpha$ Naphtol	130		farblose monokline Prismen	sl.		Benzol leicht	B 21 3557 B 21 3557	
A 60 248			$\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} - \text{CCl}_2 \\ \text{CO} - \text{CCl}_2 \\ \text{CCl} = \text{CCl} \end{matrix} + \text{Cl}_2 = \text{C}_6 \text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} - \text{CCl}_2 \\ \text{CO} - \text{CCl}_2 \\ \text{C Cl}_2 - \text{C Cl}_2 \end{matrix}$ Tetrachlor- $\alpha$ -ketonaphthalin								
A 165 237	Hexachlortri-ketohexylen	$\text{CO} \cdot \text{C Cl}_2 \cdot \text{CO}$    $\text{C Cl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C Cl}_2$	$\text{C}_6 \text{H}_5 (\text{OH})_3 + 6 \text{Cl}_2 = 6 \text{HCl} + \text{C}_6 \text{Cl}_6 \text{O}_3$ Phloroglucin	268— 269	150— 151 (18— 20mm)	farblose Nadeln			1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 22 1473
B 14 967	Hexadekan norm.	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{14} \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaJ} + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{14} \cdot \text{CH}_3$ Oktyljodid	19— 20	287.5	farblose Blättchen					A. 152 15 B. 12 1882
B 131 464	Hexahydrobenzol	$\text{C}_6 \text{H}_{12}$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_7 \text{Hg} + \text{Hg} = \text{Hg} + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{14} \cdot \text{CH}_3$ Quecksilberdioktyl								B. 15 1702
B 21 2817			$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{COOH} + 6 \text{HJ} = 3 \text{J}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_3$ Palmitinsäure								B. 15 1702
A eh 5.9			$\text{C}_6 \text{H}_6 + 6 \text{HJ} = 3 \text{J}_2 + \text{C}_6 \text{H}_{12}$ Benzol				69	farblose Flüssigkeit			
A 147 362	Hexahydrocollidin		$\text{CH} \begin{matrix} \text{CH} - \text{C} (\text{CH}_3) \\ \text{C} (\text{C}_2\text{H}_5) = \text{CH} \end{matrix} \text{N} + 3 \text{H}_2 = \text{C}_6 \text{H}_{12} \text{N}$ Aldehyd collidin	162— 164		farblose Flüssigkeit	sl.			A 247 90	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Hexamethylbenzol	$C_6(CH_3)_6$	$C_6H_6 + 6 CH_3Cl + (AlCl_3) = 6 HCl + C_6(CH_3)_6$ Benzol Methylchlorid $3 CH_2=C + C \cdot CH_2 + (H_2SO_4) = C_6(CH_3)_6$ Crotonylen	164	264	farblose rhombische Tafeln				A. eb 1. 76 JK 13 392
Hexamethyldisilicat	$O \begin{matrix} \diagup Si(O \cdot CH_3)_2 \\ \diagdown Si(O \cdot CH_3)_2 \end{matrix}$	$8 CH_3OH + 2 SiCl_4 = O \begin{matrix} \diagup Si(O \cdot CH_3)_2 \\ \diagdown Si(O \cdot CH_3)_2 \end{matrix} + 8 HCl + CH_3 \cdot O \cdot CH_3$ Methylalkohol		201- 202	farblose Flüssigkeit				A. eb 5. 9
Hexamethylentetramin	$(CH_2)_6 \cdot N_4$	$(H \cdot COH)_2 + 4 NH_3 = 3 H_2O + C_6H_{12}N_4$ Trioxymethylen			farblose Rhombö- eder	1	1	ul. CHCl <sub>3</sub> 1	A 115 322
Hexamethylleukanilin	$CH [C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2]_3$	$3 C_6H_5N(CH_3)_2 + CH(OC_2H_5)_3 = 3 C_2H_5OH + C_{25}H_{31}N_3$ Dimethylamin o-Ameisenäther		173	silber- glänzende Blättchen	sl.	sl.	1 CHCl <sub>3</sub> 1	B 17 99
Hexamethyl-p-Rosanilin	$(CH_3)_2 \cdot N \cdot C_6H_4 \cdot C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2 \end{matrix}$ $(CH_3)_2 \cdot N \cdot C_6H_4 \cdot C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2 \end{matrix}$	$3 C_6H_5N(CH_3)_2 + 2 COCl_2 = C_{25}H_{30}N_3Cl + CO_2 + 3 HCl$ Dimethylamin Phosgen		195	dunkel- violette Tafeln	ul.	sl.	1 CHCl <sub>3</sub> 1	B 18 767
Hexamethyl-triamido-Di- $\alpha$ -naphthylphenylmethan	$(CH_3)_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH \begin{matrix} \diagup C_{10}H_7N(CH_3)_2 \\ \diagdown C_{10}H_7N(CH_3)_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup N(CH_3)_2 \\ \diagdown CHO \end{matrix} + 2 C_{10}H_7N(CH_3)_2 = H_2O + C_{32}H_{33}N_3$ p-Dimethylamido- $\alpha$ -Naphthylamin benzaldehyd		178- 179	farblose Nadeln				B 21 3129
Hexamethyl-triamido-triphenylphosphin	$P \begin{matrix} \diagup C_6H_5N \cdot (CH_3)_2 \\ \diagdown C_6H_5N \cdot (CH_3)_2 \\ \diagdown C_6H_5N \cdot (CH_3)_2 \end{matrix}$	$3 C_6H_5N(CH_3)_2 + PCl_3 = 3 HCl + [C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2]_3P$ Dimethylanilin		273	farblose Nadeln		sl.	Chloro- form leicht	B 21 1503
Hexan normal	$CH_3(CH_2)_4 \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot (CH_2)_5 \cdot CH_2 \cdot J + Zn + H_2SO_4 = ZnSO_4 + HJ + CH_3(CH_2)_4 \cdot CH_3$ $\beta$ -Hexyljodid $2 CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2J + 2 Na = 2 NaJ + CH_3(CH_2)_4 \cdot CH_3$ Propyljodid $(CH_2)_5 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix} + 2 BaO = 2 BaCO_3 + CH_3(CH_2)_4 \cdot CH_3$ Korksäure			68.5	farblose Flüssig- keit			J. 1863 521 A. 161 277 A. 113 106
Hexan tertiär	$(CH_3)_3 \cdot C \cdot CH_2 \cdot CH_3$	$2 CH_3 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} \cdot C \cdot J + Zn \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix} = ZnJ_2 + 2 (CH_3)_3 \cdot C \cdot CH_2 \cdot CH_3$ tertiär Butyljodid Zinkäthyl		48- 48	farblose Flüssig- keit				A. 165 107



Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A. ch 1. 76	<b>Hexaoxymethyliendi- amin</b>	$(\text{CH}_2\text{O})_6\text{N}_2$	$(\text{CH}_2\text{O})_6\text{O}_3 + 2\text{NH}_3 = 3\text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_2\text{O})_6\text{N}_2$ Hexaoxymethylen- superoxyd			farblose Würfel	sl.	sl.	sl.	B 18 3344	
Ж 13 392	<b>Hexaoxymethylen- superoxyd</b>	$(\text{CH}_2\text{O})_6\text{O}_3$	$3\text{C}_2\text{H}_5\text{O} + \text{C}_7\text{H}_5 + 9\text{O}_2 = 3\text{H}_2\text{O} + 2(\text{CH}_2\text{O})_6\text{O}_3$ Aether	51		farblose rhombische Prismen	1	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	A 217 382
A. ch 5. 9	<b>Hexaoxy- triphenyl- äthan</b>	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2-\text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 \end{array}$	$3\text{C}_6\text{H}_5-\text{OH} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{OC}_2\text{H}_5 = 2\text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} +$ Resorein Dichloräther $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}(\text{OH})_2$ $\text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2$			hellrotes Pulver	1	1	ul.		A 243 173
B 17 99	<b>Hexenyl- alkohol</b>	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \\ \diagup \\ 3\text{CH} \cdot \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \end{array} \text{Ca} + \text{H}_2\text{O} = 3\text{CaCO}_3 + 4\text{H}_2 + \text{CH}_2 = \text{CH} - (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Glycerinkalk	137		farblose Flüssig- keit	1	1	1		A. ch 27.28
B 21 3129	<b>Hexenyl- chlorid</b>	$\text{CH}_2 = \text{CH}(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} +$ Hexenylalkohol $\text{CH}_2 = \text{CH} - (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	70- 71		farblose Flüssigkeit	ul.				A. ch 27.58
B 21 1503	<b>Hexenylsulfid</b>	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{S}$	$2\text{CH}_2 = \text{CH} - (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{K}_2\text{S} = 2\text{KCl} + [\text{CH}_2 = \text{CH} - (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2]_2\text{S}$ Hexenylchlorid	168- 170		farbloses Oel	sl.	1	1		A. ch 27.58
B 21 1503	<b>Hexinglykol</b>	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \quad   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{O} \\   \\ 2\text{CH} \\   \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{array} + 4\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + 2\text{NaCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}(\text{OH}) \\   \quad   \\ \text{CH}_2 - \text{CH} \end{array}$ Epichlorhydrin	218- 225		farblose Flüssig- keit					A 159 186
J. 1863 521	<b>Hexoylen</b>	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{C} = \text{CH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CBr} \cdot \text{CH}_2 + \text{KOH} = \text{BrK} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{C} = \text{CH}$ Bromhexylen	80- 85		farblose Flüssigkeit					A 135 126
A. 113 106	<b>norm. Hexyl- alkohol</b>	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CHO} + \text{H}_2 = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Capronaldehyd	157		farblose Flüssigkeit					A 187 135
A. 165 107	<b>Hexylamin</b>	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Hexylamin	128- 130		farblose Flüssigkeit					B 16 744 J. 1863 527

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Hexylbromid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CO}\text{NH}_2 + 2\text{Br} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HBr} + \text{CO}_2 + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{NH}_2$ Oenanthylamid $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HBr} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Hexylalkohol		155,5	farblose Flüssig- keit				B 15 741 A.187 137
sec. Hexyl- bromid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_3 + \text{Br}_2 = \text{HBr} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$ Hexan		143- 144	farblose Flüssig- keit				A 188 250
Hexylen norm.	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$							A.177 305
$\beta$ -Hexylen	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHJ} \cdot \text{CH}_3 + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ secund. Hexyljodid		67	farblose Flüssig- keit				A.185- 141
$\beta$ -Hexylen- bromid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3 + \text{Br}_2 = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$ $\beta$ -Hexylen		195- 197	farblose Flüssig- keit				A 185 141
$\delta$ -Hexylen- bromid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr}(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ (\text{CH}_2)_3 \end{matrix} \cdot \text{CH}_2\text{OH} + 2\text{HBr} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CHBr}(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_3$ $\delta$ -Hexylenglykol		153- 154 (100 mm)	farblose Flüssig- keit		1		Soc 51 722
$\delta$ -Hexylen- glykol	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ $ \quad  $ $\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH})(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Acetobutylalkohol		234- 235	farblose Flüssig- keit				B 18 3282
$\delta$ -Hexylenoxyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_2$ $\quad \quad \quad  $ $\quad \quad \quad \text{O}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_2$ $\delta$ -Hexylenglykol		103- 104 (720 mm)	farblose Flüssig- keit		sl.		B 18 3293
$\alpha$ -Hexyl- erythrit	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ $\quad \quad \quad   \quad  $ $\quad \quad \quad \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH})$	$\text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 = \begin{matrix} \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2(\text{OH}) \\   \quad   \\ \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2(\text{OH}) \end{matrix}$ Diallyl		95,5	farblose Tafeln	1	sl. ul.		B. 21 3344
$\beta$ -Hexyl- erythrit		entsteht neben $\alpha$ -Hexylerythrit			farblose Masse	1	1		B. 21 3344
Hexyljodid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{HJ} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Hexylalkohol		179,5	farblose Flüssig- keit				A 163 196
sec.Hexyljodid	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHJ} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot (\text{CH} \cdot \text{OH})_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + 11\text{HJ} = 6\text{H}_2\text{O} + 5\text{J}_2 + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHJ} \cdot \text{CH}_3$ Mannit		167	farblose Flüssig- keit				M 2 310

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
15 41 187 37	Hexylparakon- säure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{CH}_2\text{CO} \\ \text{O} \end{matrix}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CHO} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O}$ Oenanthol      Bernsteinsäure $+ \text{C}_6\text{H}_{13} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{CH}_2\text{CO} \\ \text{O} \end{matrix}$	89		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 227 85
188 50 177 05 135 41	Hipparaffin	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{CN} + \text{CH}_2 = \text{O} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Benzonitril      Methylal $2\text{NH} \begin{matrix} \diagup \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} + 2\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{CO}_2 + \text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Hippursäure	220,5 -221		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ 1 B 9 1427 A 75 201
135 41	Hippuroflavin		$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = 2\text{H}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_6$ Hippursäureester			gelbe Krystalle	ul.	ul.	ul.	B : 21 3323
18 282	Hippursäure	$\text{NH} \begin{matrix} \diagup \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{Zn} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} = \text{ZnCl}_2 + 2\text{NH} \begin{matrix} \diagup \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Amidoessigsäures Zink      Benzoylchlorid $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{NH} \begin{matrix} \diagup \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Benzamid      Chloressigsäure	187,5		farblose rhombsche Säulen	sl.	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ unl. A 87 325 Z 1867 466
21 344	Hippurylglycin	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{Ag} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{AgCl} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{Ag} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Glycinsilber      Benzoylchlorid	206,5		farblose rhombsche Tafeln	1	sl.	ul.	$\text{CHCl}_3$ unl. J pr Ch 26.175
21 344	Hippuryl- hydrazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{NH}_2 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}_2 \cdot \text{O}_2$ Hippursäure      Hydrazin	162,5		farblose Nadeln	1	1	sl.	B 23 3030
163 96	Homobrenz- katechin	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \diagdown \text{OH} \text{ 3.} \\ \diagdown \text{OH} \text{ 4.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix} + \text{HJ} = \text{CH}_3\text{J} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix}$ Kreosol			farbloser Syrup	1	1	1	Benzol 1 J.1864 525
12 10			$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix}$ Homoprotokatechusäure							B 10 210

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Homofluorescein	$C_{25} H_{18} O_5$	$3 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{OH} \\   \\ \text{Orcin} \\   \\ \text{OH} \end{array} + 2 \text{CH}_2\text{Cl}_2 = 6 \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{25} \text{H}_{18} \text{O}_5$			rotbraune Krystall- körner	sl.	sl.	ul.	Benzol unl.	B 13 546
Homofluoridin		$\begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{OH} \\   \\ \text{Orcin} \\   \\ \text{OH} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = \text{C}_{25} \text{H}_{18} \text{O}_5 + 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{HCl}$			grün- glänzende Blättchen	ul.	sl.	sl.		B 23 2791
$\alpha$ -Homoprotocatechinsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array} + \text{HCl} = \text{CH}_3\text{Cl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array}$	127		farblose Nadeln	1	1	1	Benzol sl.	B 10 207
Homoumbelliferon	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \cdot \text{CO} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{OH} \quad \text{O} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}(\text{OH})_2-\text{CH}_3 = \text{H} \cdot \text{COOH} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10} \text{H}_8 \text{O}_5$			gelbliche Tafeln	ul.	1		$\text{CHCl}_3$ unl.	B 17 1649
$\alpha$ -Homovanillinsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{NaOH} = \text{CH}_3 \cdot \text{COONa} + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$	142- 143		farblose Prismen	1	1	1		B 10 204
Hydantoin	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{OH})_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}(\text{OH})_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} = 2 \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$								A 254 260
Hydantoin-säure	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{N}=\text{CH} \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$			monokline Prismen	1	sl.	ul.		A 134 222
		$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{Glycin} \end{array} + \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} = \text{NH}_3 + \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$								B 7 37

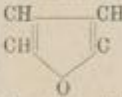
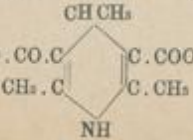
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
13 546	Hydracetamid	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \searrow \text{N} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \searrow \text{N} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \searrow \text{N} \end{array}$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + 2 \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CH})_2 \text{N}_2$ Aldehyd			graugelbes Pulver	1	1		A. Spi 6. I
23 791	Hydrakrylsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 \text{J} + \text{Ag OH} = \text{Ag J} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ $\beta$ -Jodpropionsäure			farbloser Syrup				A 150 167
10 207	Hydrakrylsäurenitril	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{COO Na} + \text{Na OH} = \begin{array}{c} \text{O Na} \\   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \cdot \text{COO Na} \end{array}$ Acrylsaures Natron $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{O} \end{array} + \text{HCN} = \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$ Aethylenoxyd		220- 222 (723.5 mm)	farblose Flüssigkeit	1	1		B 8 1095 A 191 273
17 649	Hydratropasäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \swarrow \text{C}_6\text{H}_5 \\ \searrow \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 = \text{C} - \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ Atropasäure		264- 265	farblose Flüssigkeit	sl.			A 148 244
10 204	o-Hydrazinbenzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \searrow \text{COOH} \end{array}$ 1. 2.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{N} = \text{N} \cdot \text{SO}_2 \text{K} \\ \searrow \text{COOH} \end{array}$ 1. 2. + $\text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{KHSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \searrow \text{COOH} \end{array}$ o-Diazobenzolsulfosaures Kalium			farblose Nadeln	sl.	sl.		B 13 680
254 260	m-Hydrazinbenzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \searrow \text{COOH} \end{array}$ 1. 3.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{N} = \text{N} \cdot \text{SO}_2 \text{K} \\ \searrow \text{COOH} \end{array}$ + $\text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{KHSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \searrow \text{COOH} \end{array}$ m-Diazobenzolsulfosaures Kalium	186		gelbliche Blättchen	sl.	sl.	ul.	B 9 1657
184 22	p-Hydrazinbenzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \searrow \text{COOH} \end{array}$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{N} = \text{N} \cdot \text{SO}_2 \text{K} \\ \searrow \text{COOH} \end{array}$ + $\text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{KHSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \searrow \text{COOH} \end{array}$ p-Diazobenzolsulfosaures Kalium	220- 225		farblose Nadeln	sl.			A 212 337
37 37	o-Hydrazinbenzoesäureanhydrid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{CO} \\ \searrow \text{NH} \end{array} \text{NH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \searrow \text{COOH} \end{array}$ 1. 2. = $\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{NH} \\ \searrow \text{CO} \end{array} \text{NH}$ o-Hydrazinbenzoesäure	242		farblose monokline Tafeln	sl.	sl.	sl.	A 212 333
	m-Hydrazinbenzolsulfonsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \searrow \text{SO}_2 \text{H} \end{array}$ (1) 3	$\begin{array}{c} \text{N} = \text{N} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 - \text{SO}_2 \end{array}$ + $2 \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \swarrow \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \searrow \text{SO}_2 \text{H} \end{array}$ m-Diazobenzolsulfonsäure			farblose Tafeln	sl.	ul.	ul.	B 21 3409

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
p-Hydrazin- benzolsulfo- säure	$\text{NH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{HSO}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_2 \end{matrix}$ Phenylhydrazin			farblose Nadeln	sl.	sl.			B 18 3172
o-Hydrazin- zimmtsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{HSO}_2 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Sulfohydrazinzimmtsäure	171		gelbliche Krystalle	sl.	sl.	sl.	Eisensig 1	A 221 276
o-Hydrazin- zimmtsäure- anhydrid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N}(\text{NH}_2) \end{matrix} > \text{CO}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{HSO}_2 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N}(\text{NH}_2) \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix} > \text{CO}$ Sulfohydrazinzimmtsäure	127		farblose Nadeln	l	l	l		A 221 278
o-Hydrazo- benzoesäure	(2) $\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ (1) (2) $\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ (1)	$\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ $\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ o-Azobenzoesäure	205		farblose Prismen			l		B 7 1612
m-Hydrazo- benzoesäure	(3) $\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ (1) (3) $\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ (1)	$\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ $\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ m-Azobenzoesäure			gelbliche Flocken	ul.	sl.			A 129 141
p-Hydrazo- benzoesäure	(4) $\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ (1) (4) $\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ (1)	$\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ $\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ p-Azobenzoesäure			farblose Nadeln			l		A 152 148
Hydrazobenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + 5 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Nitrobenzol	131		farblose Tafeln			l		Z 1867 33
Hydrazodicar- bonimid	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Azobenzol $\text{NH}_2 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{HCNO} = \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Hydrazin $\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{S} = \text{S} + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CN} \cdot \text{NH}_2$ Azodicarbonimid	244- 245		farblose Tafeln	sl.	ul.	ul.		J 1863 424 A 270 45 A 270 44
Hydrazoisatin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{C} \\ \text{NH} \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{N} \end{matrix} = \text{C} \cdot \text{OH} + \text{NH}_2 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}$ Isatin Hydrazin	219		farblose Krystalle					B 22 2162
α-Hydrazo- naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 + \text{H}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ α-Azonaphthalin	275		farblose Blättchen			l	l	B 18 3253

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt v	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 18 3172	Hydrazon- brenztraubensäure	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot CH \begin{matrix} \swarrow CH_3 \\ \searrow COOH \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot COOH + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot N = N \cdot CH \begin{matrix} \swarrow CH_3 \\ \searrow COOH \end{matrix}$ Brenztraubensäure Phenylhydrazin	192		farblose Nadeln	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	B 16 2241
A 221 276	Hydrazo- phenylen	$C_6H_4 - NH - NH - C_6H_4$	$C_6H_4 = N - N = C_6H_4 + H_2 = C_6H_4 - NH - NH - C_6H_4$ Azophenylen			farblose rhombische Blättchen	ul.		Benzol 1	A 168 8
A 221 278	Hydrazo-o- xytol sym.	$\begin{matrix} C, CH_3 & & C, CH_3 \\   & &   \\ CH & & CH \\   & &   \\ CH & & CH \\   & &   \\ C, CH_3 & & C, CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow (CH_3)_2 \\ \searrow N = N \cdot C_6H_4(CH_3)_2 \end{matrix} + H_2 = C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow (CH_3)_2 \\ \searrow NH - NH \cdot C_6H_4(CH_3)_2 \end{matrix}$ Azo-o-xytol sym.	139- 141		weisse Nadeln	sl.	1		B. 21 3140
B 7 1612										
A 129 141	Hydrazo-o- xytol unsym.	$\begin{matrix} C, CH_3 & & C, CH_3 \\   & &   \\ CH & & CH \\   & &   \\ CH & & CH \\   & &   \\ C, NH & & NH, C \\   & &   \\ C, CH_3 & & C, CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow (CH_3)_2 \\ \searrow N = N \cdot C_6H_4(CH_3)_2 \end{matrix} + H_2 = C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow (CH_3)_2 \\ \searrow NH - NH \cdot C_6H_4(CH_3)_2 \end{matrix}$ Azo-o-xytol unsym.	106- 107		gelbliche Nadeln		1		B. 21 3141
A 132 148										
1867 33	Hydrazo-m- xytol unsym.	$\begin{matrix} CH & & CH \\   & &   \\ CH & & CH \\   & &   \\ C, NH & & NH, C \\   & &   \\ C, CH_3 & & C, CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow (CH_3)_2 \\ \searrow N = N \cdot C_6H_4(CH_3)_2 \end{matrix} + H_2 = C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow (CH_3)_2 \\ \searrow NH - NH \cdot C_6H_4(CH_3)_2 \end{matrix}$ Azo-m-xytol unsym.	120- 121		weisse Nadeln		1		B. 21 3142
1868 424										
A 270 45	Hydrazo-m- xytol sym.	$\begin{matrix} CH & & CH \\   & &   \\ CH_3, C & & C, NH - NH, C \\   & &   \\ CH & & CH \\   & &   \\ C, CH_3 & & C, CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow (CH_3)_2 \\ \searrow N = N \cdot C_6H_4(CH_3)_2 \end{matrix} + H_2 = C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow (CH_3)_2 \\ \searrow NH - NH \cdot C_6H_4(CH_3)_2 \end{matrix}$ Azo-m-xytol sym.	124- 125		weisse Nadeln		1		B. 21 3142
A 270 44										
B 22 2162	Hydrazo-p- xytol	$\begin{matrix} C, CH_3 & & C, CH_3 \\   & &   \\ CH & & CH \\   & &   \\ CH & & CH \\   & &   \\ C, NH - NH, C & & C, CH_3 \\   & &   \\ C, CH_3 & & C, CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow (CH_3)_2 \\ \searrow N = N \cdot C_6H_4(CH_3)_2 \end{matrix} + H_2 = C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow (CH_3)_2 \\ \searrow NH - NH \cdot C_6H_4(CH_3)_2 \end{matrix}$ Azo-p-xytol	145		weisse Nadeln		1		B. 21 3143
B 18 3253										

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wass- er	Alko- hol	Äther	
Hydrazulmin	$CN \cdot C(NH_2) \cdot C(NH_2) \cdot CN$ 	$2 CN - CN + 2 NH_2 = C_4H_6N_6$ Cyan			schwarze Blättchen				B. 4 947
Hydrindin	$C_{62}H_{22}N_4O_8$	$2 C_{16}H_{12}N_2O_4 + 2 H_2 = 3 H_2O + C_{62}H_{22}N_4O_8$ Isatyd			blassgelbe Prismen	ul.	sl.		J.prCh 25.489
$\alpha$ -Hydrindon	$C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CO \\ CH_2 \end{smallmatrix} \rangle CH_2$	$C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CN \\ CH_2 \end{smallmatrix} \rangle CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5 + 2H_2O = CO_2 + C_6H_5 \cdot OH + NH_3 +$ $\alpha$ -Cyanbenzylessigester	40	243- 245	farblose rhom- boedrische Tafeln	1	1	1	B. 22 2018
Hydrindo- naphhtendicar- bonsäure	$C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CH_2 \\ CH_2 \end{smallmatrix} \rangle C \langle \begin{smallmatrix} COOH \\ COOH \end{smallmatrix} \rangle$	$C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CH_2Br \\ CH_2Br \end{smallmatrix} \rangle + CH_2(COOC_2H_5)_2 + 2NaOC_2H_5 = C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CH_2 \\ CH_2 \end{smallmatrix} \rangle C \langle \begin{smallmatrix} COOC_2H_5 \\ COOC_2H_5 \end{smallmatrix} \rangle +$ $\omega$ -Dibrom-o-Xylol Malonsäure- Natriumäthylat + 2 C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH + 2 NaBr ester	199		farblose rhomboische Blätter				Soe 53 7.
$\alpha$ -Hydrindon- oxim	$C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} C = N \cdot OH \\ CH_2 \end{smallmatrix} \rangle CH_2$	$C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CO \\ CH_2 \end{smallmatrix} \rangle CH_2 + NH_2 \cdot OH = H_2O + C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} C = NOH \\ CH_2 \end{smallmatrix} \rangle$ $\alpha$ -Hydrindon Hydroxylamin	146		weisse Nadeln		1		B. 22 2021
$\alpha$ -Hydrindon- phenylhydra- zon	$C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} C = N \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ CH_2 \end{smallmatrix} \rangle CH_2$	$C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CO \\ CH_2 \end{smallmatrix} \rangle CH_2 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} C = N \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ CH_2 \end{smallmatrix} \rangle$ $\alpha$ -Hydrindon Phenylhydrazin	125		weisse Prismen		1		B. 22 2021
Hydroakridin	$C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CH_2 \\ NH \end{smallmatrix} \rangle C_6H_4$	$C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CH \\ N \end{smallmatrix} \rangle C_6H_4 + H_2 = C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CH_2 \\ NH \end{smallmatrix} \rangle C_6H_4$ Akridin	169		farblose Säulen	ul.	sl.	1	A 158 278
Hydroanisofn	$C_{16}H_{16}O_4$	$2 C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} O \cdot CH_3 \\ CHO \end{smallmatrix} \rangle + H_2 = C_{16}H_{16}O_4$ Anisaldehyd	172		farblose rhomboische Tafeln	sl.	1	sl.	A 151 36
Hydrobenz- amid	$C_6H_5 \cdot CH \rangle N$ $C_6H_5 \cdot CH \rangle N$ $C_6H_5 \cdot CH \rangle N$	$3 C_6H_5 \cdot CHO + 2 NH_3 = 3 H_2O + (C_6H_5 \cdot CH)_3 \cdot N_2$ Benzaldehyd	110		farblose Rhomben- oktaeder	ul.	1		A 21 190
Hydrobenz- amidtrial- dehyd	$CHO \cdot C_6H_5 \cdot CH \rangle N$ $CHO \cdot C_6H_5 \cdot CH \rangle N$ $CHO \cdot C_6H_5 \cdot CH \rangle N$	$3 C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CHO \\ CHO \end{smallmatrix} \rangle + 2 NH_3 = 3 H_2O + C_{66}H_{12}N_4O_3$ Terephthalaldehyd			farbloses Krystall- pulver	ul.	ul.	ul.	B 18 575

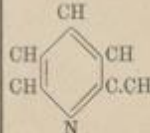
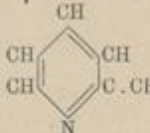


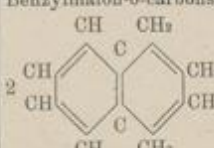
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B. 4 947	Hydrobenzoin	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown OH \\ \diagup C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CHO + H_2 = C_{14}H_{14}O_2$ Benzaldehyd $C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + 2 H_2 = C_{14}H_{14}O_2$ Benzil	134		farblose Blättchen	sl.	1			A 123 125 Z. 1866 343
prCh 489	Hydrocarbazol	$C_{12}H_{13}N$	$C_{12}H_{13}N = H_2 + C_{12}H_{12}N$ Carbazolin	120	325- 330	farblose Krystalle	ul.	1	1	Benzol 1	A 163 358
22 018	Hydrocheli- donsäure	$CO \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$CH \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown CH \\ \diagup CH \end{matrix} + 2 H_2O = CO \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ 			farblose rhombische Tafeln	sl.	1	sl.	Benzol ul.	B 20 2813
53 7.	Hydrochinolin	$(C_8H_9N)_2$	Furfuraerylsäure $2 C_8H_7N + 2 H_2 = C_{16}H_{14}N_2$ Chinolin	161- 162		weisses Pulver	sl.				B 12 101
22 021	Hydrochinon	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \text{ 1.} \\ \diagdown OH \text{ 4.} \end{matrix}$	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup OH \text{ 1} \\ \diagdown COOH \text{ 2} \end{matrix} = CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \text{ 4} \end{matrix}$ Oxysalicylsäure $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO \text{ 1.} \\ \diagdown OH \text{ 4.} \end{matrix} + NH_2OH = N_2 + H_2O + C_6H_4(OH)_2$ p-Nitrosophenol Hydroxylamin $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup J \text{ 1.} \\ \diagdown OH \text{ 4.} \end{matrix} + KOH = KJ + C_6H_4(OH)_2$ p-Jodphenol $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} + H_2 = C_6H_4(OH)_2$ Chinon	169		farblose hexagonale Prismen	1	1	1	Benzol sl.	B 7 1441
22 021											B 10 1654
158 278											Z 1866 662
151 36	Hydrocin- namid	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$ $C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$ $C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$	$3 C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CHO + 2 NH_3 = 3 H_2O + C_{17}H_{14}N_2$ Zimtaldehyd	106		farblose Nadeln					J. pr. Ch 27. 309
18 75	Hydrocollidin- dicarbon- säurediäthyl- ester	$C_2H_5O \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \diagup CH \cdot CH_3 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown C \cdot COO \cdot C_6H_5 \\ \diagup C \cdot CH_3 \end{matrix} \cdot C_6H_5$ 	$2 C_2H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5 + CH_2 \cdot CH(OH) \cdot NH_2 = 3 H_2O + C_{14}H_{21}NO_4$ Acetessigester Aldehydammoniak	181		farblose Tafeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 215 8

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Hydrocumaril- säure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} > CH \cdot COOH$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown CH \end{matrix} > C \cdot COOH + H_2 = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} > CH \cdot COOH$ Cumarsäure	116.5	298 -300	perlmutter- glänzende Blättchen	1	1	1	A 216 166	
o-Hydrocumar- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH = CH \cdot COOH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ o-Cumarsäure	82- 83		farblose Spflesse	1	1	1	B 10 286	
m-Hydro- cumarsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH = CH \cdot COOH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ m-Cumarsäure	111		farblose Nadeln	1	1	1	B 15 2051	
p-Hydrocumar- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH = CH \cdot COOH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ p-Cumarsäure	125		farblose monokline Krystalle	1	1	1	A 142 358	
Hydrocumin- amid	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH(CH_3)_2 \\ \diagdown CH \\ \diagdown CH(CH_3)_2 \\ \diagdown CH(CH_3)_2 \\ \diagdown CH \end{matrix} \begin{matrix} N \\ / \\ N \\ / \\ N \end{matrix}$	$3 C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH(CH_3)_2 \\ \diagdown CHO \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 2 NH_3 = 3 H_2O + (C_{10}H_{12})_3 N_2$ Cuminal	65		farblose Nadeln		1	1	B 6 1253	
Hydrocyanal- din	$N \begin{matrix} \diagup CH(CH_3) \\ \diagdown CH(CN) \\ \diagdown CH(CH_3) \\ \diagdown CH(CH_3) \\ \diagdown CH(CN) \end{matrix}$	$3 CH_3 \cdot CH(OH)NH_2 + 3 HCN + 2 HCl = 2 NH_4Cl + 3 H_2O + C_6H_{12}N_4$ Aldehydammoniak	115		farblose monokline Prismen	sl.	sl.	sl.	CS <sub>2</sub> ul.	A 91 349
Hydrodiphtal- laktensäure	$COOH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot C_6H_4 \cdot CO \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown O \end{matrix}$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O + 4 H_2 = 2 H_2O + C_{16}H_{12}O_4$ Phtalsäureanhydrid	198.5		farblose Prismen	ul.	1		A 243 253	
Hydrodi- phtalyl	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(NH)O \\ \diagdown C(NH)O \end{matrix} \begin{matrix} C=C \\ \diagup O.CO \\ \diagdown O.CO \end{matrix} > C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} NH = H_2O + C_{16}H_8NO_2$ Phtalsäureanhydrid Phtalimidin	274		farblose Nadeln			Eisessig 1	A 233 246	
Hydroferula- säure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown O \cdot CH_2 \\ \diagdown OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH = CH \cdot COOH \\ \diagdown O \cdot CH_2 \\ \diagdown OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \\ 4. \end{matrix} + H_2 = C_{10}H_{12}O_4$ Ferulasäure	89- 90		farblose Tafeln	sl.	1	1	B 11 650	
Hydrofuran	$CH_2 = CH \cdot CH \cdot CH_2 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown O \end{matrix}$	$CH_2(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH_2OH + 2H \cdot COOH = CO_2 + CO + 4H_2O +$ Erythrit Ameisensäure $CH_2 = CH \cdot CH \cdot CH_2 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown O \end{matrix}$	67		farblose Flüssig- keit				A. ch. 7. 217	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 216 106 B 10 286	Hydrofurfuryl- dicarboliti- dinsäure- diäthylester	$C_{11} H_{11} NO (COOC_2 H_5)_2$	$2CH_3.CO.CH_2.COOC_2H_5 + C_5H_4O_2 + NH_3 = 3H_2O + C_{11}H_{11}NO(COOC_2H_5)_2$ Acetessigester      Furfurol	164		farblose Krystalle				B 16 1607
B 15 2051	Hydroiso- ferulasäure	$C_6 H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2 . CH_2 . COOH \ 1. \\   - OH \ 3. \\ \diagdown O . CH_3 \ 4. \end{matrix}$	$C_6 H_5 \begin{matrix} \diagup CH = CH . COOH \ 1. \\   - OH \ 3. + H_2 = C_{10} H_{12} O_4 \\ \diagdown O . CH_3 \ 4. \end{matrix}$ Isoferulasäure	146		farblose Nadeln	1	1	1	B 11 656
A 142 358	Hydrokaffee- säure	$C_6 H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2 . CH_3 . COOH \ 1. \\   - OH \ 3. \\ \diagdown OH \ 4. \end{matrix}$	$C_6 H_5 \begin{matrix} \diagup CH = CH . COOH \ 1. \\   - OH \ 3. + H_2 = C_6 H_{10} O_4 \\ \diagdown OH \ 4. \end{matrix}$ Kaffeesäure			farblose rhombische Krystalle	1			A 142 354
B 6 1253	Hydrokrokonsäure	$CO = CH . CH \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$CO = C = C \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix} + H_2 = CO = CH . CH (COOH)_2$ Krokonsäure			gelbbraune klebrige Masse	1	1	1	A 124 36
	Hydronaphtal- säure	$C_{10} H_6 . (COOH)_2 H_2$	$C_{10} H_6 (COOH)_2 + H_2 = C_{10} H_6 (COOH)_2 H_2$ Naphtalsäure			Krystall- pulver	ul.	1	ul.	B. 22 860
A 91 349	$\alpha$ -Hydronaph- tochinon	$C_{10} H_6 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_{10} H_6 \begin{matrix} \diagup O \\   \\ \diagdown O \end{matrix} + H_2 = C_{10} H_6 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ \diagdown OH \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtochinon	176		farblose Nadeln	1	1	1	CS <sub>2</sub> ul. A 167 359
A 243 253	$\beta$ -Hydronaph- tochinon	$C_{10} H_6 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_{10} H_6 \begin{matrix} \diagup O \\   \\ \diagdown O \end{matrix} + H_2 = C_{10} H_6 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ \diagdown OH \end{matrix}$ $\beta$ -Naphtochinon	60		farblose Blättchen				B 211 58
A 233 246 B 11 650	Hydrophen- anthrenchinon	$C_6 H_4 . C . OH$ $C_6 H_4 . C . OH$	$C_6 H_4 . CO \begin{matrix} \diagup C_6 H_4 . C . OH \\ \diagdown C_6 H_4 . C . OH \end{matrix} + H_2 = \begin{matrix} \diagup C_6 H_4 . C . OH \\ \diagdown C_6 H_4 . C . OH \end{matrix}$ Phenanthrenchinon			farblose Nadeln	1	1	1	Benzol 1 A 167 146
A. ch. 7. 217	Hydrophenyl- lutidindicar- bonsäure- diäthylester	$COOC_2H_5 . C \begin{matrix} \diagup C . C_6 H_5 \\   \\ \diagdown CH . COOC_2H_5 \\   \\ \diagdown CH . CH_3 \end{matrix}$	$2 CH_3 . CO . CH_2 . COOC_2 H_5 + C_6 H_5 CHO + NH_3 = 3 H_2 O + C_{12} H_{13} NO_4$ Acetessigester      Benzaldehyd	156 157		farblose Krystalle				B 16 1607

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Littera- tur	
						Wass- ser	Alko- hol	Äther		
Hydrophloron	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \text{ 1} \\ \diagdown \\ \text{C}_6 \text{H}_2 \\ \diagup \\ \text{OH} \text{ 2} \\ \text{CH}_3 \text{ 3} \\ \diagdown \\ \text{OH} \text{ 4} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{C}_6 \text{H}_2 \\ \diagup \\ \text{O} \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{O} \end{array} + \text{H}_2 = \text{C}_6 \text{H}_2 \begin{array}{c} (\text{OH})_2 \\ \text{(CH}_3)_2 \end{array}$	212		perimutter- glänzende Blättchen	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> sl.	A 151 164
Hydrophthalid	$\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH(OH)} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{O} \end{array}$	Phloron $\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{O} \end{array} + \text{H}_2 = \text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH(OH)} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{O} \end{array}$			Syrup	ul.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 10 1448
Hydrophthal- säure	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{c} \text{COOH} \text{ 1.} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \text{ 2.} \end{array} + \text{H}_2 = \text{C}_6 \text{H}_4 (\text{COOH})_2$ Phthalsäure			farblose monokline Tafeln	sl.	1	sl.		A 142 344
α-Hydro- piperinsäure	$\text{C}_6 \text{H}_2 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{array} + \text{H}_2 = \text{C}_{11} \text{H}_{12} \text{O}_4$ Piperinsäure	78		farblose Nadeln	sl.	1	1		A 124 117
β-Hydro- piperinsäure	$\text{C}_6 \text{H}_2 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{array} + (\text{NaOH}) = \text{C}_{11} \text{H}_{12} \text{O}_4$ α-Hydro-piperinsäure	130- 131		farblose Nadeln	sl.	sl.	sl.		A 216 175
Hydropyro- cinchonsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH} + 2 \text{Ag} = 2 \text{AgBr} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ α-Brompropionsäure $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C} - \text{COOH} \\    \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} - \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ Dimethylfumarsäure	195		farblose trikline Prismen	sl.	1	1		B. 2 720 A 173 109
Hydrosalicyl- amid	$\begin{array}{c} \text{HO} \cdot \text{C}_6 \text{H}_4 \cdot \text{CH} \\   \\ \text{HO} \cdot \text{C}_6 \text{H}_4 \cdot \text{CH} \\   \\ \text{HO} \cdot \text{C}_6 \text{H}_4 \cdot \text{CH} \end{array} \begin{array}{c} \diagdown \\ \text{N} \\ \diagup \end{array}$	$3 \text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \text{ 1.} \\ \diagdown \\ \text{COH} \text{ 2.} \end{array} + 2 \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_{21} \text{H}_{19} \text{N}_2 \text{O}_3$ Salicylaldehyd	145		gelbe Krystalle	ul.	sl.	1		A 234 57 A 35 261

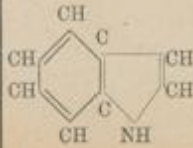
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 151 164	Hydroskatol	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{NH} \end{matrix} > CH \cdot CH_3$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} > C \cdot CH_3 + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{NH} \end{matrix} > CH \cdot CH_3$ Skatol		231- 232	flüssig	sl.	1	1	A 239 242	
B 10 1448	Hydrosorbinsäure	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH = CH \cdot COOH$	$C_2H_5 \cdot CH \cdot \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{CH} - \text{CH}_2 \cdot \text{CO} = \text{CO}_2 \end{matrix} + H_2 = CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH = CH \cdot COOH$ Aethylparakonsäure $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C = C \cdot COOH + H_2 = CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH = CH \cdot COOH$ Sorbinsäure		208	farblose Flüssigkeit				A 255 61  A 161 309	
A 142 344	Hydrostilbazol	 $C \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	 $C \cdot CH = CH \cdot C_6H_5 + H_2 = C_6H_4 \cdot N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Stilbazol	-3	289.5	flüssig	sl.	1	1	B 21 821	
A 216 175	Hydrotoluchinon	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{OH} \text{ 2.} \\ \text{OH} \text{ 5.} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{O} \text{ 2.} \\   \\ \text{O} \text{ 5.} \end{matrix} + H_2 = C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Toluchinon	124		farblose Blättchen	1	1	1	A 215 159	
B. 2 720			$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{OH} \text{ 2.} \\ \text{NH}_2 \text{ 5.} \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + N_2 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ m-Amido-o-Kresol							B 15 2979	
A 173 109	Hydroumbellensäure	$C_6H_3 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \text{ 1} \\ \text{OH} \text{ 2} \\ \text{OH} \text{ 4} \end{matrix}$	$OH \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix} + H_2O + H_2 = C_6H_3 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Umbelliferon			farblose Krystallkrusten	sl.	1	1	A 139 102	
A 234 57	Hydrovanilloin	$\begin{matrix} \text{HO} \\ \text{CH}_2 \text{ O} \end{matrix} > C_6H_3 \cdot \begin{matrix} \text{CH} \text{ (OH)} \\   \\ \text{CH}_2 \text{ O} \\ \text{HO} \end{matrix} > C_6H_3 \cdot \begin{matrix} \text{CH} \text{ (OH)} \end{matrix}$	$2 C_6H_3 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \\ \text{OH} \end{matrix} + H_2 = C_{10}H_{12}O_4$ Vanillin	222- 225		farblose Prismen	sl.	sl.	ul.	B 8 1125	
A 35 261	α-Hydroxy-lävullinsäure	$CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CHBr \cdot COOH + H_2O = HBr + CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ α-Bromlävullinsäure	103- 104		farblose Nadeln	1	1	1	A 264 259	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
β-Hydroxy- lävulinsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{HBr} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ β-Bromävlinsäure			öl	1	1	sl.	A 264 235	
Hydroxyl- biuret	$\begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$2 \text{CNHO} + \text{NH}_2 \text{OH} = \text{C}_2 \text{H}_5 \text{N}_2 \text{O}_2$ Cyansäure Hydroxylamin	134		farblose Prismen	1	sl.	ul.	A 150 248	
Hydroxylharn- stoff	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$	$\text{NH}_2 \text{OH} + \text{CNHO} = \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$ Hydroxylamin Cyansäure	128- 130		farblose Nadeln	1	sl.		A 150 242	
o-Hydrozimt- carbonsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ o-Zimmetcarbonsäure	165- 166		farblose Nadeln				B 10 2204	
		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} (\text{COOH})_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Benzylmalon-o-carbonsäure							A 242 39	
		 $2 \text{C}_{10}\text{H}_7\text{NH}_2 + 13 \text{O} = 2 \text{NO} + 3 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Tetrahydro-β-naphthylamin							B 21 1121	
p-Hydrozimt- carbonsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + 9 \text{O} = 2 \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Cumenylpropionsäure	277- 278		farblose Krystalle	sl.	sl.		B 22 2272	
Hydrozimt- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Zimmtsäure	48.7	280	farblose Nadeln	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	A 121 375 B 6 1086
		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHNa} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_2\text{Cl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ Natriumacetessigester Benzyl- + NaCl + $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5$ chlorid							A 204 176	
		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} (\text{COOH})_2 = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Benzylmalonsäure							A 208 129	
Hydruvinsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \\ \text{O} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{OH} \end{matrix} \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_7$ Brenztraubensäure			Syrup					

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Ather		
A 264 235	Hydrilsäure	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix} \text{CO}$	$6 \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CO} + 10 \text{H}_2\text{O} = \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} + 8\text{NH}_3 + 4\text{CO} + 10\text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_6$ Alloxan			farblose Säulen	sl.	sl.		B 9 1102	
A 150 248			$5 \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{OH} = 3 \text{CO}_2 + \text{H} \cdot \text{COOH} + 2 \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix} \text{CO}$ Dialursäure							A 127 14	
A 150 242 B 10 2204	Hystazarin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} + \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{COH} \\ \text{COH} \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \\   \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Phthalsäure- anhydrid Brenzcatechin			orange- gelbes Pulver	sl.		Benzol ul.	B 21 2501	
A 242 39	Imabenzil	$\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2\text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$ Benzil	194		farblose ortho- rhombische Krystalle	ul.	ul.		A 228 343	
B 21 1121	Imasatin	$\text{C}_8\text{H}_7\text{N}_3\text{O}_4$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{N} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{OH} + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_8\text{H}_7\text{N}_3\text{O}_4$ Isatin			gelbe Krystalle	ul.	sl.	ul.	J pr. Ch 25,459	
	Imesatin	$\text{C}_8\text{H}_6\text{N}_2\text{O}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{N} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{OH} + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_8\text{H}_6\text{N}_2\text{O}$ Isatin			dunkelgelbe Prismen	ul.	1	sl.	J pr. Ch 25,457	
B 22 2272	Imidoäthyl- phenylsulfon	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_4 \end{matrix}$	$2(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SO}_2)_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_4 + 3 \text{NH}_3 = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_4 \end{matrix}$ Aethylendiphenyldisulfon	77- 78		farblose trikline Tafeln	sl.	1	1	J pr Ch 30,324	
A 121 375 B 6 1086	Imidobrenz- traubensaures Ammoniak	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{COO NH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + 2 \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{COO NH}_3 \end{matrix}$ Brenztraubensäure				1			A 152 270	
A 204 176 A 208 129	Imidocapryl- säurenitril	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH}_3$                      CN                  CN	$2 \text{CH}_2(\text{CH}_2)_5 \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{HCN} = \text{NH}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{30}\text{N}_2$ Oenantholanmoniak			Öl	ul.	1	1		A 177 134
	Imidodicarbon- säuredime- thylester	$\text{NH} \begin{matrix} \text{COO CH}_3 \\ \text{COO CH}_3 \end{matrix}$	$\text{Cl} \cdot \text{COO CH}_3 + \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} = \text{HCl} + \text{NH} \begin{matrix} \text{COO CH}_3 \\ \text{COO CH}_3 \end{matrix}$ Chlorameisen- säureester Carbaminsäure- ester	134		farblose Nadeln	1	1	sl. Ligroin ul.	R 8 294	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
<b>β-Imidoglutaminsäure-äthylester</b>	$\text{NH}=\text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + 2\text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NH}=\text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Acetondicarbonsäureester	86		farbloses Nadeln	sl.	l.	sl.	B 18 2291
<b>Imidokohlensäurediäthylester</b>	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \begin{matrix} \diagup \\ \text{C}=\text{NH} \\ \diagdown \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \end{matrix}$	$2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NaOH} + \text{KCN} + \text{Cl}_2 = \text{NaCl} + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \begin{matrix} \diagup \\ \text{C}=\text{NH} \\ \diagdown \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \end{matrix}$			farbloses Flüssigkeit				B 19 874
<b>Imidomethyluracil</b>	$\text{NH}=\text{C} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{NH} \text{---} \text{CO} \end{matrix} \text{CH}$	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{NH} \\ \text{NH}_2 \cdot \text{H}_2\text{CO}_3 \end{matrix} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_7\text{N}_3\text{O}$ Guandin-carbonat Acetessigester	270		farblose Prismen	sl.	sl.	sl.	A 262 365
<b>Indazol</b>	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \end{matrix} \text{NH}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \end{matrix} \text{NH}$ o-Hydrazinzimmtsäure	146.5	269- 270	farblose Nadeln	sl.	l.	l.	A 221 280
<b>Indazolesigsäure</b>	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{NaHSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Diazosulfonimid-saures Natrium	168- 170		gelbliche Nadeln	l.	l.	sl. CHCl <sub>3</sub>	A 227 324
<b>Indigblau</b>	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C}=\text{C} \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$2\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{OH} + 2\text{H}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ Isatin			tiefblaue rhombische Krystalle	ul.	nl.	nl. Nitrobenzol l.	B 3 515
		$2\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}=\text{C} \cdot \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} = 2\text{CO}_2 + \text{O}_2 + \text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ o-Nitrophenylpropionsäure							B 13 2260
		$2\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + 2\text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ o-Nitrobenzaldehyd Aceton							B 15 2860
		$2\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + \text{H}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{HBr} + \text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ ω-Brom-o-Nitroacetophenon							A 221 330
		$2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 2\text{KOH} + \text{O} = 2\text{BrK} + 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ Bromacetanilid							



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
B 18 2291			$2 C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COOH + O_2 = 4 H_2O + C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CO \\ NH \end{array} \right\rangle C = C \left\langle \begin{array}{c} CO \\ NH \end{array} \right\rangle C_6H_5$ Phenylglycocoll								B 23 3044
B 19 874			$2 C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} COOH \\ NH_2 \end{array} \right\rangle + 2 ClCH_2 \cdot COOH + O_2 = 2 HCl + 2 CO_2 + 4 H_2O + C_{16}H_{10}N_2O_2$ Anthranilsäure Chloressigsäure								B 23 3432
	Indigosulfo- säure	$C_{16}H_{10}N_2O_7 \cdot (HSO_3)_2$	$C_{16}H_{10}N_2O_7 + 2 H_2SO_4 = 2 H_2O + C_{16}H_{10}N_2O_7 \cdot (HSO_3)_2$ Indigo			blau Masse	1	1			A 22 72
A 262 365	Indigosulfo- säure	$C_{16}H_{10}N_2O_7 \cdot H \cdot SO_3$	$C_{16}H_{10}N_2O_7 + H_2SO_4 = H_2O + C_{16}H_{10}N_2O_7 \cdot HSO_3$ Indigo			purpurrote Masse	1				A 48 340
	Indigweiss	$C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} C(OH) \cdot CH \cdot CH \cdot C(OH) \\ N \end{array} \right\rangle C_6H_4$	$C_{16}H_{10}N_2O_2 + H_2 = C_{16}H_{12}N_2O_2$ Indigblau			grauweiße Masse	ul.	1	1		A 148 257
A 221 280	Indileucin	$C_{16}H_{12}N_2O$	$C_{16}H_{10}N_2O_2 + 2 H_2 = H_2O + C_{16}H_{12}N_2O$ Indirubin			farblose Nadeln	sl.	sl.	Eisessig 1		B 17 978
A 227 324	Indin	$C_{16}H_{10}N_2O_2$	$C_{16}H_{12}N_2O_4 + H_2 = 2 H_2O + C_{16}H_{10}N_2O_2$ Isatyd			dunkelrote Krystalle	ul.	sl.	sl.		J.pr.cb 25.445
			$2 C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH(OH) \\ NH \end{array} \right\rangle CO = 2 H_2O + C_{16}H_{10}N_2O_2$ Dioxindol								J.1865 584
B 3 515	Indiretin	$C_{16}H_{10}N_2O_4$	$2 C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CO \\ N \end{array} \right\rangle C \cdot OH + 3 H_2 = C_{16}H_{10}N_2O_4$ Isatin			farblose Nadeln	1	1			J.1865 584
B 13 2280	Indirubin	$C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CO \\ NH \end{array} \right\rangle C = C \left\langle \begin{array}{c} C(OH) \\ C_6H_4 \end{array} \right\rangle N (?)$	$C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CO \\ N \end{array} \right\rangle C \cdot OH + C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} C(OH) \\ NH \end{array} \right\rangle CH = H_2O + C_{16}H_{10}N_2O_2$ Isatin			braunrotes Pulver	1		Eisessig 1		B 14 1745
B 15 2860	Indoïn	$C_{17}H_{12}N_2O_2$	$4 C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} NO_2 \\ C \end{array} \right\rangle C = C \cdot COOH + 3 H_2 = 4 CO_2 + C_{17}H_{12}N_2O_2 + 3 H_2O$ o-Nitrophenylpropionsäure			blaue Masse					B 14 1742
A 221 330	Indol		$C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} NO_2 \\ CH = CH \cdot COOH \end{array} \right\rangle + 2 H_2 = CO_2 + 2 H_2O + C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH \\ NH \end{array} \right\rangle CH$ o-Nitrozimmissäure	52	245- 246	farblose Blättchen	1	1	1		B 2 680
			$C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} NH_2 \\ C_2H_5 \end{array} \right\rangle = 2 H_2 + C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH \\ NH \end{array} \right\rangle CH$ Aethylanilin								B 10 692

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
β-Indolaceto- xim	$C_6H_4 \begin{array}{c} C \cdot C \cdot (NOH) \cdot CH_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \\   \\ NH \end{array}$	$C_6H_4 \begin{array}{c} C \cdot CO \cdot CH_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \\   \\ NH \end{array} + NH_2 \cdot OH = H_2O + C_6H_4 \begin{array}{c} C \cdot C \cdot (NOH) \cdot CH_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \\   \\ NH \end{array}$ Hydroxylamin	144- 147		weisse Nadeln	sl.				B. 22 663
α-Indolcarbon- säure	$C_6H_4 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot C \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot NH - N = C \begin{array}{c} CH_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ COO \cdot C_2H_5 \end{array} = NH_2 + C_6H_5NO_2 \cdot C_2H_5$ Phenylhydrazonbrenztrauben- säureester  $C_6H_4 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot C \cdot CH_3 + H_2O + KOH = C_6H_4 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot C \cdot COOK + 3 H_2$ Indol	200- 201		farblose Nadeln	sl.	l	l	Benzol sl.	A 236 142
β-Indolcarbon- säure	$C_6H_4 \begin{array}{c} C(COOH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot CH$	$C_6H_4 \begin{array}{c} C(CH_3) \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot CH + H_2O + KOH = C_6H_4 \begin{array}{c} C(COOK) \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot CH + 3 H_2$ Skatol	214		farblose Blättchen	sl.	l	l	Benzol sl.	B 21 1933
α-Indolimin- anhydrid	$C_6H_4 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{array} \cdot C \cdot CO$	$C_6H_4 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot C \cdot COOH + (CH_3 \cdot CO)_2O = 2CH_3 \cdot COOH + C_6H_4 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{array} \cdot C \cdot CO$ α-Indolcarbonsäure	312- 315		seiden- glänzende Nadeln	nl.	sl.	sl.		B 21 1931
Indolin	$C_6H_4 \begin{array}{c} CH=CH \cdot NH \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \cdot CH=CH \end{array} \cdot C_6H_4$	$C_{10}H_{12}N_2O_2 + 3 H_2 = 2 H_2O + C_{10}H_{14}N_2$ Indigweiss	245		blassgelbe Nadeln	ul.	l	l.		Z 1877 511
Indophenin	$C_{12}H_7NOS$	$C_6H_4 \begin{array}{c} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{array} \cdot C \cdot OH + C_6H_4S = H_2O + C_{12}H_7COS$ Isatin Thiophen			blaues Pulver	nl.	sl.	sl.	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> l.	B 12 1311
Indoxanthin- säureäthyl- ester	$C_6H_4 \begin{array}{c} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot C \begin{array}{c} OH \\ \diagup \quad \diagdown \\ COO \cdot C_2H_5 \end{array}$	$C_6H_4 \begin{array}{c} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot C \cdot COO \cdot C_2H_5 + O = C_6H_4 \begin{array}{c} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot C(OH) \cdot COO \cdot C_2H_5$ Indoxylsäureäthylester	107		gelbe Nadeln	l		l		B 15 755
Indoxyl	$C_6H_4 \begin{array}{c} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot CH$	$C_6H_4 \begin{array}{c} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot C \cdot COOH = CO_2 + C_6H_4 \begin{array}{c} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot CH$ Indoxylsäure			farbloses Öl					B 14 1744
Indoxylsäure	$C_6H_4 \begin{array}{c} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot C \cdot COOH$	$C_6H_4 \begin{array}{c} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \\   \\ O \end{array} \cdot C \cdot COOH + 2 H_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{array}{c} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{array} \cdot C \cdot COOH$ Isatogensäure			farbloses Krystall- pulver	sl.				B 14 1742
Indulin 3 B	$C_{10}H_{13}N_5$	$2 C_6H_5 \cdot N = N \cdot NH \cdot C_6H_5 + C_6H_5NH_2 = 2 NH_3 + C_{10}H_{12}N_5$ Amidoazobenzol Anilin			schwarze Krystall- warzen		l		Anilin l	Soc 43 116

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B. 22 663	Indulin 6 B	$C_{10}H_{12}N_2$	$2 C_6H_5 \cdot N = N \cdot NH \cdot C_6H_5 + 2 C_6H_5NH_2 = 3 NH_3 + C_{10}H_{12}N_2$ Amidoazobenzol Anilin			grüne Nadeln			Anilin 1	Soc 43 117  B. 21 2619	
A. 236 142	Isäthionsäure	$CH_2 \cdot OH$ $CH_2 \cdot SO_3H$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup (N \cdot C_6H_5)_2 \\ \diagdown (NH \cdot C_6H_5)_2 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot NH_2 = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} \begin{matrix} C_6H_5 \\ C_6H_5 \end{matrix}$ Azophenin Anilin								
B. 21 1930			$CH_2Br + Na_2SO_3 + H_2O = NaBr + HBr + \begin{matrix} CH_2OH \\ CH_2 \cdot SO_3Na \end{matrix}$ Äthylenbromid			farbloser Syrup				Soc 43.43	
B. 21 1933			$CH_3 + SO_3 = \begin{matrix} CH_3OH \\ CH_2 \cdot SO_3H \end{matrix}$ Alkohol								A. 6 163
B. 21 1931			$CH_2 > O + KH \cdot SO_3 = \begin{matrix} CH_2OH \\ CH_2 \cdot SO_3K \end{matrix}$ Äthylenoxyd								Z. 1868 342
B. 12 1311			Isäthionsäure- chlorid	$CH_2 \cdot OH$ $CH_2 \cdot SO_2Cl$	$CH_2 + SO_3 = \begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\ CH_2 \cdot SO_2Cl \end{matrix}$ Äthylchlorid			Syrup			
B. 15 755	Isamid	$C_{10}H_{14}N_4O_2$	$CH_2 + SO_3 \cdot HCl + \begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\ CH_2 \cdot SO_2Cl \end{matrix}$ Äthylen							B. 6 504	
B. 14 1744			$C_{10}H_{12}N_2O_4 \cdot NH_3 = H_2O + C_{10}H_{14}N_4O_2$ Isamsaures Ammoniak			gelbes Pulver	ul.	sl.	ul.	J. pr. Ch 35.117	
B. 14 1742	Isamsäure	$C_{10}H_{12}N_2O_4$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CO \cdot COOH \end{matrix} + 2 NH_3 = 3 H_2O + C_{10}H_{14}N_4O_2$ Isatinsäure							J. pr. Ch 25.460	
oc 43 116			$2 C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CO \cdot COOH \end{matrix} + NH_3 = 2 H_2O + C_{10}H_{12}N_2O_4$ Isatinsäure			rubinrote hexagonale Prismen	sl.	1		J. pr. Ch 25.462	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Isatamido- benzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C \begin{matrix} // \\    \end{matrix} COOH \cdot C_6H_4 - N$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH + NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot COOH = H_2O + C_{13}H_{10}N_2O_3$ Isatin m-Amidobenzoesäure	251- 253		gelbe Krystalle	ul.	sl.		A 210 121
Isatillin	$C_{20}H_{12}N_4O_5$	$3 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH + NH_3 = H_2O + C_{20}H_{12}N_4O_5$ Isatin			gelbe Flocken				J pr.Ch 35.122
Isytimid	$C_{24}H_{17}N_5O_4$	$3 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH + 2 NH_3 = 2 H_2O + C_{24}H_{17}N_5O_4$ Isatin			gelbe rhombische Tafeln	ul.			J pr.Ch 35.122
Isatin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C = C \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C_6H_4 + O_2 = 2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH$ Indigoblau $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH(NH_2) \\ \diagdown NH \end{matrix} > CO + O = NH_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH$ Amidoxindol $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv C \cdot COOH \end{matrix} = CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH$ o-Nitrophenylpropionsäure $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N = C \cdot OH \end{matrix} + 2 O_2 = H_2O + CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH$ Carbostyryl	200- 201		gelbrote monokline Prismen	sl.	l.	sl.	J pr.Ch 24.11  B 11 1228  B 13 2259  B 14 1921
Isatinchlorid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot Cl$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH + PCl_5 = POCl_3 + HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot Cl$ Isatin	180		braune Nadeln		l.	Ligroin ul.	B 12 456
Isatinsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CO \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CO \cdot COOH \end{matrix} \xrightarrow[2.]{1.} + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CO \cdot COOH \end{matrix}$ o-Nitrobenzoylameisen- säure $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH + KOH = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CO \cdot COOK \end{matrix}$ Isatin			weisses Krystall- pulver	l.			B 12 353  J pr.Ch 24.13
Isatochlorin	$C_{22}H_{14}N_4O_5$	$4 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH + 5 H_2 = 3 H_2O + C_{22}H_{14}N_4O_5$ Isatin			schwarz- grüne Masse	ul.	ul.		Z.1865 629

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	hot	Äther	
A 210 121	Isatogensäure	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \cdot C \cdot COOH \\ \diagdown N \diagup O \end{array}$	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup NO_2 \\ \diagdown C = C \cdot COOH \end{array} = C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \cdot C \cdot COOH \\ \diagdown N \diagup O \end{array}$ o-Nitrophenylpropionsäure								B 14 1741
pr.Ch 55.122	Isatin	$C_{10}H_6N_2O_2$	$4 C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown N \end{array} C \cdot OH + 7 H_2 = 5 H_2O + C_{10}H_6N_2O_2$ Isatin			gelbliche Nadeln		1	ul.		Z 1865 629
pr.Ch 55.122	Isatopurpurin	$C_{22}H_{10}N_4O_2$	$4 C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown N \end{array} C \cdot OH + 9 H_2 = 5 H_2O + C_{22}H_{10}N_4O_2$ Isatin			dunkelrote Nadeln			1	Eisessig sl	Z 1865 629
pr.Ch 94.11	Isatosäure	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown N \cdot COOH \end{array}$	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup NH \\ \diagdown CO \end{array} + Cl \cdot COO C_2H_5 = HCl + C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown N \cdot COO \cdot C_2H_5 \end{array}$ Anthranil Chlorameisenester			farblose Nadeln	sl.	sl.	sl.	Eisessig 1	B 16 2227
B 11 1228			$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown N \end{array} C \cdot OH + O = C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown N \cdot COOH \end{array}$ Isatin								J pr Ch 30.469
B 13 2259											
B 14 1921	Isatoxim	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(NOH) \\ \diagdown N \end{array} C \cdot OH$	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown N \end{array} C \cdot OH + NH_2 \cdot OH = H_2O + C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(NOH) \\ \diagdown N \end{array} C \cdot OH$ Isatin Hydroxylamin	202		goldgelbe Nadeln	sl.		1		B 16 518
B 12 456			$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \\ \diagdown NH \end{array} CO + HN O_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(NOH) \\ \diagdown N \end{array} C \cdot OH$ Oxindol								A 140 34
B 12 353	Isatyd	$C_{16}H_{12}N_2O_4$	$2 C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown N \end{array} C \cdot OH + H_2 = C_{16}H_{12}N_2O_4$ Isatin			grauliche Krystalle	ul.	sl.	sl.		J pr Ch 24.15
			$2 C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH(OH) \\ \diagdown NH \end{array} CO + O = H_2O + C_{16}H_{12}N_2O_4$ Dioxindol								A 140 10
pr.Ch 4.13	Isoöpfelsäure	$CH_2 \cdot C \begin{array}{c} \diagup COOH \\ \diagdown OH \\ \diagup COOH \end{array}$	$CH_2 \cdot CBr (COOH)_2 + Ag OH = Ag Br + CH_2 \cdot C \begin{array}{c} \diagup COOH \\ \diagdown OH \\ \diagup COOH \end{array}$ Bromisobersteinsäure	140		farblose monokline Krystalle	1	1	1		J pr Ch 14.84
1865 629	Isoallylbenzol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH = CH_2$	$C_6H_5 + CH_2 J \cdot CH = CH_2 + (Al Cl_3) = HJ + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH = CH_2$ Benzol Isoallyljodid			farblose Flüssig- keit					J 1873 359

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Isoamyläther	$(\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2)_2 \text{O}$	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{J} + \text{Na O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} = \text{NaJ} + \text{C}_8 \text{H}_{17} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_8 \text{H}_{17}$ Isoamyljodid Natriumisoamylat	172,5 -173		farblose Flüssig- keit					Am 6 244
Isoamylalkohol	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	Im Fuselöl	131,5		farblose Flüssig- keit					
secund. Iso- amylalkohol	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2$	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{H}_2 = \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2$ Methylisopropylketon	112,5		farblose Flüssigkeit					A 180 339
Isoamylamin	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \cdot \text{CO} + \text{KOH} + \text{H}_2 \text{O} = \text{KHCOS} + \text{C}_8 \text{H}_{17} \cdot \text{NO}_2$ Isoamylcarbonimid $\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \text{NH}_2 + \text{Br}_2 + \text{H}_2 \text{O} = 2 \text{HBr} + \text{CO}_2$ Isobutylessigsäureamid + $(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	95		farblose Flüssig- keit					A 76 334 B 15 770
Isoamylanilin	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix}$	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{smallmatrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \text{CHO} \end{smallmatrix} \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} = \text{CO} + \text{C}_6 \text{H}_5 \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix}$ Isoamylformanilid	244,5		farblose Flüssig- keit					B 21 1110
Isoamylbenzol	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix}$	$\text{C}_6 \text{H}_5 \text{Br} + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{J} + 2 \text{Na} = \text{NaJ} + \text{NaBr} + \text{C}_{11} \text{H}_{16}$ Brombenzol Isoamyljodid	193							A 191 313
Isoamylbromid	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br}$	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{PBr}_3 = \text{HBr} + \text{POBr}_3 + \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Isoamylalkohol	120,5		farblose Flüssigkeit					A 30 298
Isoamylform- anilid	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{smallmatrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \text{CHO} \end{smallmatrix} \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix}$	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{smallmatrix} \text{H} \\ \text{CHO} \end{smallmatrix} + \text{C}_8 \text{H}_{17} \text{Br} = \text{HBr} + \text{C}_6 \text{H}_5 \text{N} \begin{smallmatrix} \text{C}_8 \text{H}_{17} \\ \text{CHO} \end{smallmatrix}$ Formanilid Isoamylbromid	285- 286		farbloses Öl	ul.	1	1		B 21 1110
Isoamyliden- acetessig- säureäthyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{smallmatrix} \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \\ \text{COO C}_2 \text{H}_5 \end{smallmatrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2 \text{H}_5 + \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2 \text{O}$ Acetessigester Isovaleraldehyd + $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{smallmatrix} \text{C}_6 \text{H}_{12} \\ \text{CCO C}_2 \text{H}_5 \end{smallmatrix}$	237- 241		farblose Flüssig- keit					A 218 174
Isoamyliden- bromid	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \text{Br}_2$	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \text{PCl}_3 \text{Br}_2 = \text{POCl}_3 + \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \text{Br}_2$ Isovaleraldehyd	170- 180		farblose Flüssig- keit					B 8 406
Isoamylbromid	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{J}$	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{P} + 5 \text{J} + 3 \text{H}_2 \text{O} = \text{PO}(\text{OH})_3 + 4 \text{HJ} + \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{J}$ Isoamylalkohol	148		farblose Flüssig- keit					A 30 297

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
Am 6 244	Isoamylmalon- säurediäthyl- ester	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3\text{Na} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{C}_2\text{H}_5 \text{O Na} + 2(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{J}$ Natriummalonsäureester Isoamyljodid $= 2\text{NaJ} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + (\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{COOH})_2$	93		farblose Nadeln	1	1	1	Ligroin schw.	B 23 1496
A 180 389	Isoamylnitrat	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{NO}_2$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{OH} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{NO}_2$ Isoamylalkohol	147- 148		farblose Flüssig- keit					J 1847 —48 699
A 76 334	Isoamylnitrit	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{NO}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{OH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{NO}$ Isoamylalkohol	99		farblose Flüssig- keit					A 52 315
B 15 770	Isobenzil	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{O} \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COCl} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{O} \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzoylchlorid	155- 156		farblose Nadeln	sl.	sl.			A 135 172
B 21 1110	Isobenzoglykol	$\text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 + \text{H}_2$ (Elektrolyse)	171		farblose Nadeln					J 1880 440
A 131 313	Isobernstein- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CN} \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{COOH} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{COOH}$ $\alpha$ -Cyanpropionsäure	130		farblose Prismen	1				Z 1867 247
A 30 298	$\beta$ -Isobrenz- weinsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \begin{matrix} \text{CN} \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{COOH} \end{matrix} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{COOH} \end{matrix}$ $\alpha$ -Cyanisobuttersäure	117		farblose monokline Prismen					A 182 336
B 21 1110			$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} + 3 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{COOH} \end{matrix}$ Dimethylbarbitursäure				1	sl	1		B 14 1644
A 218 174	Iso- $\alpha$ -brompro- pylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH Br}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{CH}_3\text{J} = \text{HJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \end{matrix}$ Methylmalonsäureester $\text{CH}_3 \cdot \text{CH Br} - \text{CH}_2 + \text{Br} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH Br}$ Propylenbromid	59.5 -60		farblose Flüssig- keit					Soc. 39 543 A ch 14.479
B 8 406	Isobutenyl- benzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H} + (\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{CH}_3$ Benzaldehyd Isobuttersäure	184- 186		farblose Flüssig- keit					Soc. 35 138
A 30 297	Isobuttersäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CN} \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O} = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{COONH}_4 \end{matrix}$ Isopropylecyanid	155.5		farblose Flüssig- keit	1				J 1864 489

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
		$\text{CH}_2 = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2 = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Methacrylsäure								A 188 52
		$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{O}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Isobutylalkohol								A. ch 28.366
Isobutylacetylaldehyd	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CHO}$	$(\text{H} \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + \left[ \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{COO} \right]_2 \text{Ca} = 2 \text{Ca CO}_2 + 2 (\text{CH}_2)_2 \text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CHO}$ Ameisensaurer Kalk Isobutyllessigsaurer Kalk		121	farblose Flüssigkeit					A 133 178
Isobutylacetyl-essigsäure-äthylester	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHNa} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J} = \text{NaJ} + \text{Natriumacetessigester Isobutyljodid}$		217- 218	farblose Flüssigkeit					A 190 306
Isobutyläther	$\left( \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \right)_2 \text{O}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J} + \text{NaOCH}_2 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} = \text{NaJ} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Isobutyljodid Natriumisobutylat		122- 122.5	farblose Flüssigkeit					A. ch. 42.153
Isobutylalkohol	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COH} + \text{H}_2 = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Isobutylaldehyd		106.5	farblose Flüssigkeit					A. 144 24
Isobutylamin	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \cdot \text{CO} + \text{KOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{KHCO}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ Isobutylcarbonimid		68- 69	farblose Flüssigkeit	1				A 162 63
		$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ Isobutylchlorid								Bl 47 957
Isobutylanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \\ \text{COH} \end{matrix} = \text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ Isobutylformanilid		229- 230	farblose Flüssigkeit					B 21 1109
ol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \text{Br} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH}_2$ Brombenzol Isobutylbromid		167.5	farblose Flüssigkeit					B 3 779
		$\text{C}_6\text{H}_6 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{OH} + (\text{Zn Cl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzol Isobutylalkohol								B 15 1066

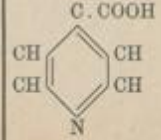
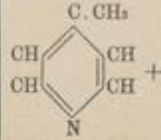


Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Ather	
A 188 52	Isobutylbromid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HBr} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} \end{matrix}$ Isobutylalkohol	92.5	farblose Flüssig- keit				A. 93 114
A. ch 28.366	Isobutyl- desoxybenzoin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} < \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CO} - \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHNa} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_4\text{H}_9\text{J} = \text{NaJ} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} < \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CO} - \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Natriumdesoxybenzoin Isobutyljodid	78	322- 323	farblose Nadeln	sl.		B 21 1299
A 133 178	Isobutylene	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} = \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} = \text{CH}_2 \end{matrix}$ Isobutyljodid $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3 + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} = \text{CH}_2 \end{matrix}$ Trimethylcarbinol	-6	Gas				A.144 19
A 190 306	Isobutylene- bromid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} = \text{CH}_2 + \text{Br}_2 = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix}$ Isobutylene	148- 149	farblose Flüssig- keit				A.144 19
A.ch. 42.153	Isobutylene- glykol	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + 2 \text{KBr} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) \end{matrix}$ Isobutylenebromid	176- 178	farblose Flüssig- keit				A 162 36
A.144 24	Isobutylessig- säure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO NH}_4 \end{matrix}$ Isoamyleyanid	200	farblose Flüssig- keit				Bl. 27 63
A 162 63	Isobutylform- anilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} < \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} < \text{CH}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} < \begin{matrix} \text{H} \\ \text{CHO} \end{matrix} + \text{C}_4\text{H}_9\text{Br} = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} < \begin{matrix} \text{C}_4\text{H}_9 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Formanilid Isobutylbromid	274	farbloses Öl	ul.	1	1	A 65 303
B1 47 957	Isobutyliden- acetessig- säureäthyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} < \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} < \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \end{matrix}$ Acetessigester Isobutyraldehyd	219- 222	flüssig				B 21 1109
B 21 1109	Isobutyliso- amyl	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} < \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{J} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} < \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$ Isobutyljodid Isoamyljodid	132	farblose Flüssig- keit				A 218 174
B 3 779	Isobutyljodid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HJ} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} \end{matrix}$ Isobutylalkohol	120	farblose Flüssig- keit				J.1855 575

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Isobutylnitrat	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 \end{matrix}$ Isobutylalkohol		123	farblose Flüssigkeit				Z. 1869 433	
Isobutylnitrit	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO} \end{matrix}$ Isobutylalkohol		-67 68	farblose Flüssigkeit				Soc. 55 686	
Isobutylparakonsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{COOH} \quad \quad \quad \text{COOH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{O} \quad \quad \quad \text{O} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} \end{matrix} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{COOH} \quad \quad \quad \text{COOH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{O} \quad \quad \quad \text{O} \end{matrix}$ Isovaleraldehyd      Bernsteinsäure	124- 125		farblose Nadeln	1	1	CHCl <sub>3</sub> I	A 255 97	Isocb
Isobutylphenylketon	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$(\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \end{matrix})_2 \text{Ca} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} = 2 \text{CaCO}_2 + 2 (\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix})$ Isovaleriansaurer Kalk      Essigsaurer Kalk		225- 226	flüssig				A 162 153	Isocb rot
m-Isobutyltoluol	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br} \end{matrix} + (\text{AlCl}_3) = \text{HBr} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Toluol      Isobutylbromid		186- 188	farblose Flüssigkeit				B 16 2560	Isocb
Isobutyraldehyd	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CBr} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HBr} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{matrix}$ Isobutylbromid		61	farblose Flüssigkeit				A 162 36	Isocb rot
		$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COO} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COO} \end{matrix} \text{Ca} + \begin{matrix} \text{HCOO} \\   \\ \text{HCOO} \end{matrix} \text{Ca} = 2 \text{CaCO}_2 + 2 (\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{matrix})$ Isobuttersaurer Kalk      Ameisensaurer Kalk							B 6 1255	
Isobutyramid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COO} \cdot \text{NH}_3 \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Ammoniumisobutytrat	128- 129	216- 220	farblose Krystalle	1			B 15 982	
Isobutyrylameisensäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CN} \end{matrix} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Isobutyryl cyanid		92-93 (45 mm)	farblose Flüssigkeit				Soc. 39 14	Isocb
Isocarbonyldiphenyloxyd	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COO} \end{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 + (\text{POCl}_3) = 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CO}_2 + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Salicylsäureester		91	farblose Nadeln	1	1		J. pr Ch 28 294	Isocb br

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
Z. 1869 433			$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N=N \cdot HSO_4 \\ \diagdown COOH \end{matrix} + C_6H_5OH = H_2SO_4 + H_2O + N_2 + CO \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \cdot OH \end{matrix}$ o Diazobenzoësäure- Phenol sulfat							B 21 981	
Soc. 55 686											
A 255 97	Isochinolin		$CH_2 \cdot CO \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} NH + 2 H_2 = 2 H_2O + C_6H_5N$ Homophtalimid	22- 23	240.5	farblose Tafeln					B 21 2299
A 162 153	Isochinolin- roth	$C_6H_5 \cdot CCl \begin{matrix} \diagup C_6H_5N \\ \diagdown CH_2 \cdot C_6H_5N \end{matrix}$	$C_6H_5N + C_6H_5N \cdot CH_2 + C_6H_5CCl_3 = 2 HCl + C_{20}H_{15}ClN_2$ Isochinolin Chinaldin Benzotrïchlorid			rotbraune monokline Prismen	sl.	1	ul.	Benzol ul.	B 20 9
B 16 2560	Isochloralimid	$(C Cl_2 \cdot CH = NH)_2$	$3 C Cl_2 \cdot CH(OH) \cdot NH_2 = 3 H_2O + (C Cl_2 \cdot CH = NH)_2$ Chloralammoniak	105- 106		monokline Prismen	ul.	1			A. ch 26. 34
A 162 36	Isoeïnchome- ronsäure		$COOH \cdot C \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown C \cdot COOH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown C \cdot COOH \end{matrix} = CO_2 + C_5H_5N(COOH)_2$ 2. 3. 6. Pyridintrinsicarbonsäure	236		farbloses Krystall- pulver	sl.	ul.	ul.		B 19 1311
B 6 1255											
B 15 982			$C_2H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown C \cdot CH_3 \end{matrix} + 9 O = CO_2 + 3 H_2O + C_5H_5N(COOH)_2$ Aldehydcollidin								A 247 44
Soc. 39 14	Isoerotonsäure	$CH_2 = C \cdot H \begin{matrix}   \\ H_2C \cdot COOH \end{matrix}$	$CH_2 = CH \cdot CH(COOH)_2 = CH_2 = CH - CH_2 \cdot COOH + CO_2$ Aethylenmalonsäure	18- 19	180- 181	farblose Krystalle					A 227 24
J. pr Ch 28 294	Isoeroty- lbromid	$CH_3 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} C = CH Br$	$CH_3 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CBr \cdot CH_2 Br + KOH = KBr + H_2O + CH_3 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} C = CH Br$ Isobutylenbromid		91	farblose Flüssig- keit					Z. 1870 524

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Isocumidin		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ (1)} \\ \text{CH}_2 \text{ (3)} \\ \text{CH}_2 \text{ (5)} \end{matrix} + CH_3OH = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{---} \\ \text{(CH}_2\text{)}_2 \end{matrix}$ m-Xylydin	75	240	weiden- glänzende Nadeln				B 21 644
Isocyanilsäure	CNHO	$C = N \cdot OH$ $\parallel$ $C = N \cdot OH$ Knallsäure $+ (H_2SO_4) = 2CNHO$			farblose Nadeln	sl.	1	1	J.pr.Ch 32.476
m-Isocymol	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{---} \\ \text{CH} \\ \text{---} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_5 \cdot CH_3 + (CH_3)_2 \cdot CHJ + (AlCl_3) = HJ + C_{10}H_{14}$ Toluol Isopropyljodid		174- 176	farblose Flüssig- keit				A 210 10
Isodehydracet- säure	$CH = C(CH_3) \cdot C \cdot COOH$ $\mid$ $CO - O - \mid$ $\mid$ $C \cdot CH_3$	$2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + (H_2SO_4) = 2 C_2H_5OH + C_6H_8O_4$ Acetessigester	155	126 (11 mm)	farblose Prismen	sl.	1	1	A 259 153
Itadibrom- brenzwein- säure	$CHBr_2 \cdot CH \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{---} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{---} \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + Br_2 = CHBr_2 \cdot CH \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{---} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Itakonsäure			Krystall- krusten	1	1	1	A. Spl. 1.339
Isodiphenyl- äthylamidin	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{---} \\ \text{N} (C_6H_5)_2 \end{matrix}$	$(C_6H_5)_2 \cdot NH + CH_3 \cdot CN = CH_3 \cdot C \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{---} \\ \text{N} (C_6H_5)_2 \end{matrix}$ Diphenylamin Acetonitril	62- 63		farblose monokline Krystalle				A 192 25
Isodiphenyl- benzyl- amidin	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{---} \\ \text{N} (C_6H_5)_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CN + (C_6H_5)_2 \cdot NH = C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{---} \\ \text{N} (C_6H_5)_2 \end{matrix}$ Benzonitril Diphenylamin	111.5 -112		gelbliche rhombische Tafeln	1	1	Benzol 1	A 192 4
Isodiphenyl- keton	$C_{12}H_8O$	$2 C_6H_5 \cdot OH + CS_2 + 4 Cu = 2 Cu_2S + H_2O + H_2 + C_{12}H_8O$ Phenol	83	135- 250	farblose Nadeln	ul.	sl.	Klaessig 1	B 21 2005
Isodithiocyan- säure	$CS \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{---} \\ \text{NH} \end{matrix} CS$	$CS \cdot NH$ $\mid$ $NH \cdot CS$ $\mid$ $S + 2 KHO = 2 H_2O + S + CS \begin{matrix} \text{NK} \\ \text{---} \\ \text{NK} \end{matrix} CS$ Isopersulfocyan- säure			gelbe Masse	sl.	1		A 179 204
β-Isoduroil	$C_6H_5 (CH_2)_4$ 1. 3. 4. 5.	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1} \\ \text{---} \\ \text{CH}_2 \text{ 3} \\ \text{---} \\ \text{Br} \text{ 4} \\ \text{---} \\ \text{CH}_2 \text{ 5} \end{matrix} + CH_3J + 2 Na = NaJ + NaBr + C_6H_5 (CH_2)_4$ Methyljodid Brommesitylen			farblose Flüssig- keit				B 8 356

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
B 21 644	Isoeugenol	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH=CH \cdot CH_3 \\   O \cdot CH_3 \\ \diagdown O \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH=C(CH_3) \cdot COOH \\   O \cdot CH_3 \\ \diagdown O \cdot CH_3 \end{matrix}$ Homoferulasäure $3 = CO_2 + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH=CH \cdot CH_3 \\   O \cdot CH_3 \\ \diagdown O \cdot CH_3 \end{matrix}$ 4	258- 262	farbloses Öl		1			B 15 2063
J.pr.Ch 32.476	Isoferulasäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH=CH \cdot COOH \\   OH \\ \diagdown O \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH=CH \cdot COOH \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Protocatechusäure $+ C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH=CH \cdot COOH \\   O \cdot CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix}$	228	farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin ul.	B 11 654
A 210 10	Isoharnsäure	$CO \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\   NH \cdot CO \end{matrix} CH \cdot N=C=NH$	$CN \cdot NH_2 + C_6H_5N_3O_7 = C_6H_5N_3O_4 + CO \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\   NH \cdot CO \end{matrix} CH=N=C=NH$ Cyanamid Alloxantin		Pulver	ul.				B 9 686
A 259 153	Isohexylbenzol	$CH_2 \begin{matrix} \diagup CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + \begin{matrix} CH_3 \\ \diagup \\ CH_2 \end{matrix} CH \cdot CH_2 \cdot CH_2Br + 2Na = NaBr + NaCl + C_{12}H_{18}$ Benzylchlorid Isoamylbromid	214- 215	farblose Flüssigkeit					A 171 223
A. Spl. 1.339	Isohydrobenzoin	$C_{14}H_{12}(OH)_2$	$2 C_6H_5 \cdot CHO + H_2 = C_{14}H_{14}O_2$ Benzaldehyd	119.5	farblose monokline Prismen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 168 70
A 192 25	Isomannid	$CH_2(OH) \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH-CH_2(OH) \\   O \\ \diagdown CH-CH \end{matrix} O$	$CH_2(OH) (CH \cdot OH)_4 CH_2(OH) = 2 H_2O + C_6H_{10}O_4$ Mannit	87	274	farblose monokline Krystalle	1	1	ul. CHCl <sub>3</sub> sl.	Bl. 41 119
A 192 4	Isonaphthylenoxyd	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \diagup O \\   C_{10}H_8 \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7 \cdot OH + (Zn Cl_2) = H_2O + H_2 + \begin{matrix} C_{10}H_8 \\   \\ C_{10}H_8 \end{matrix} O$ β-Naphtol	157	gelbliche Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 15 2171
B 21 2005	Isonikotin	$C_{10}H_{14}N_2$	$C_5H_4N - C_5H_4N + 3 H_2 = C_5H_7N - C_5H_7N$ γ-Dipyridyl	78	farblose Nadeln	1	1	1		M 3 867
A 179 204	Isonikotinsäure	$C \cdot COOH$ 	$C \cdot CH_3$  + 3 O = H <sub>2</sub> O + C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> N · COOH γ-Pikolin	309.5	farblose Nadeln	sl.	ul.	sl.		B 17 2698



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt Stadepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
B 12 2332	Isopimelinsäure	$\begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2\text{C} \\ \diagup \\ \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{Br} \\   \\ \text{Br} \end{array} + 2 \text{Cl} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + 4 \text{Na} = 2 \text{NaCl} + 2 \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_4(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$ m-Dibrombenzol Chlorameisenester	104	trimetrische farblose Prismen	1	1	1	A 176 149
$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{Br} \cdot \text{CH} \text{Br} \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{KCN} + 2 \text{HCl} + 4 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{KBr} + 2 \text{NH}_4\text{Cl} +$ Amylenbromid			$\begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2\text{C} \\ \diagup \\ \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$						B 24 1390
B 15 1328	Isopropylacetessigsäuremethylester	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{COO} \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{CHNa} \cdot \text{COO} \text{CH}_3 + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CHJ} = \text{NaJ} + \text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \\ \text{COO} \text{CH}_3 \end{array}$ Natriumacetessigsäuremethylester Isopropyljodid	201	farblose Flüssigkeit				A 145 78
B 21 1328			Isopropylacetylen	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH} \text{Br} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + 2 \text{KOH} = 2 \text{KBr} + 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ Isopropyläthylenbromid	28-29	farblose Flüssigkeit		
B 19 270	Isopropyläther	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$			$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{KOH} = 2 \text{KCl} + 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ Dichlorisopentan	68.5 -69	farblose Flüssigkeit		
A 10 8			Isopropyläthylen	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{J} + \text{Ag}_2\text{O} = 2 \text{AgJ} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Isopropyljodid				
B 20 1005	Isopropylamin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{NH}_2$			$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{J} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ Isoamyljodid	21.5	farblose Flüssigkeit		
B 20 508			Isopropylanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{J} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{J} + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2$ Isopropyljodid	31.5	farblose Flüssigkeit	1	
B 22 2976	Isopropylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$			$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} = \text{N} - \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2$ Acetonphenylhydrazin				
A 148 11			Isopropylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} = \text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} - \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Isopropylformanilid	209- 210	farblose Flüssigkeit		
					$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{CaO} = \text{CaCO}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ p-Cuminsäure	152.5	farblose Flüssigkeit		





Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 13 46 B 8 1260 A 136 41	Isosuccinureid	$\text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix} + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{POCl}_3 + 4 \text{HCl}$ Harnstoff Isobernsteinsäure + $\text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	192		farblose Tafeln	1	1	sl.		B 7 22
B 21 1109	Isothionin	$\text{C}_{12} \text{H}_9 \text{N}_3 \text{S}$	$\text{NH} \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 (\text{NH}_2) \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 (\text{NH}_2) \end{matrix} \text{S} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_9\text{N}_3\text{S}$ β-Diamidodithiodiphenylamin		92.5	graubraunes Pulver	sl.	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ sl.	A 280 135
B 21 1109	Isovaleraldehyd	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$ Isoamylalkohol		176.5	farblose Flüssigkeit			1		A ch. 73.146
M 11 384	Isovaleriansäure	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + 2 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Isoamylalkohol			farblose Flüssigkeit					A 83 156
A 126 305	Isovanillin	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{COH} \ 1. \\ \diagdown \text{OH} \ 3. \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \ 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{CHO} \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix} + \text{HCl} = \text{CH}_3\text{Cl} + \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{COH} \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Opiansäure	116- 117		farblose monokline Tafeln	1	1	1	Ligroin sl.	M 3 791
A 129 127			$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + 4 \text{O}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + 4 \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{COH} \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Acetylisofeferulasäure								B 14 968
A 204 144	Isovanillinsäure	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \ 1. \\ \diagdown \text{OH} \ 3. \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \ 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup (\text{COOH})_2 \\ \diagdown (\text{OCH}_3)_2 \end{matrix} + \text{HCl} = \text{CH}_3\text{Cl} + \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Hemipiansäure	250		farblose Prismen	sl.	1	1		A. Spl. 2.378
A 154 256			$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \ 1 \\ \diagdown \text{OH} \ 3 \\ \diagdown \text{OH} \ 4 \end{matrix} + 3 \text{CH}_3\text{J} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Protocatechusäure								B 11 126
B 12 227											
A 255 86	Isuretin	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{OH}$	$\text{HCN} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{NH}_2 \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{OH}$ Hydroxylamin	104- 105		farblose rhombische Säulen	1	sl.			A 166 295

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Itakonsäure	$\text{CH}_2 . \text{C} . \text{COOH}$ $\parallel$ $\text{CH} . \text{COOH}$	$\text{CH}_2 . \text{C} . \text{CO} > \text{O} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_2 . \text{C} . \text{COOH}$ $\parallel$ $\text{HC} . \text{CO}$ Citrakonsäureanhydrid $\text{CH}_2 - \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} - \text{CH}_2 . \text{COOH} - \text{CCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 . \text{C} . \text{COOH}$ $\parallel$ $\text{CH} . \text{COOH}$ Citronensäure	161		farblose Oktaeder	1	1	1	A 188 72 A 19 29
Itakonsäure- anhydrid	$\text{CH}_2 . \text{C} . \text{CO}$ $\parallel$ $\text{CH} . \text{CO} > \text{O}$	$\text{CH}_2 . \text{C} . \text{COOH} + \text{CH}_2 . \text{COCl} = \text{HCl} + \text{CH}_2\text{COOH} + \text{CH}_2 . \text{C} . \text{CO}$ $\parallel$ $\text{CH} . \text{CO}$ Acetylchlorid Itakonsäure	68	139- 140 (90 mm)	farblose rhombisches Prismen		sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	B 13 1844
Itamalsäure	$\text{CH}_2(\text{OH}) . \text{CH}(\text{COOH})$ $\parallel$ $\text{CH}_2 . \text{COOH}$	$\text{CH}_2\text{Br} . \text{CH}(\text{COOH}) . \text{CH}_2 . \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{HBr} + \text{CH}_2(\text{OH}) . \text{CH}(\text{COOH}) . \text{CH}_2 . \text{COOH}$ Itabrombrenzweinsäure							Z 1867 648
Jodacetamid	$\text{CH}_2\text{J} . \text{CO} . \text{NH}_2$	$\text{CH}_2\text{Cl} . \text{CO} . \text{NH}_2 + \text{KJ} = \text{KCl} + \text{CH}_2\text{J} . \text{CO} . \text{NH}_2$ Chloracetamid	157		farblose Prismen				Z 1871 6
Jodacetol	$\text{CH}_2 . \text{CJ}_2 . \text{CH}_3$	$\text{CH}_2 = \text{C} = \text{CH}_2 + 2 \text{HJ} = \text{CH}_2 . \text{CJ}_2 . \text{CH}_3$ Allylen		147- 148	farblose Flüssig- keit				Z 1865 719
Jodacetylen	$\text{CH} \equiv \text{CJ}$	$\text{CH} \equiv \text{CH} + \text{J}_2 = \text{HJ} + \text{CH} \equiv \text{CJ}$ Acetylen		29- 32	farblose Flüssig- keit				G 19 587
Jodäthyl- alkohol	$\text{CH}_2\text{J} . \text{CH}_2 . \text{OH}$	$\text{CH}_2\text{Cl} . \text{CH}_2\text{OH} + \text{KJ} = \text{KCl} + \text{CH}_2\text{J} . \text{CH}_2 . \text{OH}$ Chloräthylalkohol			farbloses Öel	1			A 144 42
Jodäthylen	$\text{CH}_2 = \text{CHJ}$	$\text{CH}_2\text{J} - \text{CH}_2\text{J} + \text{KOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{KJ} + \text{CH}_2 = \text{CHJ}$ Aethylenjodid $\text{CH} \equiv \text{CH} + \text{HJ} = \text{CH}_2 = \text{CHJ}$ Acetylen		56	farblose Flüssig- keit				A 15 69 A 132 122
α-Jodallylen	$\text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CJ}$	$\text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CAg} + \text{J}_2 = \text{AgJ} + \text{CH}_2 . \text{C} \equiv \text{CJ}$ Allylsilber		98	farbloses Öel		ul.		A 135 270
o-Jodbenzoe- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{J} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 2.	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{J} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{J} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ o-Jodtoluol	156- 157		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 7 1007
m-Jodbenzoe- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{J} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 3.	$\text{C}_6\text{H}_4 . \text{COOH} + \text{J}_2 = \text{HJ} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{J} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Benzoessäure	186- 187		farblose Nadeln	sl.			A 136 201

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 188 72	p-Jodbenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow J \\ \searrow COOH \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow J \\ \searrow CH_3 \end{matrix}$ 1. 4. + 3 O = H <sub>2</sub> O + $C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow J \\ \searrow COOH \end{matrix}$ p-Jodtoluol	265- 266		farblose Blättchen				Z 1868 327
A 19 29	Jodgrün	$(CH_2)_2N.C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow C \\ \searrow C \end{matrix} \begin{matrix} \swarrow J.HJ \\ \searrow CH_2 \\ \searrow NH.CH_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} NH_2.C_6H_4 \\ NH_2.C_6H_4 \end{matrix} \begin{matrix} \swarrow C \\ \searrow C \end{matrix} \begin{matrix} \swarrow OH \\ \searrow CH_2 \\ \searrow NH_2 \end{matrix}$ + 6 CH <sub>2</sub> J = CH <sub>2</sub> .OH + 4 HJ + Rosanilin Methyljodid C <sub>20</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> J <sub>6</sub>			granes Krystall- pulver	1	nl.		B 12 2351
B 13 1844	Jodsophthal- säure	$\begin{matrix} C.CO_2H \\ CH \\ CH \\ C.CO_2H \\ C.J \end{matrix}$	$\begin{matrix} C.CH_3 \\ CH \\ CH \\ C.CH_3 \\ C.J \end{matrix}$ + 3 O <sub>2</sub> = 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> J (COOH) <sub>2</sub>	215		amorphe gelbe Masse				B 23 1635
Z 1867 648	Jodkohlenstoff	CJ <sub>4</sub>	Jod-m-Xylol 3 CCl <sub>4</sub> + 4 AlJ <sub>2</sub> = 3 CJ <sub>4</sub> + 4 AlCl <sub>3</sub> Tetrachlor- kohlenstoff			dunkelrote Oktaeder				A.231 264
Z 1871 6 Z 1865 719	Jodmalein- säure	$\begin{matrix} CJ.CO_2H \\    \\ CH.CO_2H \\ C.SO_3H \end{matrix}$	COOH.C = C.CO_2H + HJ = COOO.CJ = CH.CO_2H Acetylendicarbonsäure	182- 184		farblose Krystalle	1	1	1	B 15 2697
G 19 587	1.5 Jodnaph- talinsulfo- säure	$\begin{matrix} C.CO_2H & CH \\ CH & CH \\ CH & CH \\ CH & CJ \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \swarrow N=N \\ \searrow SO_2 \end{matrix}$ + HJ = C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> J.SO <sub>2</sub> H + N <sub>2</sub> α-Diazonaphthalin- sulfosäure	129		farblose Tafeln	1			B. 22 2820
A 144 42 A 15 69 A 132 122	Jodoform	CHJ <sub>3</sub>	2 CHCl <sub>3</sub> + 3 CaJ <sub>2</sub> = 3 CaCl <sub>2</sub> + 2 CHJ <sub>3</sub> Chloroform	119		gelbe hexagonale Tafeln				A.231 263
A 135 270 B 7 1007			CH <sub>3</sub> .CO.CH <sub>2</sub> + 3 NaClO + 3 KJ = 3 KCl + CH <sub>3</sub> .COONa + 2 NaOH + CHJ <sub>3</sub> Aceton							Bl.51 4
A 136 201	β-Jodpropion- säure	CH <sub>2</sub> J - CH(OH).COOH	CH <sub>3</sub> .CH <sub>2</sub> .OH + 5 J = 2 HJ + CH <sub>3</sub> .OH + CHJ <sub>3</sub> Alkohol 5 CH <sub>2</sub> (OH).CH(OH).COOH + 5 J + P = 5CH <sub>2</sub> J.CH(OH) Glycerinsäure	82		farblose Blätter	sl.	1	1	A.SpI. 7.231 B 21 24

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
β-Jodpropylen	CH <sub>3</sub> . CHJ = CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub> . CJ <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> = HJ + CH <sub>3</sub> . CHJ = CH <sub>2</sub> Jodacetol		82	farblose Flüssig- keit					Z 1865 725
Kaffeesäure	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} . \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3 - \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array}$	1. C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> O <sub>8</sub> = C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> - $\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} . \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \end{array}$ 3. Kaffeegeerbsäure 4.			gelbe monokline Prismen		1			A 142 221
Kaffeidin	NH(CH <sub>3</sub> ) . CH = C . N(CH <sub>3</sub> )   NH(CH <sub>3</sub> ) . C = N . CO	C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O = CO <sub>2</sub> + C <sub>7</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub> O Kaffein			farbloses Öel					A 123 360
Kaffeidincarbonsäure	C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub> + KOH = C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub> . K Kaffein			weisse Krystall- masse	1	1			M 4 370
Kaffein	$\begin{array}{c} (\text{CH}_3)\text{N} . \text{CH} = \text{C} . \text{N}(\text{CH}_3) \\   \quad   \\ \text{CO} . \text{N}(\text{CH}_3) . \text{C} = \text{N} \end{array}$	Ag C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub> + CH <sub>3</sub> J = AgJ + C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub> Theobrominsilber	234- 235		seiden- glänzende Nadeln	sl.	sl.	sl.		A 118 170
Kakodyloxyd	$\begin{array}{c} \text{O} \\ / \quad \backslash \\ \text{As}(\text{CH}_3)_2 \quad \text{As}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	2 As <sub>2</sub> O <sub>3</sub> + 4 CH <sub>3</sub> . COOK = 2 K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> + 3 CO <sub>2</sub> + O [As(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] Kaliumacetat		120	farbloses Öel					A 37 1
Kakodylsäure	As(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> . O(OH)	$\begin{array}{c} \text{O} \\ / \quad \backslash \\ \text{As}(\text{CH}_3)_2 \quad \text{As}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ + H <sub>2</sub> O + 2 O = 2 As(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> . O(OH) Kakodyloxyd		200	farblose rhombische Säulen	1				A 46 2
Kakodyltrichlorid	As(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> . Cl <sub>3</sub>	As(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> O(OH) + 2 PCl <sub>5</sub> = 2 POCl <sub>3</sub> + HCl + As(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Cl <sub>3</sub> Kakodylsäure			farblose Säulen			1		A 107 263
Ketipinsäure- diäthylester	CO . CH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>   CO . CH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + 2 Cl . CH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + 2 Zn + H <sub>2</sub> O = Zn Cl <sub>2</sub> + ZnO + 2 C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH +   Diäthylaxalat Aethylchloracetal CO . CH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> CO . CH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	76- 77		farblose Prismen oder Tafeln	ul.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 249 184
Knallqueck- silber	$\begin{array}{c} \text{C} = \text{N} . \text{O} \\    \\ \text{C} = \text{N} . \text{O} \end{array}$ } Hg (?)	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH + Hg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> + N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> = 2 HNO <sub>3</sub> + 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> Hg			farblose Oktaeder	sl.				Gilbert Ann. 37.75
Kohlenoxyd	CO	COOH   = H <sub>2</sub> O + CO <sub>2</sub> + CO COOH Oxalsäure 4 KCN . Fe(CN) <sub>2</sub> + 6 H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> + 6 H <sub>2</sub> O = 2 K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> + Fe SO <sub>4</sub> + 3 (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> gelbes Blutaugensalz + 6 CO		-190	Gas					J.1863 1389 J 1863 289

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
Z 1865 725	Kohlenoxy- sulfid	COS	$CO_2 + H_2S = S + H_2O + CO$							B 11 205	
A 142 221			$CO + S = COS$			Gas	1	1	1	A Spl. 5.245	
A 123 360			$CNSH + H_2O + H_2SO_4 = NH_4SO_4 + COS$	Rhodianwasser- stoff	$2 CO_2 + 3 S = SO_2 + 2 COS$						Z 1868 161
M 4 370			$COCl_2 + CdS = CdCl_2 + COS$								B 24 2971
A 118 170			$CS_2 + Cl.HSO_3 = S + SO_2 + HCl + COS$								Z 1869 734
A 37 1	Kohlensäure- diäthylester	$C \begin{matrix} \diagup O \cdot C_2H_5 \\ = \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ = O \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + CS_2 = NH_4.CNS + COS$							B 1 273	
A 46 2			Harnstoff	$2 Cl.COOC_2H_5 + PbO = PbCl_2 + CO_2 + CO_2(C_2H_5)_2$	125.8		farblose Flüssig- keit				A 95 325
A 107 263			Kohlensäure- dimethyl- ester	$C \begin{matrix} \diagup O \cdot CH_3 \\ = O \\ \diagdown O \cdot CH_3 \end{matrix}$	$2 Cl.COOC_2H_5 + PbO = PbCl_2 + CO_2 + CO_2(CH_3)_2$	0.5	90.5	farblose Flüssig- keit			
A 249 184	Kohlensulfid	CS	$CS_2 = S + CS$			brannrotes Pulver	ul.	sl.		Z 1868 622	
Gilbert Ann. 37.75	Korksäure	$COOH.(CH_2)_6.COOH$	bei der Oxydation von Ricinusöl	140	279 (100 mm)	farblose Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> ul.	A 120 288	
J.1863 1389	Kreatin	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ N \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix} \end{matrix}$	$CH_3.NH.CH_2.COOH + CN.NH_2 = NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ N \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix} \end{matrix}$			farblose monokline Prismen	sl.	sl.	ul.	J.1868 686	
J 1863 289	Kreatinin	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH-CO \\ N \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \end{matrix}$	$CH_3.NH.CH_2.COOH + C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ = NH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} = NH_3 + H_2O + NH=C \begin{matrix} \diagup NH-CO \\ N(CH_3)CH_2 \end{matrix}$			farblose monokline Säulen	1	sl.		J.Th 1885.96	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Kresol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 3. \\ \text{OH} & 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$ $\alpha$ -Homovanillinsäure		219-220	farbloses Öl	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 10 206
o-Kresolphthalein	$(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{OH})_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{O} \end{matrix} \text{CO}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{22}\text{H}_{18}\text{O}_4$ $\alpha$ -Kresol Phtalsäureanhydrid		213-214	fleischrote Krystallkrusten	sl.	1	1		A 202 154
o-Kresol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{HSO}_3 \end{matrix} + \text{KOH} = \text{KHSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$ $\alpha$ -Toluolsulfosäure		30	farblose Krystalle					Z 1869 620
m-Kresol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$ Thymol		3-4	201 flüssig					Z 1869 621
p-Kresol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ $\alpha$ -Oxyphenylessigsäure $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$ $\alpha$ -Toluidin		36	198 farblose Prismen					B 12 1440 J. 1866 458
$\alpha$ -Kresotinsäure	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{ONa} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + \text{CO}_2 = \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{COONa} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ $\alpha$ -Kresolnatrium		151	farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	Z 1869 622
$\beta$ -Kresotinsäure	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{OH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{ONa} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + \text{CO}_2 = \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{COONa} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ $\beta$ -Kresolnatrium		163-164	farblose Nadeln				CHCl <sub>3</sub> 1	Z 1869 623
$\gamma$ -Kresotinsäure	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{OH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{ONa} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + \text{CO}_2 = \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{COONa} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ $\gamma$ -Kresolnatrium		177	farblose Nadeln					Z 1869 623
Krokonsäure	$\text{CO} = \text{C} = \text{C} \cdot (\text{COOH})_2$	$\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_8 + \text{O} = \text{CO}_2 + \text{CO} = \text{C} = \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Tetraoxychinon $(\text{COK})_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{O} = \text{CO} - \text{C} = \text{C} \begin{matrix} \text{COOK} \\ \text{COOK} \end{matrix} + 4 \text{KOH} + \text{CO}_2$ Kohlenoxydkalium			schwefelgelbe Blätter	1	1			B 18 510 Gm 5 510

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 10 206	Kyanmethin	$\begin{array}{c} \text{N}-\text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{N}-\text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{KOH} = 2 \text{CH}_3 \cdot \text{COOK} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3$ Acetylkyanmethin	180- 181		farblose Rhom- boeder	1				B 22 1601
A 202 154	Kyaphenin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}=\text{N} \\   \\ \text{N}-\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}=\text{N} \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \text{COCl} + 3 \text{KCNO} = 3 \text{KCl} + 3 \text{CO}_2 + (\text{C}_6\text{H}_5 \text{CN})_3$ Benzoylchlorid	231		farblose Nadeln	ul.	ul.	ul.	CS <sub>2</sub> 1	A 115 23
Z 1869 620			$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CN} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CN})_3$ Benzonitril								B 11 764
Z 1869 621			$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{NH})\text{NH}_2 = 3 \text{NH}_3 + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CN})_3$ Benzenylamidin								B 11 6
B 12 1440	Lepiden	$\text{C}_{28}\text{H}_{20}\text{O}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + (\text{HCl}) = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O} + \text{C}_{28}\text{H}_{20}\text{O}$ Benzoin	175		farblose Schuppen	ul.	sl.	sl.	Benzol 1	Z 1867 313
I. 1866 458	Lepidin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3) \diagup \text{CH} \\ \text{N}=\text{CH} \end{array} \end{array}$	$\text{CH}_2(\text{OC}_2\text{H}_5)_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}$ Methylal Aceton Anilin	251- 263		farblose Flüssigkeit	sl.	1	1	Benzol 1	J pr Ch 33.418
Z 1869 622	$\alpha$ -Lepidin- carbonsäure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}=\text{C} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COH} \end{array} \cdot 1. + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_8\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ o-Amidobenz- aldehyd Acetessigester	234		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.		B 16 1863
Z 1869 623	p-Lepidin- sulfosäure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_3\text{N} \begin{array}{c} \text{SO}_2\text{H} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{N} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{N} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{SO}_3\text{H}$ Lepidin			farblose Nadeln	sl.	ul.			B 23 2680
Z 1869 623	Leucin	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \text{CHBr} \cdot \text{COOH} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_3 \text{Br} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ $\alpha$ -Bromcapronsäure	170		farblose Blättchen	sl.	sl.			J pr Ch 1.6
Z 1869 623	Leucinsäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}(\text{OH}) \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ Leucin	73		farblose Nadeln	1	1	1		A 68 55
B 18 510	p-Leukanilin	$\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2)_3$	$\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NO}_2)_3 + 9 \text{H}_2 = 6 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2)_3$ Trinitrotriphenyl- methan	148		farblose Blätter					A 194 272
Gm 5 510	Laktäthylamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} + 2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ CO. O. CH. CH <sub>3</sub> Äthylamin Laktid	48		farblose Krystalle					A. ch. 63.108

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Laktamid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COO} \text{C}_2 \text{H}_5 + \text{NH}_2 = \text{C}_2 \text{H}_5 \text{OH} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Milchsäureäthylester	74		weiße Kristall- masse	1	1		A 104 197
Laktamin	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{O}$ $\diagup$ $\text{NH}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COO} \text{NH}_2 = \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{O}$ Milchsäures Ammoniak			amorph				Bl 42 265
Laktid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CO}$ $\diagup$ $\text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CO}$ Milchsäure	124.5	255	farblose monokline Tafeln	sl.	sl.		A 7 43
Lakturamin- säure	$\text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ = \text{O} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ = \text{O} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{H}_2 \text{O} = \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ = \text{O} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_2) \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Laktylharnstoff	155		farblose rhombische Prismen	sl.	sl.	nl.	A 169 128
Laktylharn- stoff	$\text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ = \text{O} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \text{HCN} + \text{CNOH} + \text{H}_2 \text{O} = \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ = \text{O} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_2) \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Aldehyd            Cyansäure	140		farblose rhombische Prismen	1	1	sl.	A 169 125
Lävulinsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{COO} \text{C}_2 \text{H}_5 \\ \diagdown \text{CH}_2 \text{COOC}_2 \text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{H}_2 \text{O} = 2 \text{C}_2 \text{H}_5 \text{OH} + \text{CO}_2 + \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Acetylbernsteinsäurediäthyl- ester	32.5 -33	239	farblose Blättchen	1	1	1	A 188 222
$\alpha$ -Lävulin- säureanhydrid	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2$ $\diagup$ $\diagdown$ $\text{O} \text{---} \text{CO}$	$\text{C}_6 \text{H}_{12} \text{O}_6 (+ \text{H}_2 \text{SO}_4) = \text{H}_2 \text{O} + \text{H} \cdot \text{COOH} + \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Lävulose	18- 18.5	167	farblose Nadeln	sl.			A 175 81 A 229 250
$\beta$ -Lävulin- säureanhydrid	$\text{CH}_2 = \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ $\diagup$ $\diagdown$ $\text{O} \text{---} \text{CO}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_2 = \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ Lävulinsäure	83- 84 23 mm		hellgelbes Öel	1			A 229 250
Lenkotersäure	$\text{C}_6 \text{H}_6 \text{N}_4 \text{O}_6$	$2 \text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{C}_6 \text{H}_6 \text{N}_4 \text{O}_6$ Parabansäure			farblose Kristalle	sl.	nl.		A 111 134
Lophin	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{N} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{C}_6 \text{H}_5$ $\diagdown$ $\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{N}$	$(\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{CN})_2 + 2 \text{H}_2 = \text{NH}_2 + \text{C}_{11} \text{H}_{16} \text{N}_2$ Kyaphenin $\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{C}_6 \text{H}_5 + \text{O} = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_{11} \text{H}_{16} \text{N}_2$ Amarin	275		farblose Nadeln	nl.	sl.	sl.	B 15 1493 B 13 708



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 104 197 Bl 42 265 A 7 43	Lutidin (ββ)		 $= \text{CO}_2 + \text{C}_5\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2$ Dimethylpyridin-carbonsäure			169- 170	wasserhelle Flüssigkeit	sl.			B 23 1113
A 169 128	op-Lutidin		$\text{CH} - \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CH} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_7\text{H}_9\text{N}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} - \text{NH} - \text{CO}$ Pseudolutidostyryl			157	farblose Flüssigkeit	1			B 17 2908
A 188 292	oo-Lutidin		 $= 2 \text{CO}_2 + \text{C}_7\text{H}_9\text{N}$ Lutidindicarbonsäure			142- 143	flüssig	1			A 231 54
A 229 250	Lutidincarbonsäure	$\text{CH}_3 \rangle \text{C}_5\text{H}_7\text{N} \cdot \text{COOH}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{CO}_2 + \text{C}_5\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_5\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Acetessigester                      Formamid				farblose Nadeln	1			G 14 499
A 111 134	Lutidindicarbonsäure	$\text{C}_5\text{H}_7\text{N} \langle \begin{matrix} (\text{COOH})_2 \\ (\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_5\text{HN} \cdot \text{COOK} + 2 \text{KMnO}_4 = 2 \text{MnO}_2 + \text{KOH} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_7\text{NO}_4 \cdot \text{K}$ Collidincarbonsäures Kalium			245	farblose Prismen	sl.	ul.	ul.	A 225 136
B 15 1493	β-Lutidin-carbonsäure		$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2 + \text{Acetessigester} \quad \text{Aldehydammoniak} \quad \text{Acetaldehyd}$ $3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_5\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$				farblose Prismen	1	1		B 18 2022

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
op-Lutidin- säure		 $+ 6O = 2H_2O + C_6H_5N.(COOH)_2$	239- 240		farblose Tafeln	1	1	ul. Benzol unl.	M 1 19
Malachitgrün Malanil		op-Lutidin siehe Tetramethyldiamidotriphenylcarbinol 	170		farblose Nadeln	1	1	1	A 96 106
Malanilid		 $+ 2C_6H_5.NH_2 = 2H_2O +$ Anilin	175		farblose Krystall- flitter	sl.	sl.		A 96 106
Malanilsäure		 $+ H_2O =$ Malanil	145		farblose Krystall- körner	1	1	1	A 96 111
Maleinamin- säure		 $+ 2NH_3 =$ Maleinsäure- anhydrid	152- 153		farblose Tafeln	1	sl.	ul. CHCl <sub>3</sub> unl.	A 259 138
Maleinfluo- rescein		 $+ 2C_6H_3(OH)_2 = 2H_2O + C_{16}H_{10}O_5$ Maleinsäure- anhydrid Resorein			farblose Nadeln	sl.	1		B 17 1598
Maleinsäure			169		farblose monokline Prismen	1			A ch 11. 93
		$COO Ag - CH_2.CH_2.COO Ag = Ag_2 + COOH.CH = CH.CO$ Bernsteinsäures Silber							B1 20 70
		$CH_2 = CBr.CO + KCN + HCl + 2H_2O = NH_4Cl + KBr$ $+ COOH - CH = CH.CO$ α-Bromakrylsäure							B 13 159

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
M 1 19	Malonanilsäure	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Malonsäure	132		farblose Krystalle	1			B 17 737
	Malonsäure	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 + 5 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Propylen  $\text{CBr}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CBr}_2 + \text{O} + 4 \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + 6 \text{HBr} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Hexabromäthylmethylketon  $\text{CH}_2 \cdot (\text{CN}) \cdot \text{COOH} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Cyanessigsäure	132		farblose trikline Tafeln	1	1	1	A. Spl. 5.97  B. 11 1714  A 131 349
A 96 106	Malonsäure- diäthylester	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COO} \\ \text{COO} \end{matrix} \text{Ca} + 2 \text{HCl} + 2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{Ca Cl}_2$ Malonsaurer Kalk  $\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	197.5 -198		farblose Flüssigkeit				A 204 126
A 96 111	Malonsäure- nitril	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{CN} \end{matrix}$	$\text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$ Cyanacetamid	29- 30	218- 219	farblose Krystalle	sl.	1	1	J. 1886 537
	Malonylamid	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CO NH}_2 \\ \text{CO NH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{NH}_3 = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CONH}_2 \\ \text{CONH}_2 \end{matrix}$ Malonsäureester	170		farblose Nadeln	1	ul.		B 7 1287
A 259 138	Malonyl- hydrazid	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Malonsäureester Phenylhydrazin	187		weisse Blättchen	ul.	1		Benzol l. B 21 1241
B 17 1598	Malyureid	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Asparagin  $\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix} + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix}$ Harnstoff	230- 235		farblose Rhomboeder	sl.	ul.	ul.	A. ch 11.400
A. ch 11.93	Malyureid- säure	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} = \text{NH}_4 \text{Cl} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix}$ Malyureid	215- 220		farblose Prismen	1	ul.		B 10 1747
Bl 20 70 B 13 159			$\text{CH} \cdot (\text{NH}_2) \text{COOH} + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Asparaginsäure  $\text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix}$ Asparaginsäure							J. 1876 752

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Mandelsäure	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CHO + HCN + 2H_2O + HCl = NH_4Cl + C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot COOH$ Benzaldehyd	119		farblose rhombische Krystalle	sl.	1	1	A 18 319	
		$C_6H_5 \cdot CH Br \cdot COOH + KOH = KBr + C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot COOH$ Phenylbromessigsäure							B 14 239	
		$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH Br_2 + 3 KOH = H_2O + 2 KBr + C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot COOK$ Dibromacetophenon							B 20 2202	
Mandelsäure- nitril	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CN$	$C_6H_5 \cdot CHO + HCN + (HCl) = C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CN$ Benzaldehyd			gelbes Öel	ul.	1	1	A 52 361	
Mauvanillin	$C_{10}H_{17}N_3$	$2 C_6H_5 NH_2 + C_6H_4 \begin{matrix} CH_2 \\   \\ NH_2 \end{matrix} + 3 O_2 = 3 H_2O + C_{10}H_{17}N_3$ Anilin p-Toluidin			hellbraune Krystalle	ul.	1	1	Z 1867 236	
Mauvein	$C_{27}H_{34}N_4$	$C_6H_5 NH_2 + 3 C_6H_4 \begin{matrix} CH_2 \\   \\ NH_2 \end{matrix} + 5 O = H_2O + C_{27}H_{34}N_4$ Anilin p-Toluidin			dunkel- violette Pulver				J. 1863 420	
Melam	$C_6H_6N_4$	$16 NH_4 \cdot SCN = 5 (NH_4)_2S + 3 H_2S + 4 CS_2 + 2 C_6H_6N_4$ Rhodanammonium			farbloses Pulver	ul.			A 10 10	
Melamin	$NH = C \begin{matrix} \diagup NH \cdot C(NH) \\ \diagdown NH \cdot C(NH) \end{matrix} NH$	$6 CNS \cdot NH_2 = 3 H_2S + NH_3 + NH = C \begin{matrix} \diagup NH \cdot C(NH) \\ \diagdown NH \cdot C(NH) \end{matrix} NH \cdot CNSH$ Rhodanammonium			farblose monokline Prismen	sl.	sl.		A 10 18	
		$C_6H_6N_4 + NH_3 = 2 NH = C \begin{matrix} \diagup NH \cdot C(NH) \\ \diagdown NH \cdot C(NH) \end{matrix} NH$ Melam							B 23 1675	
		$9 CN \cdot NH_2 = C_6H_6N_4 + NH_3 + NH = C \begin{matrix} \diagup NH \cdot C(NH) \\ \diagdown NH \cdot C(NH) \end{matrix} NH$ Cyanamid Melam								J pr. Ch 13.331
		$3 C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ = NH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} = 3 NH_3 + NH = C \begin{matrix} \diagup NH \cdot C(NH) \\ \diagdown NH \cdot C(NH) \end{matrix} NH$ Guanidin								M. 10 91
Melanuren- säure	$NH - C \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix} NH$	$(CN Cl)_2 + 3 NH_3 = 3 HCl + C_6H_6N_6$ Cyanurchlorid							B 18 498	
		$NH = C \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot C(NH) \end{matrix} NH + H_2O = NH_3 + NH = C \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix} NH$ Amnalin			farblose Prismen	ul.	ul.	ul.	A 10 30	

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 18 316			$3 \text{C} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH}_2 \end{array} = 2 \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{NH}$ <p>Harnstoff</p>							A 54 371	
B 14 239	Melem	$\text{NH}_2(\text{CN})_2(\text{NH})_2(\text{CN})_2 \cdot \text{NH}_2$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_{11} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_9\text{O} + 2 \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_{10}$ <p>Melam Ammelin</p>							J pr.Ch 33.278	
B 20 2202	Melidoessigsäure	$\begin{array}{c} (\text{CN})_2 \cdot \text{C}(\text{NH}_2) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CN} \quad \text{C}(\text{NH}_2) \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$2 \text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{CN} \cdot \text{NH} \text{Na} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \text{Na}$ <p>Cyanamid Cyanamidnatrium Chloressigsäure-Natriumäthylat</p>			weisse Nadeln	sl.	ul.	ul.	J pr.Ch 11.332	
A 52 361			$= \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NaCl} + (\text{CN})_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COO} \text{Na} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CN} \quad \text{C} \end{array} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH}_2 \end{array}$								
Z 1867 236	Mellithylacetat	$\text{C}_6(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{C}_6(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ <p>Mellithylchlorid Essigsäure</p>	85	310	farblose Prismen	ul.	sl.	l	B.22 1217	
J. 1863 420	Mellithylalkohol	$\text{C}_6(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{C}_6(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{KOH} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOK} + \text{C}_6(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ <p>Mellithylacetat</p>	160,5		farblose Prismen	ul.	l		B.22 1217	
A 10 10	Mellithylchlorid	$\text{C}_6(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{C}_6(\text{CH}_2)_2 + \text{PCl}_5 = \text{PCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_6(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ <p>Hexamethylbenzol</p>	99	285	farblose rhombische Blättchen		sl.	l	B.22 1217	
A 10 18	Mellon	$(\text{CN} \diagup \text{NH})_2$	$2 \text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{array} \text{NH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_9$ <p>Ammelin</p>			gelbes Pulver	ul.			A 10 4	
B 23 1675			$6 \text{CN} \cdot \text{NH}_2 = 3 \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_9$ <p>Cyanamid</p>							A. ch 19.85	
J pr.Ch 13.331	Mellonkallium	$(\text{NK})_2(\text{CN})_2\text{N}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_9 + 6 \text{KHO} = \text{NH}_3 + 6 \text{H}_2\text{O} + (\text{NK})_2(\text{CN})_2\text{N}$ <p>Mellon</p>			seiden- glänzende Nadeln	sl.	ul.		A 10 4	
M. 10 91	Menthol	$\text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	Im Öl von Mentha piperita	36	210	farblose Säulen	sl.	l	l	Eisessig 1 252	A 6 7.467
B 18 498	Mentholurethan	$\text{NH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{19}$	$\text{C}_{10}\text{H}_{19} \text{ONa} + \text{CNCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{NaCl} + \text{NH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_{10}\text{H}_{19}$ <p>Mentholnatrium</p>	165		farblose rhombische Prismen		l		Benzol 1	A. ch. 7.467
A 10 30	Menthon	$\text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	$\text{C}_{10}\text{H}_{19} \cdot \text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$ <p>Menthol</p>		206,3	farblose Flüssigkeit	ul.	l		$\text{CHCl}_3$ 1	Soc. 41 50

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Menthylcarbonat	$\begin{matrix} \diagup O \cdot C_{10}H_{19} \\ C=O \\ \diagdown O \cdot C_{10}H_{19} \end{matrix}$	$2 C_{10}H_{19} ONa + 2 CN.Cl + 3 H_2O = 2 NH_3 + 2 Na Cl + CO_2 (C_{10}H_{19})_2 + CO_2$ Mentholnatrium	105		farblose Blättchen	sl.	1		A. ch J. 469
Menthylchlorid	$C_{10}H_{19}Cl$	$C_{10}H_{20}O + HCl = H_2O + C_{10}H_{19}Cl$ Menthol		204	flüssig				A 120 351
Mesakonsäure	$\begin{matrix} COOH \cdot C \cdot CH_3 \\    \\ HC \cdot COOH \end{matrix}$	$\begin{matrix} CH_3 \cdot C \cdot COOH \\    \\ HC \cdot COOH \end{matrix} + (HNO_2) = \begin{matrix} COOH \cdot C \cdot CH_3 \\    \\ HC \cdot COOH \end{matrix}$ Citronensäure	202		farblose Nadeln	sl.	1		A Spl 2. 94
Mesidin	1. $\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 - C_6H_5 \end{matrix}$ 3. $\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 - C_6H_4 \cdot NH_2 \end{matrix}$ 5. $\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N(CH_3)_2 + C_6H_5 (CH_2)_2 \cdot NH_2 \cdot HJ$ Trimethylanilinjodid		229- 230	farblose Flüssigkeit				B 5 715
Mesitylsäure	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 > C < \begin{matrix} COOH \\ CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$	4. $\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 > C_6H_2 < \begin{matrix} CH_3 \\ NO_2 \end{matrix} \end{matrix} + 3 H_2 = 2 H_2O + (CH_3)_2 \cdot C_6H_3 \cdot NH_2$ Nitromesitylen $2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + HCN + H_2O = NH_3 + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 > C < \begin{matrix} COOH \\ CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$ Aceton $\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 > C < \begin{matrix} CH_2 \cdot C(CH_3) \cdot COOH \\ CO \cdot NH \end{matrix} = HCN + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 > C < \begin{matrix} COOH \\ CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$ Mesitylsäure	74	138 (15 mm)	farblose Prismen	1	1	Ligroin sl.	B 14 1072
Mesitylen	$\begin{matrix} CH_3 \ 1. \\   \\ C_6H_2 - CH_3 \ 3. \\   \\ CH_3 \ 5. \end{matrix}$	$3 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + (H_2SO_4) = 3 H_2O + C_6H_3$ Aceton $3 CH_3 - C \equiv CH + (H_2SO_4) = C_6H_3$ Allylen $C_6H_5 \cdot CH_3 + 2 CH_3 Cl + (Al Cl_3) = 2 HCl + C_6H_5$ Toluol Methylchlorid		164.5	farblose Flüssigkeit				Bl. 40 267
Mesityloxim	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 > C = CH \cdot C < \begin{matrix} NOH \\ CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 > C = CH \cdot CO \cdot CH_3 + NH_2 OH = H_2O + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 > C = CH \cdot C < \begin{matrix} NOH \\ CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$ Mesityloxyd Hydroxylamin		180- 190	farbloses Öl	ul.	1	1	B 16 495
Mesityloxyd	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 > C \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + (H_2SO_4) = H_2O + (CH_3)_2 \cdot C \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3$ Aceton		129.5 -130	farblose Flüssigkeit	ul.	1		P. 44 475

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wass.	Alkoh.	Äther	
A. ch I. 469	Mesitylpyrrol		$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{N} \\   \\ \text{NH} \\ \text{Pyrrol} \end{array}$ Aceton	274		gelbliches Oel	ul.	1		B. 23 1371
A 120 351 A Spl 2. 94	Mesitylsäure		$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{HCN} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_3\text{NO}_2 + \text{NH}_3$ Aceton			farblose prismatische Nadeln	sl.	1		A 148 351
B 5 715	Mesoanthramin		$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{c} \text{C(OH)} \\   \\ \text{CH} \end{array} \right\rangle \text{C}_6\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{c} \text{C(NH}_2) \\   \\ \text{CH} \end{array} \right\rangle \text{C}_6\text{H}_5$ Anthranol	115		gold- glänzende gelbe Blätter	sl.	1	1 Benzol	B 23 2523
A 147 3	Mesoxalsäure		$\text{CH} \cdot \text{NH}_2 + \text{J}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{HJ} + \text{NH}_4\text{J} + \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{COOH} \end{array} \left\langle \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{OH} \end{array} \right\rangle$ Amidomalonsäure	119- 120		farblose Nadeln	1	1	1	A 131 298
B 15 585	Methacryl- säure		$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3\text{O}_4 + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_2(\text{CH}_2)_2 + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 + \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{COOH} \end{array} \left\langle \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{OH} \end{array} \right\rangle$ Kaffursäure							A 215 383
Bl. 40 267	Methan		$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \left\langle \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{CH Br} \end{array} \right\rangle \text{COOH} + 2 \text{Na OH} = \text{Na Br} + \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ Citrabrombrenzweinsäure	16	160.5	farblose Prismen	1			A 188 81
B 8 17			$\text{CH}_2 + \text{Na OH} = \text{Na}_2 \text{CO}_3 + \text{CH}_4$ COONa		-164	farbloses Gas				Ch. N 29. 7
A. ch. 1.461			$3 \text{CH}_3\text{J} + 3 \text{Na} = \text{NaJ} + \text{C}_2\text{H}_6 + \text{CH}_4$ Methyljodid							A. 33 181
B 16 495			$\text{CH Cl}_3 + 3 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{Zn}_2 = 3 \text{ZnO} + 3 \text{Zn Cl}_2 + 2 \text{CH}_4$ Chloroform							B. 9 1810
P. 44 475			$\text{CS}_2 + 2 \text{H}_2\text{S} + 4 \text{Cu} = 4 \text{CuS} + \text{CH}_4$  $\text{CO} + 3 \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_4$							J. pr. Ch 70. 253  B. 6 573a

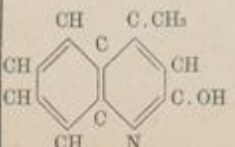
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Methandisulfonsäure	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 + \text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Acetamid $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl}_2 + 4 (\text{NH}_4)_2\text{SO}_3 = 3 \text{NH}_4\text{Cl} + \text{NH}_3 + 2 \text{CH}_2(\text{SO}_2 \cdot \text{NH}_4)_2$ Chloräthylenchlorid $\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{HCN} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CH}_2(\text{SO}_2\text{H})_2$ Acetonitril			farblose Nadeln	l			A 100 133
Methanthioltrisulfonsäure	$\text{C} \begin{matrix} \diagup \text{SH} \\ \diagdown (\text{SO}_3\text{H})_3 \end{matrix}$	$\text{CS}_2 + 3 \text{K}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{K}_2\text{S} + \text{KOH} + \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{SH} \\ \diagdown (\text{SO}_3\text{K})_3 \end{matrix}$			farbloser Syrup				A 161 146
Methanthio-sulfonsäuremethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{SCH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{S} \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \cdot \text{SCH}_3 \\ \diagdown \text{SO}_2 \cdot \text{SCH}_3 \end{matrix} + 2 \text{HNO}_2 = 2 \text{HNO}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_3$ Methylsulfid			farbloses Öl				Z 1868 641
Methantricarbonsäuretriäthylester	$\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH Na} \begin{matrix} \diagup \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{Cl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 = \text{NaCl} + \text{CH}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_3$ Natriummalonsäureester	29	253	farblose Nadeln				A 214 32
Methenylamidoxim	$\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CSH} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{S} + \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Thioformanilid Hydroxylamin	116		weisse Nadeln	l	l	l	Ligroin ul. B. 22 2410
Methenyl-diphenylamidin	$\text{H} \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CHCl}_2 + 3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = 3 \text{HCl} + \text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_2$ Chloroform Anilin	135- 136		farblose Nadeln		sl.		J. 1858 354
Methenylphenylazidin	$\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{N} = \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NC} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_2$ Phenylisocyanid	225		gelbliche Krystalle	ul.	l	sl.	B. 9 454 B. 22 1943
p-Methoxybenzylidenäthylen-disulfid	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OCH}_3) \begin{matrix} \diagup \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \\ \diagdown \text{H} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{COH} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4(\text{OCH}_3) \begin{matrix} \diagup \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \\ \diagdown \text{H} \end{matrix}$ Anisaldehyd Aethylenmercaptan	64- 65		farblose Nadeln				B. 21 1476

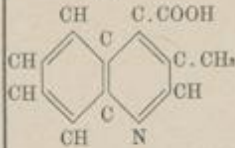
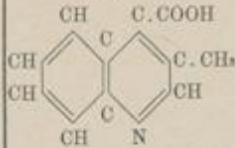


Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
A 100 133	p-Methoxy- phenylacryl- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} O \cdot CH_3 \\ \diagdown \\ CH = CH \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} O \cdot CH_3 \\ \diagdown \\ CH = CH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix} + 3 Cl OH + H_2O = 3 H_2O + CH Cl_3$ p-Methoxyphenylacryl- säuremethylketon $+ C_6H_4 \begin{matrix} O \cdot CH_3 \\ \diagdown \\ CH = CH \cdot COOH \end{matrix}$			gelbe Nadeln	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> sl.	A. 243 364
B 18 1349	p-Methoxy- phenylacryl- säuremethyl- keton	$C_6H_4 \begin{matrix} O \cdot CH_3 \\ \diagdown \\ CH = CH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + C_6H_4 \begin{matrix} O \cdot CH_3 \\ \diagdown \\ COH \\   \\ CH = CH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix} = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} O \cdot CH_3 \\ \diagdown \\ CH = CH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$ Aceton Anisaldehyd	73		weisse Blättchen		1		A. 243
A 100 133	p-Methoxy- phenylamido- crotonsäure- lithylester	$CH_3 \cdot C = CH \cdot COO C_2H_5$   NH · C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> · O · CH <sub>3</sub>	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + C_6H_4 \begin{matrix} O \cdot CH_3 \\ \diagdown \\ NH_2 \\   \\ CH = CH \cdot COOC_2H_5 \end{matrix} = H_2O +$ Acetessigester p-Anisidin $CH_3 \cdot C = CH \cdot COOC_2H_5$   NH · C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> · O · CH <sub>3</sub>	46		farblose Prismen		1		B 21 1649
A 161 146										
Z 1868 641	Methronol	$C_6H_4 \begin{matrix} CH(C_6H_5) \cdot CH \cdot CH_3 \\ \diagdown \\ CH_2 - CH \cdot CH_3 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CH = C \begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ COOH \end{matrix} = 2 CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} CH(C_6H_5) \cdot CH \cdot CH_3 \\ \diagdown \\ CH_2 - CH \cdot CH_3 \end{matrix}$ Phenylmethakrylsäure	322- 323		farblose Flüssig- keit				A 227 249
A 214 32	Methylacet- essigsäure- methylester	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ COO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH Na \cdot COO CH_3 + CH_3 J = NaJ + CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ COO \cdot CH_3 \end{matrix}$ Natriumacetessigsäure- methylester	177.5		farblose Flüssig- keit				A 192 153
	Methyläther	$CH_3 \cdot O \cdot CH_3$	$2 CH_3 \cdot OH + (H_2SO_4) = H_2O + CH_3 \cdot O \cdot CH_3$ Methylalkohol	-23.5		Gas	1			B. 7 699
B. 22 2410	Methyläthyl- äther	$CH_3 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_3$	$CH_3 J + C_2H_5 O Na = NaJ + CH_3 \cdot O \cdot C_2H_5$ Methyljodid Natriumalkoholat	10.8		Gas				A 81 77
J. 1858 354			$CH_3 \cdot OH + C_2H_5 \cdot OH + (H_2SO_4) = H_2O + CH_3 \cdot O \cdot C_2H_5$ Methyl- Aethylalkohol							Am 6 244
B 9 454	s-Methyläthyl- äthylen	$CH_3 \cdot CH = CH \cdot CH_2 \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot CH_2 \begin{matrix} > C \\ \diagdown \\ CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} H \\   \\ J \end{matrix} + KOH = KJ + H_2O + CH_3 \cdot CH = CH \cdot CH_2 \cdot CH_3$ Diäthylcarbinoljodid	36		farblose Flüssig- keit				A. 175 378
B. 22 1943	o-Methyläthyl- äthylen	$\begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} > C \\ \diagdown \\ CH_2 \end{matrix} = CH_2$	$CH_3 \begin{matrix} > C \\ \diagdown \\ CH_2 \end{matrix} \cdot CH_2 \cdot CH_3 J + KOH = KJ + H_2O + \begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} > C \\ \diagdown \\ CH_2 \end{matrix} = CH_2$ Isoamyljodid	81- 32		farblose Flüssig- keit				A 190 366
B 21 1476			$CH_3 \begin{matrix} > C \\ \diagdown \\ CH_2 \end{matrix} \cdot C_2H_5 + KOH = KJ + H_2O + \begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ C_2H_5 \end{matrix} \begin{matrix} > C \\ \diagdown \\ CH_2 \end{matrix}$ Dimethyläthyl- carbinoljodid							K 2 740

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Methyläthyl- äthylengly- kol	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$   $\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Methyläthylketol		187.5	farblose Flüssig- keit				B 23 2426
Methyläthyl- akrolein	$\text{C}_3\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + (\text{NaOH}) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Propionaldehyd  $2 \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + (\text{HCl}) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Allylalkohol		137.3	farblose Flüssig- keit	ul.			M 4 16  Z 19 306
$\alpha$ -Methyl- $\beta$ - äthylacryl- säure	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} + \text{O} = \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Methyläthylacrolein	24.5	213	farblose monokline Prismen	sl.	1		M 4 70
Methyläthyl- essigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{C}_2\text{H}_5\text{J} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NaJ}$ Propionylpropionsäureester Natriumäthylat Aethyljodid  $+ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$  $\text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Tiglinsäure		177	farblose Flüssig- keit				A 231 219
Methyläthyl- ketol	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Acetylpropionyl		152- 153	farblose Flüssig- keit				B 23 2425
Methyläthyl- keton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{COCl} = \text{ZnCl} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Zinkäthyl Acetylchlorid  $\text{CH}_3 \cdot \text{COO} \text{Ca} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{Ca} = 2 \text{CaCO}_3 + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Essigsaurer Kalk Propionsaurer Kalk  $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{CO}_2$ Methylacetessigester		80.5	farblose Flüssig- keit				A 118 3  A 157 258
Methyläthyl- propylmethan	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{J} \end{matrix} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Aethyljodid Actives Amyljodid		91	farblose Flüssig- keit				A 138 336 A 220 154
Methylakridin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{N} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{NH} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{11}\text{N}$ Essigsäure Diphenylamin		114	farblose Tafeln				B 16 74

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
B 23 2425	Methylal	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{OCH}_3 \\ \text{OCH}_3 \end{matrix}$	$3 \text{CH}_3 \text{OH} + \text{O} = 2 \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{OCH}_3 \\ \text{OCH}_3 \end{matrix}$ Holzgeist	42		farblose Flüssig- keit				A 19 175
M 4 16			$\text{CH}_2 \text{Cl}_2 + 2 \text{CH}_3 \text{ONa} = 2 \text{NaCl} + \text{CH}_2 (\text{OCH}_3)_2$ Dichloräthan Natriummethylat							A 240 198
Jk 19 306	$\beta$ -Methylallyl- acetessig- säureäthyl- ester	$\text{CH}_3 \text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C} \\ \text{COO C}_2 \text{H}_5 \\ \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} (\text{CH}_3) \cdot \text{COOC}_2 \text{H}_5 + \text{Na O C}_2 \text{H}_5 + \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 \text{J} = \text{NaJ} +$ Methylacetessigester Natriumäthylat Allyljodid		210	farblose Flüssig- keit				A 226 297
M 4 70	Methylallyl- carbinol	$\text{CH}_3 \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH} (\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{J} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + \text{Zn} = \text{ZnJ}_2 + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH} (\text{OH}) \text{CH}_3 + \text{H}_2 \text{O}$ Allyljodid Acetaldehyd		115- 116	farblose Flüssig- keit				B 21 3350
A 231 219	Methylallyl- propylcarbinol	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{C} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{J} + \text{Zn} + \text{H}_2 \text{O} = \text{ZnO} + \text{HJ} +$ Methylpropylketon Allyljodid		159- 160	farblose Flüssig- keit				J pr Ch 25, 363
A 119 117	Methylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_3 \text{Cl} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4 \text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2$ Chlormethyl		-6	Gas	1			Bl 45 499
B 23 2425			$\text{CH}_3 \cdot \text{NCO} + \text{KOH} + \text{H}_2 \text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 + \text{KHCO}_3$ Methylcarbonimid							A 71 330
A 118 3			$\text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2 + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4 \text{NO}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2$ Methylnitrat							C. r 48, 342
A 157 258	Methylamyl- keton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6 \text{H}_{11}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{C}_6 \text{H}_{11} \\ \text{C} \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{O} = \text{H}_2 \text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6 \text{H}_{11} \\ \text{C} \end{matrix} \text{CO}$ Methylamylcarbinol		151- 152	farblose Flüssig- keit				A 161 279
A 138 336	Methylanilin	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6 \text{H}_5 \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \text{J} = \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{HJ}$ Anilin Methyljodid		190- 191	farblose Flüssig- keit				A. ch. 15, 270 A 74 150
A 220 154	Methylanilin- violett		siehe Pentamethylrosanilin							
B 16 74	Methyl- anthraecen	$\text{C}_{14} \text{H}_9 (\text{CH}_3)$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6 \text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}_6 \text{H}_4 \\ \text{C} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} = 2 \text{H}_2 + \text{C}_{14} \text{H}_9 (\text{CH}_3)$ Dimethylphenylmethan		199- 200	weisse Blätter	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1	B 7 1185

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Methyltropasäure	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{CH} \cdot CH_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5 (CH_3)_2 = H_2O + C_{14}H_9(CH_3)$ Phenyl-p-Xylylketon							B 17 2848
Methylazanoläure	$CH_2 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{N}=\text{N} \cdot CH_2 \cdot NO \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot COOH + CH_2 \cdot CHO = H_2O + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{CH} \cdot CH_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ α-Toluylsäure Aldehyd	135		farblose Prismen	sl.			G 15 514
Methylbenzylglyoxylsäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$2 CH_2 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO} \end{matrix} + 4 H_2 = 4 H_2O + CH_2 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{N}=\text{N} \cdot CH_2 \cdot NO \end{matrix}$ Methylnitrolsäure	97— 99		farblose Prismen	1	1		A 214 328
Methylbenzylketon	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	$CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 + HCN + 2 H_2O = NH_3 + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Methylbenzylketon							B 12 815
Methylborat	$BO \cdot OCH_3$	$(C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot COO)_2 Ca + (CH_3COO)_2 Ca = 2 CaCO_2 + 2 C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$ α-Toluylsaurer Kalk Essigsaurer Kalk		215	farblose Flüssigkeit				B 3 198
Methylbromid	$CH_3 Br$	$B(O \cdot CH_3)_3 + B_2O_3 = 3 BO \cdot OCH_3$ Trimethylborat			dicke farblose Flüssigkeit				A Spl 5.154
Methylbutylacetylen	$CH_3 \cdot C \equiv C(CH_2)_3 \cdot CH_3$	$3 CH_3 \cdot OH + 3 Br + P = P(OH)_3 + 3 CH_3 Br$ Methylalkohol		4.5	Gas				A 56 146
Methylbutylcarbinol	$CH_3(CH_2)_3 \cdot CH \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$CH_2(CH_2)_3 \cdot CH \begin{matrix} \text{J} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + Ag OH = Ag J + CH(CH_2)_3 \cdot CH \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ sec. Hexyljodid	111— 113		farblose Flüssigkeit				A chem 15.427
Methyl-β-butylcarbinol	$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \text{CH}_2 \end{matrix}$	$CH_2 \cdot CH_2 \begin{matrix} \text{CH} \cdot CO \cdot CH_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + H_2 = CH_3 \cdot CH_2 \begin{matrix} \text{CH} \cdot CH \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$ Methyl-β-butylketon	136		farblose Flüssigkeit				A 135 138
Methylbutylketon	$CH_3 \cdot CO \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_3$	$CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_6H_5 + C_6H_5 \cdot NH_2 = C_7H_9OH + H_2O$ Acetessigestor		127	farblose Flüssigkeit				A 108 125
γ-Methylearbo- styril (α-Oxylepidin)		$CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_6H_5 + C_6H_5 \cdot NH_2 = C_7H_9OH + H_2O$ Acetessigestor	222		weisses Krystall- pulver				B 21 624

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Ather		
B 17 2848 G 15 514	Bz. 1. Methylchinolin	(1') $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{N}(\text{H})-\text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 2.} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \end{matrix} + 2\text{C}_2\text{H}_5(\text{OH})_2 = 7\text{H}_2\text{O} + 2\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N} + \text{O}$ o-Nitrotoluol o-Toluidin Glycerin	247- 248		farblose Flüssigkeit					M 2 153
A 214 328	Bz. 2. Methylchinolin	(2') $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{N}(\text{H})-\text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 3.} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \end{matrix} + 2\text{C}_2\text{H}_5(\text{OH})_2 = 7\text{H}_2\text{O} + \text{O} + 2\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}$ m-Nitrotoluol m-Toluidin Glycerin	259.5		gelbliches Öl					M 3 381
B 12 815	Methylchlorid	$\text{CH}_3 \text{ Cl}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \text{ Cl}$ Methylalkohol $\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{HCl} + (\text{ZnCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \text{ Cl}$			Gas	1	1			A 15 17 A 174 378
B 3 198	Methylchlorpiaselenol	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{ Cl} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} \\   \\ \text{N} \text{ Se} \end{matrix}$	$3 \text{ C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 4 \text{ Se O}_2 + 3 \text{ HCl} = 8 \text{ H}_2\text{O} + \text{H}_2 \text{ Se} + 3 \text{ C}_7 \text{ H}_5 \text{ ClN}_2 \text{ Se}$ o-Toluyldiamin	149- 150		farblose Nadeln	sl.				B 23 1395
A Spl 5.154	$\beta$ -Methylein- choninsäure		$\text{CH} \begin{matrix} \text{C} \text{ COOH} \\   \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \text{ CH}_3 \\   \\ \text{C} \end{matrix}$ $\text{CH} \begin{matrix} \text{C} \text{ CH}_3 \\   \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \text{ CH}_3 \\   \\ \text{C} \end{matrix}$ $+ 3 \text{ O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{COOH})-\text{C} \text{ CH}_3 \\   \\ \text{N} \text{ CH} \end{matrix}$	254		farblose Blättchen	1	sl.	ul.		B 23 2259
A 56 146 Achem 5.427	$\beta$ -Methylein- choninsäure		$\text{CH} \begin{matrix} \text{C} \text{ COOH} \\   \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \text{ CH}_3 \\   \\ \text{C} \end{matrix}$ $\text{CH} \begin{matrix} \text{C} \text{ CH}_3 \\   \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \text{ CH}_3 \\   \\ \text{C} \end{matrix}$ $+ 3 \text{ O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{COOH})-\text{C} \text{ CH}_3 \\   \\ \text{N} \text{ CH} \end{matrix}$	254		farblose Blättchen	1	sl.	ul.		B 23 2259
A 195 198	Methylein- nammylvinyl- keton	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{NaOH}) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{O}$ Zimtaldehyd Aceton	68		farblose rhombische Tafeln	sl.	1			B 18 2321
A 219 309	Methylein- nammylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + (\text{CH}_3 \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} = 2\text{CaCO}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Zimtsaurer Kalk Essigsaurer Kalk	41- 42	260- 262	farblose Tafeln	1	1	Ligroin sl.		B 6 254 B 6 257
A 108 125	Methylein- nammylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3\text{J} + (\text{Na}) = \text{HJ} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Zimtaldehyd Methyljodid $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{NaOH}) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Benzaldehyd Aceton								A 223 139
B 21 624	Methyltra- konsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{O} \end{matrix} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Methylparakonsäure	100- 101		farblose Prismen	1		Ligroin ul.		A 255 33

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Methyl- dehydro- hexon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{CH} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{O} - \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \text{ Br} \cdot \text{COOH} = \text{HBr} + \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$ Bromäthylbernsteinsäure $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{O} - \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} = \text{CO}_2 + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{CH} \\ \text{O} - \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Methyldehydrohexon- carbonsäure		109- 109.5	farblose Flüssig- keit				B 23 1936  Soc. 51 723
Methyl- dehydro- hexoncarbon- säure	$\text{COOH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{O} - \text{CH}_2 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \text{ Na} \cdot \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 + \text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br} = 2 \text{Na Br}$ Natriumacetessigester Trimethylenbromid + $\text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{O} - \text{CH}_2$ + $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5$							B 21 736
Methyldehydro- penta- carbonsäure	$\text{C}(\text{CH}_3) = \text{C} \cdot \text{COOH} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{O} \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 + \text{CH}_2 \text{ Br} \cdot \text{CH}_2 \text{ Br} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} +$ Acetessigester Aethylenbromid $\text{C}(\text{CH}_3) = \text{C} \cdot \text{COOH} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{O} \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$			farblose Tafeln	sl.	1	1	Ligroin schw. Soc. 59 878
essigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \text{ CO} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 + \text{CH}_3 \text{ COCl} = \text{HCl} +$ Methylacetessigester Acetylchlorid $(\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 \end{array}$		205- 220	farblose Flüssig- keit	sl.			A 226 219
Methyläcetyl- phenyl- hydrazid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5) \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{N} = \text{NCl} = \text{CO}_2 + \text{HCl} +$ Aethylacetessigsäure Diazobenzolchlorid $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$		116- 117	gelbe Nadeln				Benzol leicht B 21 549
Methyläthyl- carbinol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{COCl} + \text{Zn} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_2 \text{ CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \text{ CH}_2 \end{array} = \text{Zn Cl}_2 + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} \\ \diagdown \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH}$ Acetylchlorid Zinkäthyl		123	farblose Flüssig- keit				Z 1865 615
Methylallyl- carbinol	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 - \text{C} \cdot \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 + 2 \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 \text{ J} + 2 \text{Zn} + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnJ}(\text{OC}_6\text{H}_5) + \text{ZnO}$ Essigsäureäthylester Allyljodid + $\text{HJ} + (\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2)_2 \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} \\ \diagdown \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$		158.5	farblose Flüssig- keit				A 185 169

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt <sup>o</sup>	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 23 1936	Methyldioxy- sulfoocarbonat	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \\   \\ \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \end{array}$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}_3\text{O} \\ \diagup \\ \text{CS} \\ \diagdown \\ \text{KS} \end{array} + \text{J}_2 = 2 \text{KJ} + \begin{array}{c} \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \\   \\ \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \end{array}$ <p>Methylxanthogen- saurer Kalium</p>			Öel				J.1847,8 679	
Soc. 51 723	Methyl- diphenyl- aceton	$\begin{array}{c} (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$ <p>Acetophenon</p>	41- 41.5	310- 311	farblose Prismen	1	1	Benzol 1	B 11 1989	
B 21 736	Methyl- diphenyl- tricyanid	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \quad \quad \quad \text{N} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \quad \quad \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \quad \quad \diagdown \\ \text{N} \quad \quad \quad \text{N} \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CN} + \text{CH}_3\text{COCl} + (\text{Al}_2\text{Cl}_6) = \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COCl}$ <p>Benzonitril Acetylchlorid</p>	110	(15 mm) 227	farblose Nadeln	1				B. 22 803
Soc. 59 878	Methyl- diselenid	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{Se} \\   \\ \text{CH}_3 - \text{Se} \end{array}$	$2 \text{K} (\text{CH}_3) \text{SO}_4 + \text{K}_2\text{Se}_2 = 2 \text{K}_2\text{SO}_4 + (\text{CH}_3)_2\text{Se}_2$			rotgelbe Flüssig- keit	ul.				A 97 5
A 226 219	Methyldisulfid	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{S} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{S} \end{array}$	$2 \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{SO}_2\text{K} + \text{K}_2\text{S}_2 = 2 \text{K}_2\text{SO}_4 + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{S} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{S} \end{array}$ <p>Methylschwefelsaures Kalium</p>		116- 118	farblose Flüssig- keit					A 61 92
B 21 549	Methylenblau	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \quad \quad \quad \text{S} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{N} (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{Cl} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + 6 \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S} = 6 \text{FeCl}_3 + 8 \text{HCl} + \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{S Cl}$ <p>p-Dimethylphenylendiamin- chlorhydrat</p>			dunkel- blaue Blättchen	1	1			B 12 593
Z 1865 615	Methylen- bromid	CH <sub>2</sub> Br <sub>2</sub>	$\text{CH}_2 \text{J}_2 + \text{Br}_2 = \text{J}_2 + \text{CH}_2 \text{Br}_2$ <p>Methylenjodid</p>		98.5	farblose Flüssig- keit					A 111 151
A 185 169	Methylen- chlorid	CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	$\text{CH}_2 \text{Cl} + \text{Cl}_2 = \text{CH}_2 \text{Cl}_2 + \text{HCl}$ <p>Methylechlorid</p> $\text{CHCl}_3 + \text{HCl} + \text{Zn} = \text{ZnCl}_2 + \text{CH}_2 \text{Cl}_2$ <p>Chloroform</p>		41.5	farblose Flüssig- keit					A. 33 328  J.1879 490

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Methylenchlor- phenylsulfon	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{Cl} \\ \diagdown \text{SO}_2 - \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{CHCl}_2 - \text{COONa} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{Na} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NaCl} + 2 \text{CH}_2\text{Cl} - \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Dichloressigsäures Natron Benzolsulfonsäures Natron $+ \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2$	52		farblose Blättchen		sl.		B 21 658	
Methylen- diacetamid	$\text{CH}_2 (\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3)_2$	$\text{H} \cdot \text{COH} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 (\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3)_2$ Formaldehyd Acetamid	196	288	farblose Säulen	1	1	nl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	B 25 310
Methylen- diphenyl- diamin	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{H} \cdot \text{COH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 (\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Formaldehyd Anilin	48- 49		farblose Tafeln		1			G 14 353
Methylen- fluorid	$\text{CH}_2 \text{F}_2$	$\text{CH}_2\text{Cl}_2 + 2 \text{AgF} = 2 \text{AgCl} + \text{CH}_2\text{F}_2$ Methylenchlorid			Gas					Ball 23-461
Methylenharn- stoff	$\text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{O} \\ \diagup \text{NH} \end{matrix} \text{CH}_2$	$\text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{O} \\ \diagup \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{OH} = \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{O} \\ \diagup \text{NH} \end{matrix} \text{CH}_2$ Chlormethylalkohol Harnstoff			farbloses Pulver	nl.	sl.	sl.		M 12 94
Methylenitan	$\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_2$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2 + [\text{Ca}(\text{OH})_2] = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_2$ Trioxymethylen			gelber Syrup		1	sl.		A 120 296
Methylenjodid	$\text{CH}_2\text{J}_2$	$\text{CHJ}_2 + \text{HJ} = \text{J}_2 + \text{CH}_2\text{J}_2$ Jodoform	4	180	farblose Flüssigkeit					B 5 1095
o-Methylen- phenylen- oxyd	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{O}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix} + (\text{AlCl}_3) = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{O}$ Phenol o-Kresol	98.5	315	farblose Blättchen	sl.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 16 862
		$\text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{O} + 4 \text{H} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{O}$ Carbodiphenylenoxyd								J, pr Ch 28, 280
Methylen- phtalid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{C} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CO} \\ \diagup \text{CO} \end{matrix} \text{O}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{C} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CO} \\ \diagup \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ Phtallessigsäure	58- 60		glas- glänzende rhombische Kristalle	1	1	1		B 17 2522
Methylen- phtalyl	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{C} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CO} \\ \diagup \text{CO} \end{matrix} \text{O}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{matrix} \text{O} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{COO C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{matrix} = 2 \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Phtalsäureanhydrid Malonsäureester	217- 219.5		gelbe Nadeln		1	Eisessig 1		B 14 926
		$+ \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{C} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CO} \\ \diagup \text{CO} \end{matrix} \text{O}$								
Methylenroth	$\text{C}_{16}\text{H}_{28}\text{N}_4\text{S}_4$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_2)_2 \end{matrix} \cdot 2 \text{HCl} + 4 \text{FeCl}_2 + 4 \text{H}_2\text{S} = 4 \text{FeCl}_3 + 7 \text{HCl} + \text{C}_{16}\text{H}_{28}\text{N}_4\text{S}_4 \cdot \text{HCl}$ p-Dimethylphenylendiamin- chlorhydrat			grüne Prismen	1		nl.		A 230 165



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 658	Methylenthio- harnstoff	$\text{CS} \begin{array}{c} \text{NH} \\ \text{NH} \end{array} \text{CH}_2$	$\text{CS} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array} + \text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{OH} = \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CS} \begin{array}{c} \text{NH} \\ \text{NH} \end{array} \text{CH}_2$ Thioharnstoff Chlormethylalkohol	gegen 200	amorphes Pulver	ul.	sl.	sl.	M 12. 90
B 25 310 G 14. 353	Methylen- violett	$\text{N} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 - \text{N}(\text{CH}_2) \\ \text{S} \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{O} \end{array}$	$\text{C}_{16}\text{H}_{15}\text{N}_3 \text{S} \text{Cl} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}(\text{CH}_2)_2 + \text{HCl} + \text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}_3 \text{SO}$ Methylenblau		violette Nadeln	sl.		sl. Anilin 1	A 230 171
Bull 23-461 M 12 94	Methylen- fluorid	$\text{CH}_2\text{F}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{KSO}_4 + \text{KFl} = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{CH}_2\text{F}_2$ Methylschwefelsäure $\text{Ag Fl} + \text{CH}_2\text{J} = \text{Ag} + \text{CH}_2\text{F}_2$		Gas	l.			A 15.59  J. 1888 931
A 120 296 B. 5 1095 B 16 862	Methylform- anilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{COH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 + \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \text{C}_2\text{H}_5 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{COH} \end{array}$ Methylanilin Formimidoäther $\text{CH}_2\text{J} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{Na} \\ \text{COH} \end{array} = \text{NaJ} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{COH} \end{array}$ Methyljodid Natriumformanilid	253	farbloses Oel	ul.	l.	l.	B 21 1106  B 21 1106
A 120 296 B. 5 1095 B 16 862	Methylformyl- essigsäure- äthylester	$\text{CHO} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{CHO} \cdot \text{O C}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CHO} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Propionsäureester Ameisensäureester	160- 162	farblose Flüssig- keit				B. 20 2934
J. pr Ch 28.280	$\alpha$ -Methyl- glycidsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 \text{Cl} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{array} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{array}$ Chloroxyisobuttersäure		farbloser Syrup	l.	l.	l.	A 234 212
B 17 2522	$\beta$ -Methyl- glycidsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH} \text{Cl} \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH}$ $\alpha$ -Chlor- $\beta$ -Oxybuttersäure	84	farblose rhombische Prismen	l.	l.	l.	A 234 204
B 14 926	Methylglyko- o-cumar- keton	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5 \\ \text{CHO} \end{array} + \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Helicin Aceton	192	hellgelbe Nadeln	sl.	sl.	ul.	B. 18 1964
A 230 185	Methylglykol- säure	$\text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2$ $\text{COOH}$	$\text{CH}_2 \text{Cl} + \text{Na O} \cdot \text{CH}_2 = \text{Na Cl} + \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2$ Natriummethylat Chloressig- säure	198	farblose Flüssig- keit	l.			J 1859 358
A 230 185	Methylglyoxim	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{NOH} \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \text{Cl}_2 + 2 \text{NH}_2\text{OH} = 2 \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{NOH} \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{array}$ Dichloracetone Hydroxylamin	153	farblose Prismen	sl.	l.	l.	B 15 1165

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Wäs- ser	Alko- hol	Äther		
Methylguanidil	$\text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{CH}$	$\begin{array}{l} \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3\text{O} \\ \text{Guanidin} \end{array}$ Acetessigester	292- 294		farblose Nadeln	1	ul.	ul.	CHCl <sub>3</sub> ul.	G. 20 585
Methyl- guanidin	$\text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Kreatin $\text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH} - \text{CO} \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 3\text{O} = 2\text{CO}_2 + \text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Kreatinin $\text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 = \text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Cyanamid Methylamin			farblose Krystall- masse					A 92 407  A 119 46  B 3. 986
Methylharn- stoff	$\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{O} \\ \diagup \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CO N CH}_3 + \text{NH}_3 = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{O} \\ \diagup \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Methylcarbonimid	162		farblose Prismen	1	1			Würtz Rep.ch 4. 199
2-Methyl- 4 Hexen-6 Säure	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \diagup \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \parallel \\ \text{COOH} \cdot \text{CH} \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{COO Na} = \text{H}_2\text{O} \\ \diagup \text{CH}_2 \end{array}$ Isovaleraldehyd Natriumacetat $+ \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COO Na} \\ \diagup \text{CH}_2 \end{array}$			farblose Flüssig- keit					B 16 1438
Methylhexyl- keton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$	$(\text{CH}_3 \cdot \text{COO})_2\text{Ca} + [\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{COO}]_2\text{Ca} = 2\text{CaCO}_3 + 2\text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{13}$ Calciumacetat Oenanthsaurer Kalk		171- 171.5	farblose Flüssigkeit					J. 1857 359
Methylhydra- zimethylensaures Hydrazin	$\begin{array}{l} \text{COOH} \\ \diagup \text{C} - \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \cdot \text{NH}_2 - \text{NH}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + 2\text{NH}_2 - \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \diagup \text{C} - \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{NH}_2 - \text{NH}_2 \end{array}$ Brenztraubensäure Hydrazin	115- 117		Krystall- pulver	sl.				J. pr Ch 44.555
α-Methylhydro- zimmtaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 = \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) \text{COO} \begin{array}{l} \diagup \text{Ca} \\ \diagdown \text{HCOO} \end{array} + \begin{array}{l} \text{HCOO} \\ \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{HCOO} \end{array} = 2\text{CaCO}_3$ α-Methylhydrozimmtsaurer Kalk $2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) \text{CHO}$		226- 227.	farblose Flüssig- keit			1		B 33 1080
Methylindazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \cdot (\text{CH}_3) \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{NH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + \text{HNO}_2 + 2\text{H}_2 = 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{NH}$ o-Amidoacetophenon	113	280- 281	farblose Nadeln	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 227 317

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
G. 20 585			$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \quad \text{NH} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{array} \text{NH}$								A 227 317
A 92 407	Pr. 2. Methyl- Indol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	Indazolesigsäure $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NO}_2 \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array} + 3 \text{H}_2 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	59- 60	272	farblose Nadeln	sl.	1	1		B 13 187
A 119 46			$\text{CH}_3 \text{C} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$								A 236 126
B 3. 986	α-Methyl-β- Indolecarbon- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	Acetonphenylhydrazon $2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{Na} + 2 \text{CO}_2 = \text{H}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{COONa} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	170- 172		weisse Tafeln	ul.	1		schwer Benzol	B 21 1926
Würtz Rep.ch 4. 199	β-Methyl-α- Indolecarbon- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{COOH}$	Methylketol $2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{CH} + 2 \text{Na} + 2 \text{CO}_2 = \text{H}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{COONa}$	165- 167		weisse Nadeln	ul.	1	1	Petrol- Ther unl.	B 21 1927
B 16 1488	Methylindol- essigsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	Skatol $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} - \text{N} = \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} = \text{NH}_3 + \text{C}_{11}\text{H}_{13}\text{NO}_2$	195- 200		farblose Krystalle	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> sl.	A 236 149
J. 1857 359	p-Methylsatin p-Tolylimid	$\text{C}_6\text{H}_4 = \text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3$	Phenylhydrazonlävulinsäure $2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 4. \end{array} + \text{CHCl}_2 \cdot \text{COOH} = 2\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{N}_2\text{O}_2$	259		gold- glänzende Nadeln	ul.	sl.	1		B 16 2262
J. pr Ch 44.555	Methyliso- cyanid	$\text{CH}_3 \cdot \text{NC}$	p-Tolimidin $\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 + \text{CHCl}_2 + 3 \text{KOH} = 3 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{NC}$	-45	59.5	farblose Flüssig- keit					A 144 114
B 23 1080	Methyliso- propylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{array}$	Methylamin Chloroform $\text{CH}_3\text{J} + \text{AgCN} = \text{AgJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{NC}$								A ch 17.203
A 227 317	Methyliso- propylpropion- säure	$\text{CH}_3 \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	Methyljodid $(\text{CH}_3 \cdot \text{COO})_2\text{Ca} + \left( \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{COO} \right)_2\text{Ca} = 2\text{CaCO}_3 + 2\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$		93.5	farblose Flüssig- keit					A 180 237
			Essigsaurer Kalk isobuttersaurer Kalk $\text{CH}_3 \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COONa} \end{array} + \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{CO} = \text{CH}_3 \text{COO Na} + \text{CH}_3 \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO Na} \end{array}$			farblose Flüssig- keit					A 202 321

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Methylitakon- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}=\text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{O} \end{matrix} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}=\text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	166- 167		farblose Prismen	sl.		sl.	$\text{CHCl}_3$ unl.	A 255- 33
Methyljodid	$\text{CH}_3 \text{ J}$	Methylparakonsäure $3 \text{ CH}_3 \cdot \text{OH} + 3 \text{ J} + \text{P} = \text{P}(\text{OH})_3 + 3 \text{ CH}_3 \text{ J}$ Methylalkohol		42.8	farblose Flüssig- keit					A 15- 30
$\alpha$ -Methyl- äthylaldehyde- oxyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{NOH}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) = \text{NOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}=\text{CH}$ $\text{CH}=\text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + 2 \text{ NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{NOH}$ Hydroxylamin $\text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) = \text{NOH}$	87- 90		kleine hellgelbe Prismen	l	l	sl.		B 23 1788
Methylmercap- tan	$\text{CH}_3 \cdot \text{SH}$	$\text{CH}_3 \text{ O} \cdot \text{SO}_2 \text{ Na} + \text{KHS} = \text{CH}_3 \cdot \text{SH} + \text{NaKSO}_4$ Methylschwefel- saures Natrium		6	farblose Flüssig- keit					B 20 3049
$\alpha$ -Methyl- naphthalin	$\text{C}_{10} \text{ H}_7 \cdot \text{CH}_3 (\alpha)$	$\text{C}_{10} \text{ H}_7 \text{ Br} + \text{CH}_3 \text{ J} + 2 \text{ Na} = \text{Na J} + \text{Na Br} + \text{C}_{10} \text{ H}_7 \cdot \text{CH}_3$ $\alpha$ Bromnaphthalin Methyljodid $\text{C}_{10} \text{ H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{CaO} = \text{CaCO}_3 + \text{C}_{10} \text{ H}_7 \cdot \text{CH}_3$ $\alpha$ -Naphthyllessigsäure		231- 232	farblose Flüssig- keit					A 155 114 B 16 1547
Pr. 2. Methyl- $\alpha$ -naphthindol	$\text{C}_{10} \text{ H}_7 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10} \text{ H}_7 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} = \text{NH}_2 + \text{C}_{10} \text{ H}_7 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Aceton- $\alpha$ -Naphthylhydraxon	132		farblose Nadeln		l	l	Ligroin sl.	A 289 287
Pr. 2. Methyl- $\beta$ - naphthindol	$\text{C}_{10} \text{ H}_6 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10} \text{ H}_7 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} = \text{NH}_2 + \text{C}_{10} \text{ H}_6 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Aceton- $\beta$ -Naphthylhydraxon	314- 320 223 mm		flüssig	sl.	l	l	Ligroin l	A 236 181
$\alpha$ -Methylnaph- tylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_{10} \text{ H}_7$	$\text{C}_{10} \text{ H}_7 + \text{CH}_3 \cdot \text{COCl} + (\text{AlCl}_3) = \text{HCl} + \text{C}_{10} \text{ H}_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Naphthalin Acetylchlorid		34 298- 299	farblose Krystalle		l	l	$\text{CHCl}_3$ l	B 19 2598
$\beta$ -Methylnaph- tylketon	$\text{C}_{10} \text{ H}_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_{10} \text{ H}_7 + (\text{CH}_3 \text{ CO})_2 \text{ O} + (\text{Al}_2 \text{ Cl}_6) = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_{10} \text{ H}_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Naphthalin		295	gelbliche Flüssigkeit					B 21 358 R
Methylnitrat	$\text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2 \text{ O} + \text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$ Methylalkohol		65	farblose Flüssig- keit					J 1862 357
Methylnitrit	$\text{CH}_3 \cdot \text{NO}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2 \text{ O} + \text{CH}_3 \cdot \text{NO}$ Methylalkohol		-12	Gas					A 91 82

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur	
							Wasser	Alkohol	Aether			
A 255 33	Methylnitrosäure	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO} \end{matrix}$ Nitromethan	64		farblose Nadeln	l.				A 180 166	
A 15 30	Methyloxal- essigsäure- diäthylester	$\text{COOC}_2\text{H}_5$ $\text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \begin{matrix} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix} \end{matrix}$ Aethylpropionat Diäthyloxalat	137- 138 23 mm		farblose Flüssigkeit	ul.	1	1		A 246 329	
B 23 1788	Methyloxan- thranol	$\begin{matrix} & \text{CH}_3 \\ & \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 & \text{C} & \text{C}_6\text{H}_4 \\ & \diagdown \quad \diagup \\ & \text{O} & \\ & \diagup \quad \diagdown \\ & \text{C}(\text{OH}) & \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}(\text{OH}) \\ \text{CO} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 + \text{NaOH} + \text{CH}_3\text{J} = \text{NaJ} + \begin{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{O} \end{matrix} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ Oxanthranol	98		farblose Nadeln			Benzol leicht		B 21 1175	
B 20 3049	p-Methyl- oxazolin	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HBr} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = 2\text{HBr} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ β-Bromäthylaminhydrobromid			Öl					B 23 2502	
A 155 114 B 16 1547	Methyl-m- Oxybenzoesäure	$\begin{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C} \cdot \text{OCH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{HSO}_4 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (3) \end{matrix} + \text{CH}_2\text{OH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COOH} (1) \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 (3) \end{matrix} + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$ m-Diazobenzoessäuresulfat Methylalkohol	170		weisse Nadeln	sl.					B 21 979
A 239 267												
A 236 181	Methyl-p- Oxybenzoesäure	$\begin{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	analog aus p-Diazobenzoessäuresulfat (1. 4.) und Methylalkohol	183- 184							B 21 979	
B 19 2898												
B 21 358 R J 1862 387	α-Methyl-α- Oxybuttersäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C} \\   \quad   \\ \text{OH} \quad \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{COOC}_2\text{H}_5 + 2\text{CH}_3\text{J} + 3\text{Zn} + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnJ}_2 + 2\text{ZnO} + \text{CH}_4 + \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Methyljodid Oxalsäure-diäthylester	66- 68		farblose Krystalle	1	1	1		A 135 37	
A 91 82	α-Methyl-β- Oxybuttersäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Methylacetessigester			farblose Flüssigkeit					A 188 229	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Methoxy- chinolinketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} = \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \text{ 1.} \\   \\ \text{CHO} \text{ 2.} \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_{13}\text{NO}_2$ o-Amidobenzaldehyd Acetessigester	232		farblose Nadeln	sl.	sl.	sl.	B 16 1888
Methoxy- chinoxalin- carbonsäure	$\text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{array}$ mp-Diamidobenzoesäure Brenztraubensäure			gelbliche Nadeln	ul.	sl.	sl.	Benzol sl. B 23 3629
α-Methoxy- naphthylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH}$ α-Naphtol Essigsäure	103		blassgrüne Prismen	ul.	sl.		Benzol l B 21 321
β-Methyl-3- oxy-m-tolu- chinazolin		$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CONH}_2 \text{ (1)} \\   \\ \text{NH}_2 \text{ (2)} \\   \\ \text{CH}_3 \text{ (4)} \end{array} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} +$ o-Amido-p-Toluy- amid	255		farblose Nadeln	sl.	1	sl.	B 21 1537
Methylpara- konsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$ Acetaldehyd Bernsteinsäure	78- 79		seiden- glänzende Nadeln	1	1	1	CS <sub>2</sub> unl. A 255 18
Methylpenta- methylen- carbonsäure	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ Acetylenpenta- methylen- dicarbonsäure	219		farblose Flüssig- keit				B 21 741
Methylpenta- methylen- dicarbonsäure	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} \end{array}$	$2 \text{CHNa} \begin{array}{l} \diagup \text{COOC}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + \text{CH}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br} = 2 \text{NaBr}$ Natriumacetessigester Methyltetramethylen- dibromid	173- 175		farblose Prismen			1	B 21 741

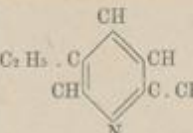
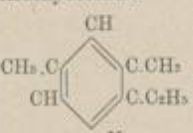
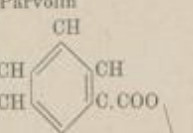
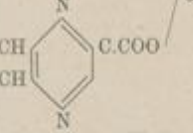
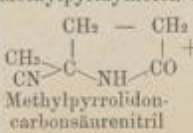
Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
B 16 1838	Methylpenta- methylphenyl- keton	$C_6(CH_3)_5 \cdot CO \cdot CH_3$	$C_6H(CH_3)_5 + CH_3 \cdot COCl + (Al_2Cl_6) = HCl + C_6(CH_3)_5 \cdot CO \cdot CH_3$ Pentamethyl- Acetylchlorid benzol	85	285- 286	weisse Blättchen		1	1		B. 22 1218
B 23 3629	Methyl- phenazin	$CH_3 \cdot C_6H_2 \begin{matrix} \diagup N \\   \\ \diagdown N \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} 3. + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ \diagdown OH \end{matrix} 2. = 2 H_2O + C_{13}H_{10}N_2$ mp-Tolylendiamin Brenzkatechin	117		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin schw.	B 19 726
B 21 321	Methylphenyl- chinnollin	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH = C \cdot CH_3 \\   \\ \diagdown N = C \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH = C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ \diagdown CHO \end{matrix} + C_6H_5 NH_2 = H_2O + H_2 + C_{10}H_{12}N$ $\alpha$ -Methylzimtaldehyd Anilin	52- 53		farblose Prismen	ul.	1	1	Benzol 1	B 19 527
B 21 1537	Methylphenyl- dihydro- chinazolin		$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\   \\ \diagdown CH_2 \cdot N \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_3 \\   \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix} \end{matrix} + 3 H_2 = 3 H_2O + C_{13}H_{14}N_2$ o-Nitrobenzylacetylanilid	58- 60		farblose Rosetten	ul.	1	1	Ligroin schw.	B 23 2638
A 255 18	$\alpha$ -Methyl- phenyl- hydrazin	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ \diagdown NO \end{matrix} + 2 H_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ Nitrosomethylanilin		227	farblose Flüssig- keit					A 190 152
B 21 741	Methylphenyl- hydrazon	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot CH_2 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\   \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 NH \cdot NH_2 + 3 H \cdot COH = 3 H_2O + C_{13}H_{14}N_4$ Phenylhydrazin Formaldehyd	183- 184		farblose Krystalle					B 18 3300
	Methylphenyl- methylen- dithioglykol- säure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C \begin{matrix} \diagup S \cdot CH_2 \cdot COOH \\   \\ \diagdown S \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix} \end{matrix}$	$2 SH \cdot CH_2 \cdot COOH + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_3 = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C \begin{matrix} \diagup S \cdot CH_2 \cdot COOH \\   \\ \diagdown S \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix} \end{matrix}$ Thioglykolsäure Acetophenon	135- 136		farblose Krystalle	sl.				B 21 483
B 21 741	Methylphenyl- oxazol	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH \cdot O \\   \\ \diagdown N = C \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br + CH_3 \cdot CO \cdot NH_2 = HBr + H_2O + C_{10}H_9NO$ Bromacetophenon Acetamid	45	241- 242	farblose Nadeln		1	1		B 17 2579
	meso-Methyl- phenyloxazol	$CH = C(CH_3) \begin{matrix} \diagup O \\   \\ \diagdown N = C(C_6H_5) \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2Cl + C_6H_5 \cdot CO \cdot NH_2 = H_2O + HCl + C_{10}H_9NO$ Chloraceton Benzamid		238- 241	farblose Flüssig- keit					B 21 2193
B 21 741	Methylphenyl- oxy-pyrimidin	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup N - C \cdot C_6H_5 \\   \\ \diagdown N = C \cdot OH \end{matrix}$	$CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\   \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + \begin{matrix} C(OH) \cdot C_6H_5 \\    \\ CH \\   \\ COO C_2H_5 \end{matrix} = C_2H_5 \cdot OH + H_2O + CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup N - C \cdot C_6H_5 \\   \\ \diagdown N = C \cdot OH \end{matrix}$ Acetamidin Benzoylessigäther		238	farblose Nadeln	sl.	1			B. 22 1618

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
5. Methyl-1-phenylpyrazol		 Methylphenylpyrazol-carbonsäure $= \text{CO}_2 +$	36- 37	254- 257	farblose Krystalle				B 21 1147
		 Acetessigaldehyd + Phenylhydrazin $= 2 \text{H}_2\text{O} +$							B 21 1147
Methylphenylpyrazol-carbonsäure		 Methylphenylpyrazol-carbonsäureäther + KOH = C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH +	134- 136		weisse Krystalle				B 21 1142
Methylphenylpyrazol-carbonsäure-äther		$\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{CH}_2\text{CO}\cdot\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ Acetonoxaläther Phenylhydrazin			farbloses Öl				B 21 1142
Methylphenylpyrrol		$\text{CH}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5 + \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{N}$ Acetophenonacetone	101		farblose Blätter	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 18 370
2.5 Methylphenylselenanzol		$\text{CH}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CSeNH}_2 = \text{HCl} + \text{N} \begin{matrix} \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)\cdot\text{Se} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ Chloracetone Selenbenzamid	228- 283		gelbliches Öl	nl.	1	1	A 250 316
Methylphenylsulfon		$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{SO}_2\text{H} + \text{CH}_3\text{J} + \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} = \text{NaJ} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{SO}_2\cdot\text{CH}_3$ Benzolsulfonsäure Methyljodid Natriumalkoholat	88		farblose Tafeln	nl.	1	Benzol 1	Am 6 254



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
B 21 1147	Methylphenyl- tetrahydro- oxazol		$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \qquad \text{CH}_3 \\   \qquad \qquad   \\ \text{C} = \text{CH} - \text{N} = \text{C} \\   \qquad \qquad   \\ \text{O} \qquad \qquad \text{O} \end{array} + 2 \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \qquad \text{CH}_3 \\   \qquad \qquad   \\ \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{CH} \\   \qquad \qquad   \\ \text{O} \qquad \qquad \text{O} \end{array}$ Methylphenyloxazol		248- 251	farblose Flüssig- keit	1	1	1	B. 21 924
	2. 5. Methyl- phenylthia- zolphydro- bromid		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{CH}_3 \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{NS} \cdot \text{HBr}$ $\omega$ -Bromacetophenon Thiacetamid	68.5	284	farblose Krystalle				A 250 269
B 21 1147	Methylphenyl- toluclidin- oxalin		$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{C} = \text{O} \end{array} + \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{C} = \text{N} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{C} = \text{N} \end{array} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3$ Methylphenyl- Toluclidin diketon	46- 48		farblose Krystalle	nl.	1	1	B. 22 2130
	Methylphos- phin	$\text{CH}_3 \cdot \text{PH}_2$	$\text{CH}_3\text{J} + \text{PH}_3\text{J} + \text{ZnO} = \text{ZnJ}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{PH}_2$ Methyl- Phosphonium- jodid jodid		-14	Gas				B 4 605
	Methylphos- phinsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{PO}(\text{OH})_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{PH}_2 + 3 \text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{PO}(\text{OH})_2$ Methylphosphin	105		farblose Krystalle				B 5 106
B 21 1142	Methylphos- phorige Säure	$\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{P}(\text{OH})_2$	$\text{CH}_3\text{OH} + \text{PCl}_5 + 2 \text{H}_2\text{O} = 3 \text{HCl} + \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{P}(\text{OH})_2$ Holzgeist			farbloser Syrup		sl.		A 103 164
B 21 1142	Methyl- piaselenol		$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{NH}_2 \end{array} + \text{H}_2\text{SeO}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{N} \end{array}$ Toluylendiamin	-72 73	267	farblose Masse	sl.	1	1	B. 22 863
B 18 370	Methylpiazthol		$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{NH}_2 \end{array} + \text{SO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{N} \end{array}$ m-p-Toluylendiamin	34	233- 234	farblose Nadeln				B. 22 2900
A 250 316	Methylpropyl- acetaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{array} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{array}$ Methyläthylakrolein		116	farblose Flüssig- keit				M 4 23
Am 6 254	Methylpropyl- acetylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CBr} \cdot \text{CH}_3 + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \equiv \text{C}(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_3$ Bromhexylen		83- 84	farblose Flüssigkeit				B. 11 1050

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Methylpropyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{J} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O Na} = \text{NaJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Methyljodid Natriumpropylat  $\text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 + \text{Zn} (\text{C}_2\text{H}_5)_2 = \text{Zn Cl} (\text{C}_2\text{H}_5) + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$ Chlormethyl- Zinkäthyläther		39	farblose Flüssigkeit					A 151 395  B. 24 858
Methylpropylbutylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CO} + 2 \text{CH}_3\text{J} + \text{Zn} = \text{ZnJ}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{OH}$ Butyran  $+ \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$		120.5	farblose Flüssigkeit					J.pr.Ch 39.444
Methylpropylcarbinol	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} (\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} (\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$ Methylpropylketon		118.5	farblose Flüssigkeit					J. 1869 513
Methylpropylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$(\text{CH}_3 \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + (\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{COO})_2 \text{Ca} = 2 \text{CaCO}_3 + 2 \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Essigsaurer Kalk Buttersaurer Kalk  $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{KOH} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOK} + \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Aethylacetylaceton  $\text{CH}_3 \cdot \text{CH} (\text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Methylpropylcarbinol		102	farblose Flüssigkeit					A 108 124  A. ch 12.248  A 148 133
$\alpha$ Methylpseudobutyläthylen	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 - \text{C} = \text{C} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 + 4 \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{PbO} = 2 \text{PbJ}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ Trimethyläthylen  $2 (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$		78- 80	farblose Flüssigkeit					K 14 382
Methylpseudobutylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} (\text{OH}) \cdot \text{C} (\text{OH}) \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + (\text{H}_2 \text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} (\text{CH}_3)_2$ Pinakon		106	farblose Flüssigkeit					A 114 56
Methylpseudocarbostyryl	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} (\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix} + \text{CH}_3\text{J} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}$ Carbostyryl		71.5	farblose Nadeln	sl.	1		$\text{CHCl}_3$ 1	B 20 2009
Methylpyrazolon	$\text{N} \cdot \text{C} (\text{CH}_3) \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_2 \cdot \text{NH}_2 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{O}$ Acetessigester Hydrazin		215	farblose Prismen	1	sl.			J.pr.Ch 39.52

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 151 305 B. 24 858	Methylpyridin- carbonsäure		 + 8 O = CO <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> · C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> N · COOH	207		farblose Prismen	1	1		A 147 42
lpr.Ch 39.444	Methylpyridin- dicarbonsäure		 + 9 O = CO <sub>2</sub> + 3 H <sub>2</sub> O + C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> N $\left\langle \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{(COOH)}_2 \end{matrix} \right\rangle$	223		weisses Krystall- pulver	sl.			B 23 688 u. 1111
A 108 124 A. ch 12.248	β-Methylpyri- dylketon		 + Ca + $\begin{matrix} \text{CH}_3\text{COO} \\ \text{CH}_3\text{COO} \end{matrix} \rightarrow \text{Ca} - 2\text{CaCO}_3 + \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C.CO} \\ \text{C.CO} \end{matrix} \text{CH}_3$ essigsaurer Kalk	220		gelbes Öel		1		B 22 598
A 148 133 Ж 14 382	Methylpyridyl- ketonhydrazon	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N.NH.N}=\text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{C}_5\text{H}_4\text{N} \end{matrix}$	 + H <sub>2</sub> O = C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> N.NH.N=C $\begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{C}_5\text{H}_4\text{N} \end{matrix}$ Methylpyridylketon Phenylhydrazin	187		gelbe Nadeln				B 22 598
A 114 56 B 20 2009 lpr.Ch 39.52	Methylpyrro- lidoncarbon- amid		 + H <sub>2</sub> O = C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> Methylpyrrolidon- carbonsäurenitril	161		weisse Nadeln	1	sl.	ul.	B 23 708

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wass- er	Alko- hol	Äther	
Methylpyrro- lidoncarbon- säurenitril		$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CN} \end{matrix} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_4\text{H}_7\text{NO} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{O}$ Lävulinsäureestereyanhydrin	141		weiße Octaeder	1	sl.	ul.	B 22 2369
Methylpyrryl- keton		$\begin{matrix} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\ \backslash \quad / \\ \text{NH} \end{matrix} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_4\text{H}_5\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Essigsäureanhydrin Pyrrol	90	220	farblose monokline Nadeln	1	1	1	B 10 1501
Methylpyrryl- pinakon		$2 \begin{matrix} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\ \backslash \quad / \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_2$ Methylpyrrylketon	120		farblose Prismen	ul.	1	Benzol 1	B 19 2204
Methyl- schwefelsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2\text{OH}$ Methylalkohol			gelbliches Öl	1	sl.	1	J.pr Ch 19. 240
α-Methylselen- azylamin		$\text{CSe}(\text{NH}_2)_2 + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{Se} \cdot \text{HCl}$ Selenharnstoff Chloracetone	79- 80		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin unl. A 250 305
Methylselenid		$2 \text{K}(\text{CH}_3)\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{Se} = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + (\text{CH}_3)_2\text{Se}$		58	farblose Flüssig- keit	ul.			A 179 1
γ-Methyl-α- Stilbazol		$\begin{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}$ Benzaldehyd αγ-Lutidin		321- 326	gelbliches Öl	ul.	1	1	B 21 3072
γ-Methyl-α- Stilbazolin		$\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N} + 4 \text{H}_2 = \text{C}_{14}\text{H}_{17}\text{N}$ γ-Methyl-α-Stilbazol		286- 291	gelbliches Öl	ul.	1	1	B 21 3078

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 22 2369	Methylsulfid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{S} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \text{Cl} + \text{K}_2 \text{S} = 2 \text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_3$ Chlormethyl	178	37- 37.5	flüssig				A 34 36 B 17 144	
B 10 1501	Methyltartron- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot (\text{COOH})_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{HCN} + \text{HCl} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4 \text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagup \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Brenztraubensäure		82	gelbliches Öel				A 93 233 B 20 1654	
B 19 2204	Methyltellurid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{Te} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$(\text{CH}_3 \text{SO}_4)_2 \text{Ba} + \text{K}_2 \text{Te} = \text{BaSO}_4 + \text{K}_2 \text{SO}_4 + (\text{CH}_3)_2 \text{Te}$		172- 173	flüssig				A 649 47	
B 19 2204	β-Methyltetra- methylen- diamin	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{matrix} + 4 \text{H}_2 = \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Brenzweinsäurenitril	115		farblose Nadeln	1			A 649 47	
pr Ch 9.240 A 250 305	α-Methylthi- azolin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{S} \cdot \text{CH} \\ \diagup \\ \text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{S} \cdot \text{CH} \\ \diagup \\ \text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \cdot \text{HCl}$ Chloracetone Phenylthioharnstoff	173		weiße Nadeln	sl.	sl.	sl.	Aceton 1	B 23 1659
A 179 1	Methylthio- carbamin- benzyleyanid	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{CN} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{NCS} + \text{HN} \begin{matrix} \text{Na} \\ \diagup \\ \text{CN} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_2 \text{Cl} = \text{NaCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{CN} \end{matrix}$ Methyl- senföle Natrium- cyanamid	194- 195		farblose Krystalle	1	1	sl.		B 23 1658
B 21 3072	Methylthio-β- naphthylamin	$\text{S} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{N} \cdot \text{CH}_3$	$3 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{N} \cdot \text{CH}_3 + \text{S} \text{Cl}_2 = \text{S} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{N} \cdot \text{CH}_3 + 2 (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{HCl}$ Methyldiphenylamin	284- 285	70- 79	hellgelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.		B 21 2065
B 21 3072	Methylthio-β- naphthylamin	$\text{S} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \diagdown \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + 2 \text{S} = \text{H}_2 \text{S} + \text{S} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \diagdown \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Methyl-β-Di- naphthylamin	105	284- 285	citronen- gelbe Blättchen	ul.	sl.	ul.		B 23 2460
B 21 3078	Methylthio- parabensäure	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH} - \text{CO} \\ \diagup \\ \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CN} \\   \\ \text{CN} \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{HCl} = 2 \text{NH}_4 \text{Cl} + \text{CS} \begin{matrix} \text{NH} - \text{CO} \\ \diagup \\ \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Methylthioharn- stoff		105	hochgelbe Blättchen	1	1	1		M 2 277
B 21 3078	m-Methyltolyl- keton	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ 1. 3.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 + (\text{AlCl}_3) = \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ Acetylchlorid Toluol		224- 225	farblose Flüssigkeit					Bl 42 95

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
p-Methyltolyl- keton	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_5CH_3 + (CH_3CO)_2O + (AlCl_3) = CH_3COOH + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Toluol Essigsäureanhydrid		220	farblose Flüssig- keit				B 15 185	
Methyltrisulfid	$\begin{matrix} CH_3 \cdot S \\ CH_3 \cdot S \end{matrix} > S$	$2 CH_3 \cdot SH + 2 ClS = S + 2 HCl + (CH_3)_2 S_2$ Methylmercaptan		170	gelbliches Öel				B 20 3414	
β-Methylum- belliferon	$C_6H_3 \begin{matrix} C(CH_3) \cdot CO \\ OH \\ O \end{matrix}$ 1. 2. 4.	$C_6H_4(OH)_2 + CH_3CO \cdot CH_2COOC_2H_5 = C_6H_3(OH) \cdot CO + H_2O + C_2H_5OH$ Resorcin Acetessigester		185	farblose Krystalle	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	J pr Ch 25.82
Methylviolett		siehe Hexamethyl-p-Rosanilin								
Methylwis- mutchlorid	$CH_3 \cdot BiCl_2$	$(CH_3)_3 Bi + BiCl_3 = CH_3 Bi Cl_2 + (CH_3)_2 Bi Cl$ Wismuttrimethyl		242	farblose Blättchen		sl.	ul.		B 20 1520
Methylxan- thogensaures Kalium	$\begin{matrix} CH_3 \cdot O \\ KS \end{matrix} > CS$	$CH_3 \cdot OH + KOH + CS_2 = H_2O + \begin{matrix} CH_3 \cdot O \\ KS \end{matrix} > CS$ Holzgeist			gelbe Krystalle					B 11 1505
Methyl-o- xylylketon	1. $CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \begin{matrix} CH_3 \\ CH_3 \end{matrix}$ 3. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} CH_3 \\ CH_3 \end{matrix} + CH_3COCl + (AlCl_3) = HCl + CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \begin{matrix} CH_3 \\ CH_3 \end{matrix}$ Acetylchlorid o-Xylol		243	flüssig					B 19 232
Methyl-m- xylylketon	1. $CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \begin{matrix} CH_3 \\ CH_3 \end{matrix}$ 2. 4.	analog aus m-Xylol u. Acetylchlorid		227- 228	farbloses Öel					B 19 230
Methyl-p- xylylketon	1. $CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \begin{matrix} CH_3 \\ CH_3 \end{matrix}$ 2. 5.	analog aus p-Xylol u. Acetylchlorid		224- 225	flüssig		1	1		B 18 1856
α-Methyl- zimtaldehyd	$C_6H_5 \cdot CH = C \begin{matrix} CH_3 \\ CHO \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CHO + (NaOH) = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = C \begin{matrix} CH_3 \\ CHO \end{matrix}$ Benzaldehyd Propionaldehyd		150 (100 mm)	hellgelbes Öel					B 19 526
Milchsäure	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COOH$	$CH_3 \cdot CHCl \cdot COOH + KOH = KCl + CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COOH$ α-Chlorpropionsäure $CH_3 \cdot CO \cdot COOH + H_2 = CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COOH$ Brenztraubensäure $CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2OH + 2 O = H_2O + CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COOH$ Propylenglykol			farbloser Syrup	1	1	sl.		A 120 285 A 126 227
Milchsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COO C_2H_5$	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COO > Ca + 2 C_2H_5 \cdot O \cdot SO_3K = K_2SO_4 + CaSO_4 + 2 CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COO C_2H_5$ Milchsaurer Kalk		154.5	farblose Flüssig- keit		1			A 91 355
Milchsäure- anhydrid	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot O$   $COOH \cdot CH \cdot CH_3$	$2 CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COOH = H_2O + CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot O \cdot CH \cdot COOH$ Milchsäure			blässgelbe amorphe Masse	sl.	1	1		A 53 114

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Ather		
B 15 185	Mononectin	CH <sub>2</sub> .OH   CH.OH	CH <sub>2</sub> .OH   CH.OH + CH <sub>3</sub> .COOH = H <sub>2</sub> O + CH.OH Essigsäure								
B 20 3414		CH <sub>2</sub> .O.CO.CH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> .OH Glycerin								
J pr Ch 25.82	Monoformin	CH <sub>2</sub> .OH   CH.OH	CH <sub>2</sub> .OH   CH.OH + H.CO <sub>2</sub> H = H <sub>2</sub> O + CH.OH Ameisensäure		165	farblose Flüssig- keit			1		Bl 11 395
B 20 1520		CH <sub>2</sub> .O.CO.H	CH <sub>2</sub> .OH Glycerin								
B 11 1505	Morphin	C <sub>17</sub> H <sub>17</sub> (OH) <sub>2</sub> NO	im Opium			farblose rhombische Säulen	sl.	sl.	sl.	Benzol unl.	Ser- turner
B 19 232	Morpholin		HN < CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .OH = H <sub>2</sub> O + NH < CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> > O Dioxyäthylamin			farblose Flüssig- keit					B 22 2084
B 19 230	Murexan		siehe Uramil								
B 18 1856	α-Naphtal- dehyd	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .CHO	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .CH <sub>2</sub> OH + O = H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .CHO α-Naphtobenzyl- alkohol		201.5	zähe Flüssig- keit					B 21 259
B 19 528	β-Naphtal- dehyd	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .CHO	(C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .COO) <sub>2</sub> Ca + (H.CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> Ca = 2 Ca CO <sub>3</sub> + 2 C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .CHO β-naphtoesaurer Kalk ameisensaurer Kalk	60.5 -61		farblose Blättchen	sl.	1	1		A 168 116
A 120 285	Naphtaleosin		C <sub>24</sub> H <sub>14</sub> O <sub>5</sub> + 4 Br <sub>2</sub> = 4 HBr + C <sub>24</sub> H <sub>10</sub> Br <sub>4</sub> O <sub>5</sub> Naphtalfluorescein			rotgoldene Nadeln	sl.	sl.			A 227 140
A 126 227	Naphtal- fluorescein		C <sub>10</sub> H <sub>5</sub> < CO > O + 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> < OH > OH = 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>24</sub> H <sub>14</sub> O <sub>5</sub> Naphtalsäureanhydrid Resorcin	308		hellgelbe Prismen			1		A 227 136
A 105 206											
A 91 355											
A 53 114	Naphtalin		C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> Br <sub>2</sub> = 2 HBr + H <sub>2</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Phenylbutylenbromid	79.2	218	weisse monokline Tafeln	ul.	1	1		A 171 233





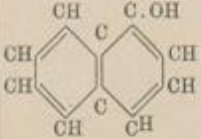
Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Was- ser	Alco- hol	Äther		
B 9 1606	β-Naphtalin- sulfinssäure	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . SO <sub>2</sub> H(β)	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . SO <sub>2</sub> Cl + H <sub>2</sub> = HCl + C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . SO <sub>2</sub> H β-Naphtalinsulfochlorid			farbloses Pulver	1	1	1	B 9 1500	
H 11 698	α-Naphtalin- sulfoessige	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . SO <sub>2</sub> . OH (α)	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> + H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> = H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . SO <sub>2</sub> H Naphtalin	85— 90		farblose Krystall- masse	1	1	sl.	Z 1868 394	
B 23 1330	β-Naphtalin- sulfoessige	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . SO <sub>2</sub> . OH (β)	entsteht neben der α-Säure			farblose Blätter				B 3 196	
B 23 1332	Naphtalin- tetrachlorid	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>4</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> + 4 Cl = C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>4</sub> Naphtalin	182		farblose Rhom- boeder		sl.	sl.	B 10 379	
Soc. 37 747	Naphtalin- tetrahydrür	C <sub>10</sub> H <sub>12</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> + 4 HJ = 4 J + C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> Naphtalin		205	farblose Flüssig- keit				B 16 3028	
B 9 606	Naphtalin- tetrahydrür- sulfoessige	C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> . HSO <sub>2</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> + H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> = H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> . HSO <sub>2</sub> Naphtalintetrahydrür			farblose Krystalle	1	1		B 16 3030	
A 152 309	Naphtalsäure	COOH.C      C.COOH	C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> $\begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ + 5 O = H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> (COOH) <sub>2</sub> Acenaphten			seiden- glänzende Nadeln	ul.	1	sl.	A 172 266	
B 17 2066											
B 9 592	Naphtanthra- cen	C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> $\begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> + 3 H <sub>2</sub> = 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> $\begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Naphtanthrachinon	141		farblose Blätter				B 19 2211	
B 9 592											
B 15 304	Naphtanthra- chinon	C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . CO . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> . COOH = H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Naphtoyl-α-Benzoesäure	168		tiefgelbe Prismen		sl.	sl.	Ligroin ul.	B 19 2209
B 15 304											
K 9 183	Naphtazarin		C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> $\begin{matrix} \text{NO}_2 \\   \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ + (H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ) = N <sub>2</sub> +			rotbraune Nadeln	sl.	1	sl.	J 1861 955	
B 9 1500											

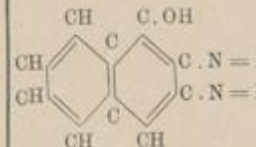
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Naphtazin		$C_{10}H_6 \begin{matrix} O \\ \diagup \quad \diagdown \\ \end{matrix} + C_{10}H_6 \begin{matrix} NH_2 \ 1. \\ \diagdown \quad \diagup \\ NH_2 \ 2. \end{matrix} = 2H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} N \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{matrix} C_{10}H_6$ <p>β-Naphtochinon      o-Naphtylendiamin</p> $2 C_{10}H_6 \begin{matrix} O \\ \diagup \quad \diagdown \\ \end{matrix} + 2 NH_3 = 3H_2O + O + C_{10}H_6 \begin{matrix} N \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{matrix} C_{10}H_6$ <p>Naphtochinon</p>	275		gelbe Nadeln	ul.	ul.	CHCl <sub>3</sub> sl	B 19 2795
ββ-Naphtazin		$C_{10}H_7.NH.C_{10}H_7 + C_6H_5.N = NCl = C_6H_5.NH_2 . HCl +$ <p>ββ-Dinaphtylamin</p>	242- 243		gelbe Nadeln	sl.	Benzol l	B 23 1333	
Naphten- alkohol	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> (OH) <sub>2</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> (HClO) <sub>2</sub> + 2 KOH = 2 KCl + C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> (OH) <sub>2</sub> Naphtendichlorhydrin			farblose Prismen	ul.	l	l	A 136 342
Naphtendi- chlorhydrin	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> (HClO) <sub>2</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> + 2 HClO = C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> (HClO) <sub>2</sub> Naphtalin			farblose Prismen	sl.	l	l	A 136 342
α-Naphtenyldi- phenylamidin	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .C	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .COOH + 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .NH <sub>2</sub> = 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .C	183.5		farblose Nadeln				B 16 642
Naphteurodin	NH <sub>2</sub> .C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .NH <sub>2</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> = 2 HCl + C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .NH <sub>2</sub> Naphtylamin      Chinondichlorimid			tauskelgelbe Krystalle	ul.			B 21 1599
α-Naphtidin	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> .NH <sub>2</sub>   C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> .NH <sub>2</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .NH.NH.C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> = Hydrazonaphtalin	198		silber- glänzende Blättchen				B 18 3254
α-Naphtindol	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> . COOH = CO <sub>2</sub> + C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> α-Naphtindolcarbonsäure	174- 175		farblose Blättchen	sl.	l	l	Ligroin sl. A 239 234

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Ather		
B 19 2795	β-Naphtindol	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH}$	$CH_2 \cdot CH = N \cdot NH \cdot C_{10}H_7 = NH_2 + C_{10}H_8 \begin{matrix} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH}$ Aethylidennaphtylhydrazin		222 18 mm	flüssig	sl.	1	1	Benzol 1	A 236 177
	α-Naphtindol- carbonsäure	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH}$	$CH_2 \cdot C \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{COO} \text{ C}_2\text{H}_5 \end{matrix} = NH_2 + C_{12}H_9NO_2 \cdot C_2H_5$ α-Naphtylhydrazonbrenz- traubensäureäthylester	202		farblose Blättchen	sl.	1	1	Benzol sl.	A 239 232
Soe. 51 100	β-Naphtindol- carbonsäure	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH}$	$CH_2 \cdot C \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{COO} \text{ C}_2\text{H}_5 \end{matrix} = NH_2 + C_{12}H_9NO_2 \cdot C_2H_5$ β-Naphtylhydrazonbrenz- traubensäureäthylester	226		farblose Blättchen	ul.	1	sl.	Eisessig sl.	A 236 180
	β-Naphto- akridin	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{matrix} \text{C}_{10}H_8$	$2 C_{10}H_7NH_2 + CH_2(O C_2H_5)_2 = NH_2 + 2 C_2H_5OH + C_{11}H_{13}N + H_2$ β-Naphtylamin Methylal	216		strohgelbe Nadeln		1	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	J pr. Ch 35,317
	α-Naphtobenz- aldehyd	$C_{10}H_7 \cdot \text{CH} \cdot \text{NOH}$	$C_{10}H_7 \cdot \text{COH} + NH_2 \cdot \text{OH} = H_2O + C_{10}H_7 \cdot \text{CH} = \text{NOH}$ α-Naphtalin- Hydroxylamin aldehyd	98		farblose Nadeln	sl.	1	1		B 22 2151
B 23 1333	α-Naphto- benzylalkohol	$C_{10}H_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$C_{10}H_7 - \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 + HNO_2 = C_{10}H_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + H_2O + N_2$ α-Naphtobenzylamin	60	301	farblose Nadeln	sl.	1	1		B 21 257
A 136 342	α-Naphto- benzyliden- anilin	$C_{10}H_7 \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$C_{10}H_7 \cdot \text{COH} + C_6H_5 \cdot \text{NH}_2 = H_2O + C_{10}H_7 \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ α-Naphtalinaldehyd	71		blassgelbe Nadeln	sl.				B 22 2149
A 136 342	α-Naphto- benzyliden- α-naphtylamin	$C_{10}H_7 \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}H_7$	$C_{10}H_7 \cdot \text{COH} + C_{10}H_7 \cdot \text{NH}_2 = H_2O + C_{10}H_7 \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}H_7$ α-Naphtalin- α-Naphtylamin aldehyd	117		weisse Prismen	sl.				B 22 2150
B 16 642	α-Naphto- benzyliden- o-toluidin	$C_{10}H_7 \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$C_{10}H_7 \cdot \text{COH} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = H_2O + C_{10}H_7 \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ α-Naphtalin- aldehyd o-Toluidin	59		farblose Blätter		1			B 22 2150
B 21 1599	α-Naphto- benzyliden- p-toluidin	$C_{10}H_7 \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	analog aus α-Naphtalinaldehyd u. p-Toluidin	93		gelbe Nadeln		1			B 22 2150
B 18 3254	α-Naphto- chinaldin	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot \text{NH}_2 + 2 CH_3 \cdot \text{CHO} = 2 H_2O + H_2 + C_{14}H_{11}N$ α-Naphtylamin Aldehyd			flüssig					A 17 1711
A 239 234	β-Naphto- chinaldin	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot \text{NH}_2 + 2 CH_3 \cdot \text{CHO} = 2 H_2O + H_2 + C_{14}H_{11}N$ β-Naphtylamin Aldehyd	82		farblose Nadeln	sl.	1	1		B 17 1711

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	Benzol	
$\alpha$ -Naphto- chinolin		$C_{10}H_7NH_2 + C_6H_5(OH)_3 + O = 4 H_2O + C_{13}H_9N$ $\alpha$ -Naphthylamin Glycerin	50	251	farblose Flüssig- keit	al.	1	1	Benzol 1	M 2 165
$\beta$ -Naphto- chinolin		$C_{10}H_7NH_2 + C_6H_5(OH)_3 + O = 4 H_2O + C_{13}H_9N$ $\beta$ -Naphthylamin Glycerin	93.5		farblose Schuppen	al.	1	1	Benzol 1	M 4 438
$\beta$ -Naphto- chinolin- bonsäure		$C_{10}H_6 \begin{matrix} N = C \cdot CH_3 \\   \\ CH = CH \end{matrix} + 3 O = H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} N = C \cdot COOH \\   \\ CH = CH \end{matrix}$ $\beta$ -Naphtochinaldin	187		farblose Nadeln					B 22 261
$\alpha$ -Naphto- chinolin- chinon		$C_{10}H_6 \begin{matrix} CH = CH \\   \\ N = CH \end{matrix} + 3 O = H_2O + C_{13}H_7NO_2$ $\alpha$ -Naphtochinolin	205- 207		orange- gelbe Nadeln	nl.	1	1	Benzol 1	M 4 461

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
M 2 165	β-Naphtochinolin-sulfosiure		 β-Naphtylaminsulfosiure $C_{10}H_7NH_2 + CH_2(OH)CH_2(OH) + O = C_{12}H_9NSO_3 + 4 H_2O$			weisse Nadeln	sl.	sl.		B 18 201	
M 4 438	α-Naphtochinon		$C_{10}H_8 + 3 O = H_2O + C_{10}H_6O_2$ Naphthalin  $2 C_{10}H_7NH_2 + 5 O = 3 H_2O + N_2 + 2 C_{10}H_6O_2$ α-Amido-α-naphtol	125		gelbe trikline Nadeln	sl.	1	1	Ligroin schw.	A 167 357  A 182 242
B 22 261	β-Naphtochinon		$2 C_{10}H_7NH_2 + 5 O = 3 H_2O + N_2 + 2 C_{10}H_6O_2$ α-Amido-β-naphtol	115- 120		rote Nadeln	sl.	1	1	Ligroin schw.	A 189 153
	α-Naphtochinondioxim	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown NOH \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} + 2 NH_2OH = 2 H_2O + C_{10}H_6(NOH)_2$ Hydroxylamin α-Naphtochinon	207		Nadeln					B 21 433
M 4 461	β-Naphtochinon-hydrazin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown N \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown N \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylhydrazin Naphtochinon	138		tiefrote Nadeln	ul.	1		Eisessig 1	B 16 1563
	Naphtocumarin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown CH=CH \end{matrix} CO$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CHO \end{matrix} + (CH_3CO)_2O = CH_3COOH + H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown CH=CH \end{matrix} CO$ β-Naphtol- aldehyd Essigsäureanhydrid	118		farblose Nadeln	sl.	1	1		B 16 686

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur	
						Wasser	Alko- hol	Ather			
β Naphto- cumarsäure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \cdot \text{COOH}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \text{CO} + 2 \text{KOH} = C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OK} \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \cdot \text{COOK} + \text{H}_2\text{O}$ Naphtocumarin	170		hellgelbes Krystall- pulver	ul.	1			B 16 686	β-Na az sä
Naphtocyamin- säure	$C_{22}H_{12}N_6O_8$	$2 C_{10}H_6 (NO_2)_2 + 12 \text{HCN} + 9 \text{H}_2\text{O} = 4 \text{CO}_2 + 8 \text{NH}_3 + C_{22}H_{12}N_6O_8$ Dinitronaphtol			schwarze Masse	sl.	1	ul.		A.141 214	
α-Naphtoesäure	$C_{10}H_7 \cdot \text{COOH}$	$C_{10}H_7 \cdot \text{SO}_2\text{K} + \text{H} \cdot \text{COOK} = \text{KHSO}_3 + C_{10}H_7 \cdot \text{COOK}$ α-Naphtalinsulfo- sures Kalium $C_{10}H_7\text{Br} + \text{Cl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{Na} = \text{NaBr} + \text{NaCl} + C_{10}H_7 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5$ Bromnaphtalin	160		farblose Nadeln	sl.	1			A 156 274	α-Na az
β-Naphtoesäure	$C_{10}H_7 \cdot \text{COOH}$	$C_{10}H_7 \cdot \text{CH}_3 + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + C_{10}H_7 \cdot \text{COOH}$ β-Methylnaphtalin	184		seiden- glänzende Nadeln	sl.	1	1		B 11 272	α-Na
α Naphtoe- säureamid	$C_{10}H_7 \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$C_{10}H_7 + \text{Cl} \cdot \text{CO NH}_2 = \text{HCl} + C_{10}H_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Harnstoffchlorid	202		farblose Blätter			1		A.244 57	α-Na ph
α-Naphtoe- glycolsäure	$C_{10}H_7 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	$C_{10}H_7 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + C_{10}H_7 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$ α Naphtoglycolsäurenitril	80— 81		farblose Nadeln	1	1	1		B.22 2152	
α-Naphtoe- glycolsäure- nitril	$C_{10}H_7 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CN}$	$C_{10}H_7 \cdot \text{COH} + \text{HCN} = C_{10}H_7 \cdot (\text{CH}) \text{OH} \cdot \text{CN}$ α Naphtalinaldehyd			gelbes Öl	ul.	1	1		B.22 2152	β Na
α-Naphtol		$C_{10}H_7 \cdot \text{NH}_2 + \text{HNO}_2 = \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O} + C_{10}H_7 \cdot \text{OH}$ α-Naphtylamin  $C_{10}H_7 \cdot \text{HSO}_3 + \text{KOH} = \text{KHSO}_3 + C_{10}H_7 \text{OH}$ α-Naphtalinsulfosäure $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + C_{10}H_7 \cdot \text{OH}$ Isophenylcrotonsäure	94	278— 280	farblose Nadeln	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	J 1866 460	β-Na sä
β-Naphtol	$C_{10}H_7 \cdot \text{OH}$	$C_{10}H_7 \cdot \text{SO}_2\text{K} + \text{KOH} = \text{K}_2\text{SO}_3 + C_{10}H_7\text{OH}$ β-Naphtalinsulfo- sures Kalium	122	285— 286	farblose Blättchen	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	A 152 275 A 227 242	β-Na vi
β-Naphtol- aldehyd	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix}$	$C_{10}H_7\text{OH} + \text{CHCl}_3 + 4 \text{NaOH} = 3 \text{NaCl} + 3 \text{H}_2\text{O} + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{ONa} \\ \text{CHO} \end{matrix}$ β-Naphtol Chloroform	76		farblose Prismen	ul.	1	1	Ligroin 1	B 15 805	α β-N P

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 16 896	β-Naphtol-m-azobenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot C_{10}H_7OH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot NO_2 \end{matrix} + C_{10}H_7 \cdot OH = HNO_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot C_{10}H_7 \cdot OH \end{matrix}$ m-Diazobenzoesäure-β-Naphtol nitrat	235		rotgelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.	B 14 2035
A.141 214 A 156 274	α-Naphtolbidiazobenzol		$2 C_6H_5 \cdot N=N \cdot Cl + C_{10}H_7 \cdot OH = 2 HCl + (C_6H_5N=N)_2 \cdot C_{10}H_7OH$ Diazobenzolchlorid α-Naphtol	183		dunkelgrüne Nadeln		sl.	l	B. 21 3240
Z 1869 630 B 11 272	α-Naphtolblau	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{N} \cdot C_6H_5 \cdot N(CH_3)_2 \\ \diagdown \\ \text{O} \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot OH + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot (CH_3)_2 \end{matrix} = H_2O + C_{10}H_6N_2O$ α-Naphtol Nitrosodimethylanilin			blauviolette Krystalle	ul.	sl.	l	B 16 2861
A.244 57 B. 22 2152 B. 22 2152	α-Naphtol-phthalein	$O \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \diagdown \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \diagup \\ \text{CO} \end{matrix} O$	$2 C_{10}H_7OH + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} O = 2 H_2O + C_{20}H_{16}O_2$ α Naphtol Phthalsäureanhydrid			gelbliche Krystalle			Ligroin 1	B 4 661
	β-Naphtolsulfid	$S \begin{matrix} \text{C}_{10}H_7 \cdot OH \\ \diagdown \\ \text{C}_{10}H_7 \cdot OH \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7OH + 2 S = H_2S + S \begin{matrix} \text{C}_{10}H_7 \cdot OH \\ \diagdown \\ \text{C}_{10}H_7 \cdot OH \end{matrix}$	215		weisse Prismen	ul.	sl.	sl.	B. 21 3560
	α-Naphtolsulfosäure	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$	$C_{10}H_7OH + H_2SO_4 = H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$ α-Naphtol	101		farblose Nadeln	l	l		B 15 312
J 1866 460	β-Naphtolsulfosäure	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{SO}_3H \end{matrix} \begin{matrix} 2. \\ 3. \end{matrix}$	$C_{10}H_7OH + H_2SO_4 = H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$ β-Naphtol	122		farblose Krystalle	l	l		A 152 298
A 152 275 A 227 242	β-Naphtolviolett	$C_{10}H_7 \cdot OH \cdot HCl$ $N \cdot C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{N} \cdot (CH_3)_2 \cdot HCl \\ \diagdown \\ \text{NO} \end{matrix} + C_{10}H_7 \cdot OH = H_2O + C_{10}H_6N_2O \cdot HCl$ Nitrosodimethylanilin-β-Naphtol chlorhydrat			bronze-farbene Nadeln	l	l		B 12 2066
A 152 282 B 15 805	α-β-Naphtol-o-Phenazin	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{N} (1) \\ \diagdown \\ \text{C}_6H_4 \\ \diagup \\ \text{N} (2) \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \ 1 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \ 2 \end{matrix} = 2 H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{N} \\ \diagdown \\ \text{N} \end{matrix} C_6H_4$ β-Naphtochinon o-Phenylendiamin	142.5		citronengelbe Nadeln oder Prismen		sl.	sl. Benzol sl.	B 20 573

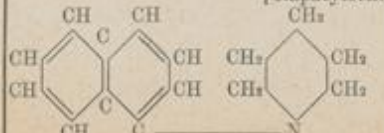
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
		$C_{10}H_7 \cdot N \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix} = H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} N \\   \\ N \end{matrix} C_6H_5$ Nitroso-β-Phenyl- naphtylamin							B 20 2474
Naphto- piaselenol		$C_{10}H_6 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ NH_2 \end{matrix} + H_2SeO_3 = 3 H_2O + C_{10}H_6Na_2Se$ α β-Naphtylendiamin	128- 129			sl.	sl.	1	B. 22 866
Naphtopiaz- thiol	$C_{10}H_6 \begin{matrix} N \\ \diagdown \\ N \end{matrix} S$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ NH_2 \end{matrix} + SO_2 = 2 H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} N \\ \diagdown \\ N \end{matrix} S$ αβ Naphtylendiamin	81		farblose Nadeln	sl.			B 23 1393
α-Naphtoxyl- essigsäure	$C_{10}H_7 \cdot O \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_{10}H_7OK + Cl \cdot CH_2 \cdot COOH = KCl + C_{10}H_7 \cdot O \cdot CH_2 \cdot COOH$ α Naphtol- Chloressigsäure kalium	190		farblose Prismen	sl.	1	1	G 16 438
β-Naphtoxyl- essigsäure	$C_{10}H_7 \cdot O \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_{10}H_7 \cdot OH + CH_2Cl \cdot COOH = HCl + C_{10}H_7 \cdot O \cdot CH_2 \cdot COOH$ β-Naphtol Chloressigsäure	151- 152		farblose trimetrische Prismen	sl.	1	1	G 16 441
Naphtoyl-o- benzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \cdot C_{10}H_7 \\   \\ COOH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_{10}H_6 + C_6H_4 \begin{matrix} CO \\   \\ CO \end{matrix} O + (AlCl_3) = C_6H_4 \begin{matrix} CO \cdot C_{10}H_7 \\   \\ COOH \end{matrix}$ Naphtalin Phtalsäureanhydrid	173.5		farblose Prismen	ul.			B1 34 531
α-Naphto- zimmtsäure	$C_{10}H_7 \cdot CH = CH \cdot COOH$	$C_{10}H_7 \cdot COH + CH_3 \cdot COOH = H_2O + C_{10}H_7 \cdot CH = CH \cdot COOH$ α Naphtalin- Essigsäure aldehyd	211- 212		farblose Nadeln	sl.	1		B. 22 2154
β-Naphtyl- lither	$C_{10}H_7 - O - C_{10}H_7$	$2 C_{10}H_7OH + (HCl) = H_2O + \begin{matrix} C_{10}H_7 \\   \\ O \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix}$ Naphtol	105		silber- glänzende Blätter		sl.	1	B 13 1850
α-Naphtyl- akrylsäure	$C_{10}H_7 \cdot CH = CH \cdot COOH$	$C_{10}H_7 \cdot CHO + (CH_3 \cdot CO)_2O = CH_3 \cdot COOH + C_{10}H_7 \cdot CH = CH \cdot COOH$ α-Naphtaldehyd Essigsäure- anhydrid	205- 207		farblose Nadeln	sl.		1	G 11 394
Naphtylamido- azonaphtalin	$C_{20}H_{20}N_4$	$C_{10}H_7 \cdot N = N \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2 + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = H_4 + C_{20}H_{20}N_4$ α Amidonaphtalin α Naphtylamin							B 2 374



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
B 20 2474	$\alpha$ -Naphthyl- amidoaceton- säureester		$C_{10}H_7NH_2 + CH_3CO \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5 =$ $\alpha$ -Naphthyl- amin		45	weisse Nadeln		1			B 21 531
B. 22 866		$C_{10}H_7 \cdot NH_2 (\alpha)$	$C_{10}H_7 \cdot NO_2 + 3 H_2 = 2 H_2O + C_{10}H_7 \cdot NH_2$ $\alpha$ -Nitronaphthalin $C_{10}H_7 \cdot OH + NH_4Cl = H_2O + C_{10}H_7 \cdot NH_2 \cdot HCl$ $\alpha$ -Naphtol	50	300	farbloße Nadeln	sl.	1	1		J. pr. Ch 27.140 B 15 616
B 23 1393	$\beta$ -Naphthylamin	$C_{10}H_7 \cdot NH_2 (\beta)$	$C_{10}H_7 \cdot OH + NH_3 = H_2O + C_{10}H_7 \cdot NH_2$ $\beta$ Naphtol	111- 112	294	perlmutter- glänzende Blättchen	sl.				B 13 1850
G 16 498		$C_{10}H_7 \cdot NH_2 (\beta)$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \leftarrow NH_2 \\ N=N \cdot C_6H_5 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot N=NCl = HCl + (C_6H_5 \cdot N=N)_2 \cdot C_{10}H_7 \cdot NH_2$ $\alpha$ -Naphthylaminazo- benzol	189		rote Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> leicht		B. 21 8241
G 16 441	$\alpha$ -Naphthyl- aminbidi- azobenzol		$C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_4N = NCl + C_{10}H_7NH_2 = HCl +$ Diazoazobenzolchlorid $\alpha$ -Naphthylamin	170		safranfarben- grüne Blättchen	1				B 21 3365
B. 22 2154		$C_6H_4 \begin{matrix} \leftarrow N=N \cdot C_6H_5 \\ N=N \cdot C_{10}H_7 \cdot NH_2 \end{matrix}$	analog aus Diazoazobenzolchlorid und $\beta$ -Naphthylamin	164		rote Nadeln	1				B 21 3365
B 13 1850	$\beta$ -Naphthyl- amindisazo- benzol	$C_6H_4 \begin{matrix} \leftarrow N=N \cdot C_6H_5 \\ N=N \cdot C_{10}H_7 \cdot NH_2 \end{matrix}$									
G 11 394		$\gamma$ -Naphthyl- aminsulfo- säure		$C_{10}H_7 \cdot NH_2 + H_2SO_4 = H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \leftarrow NH_2 \\ HSO_4 \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphthylamin			farbloße Nadeln	sl.	ul.		
B 2 374	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \leftarrow NH_2 \\ HSO_4 \end{matrix}$										

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
β-Naphtyl- amin-β-sulfo- säure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_3 \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{HSO}_3 \end{matrix} + 3H_2 = 2H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_3 \end{matrix}$ β-Nitronaphtalinsulfonsäure			farblose Nadeln	sl.			B 26 447
β-Naphtyl- amin-β-sulfo- säure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_3 \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{HSO}_3 \end{matrix} \beta + NH_3 = H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_3 \end{matrix}$ β-Naphtolsulfonsäure			seiden- glänzende Blätter	sl.			B 20 76
γ-Naphtyl- aminsulfo- säure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_3 \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{HHO}_3 \end{matrix} \beta + 3H_2 = 2H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_3 \end{matrix}$ γ-Nitronaphtalin- β-sulfonsäure			gelbe Nadeln				B 19 2181
α-Naphtyl- benzoyl- amidin	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CN + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$ Benzonitril α-Naphtylamin	141		farblose Tafeln		1		B 11 1757
α-Naphtyl- cyanid	$C_{10}H_7 \cdot CN$	$C_{10}H_7 \cdot NH_2 + \overset{\text{COOH}}{ } 1 = CO_2 + 2H_2O + C_{10}H_7 \cdot CN$ α-Naphtylamin COOH $C_{10}H_8 + CN - CN = HCN + C_{10}H_7 \cdot CN$ Naphtalin Cyan	33,5	296,5	farblose Nadeln				B 1 39 B 10 748
α-Naphtyldi- phenylpyrrol	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{N} \cdot C_{10}H_7 (\alpha) \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{C} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{C}_{10}H_7 \\ \text{C}_6H_5 \end{matrix} + CaO = CaCO_2 + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \text{H} \\ \text{C}_{10}H_7 \\ \text{C}_6H_5 \end{matrix}$ α-Naphtyldiphenyl- pyrrolcarbonsäure	148- 149		gelbliche Nadeln	sl.			B 22 3092
β-Naphtyldi- phenylpyrrol	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{N} \cdot C_{10}H_7 (\beta) \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{C} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	analog aus β-Naphtyldiphenylpyrrolcarbonsäure	207- 208		weisse Nadeln	sl.	Benzol 1		B 22 3093
α-Naphtyldi- phenylpyrrol- carbonsäure	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{N} \cdot C_{10}H_7 (\alpha) \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \text{C} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CO \cdot C_6H_5$ $+ C_{10}H_7 \cdot NH_2 = 2H_2O + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \text{C}_{10}H_7 \\ \text{COO} \cdot C_7H_5 \\ \text{C}_6H_5 \end{matrix}$ Phenacylbenzoylessigäther α-Naphtylamin	272		weisse Blättchen	sl.	Ligroin ul.		B 22 3091

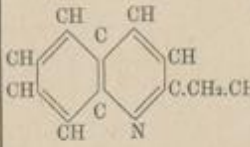
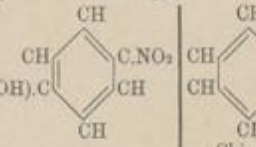
Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt v	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 1 26 447	o-Naphtyldi- phenylpyrrol- carbonsäure		analog aus Phenacylbenzoylessigäther u. β-Naphtylamin	über 350		weisse Blättchen	sl.	sl.			B 22 3093
B 20 78											
B 19 2181	Naphtyldisulfid	$C_{10}H_7 \cdot S - S \cdot C_{10}H_7$	$2 C_{10}H_7SH + O = H_2O + \begin{matrix} C_{10}H_7S \\   \\ C_{10}H_7S \end{matrix}$ Thionaphtol	85		farblose monokline Krystalle	sl.	1			A 132 91
B 11 1757	o-Naphtylen- diamin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 2. \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot NH_2 + C_6H_5N = NCl + 2H_2 = HCl + C_6H_5 \cdot NH_2 + C_{10}H_6(NH_2)_2$ β-Naphtylamin Diazobenzolchlorid	95— 96		farblose süß- glänzende Blättchen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 22 1376 B 18 2427
B 1 39	m-Naphtylen- diamin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 3. \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO}_2 & \alpha \\ \text{NH}_2 & \beta \end{matrix} + 3H_2 = 2H_2O + C_{10}H_6(NH_2)_2$ α-Nitro-β-Naphtylamin			farblose Krystalle					B 20 973
B 10 748											
B 22 3092	p-Naphtylen- diamin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 4. \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 4. \end{matrix} + 3H_2 = 2H_2O + C_{10}H_6(NH_2)_2$ α-Nitro-α-naphtylamin	120		farblose Krystalle					A 183 238
	1. 5 Naphtylen- diamin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 5. \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO}_2 & 1. \\ \text{NO}_2 & 4'. \end{matrix} + 6H_2 = 4H_2O + C_{10}H_6(NH_2)_2$ 1. 4' Dinitronaphtalin	189.5		farblose Prismen	sl.		1	CHCl <sub>3</sub> 1.	A 52 361
	1. 8 Naphtylen- diamin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 8. \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO}_2 & 1. \\ \text{NO}_2 & 1'. \end{matrix} + 6H_2 = 4H_2O + C_{10}H_6(NH_2)_2$ 1. 1' Dinitronaphtalin	66.5		farblose Krystalle	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> schw.	B 7 309
B 22 3093	2. 7 Naphtylen- diamin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 2. \\ \text{NH}_2 & 7. \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OH} & 2. \\ \text{OH} & 7. \end{matrix} + 2NH_3 = 2H_2O + C_{10}H_6(NH_2)_2$ 2. 7. Dioxynaphtalin	159		farblose Blätter					B 22 1843
B 22 3091	o-Naphtylen- diphenyl- harnstoff	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot \text{NCO} = C_{10}H_6(\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Carbanil o-Naphtylen- diamin			farblose Nadeln	ul.	sl.		Benzol schw.	B 22 1377
	α-Naphtylessig- säure	$C_{10}H_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$C_{10}H_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + 2H_2 = H_2O + C_{10}H_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ α-Naphtylameisensäure	131		seiden- glänzende Nadeln	sl.	1	1		B 16 641

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
$\alpha$ -Naphtyl- glycin	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COOH$	$2 C_{10}H_7 \cdot NH_2 + CH_2Cl \cdot COOH = C_{10}H_7 \cdot NH_2 \cdot HCl + C_{10}H_7 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COOH$ $\alpha$ -Naphtylamin Chloroessigsäure	197- 198		weisse Nadeln	ul.	l	ul.		B 22 2372
$\beta$ -Naphtyl- glycin	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COOH$	analog aus $\beta$ -Naphtylamin u. Chloroessigsäure	134- 135		farblose Krystalle	l	l	l		B 22 2373
$\alpha$ -Naphtyl- glyoxylamid	$C_{10}H_7 \cdot CO \cdot CO \cdot NH_2$	$C_{10}H_7 \cdot CO \cdot CN + H_2O = C_{10}H_7 \cdot CO \cdot CO \cdot NH_2$ $\alpha$ -Naphtoyleyanid	151		farblose Nadeln		l			B 15 3066
$\alpha$ -Naphtyl- glyoxylsäure	$C_{10}H_7 \cdot CO \cdot COOH$	$C_{10}H_7 \cdot CO \cdot CO \cdot NH_2 + HCl + H_2O = NH_4Cl + C_{10}H_7 \cdot CO \cdot COOH$ $\alpha$ -Naphtylglyoxylamid $C_{10}H_7 \cdot CO \cdot CH_3 + 3 O = H_2O + C_{10}H_7 \cdot CO \cdot COOH$ Methyl- $\alpha$ -Naphtylketon	113.5		farblose Nadeln	l	l	l	Ligroin sl.	B 15 3066 B 19 3180 A 98 238
$\alpha$ -Naphtyl- guanidin	$NH = C \begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_{10}H_7 \\ \searrow NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7 \cdot NH_2 + CN \cdot Cl = HCl + NH = C \begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_{10}H_7 \\ \searrow NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtylamin Chlorocyan	200		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.		B 12 385
$\alpha$ -Naphtyl- harnstoff	$CO \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$	$CO \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow NH_2 \end{matrix} + C_{10}H_7 \cdot NH_2 \cdot HCl = NH_4Cl + CO \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtylaminchlorhydrat Harnstoff			farblose Nadeln	sl.	l	l		B 12 385
$\beta$ -Naphtyl- harnstoff	$CO \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$	$CO \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow NH_2 \end{matrix} + C_{10}H_7 \cdot NH_2 \cdot HCl = NH_4Cl + CO \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$ $\beta$ -Naphtylaminchlorhydrat Harnstoff	287		farblose Nadeln	ul.	l			B 14 62
$\alpha$ -Naphtyl- hydrazin	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot NH_2$	$C_{10}H_7 \cdot N = NCl + 2 H_2 = C_{10}H_7 \cdot NH \cdot NH_2 \cdot HCl$ $\alpha$ -Diazonaphthalinchlorid	116- 117	203 20 mm	farblose Blätter	sl.	l	l	CHCl <sub>3</sub> 1	B 17 551
$\beta$ -Naphtyl- hydrazin	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot NH_2$	$C_{10}H_7 \cdot N = NCl + 2 H_2 = C_{10}H_7 \cdot NH \cdot NH_2 \cdot HCl$ $\beta$ -Diazonaphthalinchlorid	124- 125		farblose Blättchen		l	sl.	Aceton 1	A 223 242
$\alpha$ -Naphtyl- phenylthio- harnstoff	$C \begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_{10}H_7 \\ = S \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$CSN \cdot C_6H_5 + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = C \begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_{10}H_7 \\ = S \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylsenföl $\alpha$ -Naphtylamin $CSN \cdot C_{10}H_7 + C_6H_5 \cdot NH_2 = C \begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_{10}H_7 \\ = S \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Naphtylsenföl Anilin	162- 163		farblose Krystalle		sl.			B 21 1869
$\alpha$ -Naphtyl- piperidin		$C_{10}H_7Br + NH \begin{matrix} \nearrow CH_2-CH_2 \\ \searrow CH_2-CH_2 \end{matrix} = CH_2 = C_{10}H_7 \cdot NC_6H_{10} \cdot HBr$ $\alpha$ -Brom- naphthalin Piperidin	185- 190		gelbes Öl		l	l	Benzol 1	B 23 1383

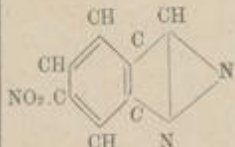
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 22 2372 B 22 2373 B 15 3066 B 15 3066 B 19 3180 A 98 238	$\beta$ -Naphthylpiperidin		analog aus $\beta$ -Bromnaphthalin u. Piperidin	57— 58		farblose Prismen			1		B 23 1384
B 15 3066 B 19 3180 A 98 238	Naphthylpurpursäures Kalium	$C_{10}H_7N_2O_4 \cdot K$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} (NO_2)_2 \\ \backslash \\ OH \end{matrix} + 2KCN + 2H_2O = KOH + NH_3 + CO_2 + C_{11}H_8N_2O_4 \cdot K$ Dinitronaphthol			dunkelrote Krystalle					A 157 328
B 15 3066 B 19 3180 A 98 238	$\beta$ -Naphthylschwefelsäure	$C_{10}H_7O \cdot SO_3 \cdot OH$	$C_{10}H_7OH + SO_2Cl \cdot OH = HCl + C_{10}H_7 \cdot O \cdot SO_3H$ $\beta$ -Naphthol			farblose Blätter	1				B 15 204
B 12 385	$\alpha$ -Naphthylsemicarbazid	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot NH_2 + CO \begin{matrix} \backslash \\ NH_2 \\ / \end{matrix} = NH_3 + C_{10}H_7 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$ $\alpha$ -Naphthylhydrazin Harnstoff	231		bräunliche Blättchen	ul.	sl.	ul.		B 21 1223
B 12 385	$\beta$ -Naphthylsemicarbazid	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	analog aus $\beta$ -Naphthylhydrazin u. Harnstoff	225		farblose Blättchen	ul.	sl.	ul.		B 21 1223
B 14 62	$\alpha$ -Naphthylensulfid	$C_{10}H_7 \cdot S \cdot C_{10}H_7$	$2C_{10}H_7 \cdot SO_2 \cdot OK + KCSN = K_2SO_4 + C_{10}H_7 \cdot S \cdot C_{10}H_7 + SO_2 + KCN$ $\alpha$ -Naphthalinsulfosaures Kalium	100		farblose Nadeln		sl.		$CS_2$ 1	B 7 407
B 17 551	$\alpha$ -Naphthylthioharnstoff		$C_{10}H_7 \cdot NH_2 \cdot HCl + NH_4 \cdot NCS = \begin{matrix} NH_2 \\ \backslash \\ CS \\ / \\ NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix} + NH_4Cl$ $\alpha$ -Naphthylaminchlorhydrat Rhodan ammonium	198		farblose rhombische Prismen	sl.	sl.	sl.		B 126 126
A 223 242	$\beta$ -Naphthylthioharnstoff		$C_{10}H_7 \cdot NH_2 \cdot CNSH = \begin{matrix} NH_2 \\ \backslash \\ CS \\ / \\ NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$ $\beta$ -Naphthylaminrhodanat	180		farblose rhombische Blättchen	sl.	sl.	sl.		B 14 62
B 21 1869	Narkotin	$C_{29}H_{42}NO_7$	in Opium	176		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.	Benzol sl.	A 5 84
B 21 1869	Nikotin	$C_{10}H_{14}N_2$	In den Tabaksblättern		246.8	farblose Flüssigkeit	1	1	1		A 196 130
B 23 1383	Nikotinsäure		$\begin{matrix} CH \\ \backslash \\ CH \\ / \\ N \end{matrix} \begin{matrix} CH \\ \backslash \\ C \cdot CH_3 \\ / \\ CH \end{matrix} + 3O = H_2O + C_5H_7N \cdot COOH$ $\beta$ -Pikolin	228— 229		farblose Nadeln	sl.	1	ul.		B 12 2004

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
		$\begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \text{---} \text{C} \text{---} \text{COOH} \\   \quad \quad   \\ \text{CH} \quad \quad \text{C} \text{---} \text{COOH} \\   \\ \text{N} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_7\text{N} \cdot \text{COOH}$ <p>Chinolinsäure</p>							R 1 121	
Nitralalin	$\text{C}_{12}\text{H}_6\text{N}_4\text{SO}$	$2\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \text{ 1} \\ \text{NO}_2 \text{ 3} \end{array} + (\text{NH}_4)_2\text{S} + 6\text{H}_2 = 2\text{NH}_3 + \text{C}_{12}\text{H}_6\text{N}_4\text{SO} + 3\text{H}_2\text{O}$ m-Dinitrobenzol			gelbes Pulver	ul.	sl.	ul.	A 96 115	
Nitranilsäure	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array} \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} + 2\text{HNO}_3 + 5\text{O} = 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3\text{N}_2\text{O}_6$ Hydrochinon			goldgelbe Tafeln	1	1	ul.	A 215 138	
o-Nitroacetophenon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \text{ 2.} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Acetophenon			farbloses Öl	ul.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 18 2238
m-Nitroacetophenon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \text{ 3.} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Acetophenon	80- 81		farblose Nadeln					B 3 886
p-Nitroacetophenon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \text{ 4.} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{C}=\text{C} \cdot \text{COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1 \\ 4 \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ p-Nitrophenylpropionsäure	80- 81		gelbliche Prismen					A 212 160
Nitroäthan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NO}_2$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{J} + \text{AgNO}_2 = \text{AgJ} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NO}_2$ Acetyljodid $\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{KSO}_4 + \text{KNO}_2 = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NO}_2$ Aethylschwefelsäure		113- 114	farblose Flüssig- keit	ul.				A 171 1 B 11 1225
Nitroäthan- azobenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}=\text{N} \cdot \text{CH}(\text{NO}_2) \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{NO}_2)\text{K} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}=\text{NCl} = \text{KCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}=\text{N} \cdot \text{CH}(\text{NO}_2) \cdot \text{CH}_3$ Nitroäthanzkalium Diazobenzolchlorid	136- 137		orangegelbe Blättchen		1	1		B 8 571
2. Nitroäthyl- alkohol	$\text{CH}_2(\text{NO}_2) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_2\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{AgNO}_2 = \text{AgJ} + \text{CH}_2(\text{NO}_2) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Jodäthylalkohol			farbloses Öl					A 256 29
β-Nitroalizarin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{C}_6 \begin{array}{l} (\text{NO}_2)_2 \\ (\text{OH})_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{C}_6 \begin{array}{l} (\text{NO}_2)_2 \\ (\text{OH})_2 \end{array}$ Alizarin		224	orange- gelbe Nadeln	sl.			$\text{CHCl}_3$ 1	B 12 584
o-Nitroanilin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 2.} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + \text{NH}_3 = \text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array}$ o-Nitroanisol		71.5	orange- gelbe Nadeln	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	A 174 278

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
			$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} + NH_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ o-Nitrophenol							B 19 1751	
R 1 121	m-Nitroanilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Dinitrobenzol	110	285	gelbe Nadeln	sl.			A 57 215	
A 96 115	p-Nitroanilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + NH_3 = CH_3OH + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ p-Nitroanisol	147		gelbe Nadeln	sl.	1		A 174 281	
A 215 138			$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ p-Dinitrobenzol							B 7 871	
B 18 2238	o-Nitroazo- benzol	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	$C_6H_5NH_2 + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ Anilin	130		orangefelbe Nadeln	sl.		Ligroin 1	M 7 129	
B 3 886	p-Nitroazo- benzol	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_5 + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$ Azobenzol	137		orangefelbe tetragonale Nadeln	sl.	sl.	Ligroin ul.	A 75 73	
A 212 160	o-Nitrobenzal- dehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Benzaldehyd	46		hellgelbe Nadeln	sl.	1	1	B 13 310	
A 171 1			$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH} + 4O = 2CO_2 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{COH} \end{matrix}$ o-Nitrozimmtsäure							B 17 121	
B 11 1225	m-Nitrobenzal- dehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Benzaldehyd	58		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 79 260	
B 8 571	p-Nitrobenzal- dehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + O = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ p-Nitrobenzylchlorid	106		farblose Prismen	sl.	1	sl.	Ligroin sl.	B 13 670
A 256 29				147		trikline Nadeln	sl.			A 193 225	
B 12 584	o-Nitrobenzoe- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + 3O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ o-Nitrotoluol							A 165 129	
A 174 278			$C_6H_5 \cdot \text{COOH} + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Benzoessäure								

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
m-Nitrobenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow COOH \text{ 3.} \end{matrix}$	$C_6H_5COOH + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow COOH \end{matrix}$ Benzoesäure $C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1} \\ \searrow CH_3 \text{ 3} \end{matrix} + 3O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow COOH \end{matrix}$ m-Nitrotoluol	140- 141		monokline Tafeln	sl.	l	l	A 222 72 A 155 25
p-Nitrobenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow COOH \text{ 4.} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CH_3 \text{ 4.} \end{matrix} + 3O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow COOH \end{matrix}$ p-Nitrotoluol	238		Blättchen	sl.	l	l	A 127 137
Nitrobenzol	$C_6H_5 \cdot NO_2$	$C_6H_6 + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \cdot NO_2$ Benzol		210	gelbe Flüssigkeit				Berz. Jahresb. 15.429
o-Nitrobenzyl- alkohol	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CH_2 \cdot OH \text{ 2.} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CHO \text{ 2.} \end{matrix} + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow CH_2 \cdot OH \end{matrix}$ o-Nitrobenzaldehyd	74		farblose Nadeln	sl.	l	l	B 14 2804
m-Nitrobenzyl- alkohol	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NH_2 \text{ 1.} \\ \searrow CH_2 \cdot OH \text{ 3.} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CHO \text{ 3.} \end{matrix} + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow CH_2 \cdot OH \end{matrix}$ m-Nitrobenzaldehyd	175- 180 (3mm)		farbloses Öl			l	B 15 2090
p-Nitrobenzyl- alkohol	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CH_2 \cdot OH \text{ 4.} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CHO \text{ 4.} \end{matrix} + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow CH_2 \cdot OH \end{matrix}$ p-Nitrobenzaldehyd	93		farblose Nadeln]	sl.			B 16 2715
Nitrobenzyl- idenehinaldin			160		weiße Nadeln	sl.			B 20 2047
o-Nitrobenzyl- dithioglycol- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow H \end{matrix} > C \begin{matrix} \swarrow S \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \searrow S \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$2SH \cdot CH_2 \cdot COOH + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow COH \end{matrix} = C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow H \end{matrix} > C \begin{matrix} \swarrow S \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \searrow S \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix} + H_2O$ Thioglycolsäure o-Nitrobenzaldehyd	122- 123		farblose Krystalle	sl.			B 21 479
m-Nitrobenzyl- dithioglycol- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow H \end{matrix} > C \begin{matrix} \swarrow S \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \searrow S \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	analog aus m-Nitrobenzaldehyd und Thioglycolsäure	129- 130		farblose Nadeln	sl.			B 21 480



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
A 222 72	p-Nitrobenzy- lidendithio- glycolsäure		analog aus p-Nitrobenzaldehyd und Thioglykolsäure	161- 162		gelbliche Blättchen	sl.			B 21 480
A 155 25	Nitrodimethyl- amin	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{NO}_2 \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CO} \begin{matrix} \diagdown \text{NH}_2 \\ \diagup \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{NH}_3 + \text{CO}_2 + (\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{NO}_2$ Dimethylharnstoff	57- 58	187	farblose Krystalle	1	1	1	R. 2 123
A 127 137	m-Nitro-p- diphenol	$\begin{matrix} (3)\text{NO}_2 \\ (4)\text{OH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3(1)-(1)\text{C}_6\text{H}_5$	$\begin{matrix} \text{NO}_2(3) \\ \text{OH}(4) \end{matrix} \left[ \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 - \text{C}_6\text{H}_4 \\   \quad   \\ \text{OH} \quad \text{OH} \end{matrix} \right] + 2\text{HNO}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 - \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$ p-Diphenol	272		braune Nadeln			Eisessig 1	B. 21 3331
Berz. Jahresb. 15.429	o-Nitro- diphenylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagdown \text{Cl} \\ \diagup \text{NO}_2 \end{matrix} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$ Anilin o-Chlornitrobenzol	75		orange- gelbe Blättchen	ul.	1		B. 22 903
B 14 2804	Nitroessig- säureäthyl- ester	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagdown \text{NO}_2 \\ \diagup \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \text{Br} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{AgNO}_3 = \text{Ag Br} + \text{CH}_3 \begin{matrix} \diagdown \text{NO}_2 \\ \diagup \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Bromessigsäureester	151- 152		farblose Flüssig- keit				Bl 31 536
B 15 2090	Nitroguanidin	$\begin{matrix} \diagdown \text{NH}_2 \\ \text{C} = \text{NH} \\ \diagup \text{NH} \cdot \text{NO}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \diagdown \text{NH}_2 \\ \text{C} = \text{NH} \\ \diagup \text{NH}_2 \cdot \text{HNO}_3 \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \diagdown \text{NH}_2 \\ \text{C} = \text{NH} \\ \diagup \text{NH} \cdot \text{NO}_2 \end{matrix}$ Guanidinnitrat	230		farblose Nadeln	sl.	sl.	ul.	J.1877 352
B. 20 2047	Nitroindazol		$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagdown \text{NO}_2 \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{HNO}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagdown \text{NO}_2 \\ \text{CH} \\ \diagup \text{NH} \\   \\ \text{N} \end{matrix}$ Nitro-o-toluidin	181		weisse Nadeln	sl.	1		B 23 3636
B 21 479	Nitromethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$	$\text{CH}_3\text{J} + \text{AgNO}_3 = \text{AgJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$ Jodmethyl $\text{C Cl H}_2 \cdot \text{COOK} + \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{KCl} + \text{KHCO}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$ Chloressigsäures Kalium	101- 101.5		farbloses Oel				A 171 32 J.pr.Ch S. 316
B 21 480	Nitromethan- azobenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$	$\text{CH}_3(\text{NO}_2)\text{K} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N Cl} = \text{KCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$ Nitromethan- Diazobenzolechlorid kalium	153		kirschrote Nadeln		1	1	CS <sub>2</sub> 1 B 8 1978

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
no-Nitro-methoxybenzaldehyd		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (3) \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ m-Methoxybenzaldehyd	83		farblose Krystalle	sl.	1	1	B. 22 2353	
vo Nitro-methoxybenzaldehyd		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ m-Methoxybenzaldehyd	102		farblose rhombische Tafeln	ul.		Ligroin ul.	B. 22 2350	
sm-Nitro-methoxybenzaldehyd		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (3) \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ m-Methoxybenzaldehyd	104		farblose Krystalle	sl.	1	1	B. 22 2354	
vo-Nitro-methoxybenzaldehyd-phenylhydrazin		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ v.o Nitro-m-Methoxybenzaldehyd	134		orangerote Nadeln	ul.	1	1	Ligroin sl.	B. 22 2351
v.o-Nitro-methoxybenzaldoxim		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} \\ \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ v.o Nitro-m-Methoxybenzaldehyd	170		farblose Nadeln	sl.	1	1	B. 22 2350	
Nitromilchsäure	$CH_3 \cdot CH(O \cdot NO_2) \cdot COOH$	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COOH + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + CH_3 \cdot CH(O \cdot NO_2) \cdot COOH$ Milchsäure			dickes Öl	sl.		1	B. 3 532	
α Nitronaphtalin	$C_{10}H_7 \cdot NO_2 (\alpha)$	$C_{10}H_8 + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + C_{10}H_7 \cdot NO_2$ Naphtalin	58.5	304	gelbe Nadeln			sl.	A 76 32	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B. 22 2353	o-Nitro- $\alpha$ -naphthol		$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{OH} \end{matrix} + O = C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} 2.$ $\beta$ -Nitroso- $\alpha$ -naphthol	128		grüngelbe Blätter	sl.	sl.			B. 8 629
B. 22 2350	p-Nitro- $\alpha$ -naphthol		$C_{10}H_7 - NO_2 + KOH = H_2 + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OK} \\ \text{NO}_2 \end{matrix} 1.$ Nitronaphthalin	164		goldgelbe Nadeln		1	Eisessig 1		J.1861 644
B. 22 2354	$\alpha$ -Nitro- $\beta$ -naphthol	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} 1. 2.$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{OH} \end{matrix} + O = C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$ $\alpha$ -Nitroso- $\beta$ -naphthol	103		gelbe Nadeln		1			A. 189 151
B. 22 2354	Nitronaphtho-phenazin		$C_{10}H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{O} \\ \text{N} \\ \text{N} \end{matrix} + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = 2 H_2O + C_{10}H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{N} \\ \text{N} \end{matrix} C_6H_5$ Nitro- $\beta$ -naphtho- $\alpha$ -Phenylendiamin chinon	221- 222		grüngelbe Prismen	sl.	sl.	Ligroin ul.		B. 23 175
B. 22 2351	o-Nitrophenol	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} 1. 2.$	$C_6H_5OH + HNO_3 = H_2O + C_6H_5(NO_2) \cdot OH$ Phenol $C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{Cl} \end{matrix} + KOH = KCl + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$ o-Chlornitrobenzol	44.3	214	schwefelgelbe Nadeln	sl.	1	1		A. 103 347 Z.1870 231
B. 22 2350	m-Nitrophenol	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} 1. 3.$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} 1 + HNO_2 = H_2O + N_2 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$ m-Nitranilin	96	194 (70 mm)	schwefelgelbe Krystalle	sl.	1	1		B. 11 2100
B. 22 2350	p-Nitrophenol	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} 1. 4.$	$C_6H_5OH + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$ Phenol $C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + NaOH = NH_2 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{ONa} \end{matrix}$ p-Nitroanilin	114		farblose Nadeln	sl.	1			K. 10 353 B. 7 77
B. 3 532 A. 78 32	o-Nitrophenol-phenacyl-äther	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{O} \end{matrix} CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} + Br CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 = HBr + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{O} \end{matrix} CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$ o-Nitrophenol Bromacetophenon	118		weisse Nadeln	ul.	sl.	sl.		B. 23 172

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
o-Nitrophenoxylessigsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown O, CH_2, COOH \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown OH \end{matrix}$ 1. + $CH_2Cl.COOH = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown O, CH_2, COOH \end{matrix}$ o-Nitrophenol Chloressigsäure	156.5		farblose Nadeln	sl.			J pr. Ch 29.148
o-Nitrophenylacetylen	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv CH \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv C, COOH \end{matrix} = CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv CH \end{matrix}$ o-Nitrophenylpropionsäure	81-82		farblose Nadeln	1	1		B 13 2259
p-Nitrophenylacetylen	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv CH \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv C, COOH \end{matrix} = CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv CH \end{matrix}$ p-Nitrophenylpropionsäure	149		farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 A 212 158
p-Nitrophenylbutin-o-dicarbonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH=CH, CH=C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH=CH, COH \end{matrix} + CH_2 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix} = H_2O +$ Nitrozimmaldehyd Malonsäure $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH=CH, CH=C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	208		gelbe Nadeln			Eisessig leicht	B 22 45
α Nitrophenylen-diamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NO_2 \end{matrix} + 2 (NH_4)_2 S = 3 NH_3 + 2 S + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + 2 H_2O$ Dinitrobenzol	198		dunkelrote Blättchen	sl.		CS <sub>2</sub> ul.	B. 21 2305
p-Nitro-o-phenylen-diamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ 4. 2. 1.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup (NO_2)_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown (NH_2)_2 \end{matrix}$ m-Dinitroanilin	195		dunkelrote Nadeln	1	1	1	A 85 27
o-Nitrophenylhydrazin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH, NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} . HCl + Na NO_2 + 2 H_2 = NaCl + 2 H_2O$ o-Nitroanilinchlorhydrat	90		rote Nadeln	sl.	sl.	sl.	Benzol 1 B. 22 2802
m-Nitrophenylhydrazin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH, NH_2 \end{matrix}$	analog aus m-Nitroanilinchlorhydrat	93		citronengelbe Nadeln	sl.	sl.	1	B. 22 2809
o Nitrophenylmilchsäureketon	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH(OH) \\ \diagdown CH_2, CO, CH_3 \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CHO \end{matrix} + CH_3.CO.CH_3 + (NaOH) = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH(OH), CH_2, CO, CH_3 \end{matrix}$ o-Nitrobenzaldehyd Aceton	68-69		farblose monokline Prismen	sl.	1	1	Ligroin ul. B 15 2857
p-Nitrophenylmilchsäureketon	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH(OH) \\ \diagdown CH_2, CO, CH_3 \end{matrix}$ 1. 4.	analog aus p-Nitrobenzaldehyd und Aceton	58		farblose Krystalle	ul.	1	1	Ligroin ul. B 16 1968
p-Nitroptalid	$NO_2, C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} > O$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} > NH + HNO_3 = NH_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} > O$ Phthalimidin	141		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.	Benzol 1 B 18 3447

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt v	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
J.pr.Ch 29.148	β-Nitropropionsäure	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{AgNO}_2 = \text{AgJ} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{COOH}$ β-Jodpropionsäure	66— 67		farblose Schuppen	1	1	1	Ligroin 1	J.pr.Ch 20.169
B 13 2259	(v) Nitroresorcin	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \ 1 \\ \text{NO}_2 \ 2 \\ \text{OH} \ 3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ (\text{OH})_2 \end{matrix}$ Resorcin	85		orange- rote Prismen		1			M 1 887
A 212 158	(a) Nitroresorcin	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \ 1 \\ \text{OH} \ 3 \\ \text{NO}_2 \ 4 \end{matrix}$	neben (v) Nitroresorcin	115		citronen- gelbe Nadeln					M 1 887
B 22 45	Nitrosoacetessigester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Acetessigester	52— 54		farblose Säulen	sl.	1	1		B 16 2074
	o-Nitrosoacetophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}_2 = \text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{OH}$ Acetophenon Amylnitrit	126— 128		farblose monokline Tafeln	sl.				B 20 656
B. 21 2305	Nitrosobenzalacetone	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{NOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{NOH} + \text{C}_5\text{H}_{11} \cdot \text{OH}$ Benzalacetone Amylnitrit	143— 144		farblose Nadeln	1			CH Cl <sub>3</sub> 1	B. 22 529
A 85 27	Nitrosocampher	$\text{C}_6\text{H}_{14} \begin{matrix} \text{C} = \text{NOH} \\ \text{CO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_{14} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} + \text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}_2 = \text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_{14} \begin{matrix} \text{C} = \text{NOH} \\ \text{CO} \end{matrix}$ Campher Amylnitrit	153— 154		farblose Krystalle	1	1	1	Ligroin ul.	B. 22 531
B. 22 2802	Nitrosocarbazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{NO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{NO} \end{matrix}$ Carbazol	82		gold- glänzende Nadeln		1	1	Benzol 1	A 191 305
B. 22 2809	Nitrosocyanessigsäure	$\text{CN} \cdot \text{CH}(\text{NO}) \cdot \text{COOH}$	$\text{C} \begin{matrix} \text{NOH} \\ \text{COOH} \\ \text{COOH} \\ \text{NOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CN} \cdot \text{CH}(\text{NO}) \cdot \text{COOH}$ Dioximidobernsteinsäure	129		farblose Prismen	1	1	1	Ligroin ul.	B 24 1231
B 16 1968	Nitrosodiäthylanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \end{matrix}$ Diäthylanilin	84		grüne Prismen	sl.	1	1		B 8 621
B 18 3447	Nitrosodiäthylanilinhydrocyanid	$2 \left( \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \end{matrix} \right) \text{N} \cdot \text{CH}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \end{matrix} + \text{HCN} = \text{C}_{22}\text{H}_{30}\text{N}_3\text{O}_2$ Nitrosodiäthylanilin	169— 171		rotgelbe Krystalle					M 6 544

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Nitrosodiäthylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{C}_5\text{H}_{11} \cdot \text{NO}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{C}_5\text{H}_{11} \cdot \text{OH}$ Diäthylketon Amylnitrit	59-62		farblose Blättchen				B. 22 528
Nitrosodimethylamidobenzophenon	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \quad \text{N} \cdot \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2$ Dimethylamidobenzophenon			rotgelbes Öl		1		B. 22 339
Nitrosodimethylamin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{N} \cdot \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{array} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{N} \cdot \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Dimethylamin		148.5 (724 mm)	gelbliches Öl				B. 5 248
p-Nitrosodimethylanilin	$\begin{array}{c} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagup \\ \text{NO} \end{array}$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_5\text{H}_{11} \cdot \text{NO}_2 = \text{C}_5\text{H}_{11} \cdot \text{OH} + \begin{array}{c} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagup \\ \text{NO} \end{array}$ Dimethylanilin Amylnitrit	85		grüne Blätter				B. 7 963
p-Nitrosodimethylanilinhydrocyanid	$\begin{array}{c} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \text{---} \text{N} \cdot \text{CH} \\ \diagup \\ \text{NO} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{array}{c} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagup \\ \text{NO} \end{array} + \text{HCN} = [\text{N}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NO})]_2 \text{N} \cdot \text{CH}$ p-Nitrosodimethylanilin	221-222		himbeerrote Krystalle	sl.	sl.	Ligroin ul.	M. 6 537
Nitrosodimethylindol	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{NO} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{array} + \text{HNO}_2 = \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{NO} \end{array} + \text{H}_2\text{O}$ Dimethylindol	63		gelbe Nadeln	1	1	Ligroin leicht	
Nitrosodimethyl- $\alpha$ -naphthylamin	$\begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \quad \text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{NO} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{C}_{10}\text{H}_6 \text{---} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagup \\ \text{NO} \end{array}$ Dimethyl- $\alpha$ -naphthylamin			hellgelbe Nadeln	1	1	ul.	B. 21 3126
Nitrosodiphenylamin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{N} \cdot \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{N} \cdot \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Diphenylamin	66.5		gelbe Tafeln	sl.		Benzol 1	B. 8 855
p-Nitrosodiphenylamin-nitrosamin	$\begin{array}{c} \text{N}(\text{NO}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \cdot \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \cdot \text{O} \end{array} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{N}(\text{NO}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \cdot \text{O} \end{array}$ p-Nitrosodiphenylamin	98		gelbgrüne Blättchen	sl.	1	1	A. 243 277

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B. 22 528	Nitrosoessigsäure	$\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH} \begin{matrix} \diagup (\text{OH})_2 \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix} + \text{NH}_2\text{OH} \cdot \text{HCl} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix} + \text{HCl}$ Glyoxylsäure Hydroxylaminchlorhydrat	137- 138		farblose Nadeln	1	1	sl.	Benzol ul.	B 25 714
B. 22 339	Nitrosoguanidin	$\text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{NO} \end{matrix}$	$\text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{NO}_2 \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{NO} \end{matrix}$ Nitroguanidin			gelbes Pulver	sl.	ul.	ul.		A 273 133
R. 5 248	Nitrosohydranthron	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{CH}(\text{OH}) \\ \diagdown \text{CH}(\text{NO}) \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_{14}\text{H}_{10} + \text{HNO}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{CH}(\text{OH}) \\ \diagdown \text{CH}(\text{NO}) \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_5$ Anthracen			fleischfarbenedes Pulver					B 13 1585
B 7 963	Nitrosoindazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{NO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{matrix} \text{NH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{NO} \end{matrix}$ Indazol	73- 74		goldgelbe Nadeln		1		Ligroin 1	A 227 310
M 6 537	Nitrosoindol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}=\text{CH} \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{NO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}=\text{CH} \\ \diagdown \text{NH} \end{matrix} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}=\text{CH} \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{NO} \end{matrix}$ Indol	171- 172		gelbe Krystalle	ul.		ul.	Aceton 1	B 23 2299
B. 21 3126	m-Nitrosokresol	 $\text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{C} \cdot \text{N} \cdot \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \diagdown \text{OH} \text{ 2.} \end{matrix} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{NO} \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{matrix}$ o-Kresol	134- 135		farblose Nadeln	sl.	1	1	Benzol sl.	B 17 370
B. 8 855	Nitroso-m-kresol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \text{ (1)} \\ \diagdown \text{OH} \text{ (3)} \\ \diagdown \text{NO} \text{ (6)} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \text{ 1} \\ \diagdown \text{OH} \text{ 3} \end{matrix} + \text{SO}_2 \begin{matrix} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{NO}_2 \end{matrix} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{NO} \end{matrix} + \text{SO}_2 \begin{matrix} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix}$ m-Kresol Nitrosylschwefelsäure			hellgelbes Pulver					B 21 729
A 243 277	Nitrosomalonsäure	$(\text{OH}) \cdot \text{N} \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{OOOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{OH} \begin{matrix} \diagup \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix} \end{matrix} + \text{NH}_2\text{OH} = 2 \text{H}_2\text{O} + (\text{OH}) \cdot \text{N} \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$ Mesoxalsäure Hydroxylamin	139		farblose Nadeln	1				B. 16 608
	Nitrosomethylanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{NO} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{NO} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{matrix}$ Methylanilin			hellgelbe Flüssigkeit					A 190 151

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Nitrosonaph- talin	$C_{10}H_7 \cdot NO$	$Hg \begin{matrix} \swarrow \\ C_{10}H_7 \\ \searrow \end{matrix} + NOBr = Hg \cdot C_{10}H_7 \cdot Br + C_{10}H_7 \cdot NO$ Quecksilbernaphtyl	89		gelbe Krystalle					B 7 1639
$\alpha$ -Nitrosonaph- tol	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \swarrow \\ CO-CH \\ \parallel \\ C-CH \\ \searrow \\ N \cdot OH \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \swarrow \\ C(OH)-CH \\ \parallel \\ CH-CH \\ \searrow \end{matrix} + HNO_2 = H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \swarrow \\ CO-CH \\ \parallel \\ C-CH \\ \searrow \\ NOH \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtol	175- 185		farblose Nadeln		1	1	Benzol ul.	B 8 626
$\beta$ Nitroso- $\alpha$ - naphtol	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \swarrow \\ O \\ \parallel \\ NOH \end{matrix}$ 1.	$C_{10}H_6 O_2 + NH_2 \cdot OH = H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \swarrow \\ OH \\ \parallel \\ NO \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtochinon Hydroxylamin neben $\alpha$ -Nitrosonaphtol	152		gelbgrüne Nadeln	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	B 8 626
$\alpha$ -Nitroso- $\beta$ - naphtol	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \swarrow \\ NO \\ \parallel \\ OH \end{matrix}$ 2.	$C_{10}H_7 OH + HNO_2 = H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \swarrow \\ NO \\ \parallel \\ OH \end{matrix}$ $\beta$ -Naphtol	109.5		orange- branne Prismen		1	1	Benzol 1	Soc 45 295
$\alpha$ Nitroso- $\beta$ - Naphtylamin	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \swarrow \\ NOH (\alpha) \\ \parallel \\ NH (\beta) \\ \searrow \\ C \cdot OH \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \swarrow \\ NO \alpha \\ \parallel \\ OH \beta \end{matrix} + NH_3 = H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \swarrow \\ NO \\ \parallel \\ NH_2 \end{matrix}$ $\alpha$ Nitroso- $\beta$ -naphtol	150- 152		grüne Nadeln		1	1		B 17 391
Nitrosnitro- resorcin	$C_6H_3 \begin{matrix} \swarrow \\ CH \\ \parallel \\ C \cdot NO_2 \\ \searrow \\ CO \\ \parallel \\ C \cdot NOH \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} \swarrow \\ OH \\ \parallel \\ NO_2 \\ \searrow \\ NO_2 \end{matrix} + HNO_2 = H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} \swarrow \\ OH \\ \parallel \\ O \\ \searrow \\ NOH \end{matrix}$ Nitrosresorcin			gelbe Nadeln	1	sl.	ul.		B 21 1405
Nitrosoorein	$CH_3 \cdot C_6H_2 \begin{matrix} \swarrow \\ OH \\ \parallel \\ NO \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow \\ CH_3 \\ \parallel \\ OH \\ \searrow \\ OH \end{matrix} + C_5H_{11}NO_2 = C_5H_{11}OH + C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow \\ OH \\ \parallel \\ OH \\ \searrow \\ NO \end{matrix}$ Amylnitrit Orcin			dunkel- rote Prismen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> unl.	B 17 1833
o-Nitrosopara- oxychinolin	$C_9H_7N \begin{matrix} \swarrow \\ NO \\ \parallel \\ OH \end{matrix}$	$C_9H_7N \cdot OH + HNO_2 = H_2O + C_9H_7N \begin{matrix} \swarrow \\ NO \\ \parallel \\ OH \end{matrix}$ p-Oxychinolin			weisse Nadeln					B 21 1886
Nitrosoparal- dimin	$\left( \begin{matrix} CH_3 \cdot CHO \\ CH_3 \cdot CHO \\ CH_3 \cdot CH = N \cdot NO \end{matrix} \right)$	$3 CH_3 \cdot CH(OH)NH_2 + HNO_2 = 2 NH_3 + 2 H_2O + C_3H_7O_2 \cdot CH=N \cdot NO$ Aldehydammoniak		170	gelbe Flüssig- keit	ul.	1	1		B 23 744
p-Nitroso- phenol	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ O \\ \parallel \\ N \cdot OH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ NO \\ \parallel \\ N(CH_3)_2 \end{matrix} + H_2O = NH(CH_3)_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ NO \\ \parallel \\ OH \end{matrix}$ Nitrosodimethylanilin			braun- grüne Blätter	1	1	1	Eisessig sl.	B 7 809



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 7 1639			$C_6H_5.OH + HNO_2 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} O \\   \\ N.OH \end{matrix}$ Phenol								B 7 967
B 8 626			$C_6H_5 \begin{matrix} O \\   \\ O \end{matrix} + NH_2O.HCl = H_2O + HCl + C_6H_5 \begin{matrix} O \\   \\ N.OH \end{matrix}$ Chinon Hydroxylaminchlorhydrat								B 17 213
B 17 2064	Nitrosophenylhydrazin	$C_6H_5.N \begin{matrix} NO \\   \\ NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_5.NH.NH_2 + HNO_2 = H_2O + C_6H_5.N \begin{matrix} NO \\   \\ NH_2 \end{matrix}$ Phenylhydrazin			blassgelbe Blättchen					A 190 92
B 8 626	Nitrosopiperidin	$C_5H_{10}.NO$	$C_5H_{10}.NH + HNO_2 = H_2O + C_5H_{10}.NO$ Piperidin		218	weingelbe Flüssigkeit	1				A 127 75
Soe 45 295	$\beta$ -Nitrosopropionsäure	$CH \begin{matrix} NOH \\   \\ CH_2.COOH \end{matrix}$	$O \begin{matrix} CH=C(COOH) \\   \\ CO \end{matrix} CH + 2 NH_2.OH = 2 CH \begin{matrix} NOH \\   \\ CH_2.COOH \end{matrix}$ Cumalinsäure Hydroxylamin	117- 118		farblose Krystalle	1	sl.	Benzol ul.		A 264 286
B 21 1405	$\alpha$ -Nitrosoresorcin	$C_6H_3 \begin{matrix} NO \\   \\ OH \\   \\ OH \end{matrix}$	$C_6H_4(OH)_2 + C_2H_5NO_2 = C_6H_3(OH) + C_6H_5 \begin{matrix} NO \\   \\ (OH)_2 \end{matrix}$ Resorcin Amylnitrit			goldgelbe Nadeln	sl.	1	sl.	Benzol ul.	B 139 585
B 17 1833	Nitroso-m-toluidin	$C_6H_3 \begin{matrix} CH_3 (1) \\   \\ NH_2 (3) \\   \\ NO (6) \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} CH_3 \\   \\ OH \\   \\ NO \end{matrix} + CH_3.COONH_4 + NH_4Cl = CH_3.COONH_4 + HCl + C_6H_3 \begin{matrix} CH_3 \\   \\ NH_2 \\   \\ NO \end{matrix} + H_2O$ Nitroso-m-Kresol essigsaurer Ammoniak	178		blaue Nadeln	sl.	1	1	ul. Ligroin	B 21 730
B 21 1886	Nitrothioacetamid	$CH_2 \begin{matrix} NO_2 \\   \\ CS.NH_2 \end{matrix}$	$CHg(NO_2).CN + 2 H_2S = HgS + CH_2 \begin{matrix} NO_2 \\   \\ CS.NH_2 \end{matrix}$ Knallquecksilber			farblose Nadeln	ul.	1	1		B. 8 1177
B 23 744	o-Nitrotoluidin	$NO_2.C \begin{matrix} C.CH_3 \\   \\ CH \\   \\ CH \end{matrix} C.NH_2$	$NO_2.C \begin{matrix} C.CH_3 \\   \\ CH \\   \\ CH \end{matrix} C.NO_2 + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} CH_3 \\   \\ NH_2 \\   \\ NO_2 \end{matrix}$ oo-Dinitrotoluol	91.5		hellgelbe Nadeln	1	1	Benzol 1		A 172 223

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
o-Nitrotoluidin		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Toluidin	132- 134		safrangelbe Nadeln				A 158 348
o-Nitro-m-toluidin		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 3.} \\ \text{NH}_2 \text{ 6.} \end{matrix} + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ o-Dinitrotoluol	53		gelbe Nadeln	sl.	1		B 18 1402
o-Nitro-p-toluidin		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 2.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Dinitrotoluol	77.5		gelbe monokline Nadeln			CS <sub>2</sub> sl.	A 155 14
		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ p-Toluidin							B 17 263
m-Nitrotoluidin		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ Orthotoluidin	127- 128		citronengelbe Nadeln	sl.	1		A 158 345
m-Nitrotoluidin		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ o-Toluidin	97		orange-gelbe Prismen	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 228 240

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 158 348	m-Nitro-m- toluidin		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \\ 5. \end{matrix} + 3\text{H}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ m-Dinitrotoluol	96— 98.5		gelbrote Nadeln	sl.	1	Benzol 1	B 15 2985
B 18 1402	m-Nitro-p- toluidin		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{NO}_2 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (4) \\ (3) \end{matrix} + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{CO}_2 \end{matrix}$ m-Nitro-p-Kresol	116		rote Prismen		1		B 21 1542
A 155 14	p-Nitrotoluidin		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ p-Toluidin							A 155 23
B 17 263	p-Nitrotoluidin		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ o-Toluidin	107		monokline Prismen				B 17 265
A 158 345	o-Nitrotoluol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \\ 4. \end{matrix} + 3\text{H}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ op-Dinitrotoluol	223		gelbe Flüssigkeit				A 229 343
	m-Nitrotoluol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + 3\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ o-Toluidin	16	230— 231	gelbe Flüssigkeit				A 158 348
A 228 240	p-Nitrotoluol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Toluol	54	228	gelbe rhombische Krystalle				B 12 443
	m-Nitrotri- phenylmethan	$\text{H}-\text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NO}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	entsteht neben m-Nitrotoluol beim Nitriren von Toluol	90		farblose Krystalle			Ligroin leicht	Z 1869 190
			$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{COH} \end{matrix} + 2\text{C}_6\text{H}_6 + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{CH} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NO}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ m-Nitrobenzaldehyd							B 21 188

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Nitroweinsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{NO}_2$   $\text{COOH} \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{NO}_2$	$\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} + 2 \text{HNO}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}(\text{O} \cdot \text{NO}_2) \cdot \text{COOH}$ Weinsäure			farblose Nadeln	1				A 82 362
o-Nitrozimmtsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \right.$ 1.	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \right.$ 2. Zimmtsäure	237		farblose Krystalle	ul.	sl.			A 163 126
m-Nitrozimmtsäure	$\text{C}_7\text{H}_7 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \right.$ 1.	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{array} \right.$ + $(\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \right.$ 3. m-Nitrobenzaldehyd Essigsäureanhydrid	196- 197		hellgelbe Nadeln					B 11 1782
p-Nitrozimmtsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \right.$ 1.	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \right.$ 4. Zimmtsäure	285- 286		farblose Prismen	ul.	sl.	sl.	Ligroin unl.	J pr. Ch 22.192
Nonan normal	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_7 \cdot \text{COOH} + 6 \text{HJ} = 6 \text{J} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_7 \cdot \text{CH}_3$ Pelargonsäure	-51	149,5	farblose Flüssigkeit					B 15 1692
Nonylsäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{COONa} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COONa}$ Oenanthol Natriumacetat			farblose Flüssigkeit	sl.				A 227 80
Öelsäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11} \cdot \text{C} \cdot \text{H}$    $\text{H} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	In fetten Ölen	14	264 50 mm	farblose Nadeln		1			A 57 38
Oenanthaldehyd	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CHO}$	Durch Destillation von Ricinusöl		155	farblose Flüssigkeit					A 60 246
Oenanthaldoxim	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CH}=\text{NOH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CHO} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CH}=\text{NOH}$ Oenanthol Hydroxylamin	50	195	farblose Tafeln	sl.	1	1		B 16 2992
Oenanthin	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CHCl}_2 + 2 \text{KOH} = 2 \text{KCl} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ Oenanthylidenchlorid	110- 112		farblose Flüssigkeit					A 103 84
Oenanthothialdin	$\text{C}_{21}\text{H}_{41}\text{NS}_2$	$3 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CHO} + \text{NH}_3 + 2 \text{H}_2\text{S} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{21}\text{H}_{41}\text{NS}_2$ Oenanthol			farbloses Öl	ul.				A Spl 6. 33

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
A 82 362	Oktadekan normal	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\cdot\text{CH}_3$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\cdot\text{COOH} + 6\text{HJ} = 6\text{J} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\cdot\text{CH}_3$ Stearinsäure $2\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\cdot\text{CH}_2\text{J} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\cdot\text{CH}_3$ Normalnonyljodid	28	317	farblose Blättchen					B 15 1703 B 19 2221
A 163 126	Oktadekyl- alkohol	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{OH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\cdot\text{CHO} + \text{H}_2 = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{OH}$ Stearinaldehyd	59	210.5 15 mm	silber- glänzende Blättchen	1				B 16 1722
B 11 1782	Oktan normal	$\text{CH}_3\cdot(\text{CH}_2)_6\cdot\text{CH}_3$	$\text{COOH}$   $+ 2\text{BaO} = 2\text{BaCO}_3 + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\cdot\text{CH}_3$ $(\text{CH}_2)_7\cdot\text{CH}_2\cdot\text{COOH}$ Sebacylsäure $2\text{CH}_3\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\text{J} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \text{CH}_3\cdot(\text{CH}_2)_6\cdot\text{CH}_3$ Butyljodid		125.5	farblose Flüssig- keit					A 117 265 A 161 280
J pr. Ch 22.192	Oktobrom- acetylaceton	$\text{CBr}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{CBr}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{CBr}_3$	$\text{C}_8\text{H}_8(\text{OH})_8 + 8\text{Br}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_8\text{Br}_8\text{O}_8 + 8\text{HBr} + \text{CO}_2$ Phloroglucin	154- 155		farblose Nadeln	nl.	1	Ligroin sl.		A 189 185
B 15 1692	Oktohydro- naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	$\text{C}_{10}\text{H}_8 + 8\text{HJ} = 8\text{J} + \text{C}_{10}\text{H}_{18}$		185- 190	farblose Flüssigkeit					K 9 183
A 227 80	Oktylamin	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\cdot\text{NH}_2$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\cdot\text{J} + 2\text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{J} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\cdot\text{NH}_2$ Oktyljodid $\text{CH}_3\cdot(\text{CH}_2)_7\cdot\text{NO}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\cdot\text{NH}_2$ Nitrooktan		185- 187	farblose Flüssig- keit					A 166 85 B 12 1885
A 57 38	Oktylbromid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\cdot\text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\cdot\text{CH}_2\cdot\text{OH} + \text{PBr}_3 = \text{HBr} + \text{POBr} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\cdot\text{CH}_2\text{Br}$ Oktylalkol		203- 204	farblose Flüssig- keit					A 152 5
A 60 246	Oktyljodid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\cdot\text{CH}_2\text{J}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\cdot\text{CH}_2\cdot\text{OH} + \text{HJ} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\cdot\text{CH}_2\cdot\text{OH}$ Oktylalkohol		194	farblose Flüssig- keit					A 185 35
B 16 2992	Opiansäure	$2\cdot\text{CH}_3\text{O} > \text{C}_8\text{H}_7 < \text{COOH}$ 1. $3\cdot\text{CH}_3\text{O} > \text{C}_8\text{H}_7 < \text{CHO}$ 6.	$\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{NO}_7 + \text{H}_2\text{O} + \text{O} = \text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{NO}_4 + \text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_4$ Narkotin Cotarnin $\text{C}_{21}\text{H}_{23}\text{NO}_6 + \text{O} = \text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{NO}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_4$ Hydrastin Hydrastinin	145		farblose Prismen	sl.	1	1		A 50 1 B 19 2799
A 103 84	Orcaceto- phenon	$\text{OH} > \text{C}_6\text{H}_3 < \text{CH}_3$ $\text{OH} > \text{C}_6\text{H}_3 < \text{CO}\cdot\text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_3\text{-OH} + \text{CH}_3\cdot\text{COOH} + (\text{ZnCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{OH} > \text{C}_6\text{H}_3 < \text{CH}_3$ Orcin Essigsäure	146		seiden- glänzende Nadeln	sl.	1	1	Benzol schw.	J pr. Ch 26.59

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Orcin	$C_7 H_7 NO_3$	$C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix} + NH_3 + O_3 = 2 H_2 O + C_7 H_7 NO_3$ Orcin			rotes Pulver				A 15 292	
$\alpha$ -Orcendi- aldehyd	$C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$C_6 H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + 2 CHCl_3 + 6 NaOH = 6 NaCl + 4 H_2 O + C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Orcin	117- 119		farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 12 1003
$\beta$ -Orcendi- aldehyd	$C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	entsteht neben dem $\alpha$ -Aldehyd	168		gelbliche Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 12 1003
(a)m-Orcin	$C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ 1. 2. 4.	$C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} + HNO_3 = H_2 O + N_2 + C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ o-Amidoparakresol	103- 104	167- 170	farblose Krystalle	1	1	1	Benzol schw.	A 215 92
(v)m-Orcin	$C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ 1. 3. 5.	$C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = CO_2 + C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Orsellinsäure	86	287- 290	farblose monokline Säulen	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> schw.	A 134 288
		$C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{Cl} \\ \text{SO}_3 H \end{matrix} + 2 KOH = KCl + KHSO_3 + C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ $\alpha$ p-Chlortolual- sulfosäure								A 165 366
		$\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} > C_6 H_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = CO_2 + C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Dioxyphenylessigsäure		277- 280						B 19 2451
$\beta$ Orcin	$C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ 1. 4. 3. 5.	$C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} + HNO_3 = H_2 O + N_2 + C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ m-Amido-p-Xylenol	163		farblose tetragonale Krystalle	sl.				B 19 2321
		$C_{12} H_{10} O_6 + 2 H_2 O = CO_2 + C_4 H_6 O_4 + C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$ $\beta$ -Pikroerythrin Erythrit								A 68 104

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
A 15 292 B 12 1603	Oreinaacetin	$C_{13}H_{14}O_4$	$2 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{OH} \\ \text{Orcin} \quad \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + (\text{ZnCl}_2) = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{O}_4$			gelbes Pulver	ul.	1	1	CHCl <sub>3</sub> schw.	J pr Ch 26.56
B 12 1003 A 215 92	Oreinaurin	$O \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)(\text{OH}) \\ \text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)(\text{OH}) \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)(\text{OH}) \\ \text{O} \end{array}$	$3 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{OH} \\ \text{Orcin} \quad \text{OH} \end{array} + 2 \text{H} \cdot \text{COOH} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{CO} + \text{C}_{22}\text{H}_{18}\text{O}_2 + \text{H}_2$ Ameisensäure			braunrote Nadeln	ul.	1	1		J pr.Ch 25.277
B 12 1003 A 215 92	o-Oreindi- chroin	$\begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_2 \quad \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_2 \\ \text{OH} \quad \text{N} \quad \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_2 \quad \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$3 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{OH} \\ \text{Orcin} \quad \text{CH}_3 \end{array} + \text{HNO}_2 = \begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{CH}_3 \\ \text{OH} \quad \text{C}_6\text{H}_2 \quad \text{CH}_3 \\ \text{N} \quad \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_2 \quad \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_2 \quad \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O}$			rote Masse					B 21 251
A 134 288	Oreinaldehyd	$O \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)\text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)\text{OH} \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_3 \\ \text{O} \end{array} \text{CO}$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{OH} \\ \text{Orcin} \quad \text{OH} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{19}\text{H}_{14}\text{O}_4$ Phtalsäureanhydrid	177- 178		farblose Prismen farblose Nadeln	ul. sl.	1 1	ul. 1	Aceton 1. Benzol 1	A 188 63 B 12 999
A 165 366	Orsellinsäure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \quad 1. \\ \text{OH} \quad 2. \\ \text{C}_6\text{H}_2 \quad \text{CH}_3 \quad 4. \\ \text{CH}_3 \quad 6. \end{array}$	$\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_4$ Lecanorsäure $\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{O}_{11} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_4 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_4$ Erythrin	176		farblose Krystall- masse		1	1		A 68 61 A 68 61
B 19 2451	Orthoameisen- säureäthyl- ester	$\text{CH}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	$\text{CHCl}_3 + 3 \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} = 3 \text{NaCl} + \text{CH}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$ Chloroform Natriumalkoholat	145- 146		farblose Flüssig- keit	sl.				A 92 346
B 19 2321	Orthoameisen- säuremethyl- ester	$\text{CH}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_2$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{CHCl}_3 = \text{CH}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_2 + 3 \text{HCl}$ Methylalkohol Chloroform	101- 102		farblose Flüssig- keit					B 12 117
A 68 104	Orthokohlen- säureäthyl- ester	$\text{C}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_4$	$\text{CCl}_4 \cdot \text{NO}_2 + 4 \text{NaOC}_2\text{H}_5 = 3 \text{NaCl} + \text{NaNO}_2 + \text{C}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ Chlorpikrin Natriumalkoholat	158- 159		farblose Flüssig- keit					A 132 54
	Orthothio- kohlen säure- äthylester	$\text{C}(\text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_4$	$\text{CCl}_4 + 4 \text{NaS} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = 4 \text{NaCl} + \text{C}(\text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_4$ Tetrachlor-Natriumercaptid kohlenstoff			farbloses Oel					Jpr.Ch 15.212
	Oxäthyl-o- amidophenol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \end{array} + \text{ClCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array} + \text{HCl}$ o-Amidophenol Aethylenchlorhydrin			farbloses Oel					B 22 2095

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Oxäthylanilin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + CH_2Cl \cdot CH_2 \cdot OH = C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH \cdot HCl$ Anilin            Äthylenchlorhydrin  $C_6H_5 \cdot NH_2 + CH_2 \cdot O \cdot CH_2 = C_6H_5 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$ Anilin            Äthylenoxyd		286	farbloses Öel				B 22 2092  B 6 1024
Oxäthyl- methylamin	$CH_3 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH \\ \diagdown H \end{matrix}$	$CH_3 \cdot NH_2 + Cl \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH = CH_3 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH \cdot HCl$ Methylamin Äthylenchlorhydrin		130- 140	farbloses Öel	1	1	1	B 22 2088
β-Oxäthyl- phtalimid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot Br + KOH = KBr + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$ Bromäthylphtalimid	126- 127		farblose rhombische Blättchen	sl.			B 21 572
Oxalamidoxim	$\begin{matrix} C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NOH \end{matrix} \\   \\ C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \end{matrix}$	$2 NH_2 \cdot OH + \begin{matrix} CN \\   \\ C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NOH \end{matrix} \\   \\ C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \end{matrix} = \begin{matrix} C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NOH \end{matrix} \\   \\ C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \end{matrix}$ Hydroxylamin	195		farblose Prismen	sl.	sl.	ul.	B 22 1981 u. 1986
		$\begin{matrix} CS \cdot NH_2 \\   \\ CS \cdot NH_2 \end{matrix} + 2 NH_2 \cdot OH = 2 H_2S + \begin{matrix} C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NOH \end{matrix} \\   \\ C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \end{matrix}$ Rubean- wasserstoff            Hydroxylamin							B 22 2306
Oxalbenzam- säure	$\begin{matrix} COOH \\   \\ CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} \cdot 1 + \begin{matrix} COOH \\   \\ COOH \end{matrix} = H_2O + \begin{matrix} COOH \\   \\ CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \end{matrix}$ m-Amidobenzoesäure            Oxalsäure			farblose Blättchen	1	ul.		B 18 2412
Oxaldibenzam- säure	$\begin{matrix} CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \\   \\ CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \end{matrix}$	$\begin{matrix} COOH \\   \\ CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \end{matrix} = CO + CO_2 + H_2O + \begin{matrix} CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \\   \\ CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \end{matrix}$ Oxalbenzamsäure			weisses Krystall- pulver	ul.	ul.	ul.	B 18 2412
Oxalendiaz- oximidäthylenyl	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown NO \end{matrix} \cdot C \cdot C \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown NO \end{matrix} \cdot C \cdot CH_3$	$\begin{matrix} C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NOH \end{matrix} \\   \\ C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \end{matrix} + (CH_3 \cdot CO)_2O = 3H_2O + CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown NO \end{matrix} \cdot C \cdot C \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown NO \end{matrix} \cdot C \cdot CH_3$ Oxalamidoxim	164- 165		weisse Nadeln	sl.	1	ul.	Ligroin unl. B 22 2950



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	Benzol	
B 22 2092 B 6 1024	Oxalendiaz- oximidbenze- nyl	$C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown NO \end{matrix} > C.C \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown NO \end{matrix} > C.C_6H_5$	$\begin{matrix} C \\   \\ C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NOH \\ \diagdown NOH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5.COCl = 2 HCl + 2 H_2O + C_{10}H_{10}N_4O_2$ Benzoylchlorid Oxalamidoxim	246		weisse Nadeln	ul.	ul.	ul.	Benzol 1	B 22 2948
B 22 2088	Oxalessä- ätherphenyl- hydrazon	$COO CH_3 . C = N . NH . C_6H_5$ $COO CH_3 . C = H_2$	$COO CH_3 . C \begin{matrix}    \\ + C_6H_5 . NH . NH_2 = \end{matrix} COOCH_3 . C = N . NH . C_6H_5$ Acetylendicarbon- säuremethylester Phenylhydrazin $COOCH_3 . C = H_2$	118		farblose Blättchen	ul.		sl.		B 22 2930
B 21 572	Oxalessä- säurediäthyl- ester	$CO . COO C_2H_5$ $CH_2 . COO C_2H_5$	$CO . O C_2H_5 + CH_3 . COO C_2H_5 = C_2H_5OH + CO . COO C_2H_5$ Diäthyl- oxalat Aethylacetat $CH_2 . COO C_2H_5$	131- 132 24 mm		farbloser Syrup	ul.	l	l		A 247 317
B 22 1931 u. 1936	Oxallävulin- säureester	$CH_2 . CO . CH_2 . CH . COO C_2H_5$ $CO . COO C_2H_5$	$CH_3 . CO . CH_2 . CH_2 . COO C_2H_5 + \begin{matrix} COO C_2H_5 \\   \\ COO C_2H_5 \end{matrix} = C_2H_5OH +$ Lävulinsäureester $CH_2 . CO . CH_2 . CH . COO C_2H_5$ $CO . COO C_2H_5$	198 27 mm		farbloses Öel			l		B 21 2583
B 22 2306	Oxalsäure	$COOH - COOH$	$C_{12}H_{22}O_{11} + 11 O_2 = 2 COOH - COOH + 8 CO_2 + 9 H_2O$ Zucker $2 H . COONa = COONa - COONa + H_2$ Natriumformiat $2 CO_2 + 2 Na = COONa - COONa$ $CN - CN + 4 H_2O = COONH_4 - COONH_4$	98		farblose monokline Säulen	l	l	sl.		J 1847/8 498 B 15 1513 A 146 140 A 113 246 B 16 2413 J 1861 598 J pr Ch 9.143
B 18 2412	Oxalsäure- äthylester	$COOH - COO C_2H_5$	$COOH - COOH + C_2H_5OH = H_2O + COOH - COO C_2H_5$ Oxalsäure	117 15 mm		farblose Flüssigkeit					B 16 2413 J 1861 598
B 18 2412	Oxalsäure- diäthylester	$COO C_2H_5 - COO C_2H_5$	$COOH - COOH + 2 C_2H_5OH = 2 H_2O + COO C_2H_5 - COO C_2H_5$ Oxalsäure	186		farblose Flüssigkeit					J 1861 598
B 22 2950	Oxaluramid	$CO - NH . CO . NH_2$ $CO - NH_2$	$CO(NH_2) + \begin{matrix} CONH_2 \\   \\ COO C_2H_5 \end{matrix} = C_2H_5OH + \begin{matrix} CO . NH . CO . NH_2 \\   \\ CO . NH_2 \end{matrix}$ Harnstoff Oxamäthan			farblose Krystalle	ul.				J pr Ch 9.143



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
A 26 287	Oxalyldureid	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \quad   \\ \text{CO} < \quad \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagup \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array} = \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Parabansäure Harnstoff			weisses Pulver	sl.			Bl 32 120
A 113 53	Oxalylphenyl- hydrazin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \\ \text{Oxalsäure} \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$ Phenylhydrazin	277- 278		farblose Blättchen				A 190 131
M 5 30	Oxamithan	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{COO} \text{ C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COO} \text{ C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO} \text{ C}_2\text{H}_5 \\ \text{Oxaläther} \end{array} + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{COO} \text{ C}_2\text{H}_5 \end{array}$	114- 115		farblose rhombische Blättchen				J pr.Ch 10.193
J pr.Ch 32.21	Oxamid	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COO} \text{ NH}_4 \\   \\ \text{COO} \text{ NH}_4 \\ \text{Ammoniumoxalat} \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Cyan $2 \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$			weisses Krystall- pulver	sl.			A. ch 44.129  A 113 246
Z 1861 529			$2 \text{CNH} + \text{H}_2 \text{O}_2 = \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$							A 128 128
B 25 110	Oxamidin- chlorhydrat	$\begin{array}{c} \text{C} < \text{NH} \cdot \text{HCl} \\ \quad   \\ \quad \text{NH}_2 \\ \quad   \\ \quad \text{NH}_2 \\ \quad   \\ \quad \text{NH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C} < \text{NH} \cdot \text{HCl} \\ \quad   \\ \quad \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \quad   \\ \quad \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \quad   \\ \quad \text{NH} \cdot \text{HCl} \end{array} + 3 \text{NH}_3 = 2 \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} + \text{NH}_4 \text{Cl} + \begin{array}{c} \text{C} < \text{NH} \cdot \text{HCl} \\ \quad   \\ \quad \text{NH}_2 \\ \quad   \\ \quad \text{NH}_2 \\ \quad   \\ \quad \text{NH} \end{array}$ Salzsaurer Oximidoäther			farblose Blätter	sl.			B 16 1656
B 21 1142	Oxaminsäure	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COO} \text{ NH}_4 \\   \\ \text{COO} \text{ NH}_4 \\ \text{Ammoniumoxalat} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{COO} \text{ NH}_4 \end{array}$	210		farbloses Krystall- pulver	sl.	ul.		A 42 196
Ch B 21 1134			$\text{CH}(\text{NOH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{NOH}) = \text{CNH} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ Dinitrosoacetone							B. 21 2990

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Was- ser	Alke- hol	Äther		
<b>Oxanilid</b>	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NH}_3 + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ <p align="center">Cyananilin</p> $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{COOH} \quad \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ <p align="center">Oxalsäures Anilin</p>	245	320	farblose Schuppen	ul.	sl.	ul.	Benzol I	A 173 180  A 60 308
<b>Oxanilsäure</b>	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{COOH} \quad \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $+ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ <p align="center">Anilin Oxalsäure</p>	149- 150		farblose Nadeln	sl.	l	l	Benzol sl.	A 68 15
<b>Oxanthranol</b>	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}(\text{OH}) \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}(\text{OH}) \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$ <p align="center">Anthrachinon</p>			gelbe Masse					A 160 126
<b>Oxanylchlorid</b>	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \text{Cl}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{PCl}_5 = \text{PO} \text{Cl}_2 + \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \text{Cl}$ <p align="center">Oxanilsäure</p>	82.5		farblose Prismen			Ligroin ul.	B 23 1823	
<b>Oxatolylsäure</b>	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CO} + \text{HCN} = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CN} \end{array}$ <p align="center">Dibenzylketon</p>	156- 157		farblose rhomboide Säulen	sl.	l	l		A 219 45
<b>Oximid</b>	$\begin{array}{c} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{array} \text{NH}$	$\text{CO} \cdot \text{NH}_2$ $+ \text{PCl}_5 = \text{PO} \text{Cl}_2 + 2 \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{array} \text{NH}$ <p align="center">Oxaminsäure</p>			farblose Prismen	sl.				B 19 3229
<b>Oximido- diäthyläther</b>	$\text{NH}=\text{C} \begin{array}{c} \text{---} \\   \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} \text{C}=\text{NH}$	$\text{CN} - \text{CN} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{HCl} = \text{C}_6 \text{H}_{12} \text{N}_2 \text{O}_2 \cdot 2 \text{HCl}$ <p align="center">Cyan</p>	25	170	farblose Prismen					B 11 1481
<b>Oximido- naphtol</b>	$\text{OH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{OH} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{OH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \end{array}$ <p align="center">Dimidonaphtol</p>			gelblich- rote Nadeln	sl.	l	ul.		A 134 377
<b>Oxindol</b>	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{CO}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}(\text{OH}) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{CO} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$ <p align="center">Dioxindol</p>		120	farblose Nadeln	l	l	l		A 140 29
<b>Oxonsaures Kallium</b>	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{OK} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{array} \\   \\ \text{CO} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{OK} \end{array} \end{array}$	$\text{C}_5\text{H}_4 \text{N}_4 \text{O}_2 + 2 \text{KOH} + \text{O} = \text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{OK} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{array} \\   \\ \text{NH} - \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{OK} \end{array} \end{array}$ <p align="center">Harnsäure</p>			farblose Nadeln					A 175 230

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Ather		
ol A 173 190 A 60 308	β-Oxyäthyl- malonsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{COOH})_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{COO C}_6\text{H}_5 \\ \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{COOH})_2$ Aethylidenmalonsäureester			zäher Syrup					A 218 163
ol A 68 15	Oxyäthylsulfid	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$2 \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{OH} + 2 \text{KHS} = 2 \text{KCl} + \text{H}_2\text{S} + \text{S}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH})_2$ Aethylenchlorhydrin			farbloser Syrup	ul.	1			A 124 262
A 160 126	Oxyäthylinter- phosphorige Säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{PHO} \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + \text{H}_2 \text{PO}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{PHO} \cdot \text{OH}$			Syrup	1	1	ul.	CHCl <sub>3</sub> unl.	A. ch 23.353
in B 23 1823 A 219 45	Oxyacrylsäure	$\text{CH}_2 = \underset{\text{O}}{\text{C}} \text{H} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \underset{\text{O}}{\text{C}} \text{H} \cdot \text{COOH}$ α-Chlormilchsäure			farblose Flüssigkeit	1	1	1		Æ 13 212
B 19 3229	o-Oxyanthra- chinon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH} \quad 1.$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ Phthalsäureanhydrid Phenol $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ o-Amidoanthrachinon	190		orangerote Nadeln	sl.	1	1	Benzol 1	B 7 969
B 11 1481	m-Oxyanthra- chinon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH} \quad 1.$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ m-Amidoanthrachinon neben o-Oxyanthrachinon aus Phthalsäureanhydrid u. Phenol	302		gelbe Blättchen	sl.	1	1		B 12 1569
A 134 377	Oxyanthra- chinoncarbon- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	1. $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{COOH} + \text{O} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 2. Anthrachinoncarbonsäure	268		orangegelbe Nadeln	sl.				B 11 83
A 140 29	m-Oxyanthra- cumarin	$1' \text{ C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{CH}_3\text{CO}) \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{OH} \end{matrix} 1''$ $4' \text{ C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{CH}_3\text{CO}) \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{OH} \end{matrix} 3''$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} 1 \quad 3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2$ $+ \text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_4$ s-Dioxybenzoesäure	325		gelbe Nadeln	ul.	ul.	sl.	Eisessig 1	B 20 3142
A 175 230	β-Oxyanthra- nol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \\ \text{C}(\text{OH}) \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 + 2 \text{O} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \\ \text{C}(\text{OH}) \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$ Anthracen			grün- gelbliche Nadeln		1			B 18 3037

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Oxyaurin	C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$ + 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .OH = 2 H <sub>2</sub> + C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub> Salicylaldehyd Phenol			dunkel- violette Masse				B 9 801
p-Oxyazo- benzol	OH . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> . N = N . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .N = N.NO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O = N <sub>2</sub> + 2 HNO <sub>3</sub> + OH . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .N = N.C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Diazobenzolnitrat	152		orangefote Prismen	sl.	1	1	A 137 84
m-Oxybenzal- dehyd	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> $\begin{matrix} \text{NO} \\ \text{OH} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$ + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub> = H <sub>2</sub> O + OH . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .N = N . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> p-Nitrosophenol Anilin	104	246	farblose Nadeln	1	1	1	Ligroin unl. B 15 2045
p-Oxybenzal- dehyd	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .OH + CHCl <sub>3</sub> + 4KOH = 3KCl + 3H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OK} \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Phenol Chloroform	115- 126		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 9 824
m-Oxybenzoe- säure	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> $\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$ + HNO <sub>2</sub> = H <sub>2</sub> O + N <sub>2</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ m-Amidobenzoessäure	200		farblose Nadeln	sl.			A 91 189
		C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{SO}_2\text{H} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$ + KOH = KHSO <sub>3</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ m-Sulfobenzoessäure							A 148 33
p-Oxybenzoe- säure	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> $\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$ + HNO <sub>2</sub> = H <sub>2</sub> O + N <sub>2</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ p-Amidobenzoessäure	210		farblose monokline Prismen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> sl. A 127 145
		C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .OK + CO <sub>2</sub> = C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOK} \end{matrix}$ Phenolkalium							J.pr.Ch 10.100
m-Oxybenzoe- säureamid	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CO} . \text{NH}_2 \end{matrix}$	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> $\begin{matrix} \text{N} = \text{N} . \text{NO}_2 \\ \text{CO} . \text{NH}_2 \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$ + H <sub>2</sub> O = N <sub>2</sub> + HNO <sub>3</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CO} . \text{NH}_2 \end{matrix}$ salpetersaures m-Diazo- benzamid	167		farblose Blättchen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> unl. Z.1866 1
p-Oxybenzid	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{O} \\ \text{CO} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$ = H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{O} \\ \text{CO} \end{matrix}$ p-Oxybenzoessäure			amorphes Pulver	ul.	ul.	ul.	J.pr.Ch 28.194
p-Oxybenzo- phenon	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .OH	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CCl <sub>3</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH + H <sub>2</sub> O = 3HCl + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .OH Benzotrichlorid Phenol	134		farblose Blättchen	sl.	1	1	Essigsig 1 B 9 1919
		C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .NH <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O = NH <sub>3</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .OH p-Amidobenzophenon							A 210 275

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
B 9 801	p-Oxybenzoyl- p-Oxybenzoe- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown O.CO.C_6H_4.OH \end{matrix}$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix} \xrightarrow[4.]{1.} H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown OH.CO.C_6H_4.OH \end{matrix}$ p-Oxybenzoesäure	261		farblose Nadeln	sl.	1	1	J.pr.Ch 28.208	
A 137 84 B 8 1027	o-Oxybenzy- lidendithio- glycolsäure	$C_6H_4.OH \begin{matrix} \diagup S.CH_2.COOH \\ \diagdown H.C.S.CH_2.COOH \end{matrix}$	$2 SH.CH_2.COOH + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COH \end{matrix} = C_6H_4.OH \begin{matrix} \diagup S.CH_2.COOH \\ \diagdown H.C.S.CH_2.COOH \end{matrix} + H_2O$ Thioglykolsäure Salicylaldehyd	147- 148		weisse Krusten	sl.	1	1	Benzol CHCl <sub>3</sub> unl.	B 21 481
B 15 2045 B 9 824	o-Oxybenzy- lidenlepidin		 Lepidin + o-Oxybenzaldehyd	215		gelbe Nadeln					B 21 2169
A 91 189											
A 148 33	m-Oxybenzy- lidenlepidin		analog aus Lepidin u. m-Oxybenzaldehyd	254- 255		gelbe Krystalle	unl.	sl.			B 21 2170
J.pr.Ch 10.100 Z.1866 1	p-Oxybenzy- lidenlepidin		 Lepidin + p-Oxybenzaldehyd	252- 253		gelbe Nadeln	unl.	sl.			B 21 1429
J.pr.Ch 28.194											
B 9 1919 A 210 275	o-Oxybenzy- lidenlepidin		$C_6H_4N-CH=CH.C_6H_4.OH + H_2 = C_6H_4N-CH_2-CH_2.C_6H_4.OH$ o-Oxy-Benzylidenlepidin	180- 181		farblose Nadeln	sl.	1			B 21 2168

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
m-Oxybenzyl- lepidin		$C_6H_5N-CH=CH.C_6H_4.OH + H_2 = C_6H_5N.CH_2.CH_2.OH.C_6H_4$ m-Oxybenzylidenlepidin	209		gelbliche Prismen	sl.			B 21 2171
p-Oxybenzyl- lepidin		$C_6H_4.N=CH-CH.C_6H_4.OH + H_2 = C_6H_5N.CH_2.OH.C_6H_4$ p-Oxybenzylidenlepidin	179- 180		farblose Prismen	ul.	sl.	sl.	B 21 1428
Oxalbernstein- säure	$CO-CH_2.COOH$ $COOH$	$COO C_2H_5 + CH_2.COOC_2H_5 + C_2H_5ONa = 2 C_2H_5OH + Na . C_{12}H_{12}O_7$ Diäthylxalat Bernsteinsäure- diäthylester	155- 156 16-18 mm		Öl	ul.	l	l	B 22 885
α-Oxybutter- säure	$C H_3 . C H_2 . C H ( O H ) . C O O H$	$C H_3 . C H_2 . C H B r . C O O H + A g O H = A g B r + C H_3 . C H_2 . C H ( O H ) . C O O H$ α-Brombuttersäure $C H_3 . C H_2 . C H O + H C N + H C l + 2 H_2 O = N H_4 C l + C H_3 . C H_2 . C H ( O H ) . C O O H$ Propionaldehyd $COOH > C < \begin{matrix} C_2H_5 \\ OH \end{matrix} = CO_2 + C H_3 . C H_2 . C H ( O H ) . C O O H$ Aethyltartronsäure	43- 44	255- 260	farblose Krystalle				A 119 115 J 8 335 A 209 234
β-Oxybutter- säure	$C H_3 . C H ( O H ) . C H_2 . C O O H$	$C H_2 . C O . C H_2 . C O O C_2H_5 + H_2 = C H_2 . C H ( O H ) . C H_2 . C O O C_2H_5$ Acetessigester							A 149 205
γ-Oxybutter- säure	$C H_2 ( O H ) . C H_2 . C H_2 . C O O H$	$C H_2 O H + K C N + 2 H_2 O = K B r + C H_2 . O H$ $C H_2 B r + C H_2 . C O O N H_4$ Trimethylen- bromhydrin							M 3 700



Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 2171	γ-Oxybuttersäureanhydrid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$ 	$\text{CO Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO Cl} + 2 \text{H}_2 = 2 \text{HCl} + \begin{matrix} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2-\text{CO} \end{matrix} \text{O}$ $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \begin{matrix} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ Aethylenmalonsäure		206	farblose Flüssigkeit	1	1	1	A 171 261  A 227 22
B 21 1428	0xycamphorcarbonsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ 	$\text{C}_{10}\text{H}_{15} \begin{matrix} \text{CN} \\   \\ \text{O} \end{matrix} + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{C}_{11}\text{H}_{19}\text{O}_4$ Cyanocampher	160		farblose Warzen	ul.	1	1	Halber Dios. 1879
B 22 885	α-Oxycapronsäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NaBr} + \text{CO}_2 + 2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ α-Bromcapronsäure	60- 62		farblose Nadeln				K 12 367
B 22 885	γ-Oxycapronsäureanhydrid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$ 	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{AgOH} = \text{AgBr} + \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$ γ-Bromcapronsäure	220		farblose Flüssigkeit	1			A 208 67
A 119 115 K 8 335	ξ-Oxycapronsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$ Aethylparakonsäure			farblose Flüssigkeit				A 216 133
A 209 234	α-Oxycaprylsäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CHO} + \text{HCN} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Oenanthol	69.4		farblose Tafeln	sl.	1	1	A 177 103
A 149 205 M 3 700	o-Oxycarbanil	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\   \\ \text{O} \end{matrix} \text{CO}$	$\text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ // \\ \text{O} \\ \backslash \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \cdot \text{HCl} \xrightarrow{1.} \text{NH}_4\text{Cl} + \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\   \\ \text{O} \end{matrix} \text{CO}$ Harnstoff o Amidophenolchlorhydrat	137- 138		farblose platte Nadeln	1	sl.		B 19 2656
			$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \xrightarrow{2.} \text{CO Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\   \\ \text{O} \end{matrix} \text{CO}$ o-Amidophenol							B 20 177

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Bz. 1. Oxy- chinolin		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} 1 \\ \text{NH}_2 2 \end{matrix} + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} 1 \\ \text{NO}_2 2 \end{matrix} + 2 C_6H_5(OH)_2 = 2 C_6H_5N(OH) + 8 H_2O + H_2$ o-Amidophenol o-Nitrophenol Glycerin	73- 74	266.5	farblose prismatische Nadeln	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	M 3 556
Bz. 2. Oxy- chinolin		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} 1 \\ \text{NH}_2 3 \end{matrix} + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} 1 \\ \text{NO}_2 3 \end{matrix} + 2 C_6H_5(OH)_2 = 2 C_6H_5N(OH) + 8 H_2O + H_2$ m-Amidophenol m-Nitrophenol Glycerin	235- 238		farblose Prismen	sl.	1		CHCl <sub>3</sub> 1	M 3 599
Oxychinolin- säure		 $+ 3KOH = H_2 + 2H_2O +$			farblose Krystalle	1	sl.	sl.		B 16 2158
Oxyeinnolin		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{C(OH)=C} \\ \text{N=N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C(OH)=C} \\ \text{COOH} \end{matrix} = CO_2 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{C(OH)=C} \\ \text{N=N} \end{matrix}$ Oxyeinnolin-carbon- säure	225		farblose Prismen	sl.	1	1		B 16 681
Oxyeinnolin- carbonsäure		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C} \equiv \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{COOH} 1 \\ \text{COOH} 2 \end{matrix} + HNO_2 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{C(OH)=C} \\ \text{N=N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \end{matrix}$ o-Amidophenylpropiol- säure	260- 265		farblose Nadeln	ui.	sl.	sl.	HCl 1	B 16 680
Oxycitronen- säure		$CHCl \cdot COOH + KOH = KCl +$ Chlorcitronensäure			farblose Nadeln	1	1	1		A 177 157

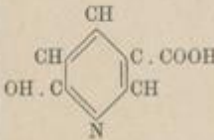
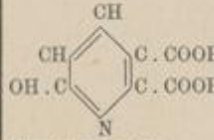
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther		
M 3 596	m-Oxyeumarin	$5. \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \cdot 2 \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot 1 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 + \begin{matrix} \text{CH}_3\text{COOH} \\   \\ \text{CH}(\text{OH})\text{COOH} \end{matrix} = \text{HCOOH} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$ Hydrochinon Aepfelsäure	248- 250		farblose Nadeln	sl.	1			B 17 1649
M 3 539	Oxydiäthyl- anilin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{O} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{S} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \end{matrix} + \text{Ag}_2\text{O} = \text{Ag}_2\text{S} + [\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2]\text{O}$ Thiodiäthylanilin	89		farblose Nadeln	sl.	sl.			B 21 2061
B 16 2158	Oxydimido- dianidoisatin	$\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_2$	$8 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{N} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{OH} + 7\text{NH}_3 = 7\text{H}_2\text{O} + 3\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_3$ Isatin Desoxyimidoisatin	295- 300		farblose Nadeln	sl.	1			A 190 377
B 16 681	Oxydimethyl- anilin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{O} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{S} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix} + \text{Ag}_2\text{O} = \text{Ag}_2\text{S} + [\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2]\text{O}$ Thiodimethylanilin	119		farblose Nadeln	ul.	1			B. 21 2056
B 16 681	Oxydimethyl- pyrrolidicar- bonsäure- diäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COO} \text{C} = \text{C} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$ $\begin{matrix} \text{CH}_3 \text{C} \parallel \quad \parallel \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{N} \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_2\text{OH} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_7\text{NO}_5 (\text{C}_2\text{H}_5)_2$ Diacetbernsteinsäureester	98- 100		farblose Krystalle		1			A 236 297
B 16 680	β-Oxydinaph- tylamin	$\text{O} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix} \text{NH}$	$\text{S} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix} \text{NH} + \text{CuO} = \text{CuS} + \text{O} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix} \text{NH}$ β-Thiodinaphtylamin	301		gelbes Krystall- pulver	sl.	sl.	Benzol sl.		B 19 2244
A 177 157	Oxydinetro- diphenylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Br} \\ (\text{NO}_2)_2 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (2,4) \end{matrix} = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2$ Amidophenol Bromdinitrobenzol	198- 199		orange- gelbe Nadeln	ul.	1	1		B. 22 900

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
o-Oxydiphenylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{ > } \text{NH} \text{ < } \text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + (\text{Ca Cl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{ > } \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{OH} \end{matrix} \text{ < } \text{C}_6\text{H}_4$ Resorcin Anilin	81.5- 82	340	perlmutter- glänzende Blättchen	sl.	1	1	Ligroin sl.	B 14 2345
p-Oxydiphenylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{ > } \text{NH} \text{ < } \text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \text{ NH}_2 + (\text{Ca Cl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{ > } \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{OH} \end{matrix} \text{ < } \text{C}_6\text{H}_4$ Hydrochinon Anilin	70	330	farblose Blättchen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 16 2799
Oxydiphenylenketon	$\text{CO} \text{ < } \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix} \text{ > } \text{C}_6\text{H}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{HSO}_4 \\ \text{CH} \end{matrix} \text{ > } \text{C}_6\text{H}_4$ o-Diazobenzoessäuresulfat Phenol	96		weisse Nadeln	ul.	sl.			B 21 981
Oxydiphenylphtalid	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{ > } \text{C} \begin{matrix} \text{ < } \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \text{O} \\ \text{ > } \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{O}_3$ o-Benzoylbenzoessäure Phenol			farblose Krystalle	ul.	1	1	Ligroin ul.	B 13 1613
Oxyguanidin	$\text{C} \begin{matrix} \text{ < } \text{NH}_2 \\ \text{= N} \cdot \text{OH} \\ \text{ > } \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{NH}_2\text{OH} \cdot \text{HCl} = \text{C} \begin{matrix} \text{ < } \text{NH}_2 \\ \text{= N} \cdot \text{OH} \\ \text{ > } \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} \end{matrix}$ Cyanamid Hydroxylamin- chlorhydrat			farblose Nadeln					J. pr Ch 21 132
o-Oxyhydroanthranol	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}(\text{OH}) \end{matrix} \text{ > } \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{ > } \text{C}_6\text{H}_3 \text{ < } \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + 4 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \text{ < } \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}(\text{OH}) \end{matrix} \text{ > } \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$ Chinizarin	99		gelbliche Blätter		1	1		A 212 15
Oxyisobuttersäure	$\text{CH}_3 \text{ > } \text{C} \begin{matrix} \text{ < } \text{OH} \\ \text{ > } \text{COOH} \end{matrix} \text{ < } \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \text{ > } \text{CO} + \text{HCN} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_3 \text{ > } \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \text{ < } \text{CH}_3$ Aceton $\text{COO CH}_3$ $+ \text{Zn}(\text{CH}_3)_2 + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{CH}_3\text{OH} + \text{ZnO} + \text{CH}_3 \text{ > } \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \text{ < } \text{CH}_3$ Oxalsäuredimethyl- ester	79	212	farblose Prismen	1	1	1		A 111 320 A 133 80

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	ul.	
B 14 2345			$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{C} \begin{matrix} \text{C Cl}_3 \\ \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O} = 3 \text{HCl} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Acetonchloroform								J pr Ch 41. 519
B 16 2799	γ-Oxyisocaproensäureanhydrid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$	$\text{C}_7 \text{H}_{11} \text{O}_4 = \text{CO}_2 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$ Terebinsäure	7-8	207	farblose Flüssigkeit	1				A 228 181
B 21 981	0xyisophtal-säure	$\begin{matrix} \text{COOH} \text{ 1.} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{COOH} \text{ 3.} \\ \text{OH} \text{ 4.} \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + 2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$ Isobutylessigsäure	305- 306		farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> ul.	J pr.Ch 14.99
	0xyisophtal-säure	$\begin{matrix} \text{COOH} \text{ 1.} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{COOH} \text{ 3.} \\ \text{OH} \text{ 5.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \text{ 1.} \\ \text{COOH} \text{ 2.} \end{matrix} + \text{CO}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Salicylsäure $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 3.} \\ \text{OH} \text{ 4.} \end{matrix} + 6 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} (\text{COOH})_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$ m-Xylenol			farblose Nadeln	sl.	1	1		B 11 377
B 13 1613	α-Oxyisovaleriansäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$(\text{OH})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \\ \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O}$ Rufgallussäure	288		farblose Nadeln	sl.	1	1		M 1 437
J.pr Ch 21 132	β-Oxyisovaleriansäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{CH} \text{Br} \cdot \text{COOH} + \text{Ag OH} = \text{Ag Br} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Bromisovaleriansäure $2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}=\text{CH}_2 \end{matrix} + 10 \text{O} = 2 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Dimethylallylcarbinol	82		rhombische Tafeln	1	1	1		A 139 206
A 212 15			$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{HCl} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Chloressigsäureäthylester Aceton			farbloser Syrup	1	1	1		A 185 163
A 111 320	0xyisoxazoldicarbon-säure	$\text{COOH} \cdot \text{C} \cdot \text{C}(\text{OH}) = \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\begin{matrix} \text{N} \\ \text{O} \end{matrix}$	$\text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \text{ 2.} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{H}_2\text{O}$ Acetondicarbon-säure Isoamylnitrat	183- 184		farblose Prismen	1	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> ul.	B 24 860

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Oxylepidin	$C_{28}H_{50}O_2$	$C_{28}H_{50}O + O = C_{28}H_{50}O_2$ Lepidin	220		gelbe Nadeln	ul.	sl.	ul.	Z 1867 314
p-Oxylophin	$C_6H_5 \cdot C \cdot NH$ $\parallel$ $C_6H_5 \cdot C \cdot N$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + C_6H_5 \cdot \begin{matrix} OH \\ \parallel \\ CHO \end{matrix} + 2NH_3 = 3H_2O + C_{21}H_{19}N_3O$ Benzil p-Oxybenzaldehyd	254- 255		farblose Nadeln				B 15 1269
Oxylutidin- äthyläther		$2 C_2H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + NH_3 = CO_2 + C_2H_5OH + 2H_2O + C_9H_{13}NO$ Acetessigester	245- 247		flüssig				G 16 449
Oxymethyl- säure	$CH_3 \cdot CH \cdot \begin{matrix} C(OH, COOH) \\ \parallel \\ CH_2 - CH_2 \end{matrix} \cdot CH \cdot C_6H_7$	$C_{10}H_{20}O + 3O = H_2O + C_{10}H_{18}O_3$ Menthol	173- 175 (15 mm)		farbloser Syrup		1		A . ch 7.447
Oxymethan- sulfonsäure	$CH_3 \cdot \begin{matrix} OH \\ \parallel \\ SO_3H \end{matrix}$	$CH_3OH + H_2SO_4 = H_2O + CH_3 \cdot \begin{matrix} OH \\ \parallel \\ SO_3H \end{matrix}$ Methylalkohol			farblose Krystalle				B . 6 1031
m-Oxymethyl- cumaril- säureäthyl- ester		$C_6H_4 \cdot \begin{matrix} OH \\ \parallel \\ OH \end{matrix} + NaOH + CH_3Cl \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 = 2H_2O +$ Resorcin Chloracetessigester $HCl + C_{10}H_8O_4 \cdot C_2H_5$	178		farblose Nadeln	sl.	1	Benzol sl.	B 19 2928
mo-Oxymethyl- thiazolcar- bonsäure- äthylester	$CH_3 \cdot C \cdot \begin{matrix} N \cdot C(OH) \\ \parallel \\ C(COO C_2H_5) \end{matrix} \cdot S$	$CH_3 \cdot CO \cdot CHCl \cdot COO C_2H_5 + KCN S = KCl +$ Chloracetessigester $CH_3 \cdot C \cdot \begin{matrix} N \cdot C(OH) \\ \parallel \\ C(COO C_2H_5) \end{matrix} \cdot S$	128		atlas- glänzende Blätter				B 20 3131
α-Oxy-β-naph- thylloxam- säure		$C_{10}H_8 \cdot \begin{matrix} OH \\ \parallel \\ COO C_2H_5 \end{matrix} + NH_2 \cdot OH = C_2H_5 \cdot OH + C_{10}H_8 \cdot \begin{matrix} OH \\ \parallel \\ OO \cdot NH(OH) \end{matrix}$ α-Naphtol-β-carbon- säureester Hydroxylamin	174		farblose Oktaeder	sl.	1	1	B . 22 1276

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
Z 1867 314 B 15 1269	$\beta$ Oxy- $\alpha$ naphth- hydroxam- säure		analog aus $\beta$ Naphtol- $\alpha$ carbonsäureester	178		gelbliche Masse	sl.	1	sl.	B. 22 1277
G 16 449	$\beta$ -Oxynaphto- chinon		 Oximidonaphthol			hellgelbe Nadeln	sl.	1	1	A 154 321
A. ch 7.447			 Diimidonaphthol							B 11 1315
B. 6 1031	1. 2. 7 Oxy- naphto- chinonoxim			235		braun- gelbe Nadeln	sl.			B. 23 521
B 19 2928	$\alpha$ -Oxynaphtoe- disulfosäure					weisse Nadeln	1	1		B. 22 788
B 20 3131	$\alpha$ -Oxynaphtoe- phosphor- säure					weisse Nadeln			Aceton leicht	B 21 1186
B. 22 1276	$\beta$ -Oxynaphtoe- phosphor- säure			156		weisse Nadeln	1	1	1	Ligroin B. 22 393
	$\alpha$ -Oxynaphtoe- sulfosäure					farblose Nadeln	1	1		B. 22 787

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	CHCl <sub>3</sub>	
β-0xynaph- toylbenzoe- säure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} . C_6H_4 . COOH$	$C_{10}H_6 . OH + 5 O = 2 CO_2 + C_{10}H_6 . OH$ $C_{10}H_6 . OH + 5 O = 2 CO_2 + C_{10}H_6 . OH$ β-Dinaphtol	256		seiden- glänzende Prismen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 16 299
α-0xynaphthyl- methylketimid	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown C . CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup CO . CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} + NH_3 = C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown C . CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} + H_2O$ α-Oxynaphthyl- methylketon	203		goldgelbe Nadeln					B 21 324
α-0xynaphthyl- methylketon (Acetonaphtol)	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup CO . CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_{10}H_7OH + 2 CH_3 . COO Na + H_2 SO_4 = Na_2 SO_4 +$ α-Naphtol $C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup CO . CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} + H_2O + CH_3 . COOH$	103		blassgrüne Prismen	sl.		Benzol leicht		B 21 322
p-0xynikotin- säure		 = CO <sub>2</sub> + OH . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> N . COOH Oxychinolinsäure COOH . C = CH . O   CH = CH . CO + NH <sub>3</sub> = OH . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> . N . COOH Cumalinsäure	301- 302		farblose Nadeln	sl.	ul.	ul. CHCl <sub>3</sub> ul.	B 17 589	
Oxyoktylsäure	$(CH_2)_5 . C . CH_2 . C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_3 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$(CH_2)_5 . C . CH = C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} + 3 O = (CH_2)_5 . C - CH_2 - C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_3 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ Diisobutylene	107		farblose Nadeln	1	1	1		J 14 205
Oxypentaldin	$\begin{matrix} CH_2 = CH \\ CH_2 = CH \\ CH_2 = CH \\ CH_2 = CH \end{matrix} N . O . CH = CH_2$	$5 CH_2 . CH(OH) . NH_2 = 4 H_2O + 4 NH_3 + (CH_2 = CH)_5 NO$ Aldehydammoniak			dunkel- braunes Pulver	ul.				J. 1857 388
o-0xyphenyl- essigsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} . COOH$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH(OH) \end{matrix} . COOH + H_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} . COOH$ Oxymandelsäure	187		farblose Nadeln	1				B 17 974
m-0xyphenyl- essigsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} . COOH$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} . COOH + HNO_3 = H_2O + N_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} . COOH$ m-Amido-α-tolylsäure	129		farblose Nadeln	1	1	1		B 17 507



Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 16 299	o-Oxyphenylglycin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + CH_2Cl \cdot COOH = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ o-Amidophenol Chloressigsäure			farblose Blättchen	sl.	1	1	J pr. Ch 29.289
	p-Oxyphenylglycin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + CH_2Cl \cdot COOH = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ 4. p-Amidophenol Chloressigsäure			farblose Blättchen	sl.	sl.	nl.	J pr Ch 29.291
B 21 324	o-Oxyphenylglyoxylsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CO} \cdot COOH \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CO} \cdot COOH \end{matrix} + HNO_2 = N_2 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CO} \cdot COOH \end{matrix}$ 2. Isatinsäure	33— 44		farblose Nadeln				B 17 973
B 21 322	o-Oxyphenylharnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CO \cdot NH_2 \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \cdot HCl \end{matrix} + CONK = KCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CO \cdot NH_2 \end{matrix}$ 2. o-Amidophenolchlorhydrat	154		farblose Prismen	1	1	1	B 16 374
	p-Oxyphenylharnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CO \cdot NH_2 \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \cdot HCl \end{matrix} + CONK = KCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CO \cdot NH_2 \end{matrix}$ 4. p-Amidophenolchlorhydrat	168		farblose Tafeln	1	1	1	B 16 376
B 17 589	o-Oxyphenylsenföhl	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{N} \\ \text{O} \end{matrix} \text{C} \cdot SH$	$CS_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} = H_2S + C_6H_4 \begin{matrix} \text{N} \\ \text{O} \end{matrix} \text{C} \cdot SH$ o-Amidophenol $C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CS \cdot NH_2 \end{matrix} = NH_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{N} \\ \text{O} \end{matrix} \text{C} \cdot SH$ o-Oxyphenylthioharnstoff	193		farblose Nadeln	sl.	sl.	1	B 9 465  B 11 2263
B 17 2390	o-Oxyphenylthioharnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CS \cdot NH_2 \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \cdot HCl \end{matrix} + CNS \cdot NH_4 = NH_4Cl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CS \cdot NH_2 \end{matrix}$ 2. o-Amidophenolchlorhydrat Rhodanammonium	161		farblose Krystalle	nl.	1	1	B 11 2263
K 14 205	p-Oxyphenylthioharnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CS \cdot NH_2 \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \cdot HCl \end{matrix} + CNS \cdot NH_4 = NH_4Cl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot CS \cdot NH_2 \end{matrix}$ 4. p-Amidophenolchlorhydrat Rhodanammonium	214		glas- glänzende Tafeln	nl.	sl.	1	B 16 375
J. 1857 388	Oxyphenylurethan	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot COO \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$Cl \cdot COO \cdot C_2H_5 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \cdot COO \cdot C_2H_5 \end{matrix}$ Chlorameisensäureester Amidophenol	85		farblose trikline Prismen	nl.		1	Bl 25 177
B 17 974										
B 17 507	o-Oxyphthalanil	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot C_6H_4 \cdot OH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot C_6H_4 \cdot OH$ Phtalsäureanhydrid o-Amidophenol	220		farblose Prismen		1		B 9 1528

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
m-Oxyphtal- säure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \quad 1. \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_3 \\ \diagup \\ \text{COOH} \quad 2. \\ \text{OH} \quad 4. \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad 1. \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_3 \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \quad 2. \\ \text{OH} \quad 4. \end{array} + 6 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_3 \\ \diagup \\ \text{COOH} \\ \text{OH} \end{array}$ o-Xylenol	181		farblose Nadeln	sl.	1	1	Aceton 1	B 11 381
α-Oxy-α-pipe- colin		$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}$ Benzoyl-β-Amidovaleriansäure	84		farblose Tafeln	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 22 1056
Oxypiperidin		$\text{NH}_2$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{O} \cdot \text{NH}$ β-Amidovaleriansäure	39- 40	256	farblose Krystalle	1	1	1		B 21 2241
β-Oxypyridin		$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{CH} \text{---} \text{C} \cdot \text{HSO}_3 \\ \diagup \\ \text{CH} \end{array} + \text{KOH} = \text{KHSO}_3 + \text{C}_5\text{H}_4\text{N} \cdot \text{OH}$ Pyridinsulfosäure	124.5		farblose Nadeln	1	1			B 17 768
γ-Oxypyridin		$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} \text{---} \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \diagup \\ \text{CH} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{C}_5\text{H}_4\text{N} \cdot \text{OH}$ β-Oxypikolinsäure	148.5		farblose monokline Prismen	1	1			J pr Ch 29,65
αα-Oxythio- naphthen	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{C} \cdot \text{C}(\text{OH}) = \text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH} = \text{CH} \\ \text{S} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{S} \cdot \text{CHO} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} = \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_5\text{SO}$ α-Thiophen- aldehyd      Bernsteinsäure	72		farblose Nadeln	sl.				B 19 1618

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 11 381	Oxytoliden	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{CO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{H}_2\text{O} + 6 \text{Br} = 6\text{HBr} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{CO} \end{array}$ Stilben	172		weisse Blätter	nl.	sl.	1	A 153 121
B 22 1056	Oxytrialdin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \end{array} \text{N}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \end{array} \text{N} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \end{array} \text{N}$ Hydracetamid			braunes Pulver				A. Spl. 6. 5
B 21 2241	$\beta$ -Oxytri- methylen- phthalimid	$\begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \text{N} \\ \diagup \text{CO} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \text{N} \\ \diagup \text{CO} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$ $\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N}$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \text{N} \\ \diagup \text{CO} \end{array} \text{NK} = 2 \text{KCl} +$ Dichlorhydrin Phtalimidkalium	205		farblose Nadeln	nl.			B 21 2690
B 21 2241	m-Oxyuvitin- säure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \quad 1. \\ \text{COOH} \quad 3. \\ \text{OH} \quad 4. \\ \text{CH}_3 \quad 6. \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_3 + \text{CHCl}_3 = 3\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO} \text{C}_6\text{H}_3 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Acetessigester Chloroform			farblose Nadeln	sl.	1	1	B 7 929
B 17 763	Oxy- $\alpha$ -stilbazol	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{CH} \end{array} \text{C} = \text{C} = \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{CH} \end{array}$ $\text{N} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{C.OH}$	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{CH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3 + \text{CHO} \cdot \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{CH} \end{array} \text{C.OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{NO}$ $\alpha$ -Picolin Salicylaldehyd	132		weisse Krystalle	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ sl. B 23 2697
J pr Ch 29.65	Oxy- $\alpha$ -stil- bazolin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} - \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{CH} \end{array}$ $\text{NH} \quad \text{C.OH}$	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{CH} \end{array} \text{C} - \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{CH} \end{array} \text{C.OH} + 4\text{H}_2 = \text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{NO}$ Oxy- $\alpha$ -stilbazol	93- 94		weisse Krystalle			Benzol unl.	B 23 2700
B 19 1618	$\alpha$ -Oxystilben	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{CHO} \end{array} \begin{array}{c} 1. \\ 2. \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{CH} \end{array} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Salicylaldehyd $\alpha$ -Toluyisäure	135- 136		farblose Nadeln	nl.	sl.		Am 1 315

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Oxysulfobenzid	$\begin{matrix} \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{SO}_2$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{SO}_2$ Phenol	239		farblose ortho- rhombische Prismen	ul.	1	1	Benzol sl.	A 147 52
Oxysulfocyan- diäthylester	$\begin{matrix} \text{CN} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{CN} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{N}_2\text{O}_3 = \text{S} + \text{N}_2\text{O} + 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CN} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{CN} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Xanthogenamid			farblose prismatische Säulen	sl.	1			A 82 277
Oxytetraldin	$\begin{matrix} \text{CH}_2 = \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \end{matrix} \text{N} \cdot \text{OH}$	$4 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{NH}_2 = 3 \text{NH}_3 + 3 \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_2 = \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \end{matrix} \text{N} \cdot \text{OH}$ Aldehydammoniak			gelbbraunes Pulver	sl.		ul.		J 1857 387
α-Oxyvalerian- säure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$ α-Bromvaleriansäure	31		farblose Tafeln	1	1	1		B 17 2504
γ-Oxyvalerian- säureanhydrid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$ Lävulinsäure	207- 208		farblose Flüssigkeit					A 216 56
m-Oxycimmt- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} (1) \\   \\ \text{OH} \end{matrix} (3)$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\   \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \end{matrix}$ m-Oxybenzal- Essigsäure dehyd	191		farblose Prismen	1				B 22 2357
Papaveraldin		$\text{C}_{20}\text{H}_{21}\text{NO}_4 + 2 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{19}\text{NO}_2$ Papaverin	210		gelbliches Krystall- pulver	ul.	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1	M 6 956

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Ather		
A 147 52  A 82 277	Papaverin		Im Opium	147		farblose Prismen	sl.	l.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	A 66 125
J 1857 387  B 17 2504 A 216 56  B 22 2357	Papaverin- säure		$C_{20} H_{23} NO_4 + 15 O = 4 CO_2 + 4 H_2 O + C_{16} H_{13} NO_7$ Papaverin	233		farblose Tafeln	sl.	sl.	sl.		M 6 380
M 6 956	Papaverolin		$C_{20} H_{23} NO_4 + 4 HJ = 4 CH_3 J + C_{16} H_{13} NO_4$ Papaverin			farblose Nadeln		l.			M 6 967
	Parabansäure		$CO < \begin{matrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{matrix} > C \cdot NH > CO + H_2 O + O_2 = CO_2 + CO(NH_2)_2 + CO < \begin{matrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{matrix} >$ Harnsäure			farblose monokline Säulen		l.			A 26 285

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Paraconin	$C_8 H_{10} N$	$CO(NH_2) + \begin{array}{c} COOH \\   \\ COOH \end{array} = 2H_2O + CO \begin{array}{c} NH \cdot CO \\   \\ NH \cdot CO \end{array}$ Harnstoff Oxalsäure $2 CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CHO + NH_3 = 2 H_2O + C_8 H_{10} N$ Butyraldehyd			gelbe Flüssigkeit	sl.	1	1	Bl 18 97  A 157 352
Paracyan	$(CN-CN)_3$	$3 \begin{array}{c} CN \\   \\ Hg \end{array} = 3 Hg + (CN-CN)_3$ Cyanquecksilber $2 (CNJ)_2 = 6 J + (CN-CN)_3$ Cyanurjodid			braun- schwarze Masse				Berz. Jahresb. 10.72  J pr Ch 34.159
Paraldimin	$\begin{array}{c} (CH_3 \cdot CHO) \\ (CH_3 \cdot CHO) \end{array} CH_2 \cdot CH = NH$	$\begin{array}{c} (CH_3 \cdot CHO) \\ (CH_3 \cdot CHO) \end{array} CH_2 \cdot C \begin{array}{c} H \\ \diagdown \\ NH \end{array} \cdot HCl + Ag OH = H_2O + Ag Cl$ Paraldiminchlorhydrat $+ C_8 H_{10} O_2 \cdot CH = NH$		140	farblose Flüssig- keit	sl.			B 23 749
Paraldimin- chlorhydrat	$\begin{array}{c} (CH_3 \cdot CHO) \\ (CH_3 \cdot CHO) \end{array} CH_2 \cdot C \begin{array}{c} H \\ \diagdown \\ NH \end{array} \cdot HCl$	$\begin{array}{c} (CH_3 \cdot CHO) \\ (CH_3 \cdot CHO) \end{array} CH_2 \cdot C \begin{array}{c} H \\ \diagdown \\ N \end{array} \cdot NO + HCl + H_2O = 4 C_8 H_{10} NO_2 \cdot HCl$ Nitrosoparaldimin $+ HNO_2$			farblose Nadeln	1	1	nl. Benzol unl.	B 23 747
Paraorsellin- säure	$C_6 H_5 \begin{array}{c} \diagup COOH \ 1. \\   OH \ 2. \\   OH \ 4. \\ \diagdown CH_3 \ 6. \end{array}$	$C_6 H_5 \begin{array}{c} \diagup OH \ 1. \\   OH \ 3. \\   CH_3 \ 5. \end{array} + KHCO_3 = H_2O + C_6 H_5 \begin{array}{c} \diagup COOK \\   (OH)_2 \\ \diagdown CH_3 \end{array}$		172	farblose Nadeln	sl.	1	1	M 1 236
Parpevolin	$\begin{array}{c} CH \cdot C_2 H_5 \\   \\ CH_2 \text{---} \text{---} CH_2 \\   \quad \quad   \\ CH_2 \cdot CH \quad CH \cdot CH_3 \\   \\ NH \end{array}$	$\begin{array}{c} \diagup CH = C(CH_3) \\ C(C_2H_5) \\ \diagdown CH = C(CH_3) \end{array} N + 3 H_2 = C_9 H_{19} N$ s-Parvolin		165- 167	farblose Flüssig- keit				A 246 45
Parpevolin	$\begin{array}{c} CH \cdot CH_3 \\   \\ CH_2 \text{---} \text{---} CH_2 \\   \quad \quad   \\ CH_2 \cdot CH \quad CH \cdot CH_3 \\   \\ NH \end{array}$	$\begin{array}{c} C \cdot CH_3 \\   \\ CH_2 \cdot C \text{---} \text{---} C(CH_3) \\   \quad \quad   \\ CH_2 \cdot C \quad CH_2 \\   \\ NH \end{array} + 2 H_2 = C_9 H_{19} N$ Dihydroparvolin		150- 152	farblose Flüssig- keit				B 21 2860

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
Bl 18 97	Parvolin		$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O} + \text{C}_6\text{H}_{11}\text{N}$ Propionaldehyd      Acetamid	198- 200		farbloses Öl	1	1	1	B 18 3097
A 157 352	Parvolin		$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_{11}\text{N}$ Propionaldehyd- ammoniak      Propionaldehyd	198- 199		farbloses Öl				B. 23 685 u. 1111
Berz. Jahresb. 10, 72	Pelargonsäure	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_7 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_7 \cdot \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_7 \cdot \text{COO} \cdot \text{NH}_4$ Oktylcyanid	12,5	253- 254	farblose Flüssig- keit				A 164 333
J pr Ch 34, 159	Pentaäthyl- benzol	$\text{C}_6\text{H} (\text{C}_2\text{H}_5)_5$	$\text{CH}_2 = \text{CH} (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{COOH} + \text{KOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_2 \cdot \text{COOK} + \text{H}_2 + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{COOH}$ Undekylensäure			farbloses Öl	ul.			B 15 1691
B 23 749	Pentabrom- äthan	$\text{CH Br}_2 \cdot \text{C Br}$	$\text{CH Br} = \text{C Br}_2 + \text{Br}_2 = \text{CH Br}_2 - \text{C Br}_2$ Tribromäthylen			prismatische Nadeln	1	1	Benzin ul.	B. 21 2815
B 23 747	Pentabrom- diketoxyl- hexen		$3 \text{CH Br} = \text{C Br}_2 + 3 \text{O} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{CH Br}_2 \cdot \text{COOH} + \text{CH Br}_2 \cdot \text{C Br}_2$ Tribromäthylen	56- 57		gelbe monokline Krystalle	1	1		A 122 125 Bl. 23 173
M 1 236	Pentabrom- diketoxyl- hexen		$\text{C}_6\text{H}_3 (\text{OH})_3 + 5 \text{Br}_2 = 5 \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_5\text{O}_3$ Phloroglucin	119- 120		farblose Nadeln				B 23 1726
A 246 45	Pentaäthyl- anthragallol- oxanthrol		$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H} (\text{CH}_2)_2 + 5 (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} + 5 \text{H}_2 = 5 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{O} (\text{CO} \cdot \text{CH}_3) \\ \text{C} \cdot \text{O} (\text{CO} \cdot \text{CH}_3) \end{matrix} \text{C}_6\text{H} (\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3)_2$ Anthragallol	203		farblose Nadeln				B 21 1172
B 21 2860	Pentachlor- äthan	$\text{CH Cl}_2 \cdot \text{C Cl}_3$	$\text{CH}_2 \text{Cl} - \text{CH}_2 \text{Cl} + 3 \text{Cl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{CH Cl}_2 \cdot \text{C Cl}_3$ Aethylenchlorid			farblose Flüssig- keit				A 80 130
			$\text{CCl}_3 \cdot \text{COH} + \text{PCl}_5 = \text{PO Cl}_3 + \text{CH Cl}_2 \cdot \text{C Cl}_3$ Chloral							A.151 117

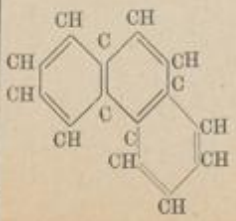
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Pentachlor- diketohexen	$\begin{array}{c} \text{CCl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl}_2 \\    \qquad \qquad   \\ \text{CH} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 + 10 \text{Cl} = 5 \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{CCl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl}_2 \\    \qquad \qquad   \\ \text{CH} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$ Resorcin	92.5	160 (25 mm)	farblose Prismen	1	1	$\text{CS}_2$ I	B 23 3777
Pentachlor- ketonaph- talin		$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + 4 \text{Cl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_5\text{O Cl}_5$ $\alpha$ Naphthol	156- 157		farblose monokline Tafeln	sl.	ul.		B 21 1044
Pentaerythrit	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array}$	$4 \text{H} \cdot \text{CHO} + \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \text{H}_2\text{O} = \text{H} \cdot \text{COOH} + \text{C}(\text{CH}_2 \cdot \text{OH})_4$ Formaldehyd Acetaldehyd	253		farblose tetragonale Krystalle	1			A. 265 319
Pentakohlen- sulfid	$\text{C}_5\text{S}_2$	$5 \text{CS}_2 + 16 \text{Na} = 8 \text{Na}_2\text{S} + \text{C}_5\text{S}_2$	135		rotbraunes Pulver	1	1		Z 1870 666
Pentamethyl- äthol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{C} \cdot \text{C} - \text{OH} \\   \qquad \qquad   \\ \text{CH}_3 \qquad \qquad \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{C} \cdot \text{COCl} + 2 \text{Zn}(\text{CH}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnO} + \text{CH}_4 + \text{CH}_3 \cdot \text{ZnCl} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Trimethylsigsäure- chlorid $+ (\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$			farblose Flüssig- keit			$\text{CS}_2$ ul.	A 177 176
Pentamethyl- benzoessäure	$\text{C}_6(\text{CH}_3)_5 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}(\text{CH}_3)_5 + \text{COCl}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HCl} + \text{C}_6(\text{CH}_3)_5 \cdot \text{COOH}$ Pentamethyl- benzol	210.5		farblose Prismen	sl.	1		B. 22 1221
Pentamethyl- benzol	$\text{C}_6\text{H}(\text{CH}_3)_5$	$\text{C}_6\text{H}_6 + 5 \text{CH}_2\text{Cl} + (\text{AlCl}_3) = 5 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}(\text{CH}_3)_5$ Benzol Methyl- chlorid	53	230	farblose Krystalle				A. ch 1.472
Pentamethylen		$\text{CH}_2\text{Br}(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{Zn} = \text{ZnBr}_2 + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \qquad \text{CH}_2 \\   \qquad \qquad   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$ Pentamethylen- dibromid		35	flüssig				K. 21 344
Pentamethyl- lendiamin	$\text{NH}_2(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{NH}_2$	$\text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} + 4 \text{H}_2 = \text{NH}_2(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{NH}_2$ Trimethylcyanid	15	178- 179	farblose Krystalle	1	1	sl.	B 16 1151
Penta- methylen- dibromid	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_3(\text{OH}) \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + 2 \text{HBr} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3\text{Br} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Pentamethylen- glykol	204- 206		farblose Flüssig- keit				J. pr Ch 39.543

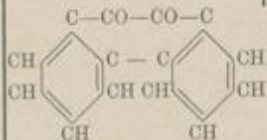


Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
B 23 3777	Pentamethy- lendicarbon- säure	$\text{COOH.CH} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH.COOH}$	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}(\text{COOH})_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}(\text{COOH})_2 \end{array} = 2 \text{CO}_2 + \text{COOH.CH} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH.COOH}$ Pentamethylentetra- carbonsäure	159- 160		farblose Warzen	sl.	1	sl.		Sec. 51 244
B 21 1044	Pentamethy- lenglykol	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ $(\text{CH}_2)_5 + 2 \text{HNO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{N}_2 + 4 \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_2)_5$ $\text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ Pentamethylen- diamin	162 (31 mm)		farbloser Oel	1	1	sl.		J. 22 388
A. 265 319	Pentamethy- lenoxyd	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{O}$	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{O}$ Pentamethylenglykol	81- 82		farblose Flüssig- keit	1	1	1		J. 22 389
Z 1870 666	Pentamethyl- rosanilin	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{Cl} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{SH} + \text{C}_{21}\text{H}_{19}\text{N}_2\text{Cl}$ Dimethylanilin Benzolsulfochlorid	130		rotbraunes Pulver	ul.	1	ul.	Ligroin	B 12 1275
A 177 176	Pentau primär	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 8 \text{HJ} = 2 \text{H}_2\text{O} + 4 \text{J}_2 + \text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_3$ Acetylaceton	36- 36.5		farblose Flüssigkeit					A. ch. 12.233
B. 22 1221	Pentan secundär	$\text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} + \text{Zn} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{Zn} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{OH} \end{array} + \text{HJ} + \text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$ isoamyljodid	90.5- 31.5		farblose Flüssig- keit					A. 74 53
A. ch 1.472	Pentan tertiär	$\text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{Cl}_3 + \text{Zn} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} = \text{Zn} \text{Cl}_2 + \text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Acetonchlorid Zinkmethyl	-20	9.5	farblose Flüssig- keit					Z.1871 257
J. 21 344			$2 \text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{J} + \text{Zn} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} = \text{ZnJ}_2 + 2 \text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$ tertiäres Butyljodid								Z.1870 520
B 16 1151 J. pr Ch 39.543	β Pentenyl- glycerin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{C}_2\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}(\text{OH}) \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \end{array}$ Vinyläthylcarbinol	192 (58.3 mm)		farbloser Syrup					B 21 3349

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wass.	Alkoh.	Äther		
γ-Pentenyl- glycerin	$\text{CH}_2.\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}_2$	$\text{CH}_2=\text{CH}.\text{CH}_2 > \text{CH}.\text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{O} =$ Methylallylcarbinol $\text{CH}_2.\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}_2$		180 (27 mm)	farblose Flüssig- keit					B 21 3351
γ-Pentylen- glykol	$\text{CH}_2.\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{OH}$	$\text{CH}_2.\text{CO}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{OH} + \text{H}_2 = \text{CH}_2.\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{OH}$ Acetylpropylalkohol		219- 220 (713 mm)	farbloses dickes Oel	1	1	Ligroin ul.		Soc. 51 836
γ-Pentylen- oxyd	$\text{CH}_2.\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2$ O	$\text{CH}_2.\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2(\text{OH}) + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2.\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2$ γ-Pentylenglykol		77- 78 (716 mm)	farblose Flüssig- keit	1	1	1		Soc. 51 837
Perbromäthan	$\text{CBr}_4$	$\text{CHBr}_3.\text{CBr}_3 + \text{Br}_2 = \text{HBr} + \text{CBr}_3.\text{CBr}_3$ Pentabromäthan $\text{CCl}_3.\text{CCl}_3 + 3 \text{Br}_2 + (\text{Al}_2\text{Cl}_6) = \text{CBr}_3 - \text{CBr}_3 + 3 \text{Cl}_2$ Perchloräthan			farblose Prismen		sl.	sl.	$\text{CS}_2$ leicht	A 124 271 K. 13.287
Perbrom- äthylen	$\text{CBr}_2 = \text{CBr}_2$	$\text{CHBr}_2 - \text{CBr}_2 + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CBr}_2 = \text{CBr}_2$ Pentabromäthan $2 \text{CH}_3.\text{CH}_2\text{J} + 7 \text{Br}_2 = 10 \text{HBr} + \text{J}_2 + \text{CBr}_2 = \text{CBr}_2$ Aethyljodid		53	farblose Tafeln					A 122 126 B 11 2239
Perbrom- methyltri- sulfid	$\text{CBr}_3.\text{S} > \text{S}$ $\text{CBr}_2.\text{S} > \text{S}$	$2 \text{CS}_2 + 4 \text{Br}_2 = \text{SBr}_2 + \text{CBr}_3.\text{S} > \text{S}$		125	farblose Prismen	nl.	sl.	sl.	$\text{CS}_2$ 1	B. 15 987
Perchloräthan	$\text{CCl}_3.\text{CCl}_3$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + 5 \text{Cl}_2 = 5 \text{HCl} + \text{CCl}_3.\text{CCl}_3$ Aethylchlorid		185	rheombische weisse Tafeln					A. ch. 64.328
Perchlor- äthylen	$\text{CCl}_2 = \text{CCl}_2$	$\text{CCl}_2 = \text{CCl}_2 + \text{Cl}_2 = \text{CCl}_3 - \text{CCl}_3$ Perchloräthylen $\text{CCl}_3 - \text{CCl}_3 = \text{CCl}_2 = \text{CCl}_2 + \text{Cl}_2$ Perchloräthan		121	farblose Flüssig- keit					A. ch. 18.48 A. ch. 18.48
Perchlor- ameisen- säuremethyl- ester	$\text{Cl}.\text{COO}.\text{C}.\text{Cl}_3$	$2 \text{CCl}_4 = \text{CCl}_2 = \text{CCl}_2 + 2 \text{Cl}_2$ Perchlormethan $3 \text{CCl}_3.\text{COH} + \text{AlCl}_3 = \text{Al}(\text{OH})_3 + 3 \text{CCl}_3 = \text{CCl}_2$ Chloral $\text{Cl}.\text{COO}.\text{CH}_3 + 3 \text{Cl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{Cl}.\text{COO}.\text{CCl}_3$ Chlorameisensäure- methylester		127.5 -128	farbloses Oel					A. 33 333 A.chem 12.269 J.pr Ch 36.100

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 3251	Perchlorbenzol	$\text{C}_6\text{Cl}_6$	$\text{C}_6\text{Cl}_5\text{OH} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_6\text{Cl}_6$ Perchlorphenol $3 \text{CHCl}_3 - \text{CHCl}_2 = 6 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_6$ Acetylenchlorid	226	326	farblose Prismen	ul.	sl.		A.Spl 7.256 A.Spl 7.256
Soe. 51 836	Perchlor- kohlen- säure- äthylester	$\begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CCl}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CCl}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} + 10 \text{Cl}_2 = 10 \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C}_2\text{Cl}_5 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{Cl}_5 \end{array}$ Kohlensäure- diäthylester	85— 86		farblose Nadeln				A 47 293
Soe. 51 837	Perchlor- kohlen- säure- methyl- ester	$\begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{CCl}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \cdot \text{CCl}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 6 \text{Cl}_2 = 6 \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{CCl}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \cdot \text{CCl}_3 \end{array}$ Kohlensäure- dimethylester	78— 79		farblose Krystalle				B 13 1698
A 124 271 Ж. 18.287	Perchlor- methyl- disulfid	$\begin{array}{c} \text{CCl}_3 - \text{S} \\   \\ \text{CCl}_3 - \text{S} \end{array}$	$2 \text{CCl}_3 \cdot \text{S} + 2 \text{Ag} = 2 \text{AgCl} + \begin{array}{c} \text{CCl}_3 \cdot \text{S} \\   \\ \text{CCl}_3 \cdot \text{S} \end{array}$ Perchlormethyl- mercaptan			gelbes Öl				B. 20 2379
A 122 126 B 11 2239 B. 15 987	Perchlor- methyl- mercaptan	$\text{CCl}_3 \cdot \text{S} \cdot \text{Cl}$	$\text{CS}_2 + 5 \text{Cl} = \text{CCl}_3 \cdot \text{S} \cdot \text{Cl} + \text{S} \cdot \text{Cl}$ $\text{CSCl}_2 + \text{Cl}_2 = \text{CCl}_3 \cdot \text{S} \cdot \text{Cl}$		146.5 -148	hellgelbe Flüssig- keit				A.167 195 B. 20 3081
A. ch. 64.328	Perchlor- methyltri- sulfid	$\begin{array}{c} \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{Cl}_2 \\ \diagdown \text{S} \cdot \text{Cl} \end{array} \\ \diagup \text{S} \cdot \text{Cl} \\ \diagdown \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{Cl}_2 \\ \diagdown \text{S} \cdot \text{Cl} \end{array} \end{array}$	$2 \text{CCl}_3\text{S} + 2 \text{S} = \text{S}_2\text{Cl}_2 + \text{S} \left( \begin{array}{c} \text{Cl}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{S} \cdot \text{Cl} \end{array} \right)_2$ Perchlormethyl- mercaptan	57.5		farblose Prismen	l	l		B. 20 2380
A. ch. 18.48	Perchlor- naphtalin	$\text{C}_{10}\text{Cl}_8$	$\text{C}_{10}\text{H}_8 + 16 \text{Cl} = 8 \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{Cl}_8$ Naphtalin	203		farblose Nadeln	sl.		Benzol 1	Bl. 9 446
A. 33 333	Perchloroxal- säure-diäthyl- ester	$\text{COO C}_2\text{Cl}_5 - \text{COO C}_2\text{Cl}_5$	$\text{COO C}_2\text{H}_5 - \text{COO C}_2\text{H}_5 + 10 \text{Cl}_2 = 10 \text{HCl} + \text{COO C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{COO C}_2\text{Cl}_5$ Oxalsäure-diäthylester	144		farblose vierseitige Tafeln				A 37 86
A.chem 12.269	Perchlor- phenylenoxyd	$\text{O} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{Cl}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{Cl}_5 \end{array} \text{O}$	$2 \text{C}_6\text{Cl}_5 \cdot \text{OK} = 2 \text{KCl} + \text{O} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{Cl}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{Cl}_5 \end{array} \text{O}$ Kaliumperchlorphenylat	320		farblose Nadeln	ul.	ul.	Nitro- benzol 1	B 5 461
I. pr Ch 36.100	Perchlorthio- ameisensäure- methyl- ester	$\text{Cl} \cdot \text{CS}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{Cl}_3$	$2 \text{CSCl}_2 = \text{Cl} \cdot \text{CS}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{Cl}_3$ Thiophosgen			farblose Krystalle	ul.	sl.	l	A 167 295

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Ather		
Phenacetin	$C_{10}H_{13}O_2$	$2 C_6H_5OH + \begin{matrix} CH_3 \cdot CO \\ CH_3 \cdot CO \end{matrix} O = 3 H_2O + C_{10}H_{13}O_2$ Phenol Essigsäureanhydrid			carminrotes Pulver	ul.	1	1	Benzol unl.	J.pr.Ch 26,54
Phenacetur- säure	$\begin{matrix} NH \cdot CH_2 \cdot COOH \\ C=O \\ CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$NH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot COOH = H_2O + \begin{matrix} NH \cdot CH_2 \cdot COOH \\ C=O \\ CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Amidoessigsäure $\alpha$ -Toluylsäure	143		farblose Prismen	sl.	1	sl.		B 20 84
Phenacyl- benzoylessig- äther	$\begin{matrix} C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 \\   \\ COO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH Na + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 Br = NaBr + \begin{matrix} C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 \\   \\ COO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Bromaceto- Natracetessigester phenon	55 - 58		farblose Krystalle	ul.	1	1		B 21 1487
Phenacylphtal- aminsäure	$\begin{matrix} COOH \\ C_6H_4 \cdot CO \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot N \begin{matrix} CO \\ CO \end{matrix} C_6H_4 + KOH = C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot COOK$ Phenacylphtalimid	160		farblose Nadeln	ul.	1			B 21 2686
Phenacylphtal- imid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot N \begin{matrix} CO \\ CO \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 Br + C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ CO \end{matrix} NK = KBr + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot N \begin{matrix} CO \\ CO \end{matrix} C_6H_4$ Bromacetophenon Phtalimidkalium	167		farblose quadratische Tafeln	ul.	1	1		B 21 2686
Phenacylsulfid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 S \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$	$2 Br CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 + Na_2S = 2 NaBr + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 S \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$ Bromacetophenon	77		farblose Prismen	sl.	sl.	1		B 23 3474
Phenacyl-p- toluidin	$C_6H_4 \begin{matrix} CH_3 \\ NH \cdot CH_2 \cdot CO \end{matrix} C_6H_5$	$C_6H_4 \begin{matrix} CH_3 \\ NH_2 \end{matrix} + Br CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 = HBr + C_6H_4 \begin{matrix} CH_3 \\ NH \cdot CH_2 \cdot CO \end{matrix} C_6H_5$ p-Toluidin Bromacetophenon	134		gelbe Tafeln	sl.	sl.			B 23 167
Phenanthrazin	$C_6H_4 \begin{matrix} N \cdot C \cdot C_6H_4 \\    \\ N \cdot C \cdot C_6H_4 \end{matrix}$	$C_6H_4 \cdot CO \begin{matrix}   \\   \\ C_6H_4 \cdot CO \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} N \cdot C \cdot C_6H_4 \\    \\ N \cdot C \cdot C_6H_4 \end{matrix}$ Phenanthren- chinon o-Phenylendiamin	217		hellgelbe Nadeln	ul.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 237 340
Phenanthren		$2 C_6H_5 \cdot CH_3 = 3 H_2 + \begin{matrix} C_6H_4 \cdot CH \\   \\ C_6H_4 \cdot CH \end{matrix}$ Toluol	99	340	farblose Tafeln	sl.	1	Toluol 1		B 7 48
		$C_6H_5 \cdot C_6H_5 + CH_2 = CH_2 = 2 H_2 + \begin{matrix} C_6H_4 \cdot CH \\   \\ C_6H_4 \cdot CH \end{matrix}$ Diphenyl Aethylen								A ch 7,532

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
J. pr. Ch. 26.54			$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{O} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_6 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ <p align="center">Cumaron</p>							B 23 85	
B 20 84	Phenanthren- benzaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_{10}\text{H}_6 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{C}_{14}\text{H}_9 \end{array}$	$6\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} + 2 \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = 5 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{O}$ <p align="center">Benzaldehyd      Phenanthrenchinon</p>	329.5		farblose Tafeln	sl.		CS <sub>2</sub> sl.	Soc. 37 661	
B 21 1487	Phenanthren- chinon		$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4-\text{CH} \end{array} + 3\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4-\text{CO} \end{array}$ <p align="center">Phenanthren</p>	205		orangegelbe Nadeln	sl.	sl.	sl.	Eisessig 1	A 166 365
B 21 2686	Phenanthren- chinondioxim	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}=\text{NOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4-\text{C}=\text{NOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4-\text{CO} \end{array} + 2\text{NH}_2 \cdot \text{OH} = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}=\text{NOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4-\text{C}=\text{NOH} \end{array}$ <p align="center">Phenanthrenchinon      Hydroxylamin</p>	202		gelbe Prismen	nl.	sl.	sl.		B 22 1991
B 23 3474	Phenanthren- chinonimid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}=\text{NH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4-\text{CO} \end{array} + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4-\text{C}=\text{NH} \end{array}$ <p align="center">Phenanthrenchinon</p>	158- 159		gelbliche Nadeln					
A 297 340	Phenanthren- chinonmon- oxim	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}=\text{N} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4-\text{CO} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4-\text{CO} \end{array} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}=\text{N} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4-\text{CO} \end{array}$ <p align="center">Phenanthrenchinon      Hydroxylamin</p>	158		farblose Nadeln					B 22 1989
B 7 48	Phenanthren- dimid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}=\text{NH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}=\text{NH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \end{array} + 2\text{NH}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}=\text{NH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}=\text{NH} \end{array}$ <p align="center">Phenanthrenchinon</p>			röthliches Pulver					M 1 146
A ch 7.532	Phenanthren- naphthochin- oxalin	$\begin{array}{c} \text{N}=\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_6 \\   \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \quad 1. \\ \diagdown \text{NH}_2 \quad 2. \end{array} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \end{array} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{24}\text{H}_{14}\text{N}_2$ <p align="center">o-Naphtylendiamin      Phenanthrenchinon</p>	273		gelbe Krystalle	nl.		Benzol sl.	B 18 2426	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Phenanthrolin		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5(OH)_2 + 2 O = C_{12} H_8 N_2 + 8 H_2O$ Glycerin m-Phenylendiamin	65,5		farblose Nadeln	sl.	1	unl. Benzol	M 3 571
Phenanthroxylenacetessigsäure- äthylester	$C_6H_4.C=C \begin{matrix} CO . CH_3 \\ COO C_2H_5 \end{matrix}$ $C_6H_4.CO$	$C_6H_4 . CO + CH_3 . CO . CH_2 . COO C_2H_5 = H_2O + C_{16} H_{14} O_4 . C_2H_5$ Acetessigester Phenanthren- chinon			seiden- glänzende Nadeln		1	Benzol	B 16 275
Phenetol	$C_6H_5 . O . C_2H_5$	$C_6H_4 \begin{matrix} OH \\ COO C_2H_5 \end{matrix} + Ca O = Ca CO_2 + C_6H_5 . O . C_2H_5$ Salicylsäureester $C_6H_5.OH + C_2H_5J + KOH = KJ + H_2O + C_6H_5 . O . C_2H_5$ Phenol Aethyljodid		172	farblose Flüssig- keit				A 70 269 A 78 226
Phenmethyldi- hydrothio- miazin	$C_6H_4 \begin{matrix} CH_2 . N . CH_3 \\ NH . CS \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ CH_2 . OH \end{matrix} + CH_3 N . CS + (HCl) = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} CH_2 . N . CH_3 \\ NH . CS \end{matrix}$ o-Amidebenzylalkohol Methylsenf	139		farblose Nadeln				B 22 2935
Phenochinon	$2 C_6H_5 . OH . C_6H_4 \begin{matrix} O \\ O \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} O \\ O \end{matrix} + 2 C_6H_5 . OH = C_{12} H_{10} O_4$ Chinon Phenol		71	rote Nadeln	sl.	1	1	A 215 134
Phenol	$C_6H_5 . OH$	$C_6H_6 + O = C_6H_5 . OH$ Benzol $C_6H_5 . SO_2 OH + 2 KOH = K_2SO_3 + C_6H_5 . OH + H_2O$ Benzolsulfosäure $C_6H_5 . NH_2 + HNO_3 = N_2 + H_2O + C_6H_5 . OH$ Anilin	40— 41	180— 180,5	farblose rhombsche Nadeln	1	1	1	B 14 976 Z 1867 299 J 1859 391
m-Phenolazo- benzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} COOH \\ N = N . C_6H_4 . OH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} COOH \\ N = N . NO_2 \end{matrix} + C_6H_5 . OH = HNO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} COOH \\ N = N . C_6H_4 . OH \end{matrix}$ m-Diazobenzoe- säurenitrat Phenol		220	rötliche Nadeln	sl.	1	1	B 14 2633

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Ather	
M 3 571	Phenolblau	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{O} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{NO} \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{O} \end{array}$ Phenol Nitrosodimethyl- anilin			stahlblaue Prismen				B 16 2851
			$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N} \cdot \text{Cl} \\ \diagdown \text{O} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{HCl} + \text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}_2\text{O}$ Chinonechlorimid Dimethylanilin							B 21 889
B 16 275	$\alpha$ -Phenol- dichroin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{HNO}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{NO}_3$ Phenol			braunes Pulver		1		B 7 247
A 70 269	Phenoldisazo- benzol	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 3 \text{HNO}_2 + \text{N}_2 + \text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{N}_4\text{O}$ Diazobenzolnitrat	131		rotbraune Nadeln	ul.	1	1	A 137 86
B 22 2935	Phenolhydraz- imido- $\beta$ - Naphthalin	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{C}_{10}\text{H}_7$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{N} = \text{NCl} \end{array} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{NH}_2 = \text{HCl} + \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{C}_{10}\text{H}_7$ $\alpha$ -Diazophenol- chlorid $\beta$ -Naphtylamin	192- 193		dunkelrote Blättchen	ul.			B 18 3126
A 78 226 B 22 2935	Phenolisatin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \end{array} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{OH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{15}\text{NO}_3$ Isatin Phenol	220		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ sl. B 18 2641
A 215 134 B 14 976	Phenolphtalein	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \\ \diagdown \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{O}_2$ Phenol Phtalsäureanhydrid	250- 253		weisses Krystall- pulver	sl.	1		A 202 68
Z 1867 299 J 1859 391	Phenol- phtalidein	$\text{CO} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}) \\ \diagdown \text{C}(\text{OH}) \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{O} = \text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{O}_4$ Phenolphthalidin	212		farblose Blättchen		1	sl. Aceton 1	A 202 100
B 14 2033	Phenol- phtalidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}) \\ \diagdown \text{C}(\text{OH}) \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{O}_3$ Phenolphthalin			schmierige Masse			1	A 202 91
B 14 2033	Phenolphthalin	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{array}$	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \\ \diagdown \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} + \text{H}_2 = (\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ Phenolphtalein	225		farblose Nadeln				A 202 80
B 14 2033	Phenolphthalol	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{array}$	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} + 2 \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{18}\text{O}_3$ Phenolphthalin	190		farblose Prismen	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ ul. A 202 87

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	andere	
o-Phenolsulfosäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_5 \text{ OH} + H_2 \text{ SO}_4 = H_2 \text{ O} + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{HSO}_3Phenol$			farblose Krystalle	1				Z 1867 199
m-Phenolsulfosäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{SO}_3K \\ \text{SO}_3K \end{matrix}$ 1. 3. + KOH = $K_2\text{SO}_4 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{SO}_3K \end{matrix}$ m-benzoldisulfosaures Kalium			farblose Nadeln	1				B 9 969
p-Phenolsulfosäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_5 \text{ OH} + H_2 \text{ SO}_4 = H_2 \text{ O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{HSO}_3Phenol$			farbloser Syrup	1				Z 1867 199
Phenosaffranin	$NH_2 \cdot C_6H_4 \begin{matrix} N(1) \\ N(2) \\ Cl \\ C_6H_4 \cdot NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5NH_2 \cdot HCl + 4 O = 4 H_2O + C_{13}H_{13}N_4Cl + HCl$ p-Phenylendiamin Anilin			rote Krystall- masse	sl.	1	ul.		B 16 466
Phenoxylessigsäure	$C_6H_5O \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_6H_5 - N = N - C_6H_4 \cdot NH_2 + C_6H_5NO_2 + HCl + H_2 = 2 H_2O +$ Amidobenzol Nitrobenzol $C_{13}H_{13}N_4Cl$ $C_6H_5O Na + ClCH_2 \cdot COOH = NaCl + C_6H_5O \cdot CH_2 \cdot COOH$ Phenolnatrium Chloroessigsäure $CHBr = CBr_2 + C_6H_5 \cdot OH + 4 KOH = 2 H_2O + 3 KBr + C_6H_5O \cdot CH_2 \cdot COOK$ Tribromäthylphenol	96	285	seiden- glänzende Nadeln	1	1	1		J. 1859 361 A 216 284
Phenoxypropionsäure	$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} O \cdot C_6H_5 \\ COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot O Na + CH_3 \cdot CHCl \cdot COOH = NaCl + CH_3 \cdot CH \begin{matrix} O \cdot C_6H_5 \\ COCH \end{matrix}$ Phenolnatrium α-Chlorpropionsäure	112- 113		farblose Nadeln	sl.	1	1		J. pr Ch 21.152
Phenylacetanilid	$C_6H_5 \begin{matrix} & & N \cdot CO \cdot CH_3 \\ & & / \backslash \\ C_6H_5 & & \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} & & NH \\ & & / \backslash \\ C_6H_5 & & \end{matrix} + (CH_3CO)_2O = CH_3 \cdot COOH + (C_6H_5)_2 \cdot N \cdot CO \cdot CH_3$ Diphenyl- Essigsäureanhydrid amin	99.5		farblose Krystalle	sl.				B 14 2366
Phenylacetylen	$C_6H_5 \cdot C \equiv CH$	$C_6H_5 \cdot CHBr \cdot CH_2Br + 2 KOH = 2 H_2O + 2 KBr + C_6H_5 \cdot C \equiv CH$ Styrolbromid  $C_6H_5 \cdot C \equiv C \cdot COOH = CO_2 + C_6H_5 \cdot C \equiv CH$ Phenylpropionsäure		141.5	farblose Flüssig- keit					A 154 155 A 154 155
Phenylacetylenbenzoylessigsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot COOK$ $C \equiv C \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$ $+ KOH = H_2O + C_6H_5 \cdot OH + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot COOK$ Phenacylbenzoylessig- äther	135		gelbe Nadeln	ul.	1	1		B 21 1488

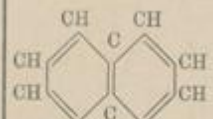
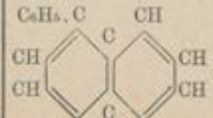




Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Phenylamido- maleinsäure- anil	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CH \cdot CO \end{matrix} \cdot N \cdot C_6H_5$	$COO C_2H_5$ CO CH <sub>2</sub> + 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub> = 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH + H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>13</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> Anilin COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Oxalessigester	231- 232		gelbe Krystalle	ul.	sl.	ul.	B. 22 3356
Phenylamido- naphthylharn- stoff	$C \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH C_{10}H_8 \cdot NH_2 \end{matrix}$	$CH \begin{matrix} \diagup C \cdot NH_2 \\ \diagdown CH \end{matrix}$ o-Naphtylendiamin + CON · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> = C $\begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot C_{10}H_8 \cdot NH_2 \end{matrix}$ Phenylcyanat			farbloses Krystall- pulver		sl.		B. 22 1377
α Phenyl-β- Amidothiazol	$NH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup S \cdot CH \\ \diagdown N \cdot C \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 Br + CS(NH_2)_2 = H_2O + NH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup S \cdot CH \\ \diagdown N \cdot C \cdot C_6H_5 \end{matrix} \cdot HBr$ o-Bromacetophenon Thioharnstoff	147		farblose Prismen	sl.	l	l	A 249 38
Phenylammo- niumthiuram- sulfür	$NH(NH_2 \cdot C_6H_5) \cdot CS$ $NH(NH_2 \cdot C_6H_5) \cdot CS \cdot S$	$2 C_6H_5NH_2 + 2 CS_2 + 2 NH_3 = H_2S + C_{14}H_{13}N_4S_3$ Anilin			farblose Krystalle				A 166 142
Phenyl- anthracen	$C_6H_5 \cdot C_{14}H_8$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C(C_6H_5) \\ \diagdown C(OH) \end{matrix} \cdot C_6H_5 + H_2 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C(C_6H_5) \\ \diagdown CH \end{matrix} \cdot C_6H_5$ Phenylanthranol $C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown C_6H_4 \cdot CO \end{matrix} \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix} + 2 H_2 = 2 H_2O + C_6H_5 \cdot C_{14}H_8$ Diphenylphtalid	152- 153	417	farblose Blättchen		l	l	CS <sub>2</sub> 1 A 202 61
Phenylarsen- chlorür	$C_6H_5 \cdot AsCl_2$	$C_6H_5 + AsCl_2 = HCl + C_6H_5 \cdot AsCl_2$		252- 255	farblose Flüssig- keit				A 201 191
Phenylarsen- oxyd	$C_6H_5 \cdot AsO$	$C_6H_5 \cdot AsCl_2 + H_2O = 2 HCl + C_6H_5 \cdot AsO$ Phenylarsenchlorür	119- 120		farblose Krusten	ul.	sl.	Benzol 1	A 201 192
Phenylarsen- sulfid	$C_6H_5 \cdot AsS$	$C_6H_5 \cdot AsCl_2 + H_2S = 2 HCl + C_6H_5 \cdot AsS$ Phenylarsenchlorür	152		farblose Nadeln		sl.	sl.	Benzol 1 B 15 1255
Phenylarsen- tetrachlorid	$C_6H_5 \cdot AsCl_4$	$C_6H_5 AsCl_2 + Cl_2 = C_6H_5 \cdot AsCl_4$ Phenylarsenchlorür	45		farblose Säulen				A 201 191

Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
							Wasser	Alko- hol	Äther	
	Phenylarsin- säure	$C_6H_5 \cdot AsO(OH)_2$	$C_6H_5AsCl_4 + 3H_2O = 4HCl + C_6H_5 \cdot As \cdot O(OH)_2$ Phenylarsen- tetrachlorid			farblose Säulen	l	l		A 201 263
B. 22 3356	Phenylaura- min	$C_6H_5N=C \begin{matrix} C_6H_5N(CH_3)_2 \\ C_6H_5N(CH_3)_2 \end{matrix}$	$CO[C_6H_5 \cdot N(CH_3)_2] + C_6H_5NH_2 = H_2O + C_{10}H_{13}N_3$ Tetramethyldiamido- benzophenon	170- 171		graugelbe Nadeln	ul.	sl.	ul.	B 20 2850
	o-Phenylaz- imidobenzol	$C_6H_5 \begin{matrix} N \\ / \quad \backslash \\ N \end{matrix} N \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot NH \cdot C_6H_5 + (C_6H_5 \cdot NH_2) = H_2 + C_6H_5 \begin{matrix} N \\ / \quad \backslash \\ N \end{matrix} N \cdot C_6H_5$ Diazamidobenzol Anilin	109		farblose Nadeln		l	l	B 21 1633
B. 22 1877	Phenylazo- acessig- aldehyd	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CHO$   N = N · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$CH_3 \cdot CO \cdot CHNa \cdot CHO + C_6H_5N = NCl = NaCl + CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CHO$ Natriumacessigaldehyd Diazobenzolchlorid	118		dunkelrote Prismen	ul.			B 21 1699
	Phenylazo- acetylaceton	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3$   N = N · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$CH_3 \cdot CO \cdot CHNa \cdot CO \cdot CH_3 + C_6H_5N = NCl = NaCl + CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3$ Acetylacetonnatrium Diazobenzolchlorid	90		gelbe Nadeln	ul.	sl.		B 21 1702
A 249 38	Phenylazo- acetylbenz- trauben- säureäther	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot COOC_2H_5$   N = N · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$CH_3 \cdot CO \cdot CHNa \cdot CO \cdot COOC_2H_5 + C_6H_5N = NCl = NaCl +$ Natriumacetylbenztrauben- Diazobenzol- säureäther chlorid $CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot COOC_2H_5$	115- 116		gelbe Prismen		l		B 21 1705
A 166 142 A 202 61	Phenylazo- benzoyl- aceton	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3$   N = N · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CHNa \cdot CO \cdot CH_3 + C_6H_5N = NCl = NaCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3$ Benzoylacetonnatrium Diazobenzolchlorid	99		gelbrote Prismen		l		B 21 1705
A 202 61	Phenylazo- benzoyl- aldehyd	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CHO$   N = N · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CHNa \cdot CHO + C_6H_5N = NCl = NaCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CHO$ Benzoylactaldehyd- natrium Diazobenzolchlorid	103		dunkel- rote Prismen		l		B 21 1704
A 201 191	Phenylazo- benzoylbenz- traubensäure äther	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot COOC_2H_5$   N = N · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CHNa \cdot CO \cdot COOC_2H_5 + C_6H_5N = NCl = CH \begin{matrix} CO \cdot COOC_2H_5 \\ CO \cdot C_6H_5 \\ N = N \cdot C_6H_5 \end{matrix} + NaCl$ Natriumbenzoylbenztrauben- Diazobenzol- säureäther chlorid	116- 117		gelbrote Prismen		l		B 21 1705
A 201 192	Phenylazodi- benzoyl- methan	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot C_6H_5$   N = N · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CHNa \cdot CO \cdot C_6H_5 + C_6H_5N = NCl = NaCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot C_6H_5$ Dibenzoylmethannatrium	153- 154		gelbrote Prismen		l		B 21 1703
B 15 1955 A 201 191	Phenylazo- dibenzoyl- methan-p- sulfosäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot C_6H_5$   N = N · C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> · SO <sub>3</sub> H	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 + C_6H_4 \cdot N \begin{matrix} SO_3 \\ / \quad \backslash \\ N \end{matrix} = N$ Dibenzoylmethan Diazobenzolsulfosäure $N = N \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$			gelbe Nadeln				B 21 1704

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Phenylazo- phenyldime- thylpyrazol	$C_6H_5N=N.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} C.CH_3 \\ N \\ N.C_6H_5 \end{array}$	$CH_3.CO.CH.COCH_3 + C_6H_5NH.NH_2 = 2H_2O + C_6H_5N=N.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} C.CH_3 \\ N \\ N.C_6H_5 \end{array}$ Phenylazoacetylaceton	63		gelbe Nadeln	ul.	1		B 21 1702	
Phenylazotri- phenylpyrazol	$C_6H_5N=N.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} C.C_6H_5 \\ N \\ N.C_6H_5 \end{array}$	$C_6H_5.CO.CH.CO.C_6H_5 + C_6H_5.NH.NH_2 = 2H_2O + C_6H_5N=N.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} C.C_6H_5 \\ N \\ N.C_6H_5 \end{array}$ Phenylazodibenzoyl- methan	156- 157		gelbrote Prismen		1	Benzol leicht	B 21 1703	
o-Phenylbenz- aldehydin	$C_6H_5.CH=N \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} N \\ C_6H_5 \end{array}$	$C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} NH_2 \\ NH_2 \end{array} + 2 C_6H_5.CH=O = 2H_2O + C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} N=CH.C_6H_5 \\ N=CH.C_6H_5 \end{array}$ o-Phenylendiamin Benzaldehyd	133- 134		farblose Prismen		1	Benzol 1	B 11 1653	
Phenyl- benzenyl- amidin	$C_6H_5.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} NH \\ NH.C_6H_5 \end{array}$	$C_6H_5.CS.NH_2 + C_6H_5NH_2 = H_2S + C_6H_5.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} NH \\ NH.C_6H_5 \end{array}$ Thiobenzamid Anilin	111- 112		farblose Warzen	sl.	1	1	A 184 348	
Phenylbenzol- sulfazid	$C_6H_5.NH.NH.SO_2.C_6H_5$	$C_6H_5.SO_2Cl + C_6H_5.NH.NH_2 = HCl + C_6H_5SO_2.NH.NH.C_6H_5$ Benzolsulfon- Phenylhydrazin säurechlorid	148- 150		farblose Blättchen	ul.	sl.	ul.	CS <sub>2</sub> unl.	B 8 1007
Phenylbenzoyl- essigsäure- methylester	$C_6H_5.CO.CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} COOCH_3 \\ C_6H_5 \end{array}$	$C_6H_5.CH_2.CO.C_6H_5 + COOCH_3 = HCl + C_6H_5.CO.CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} COOCH_3 \\ C_6H_5 \end{array}$ Desoxybenzoin Chlorkohlen- säuremethylester			farbloses Öl	ul.		1	B 10 1531 B 21 1321	
Phenylbenzyl- carbinol	$C_6H_5.CH_2.CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} OH \\ C_6H_5 \end{array}$	$C_6H_5.CH_2.CO.C_6H_5 + H_2 = C_6H_5CH_2.CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} OH \\ C_6H_5 \end{array}$ Desoxybenzoin	42		farblose Nadeln	ul.	1	1	A 155 62	
Phenylbenzyl- sulfon	$C_6H_5.CH_2.SO_2.C_6H_5$	$C_6H_5.SOO Na + C_6H_5.CH_2Cl = NaCl + C_6H_5.SO_2.CH_2.C_6H_5$ Benzolsulfinsaures Benzylchlorid Natrium	148		farblose Krystalle	ul.	sl.	sl.	B 21 1349	
Phenylbern- steinsäure	$C_6H_5.CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} COOH \\ CH_2.COOH \end{array}$	$C_6H_5.CH.COOC_2H_5 + 3 KOH = 2 C_6H_5OH + CH_2.COOK + C_6H_5.CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} COOK \\ CH_2.COOK \end{array}$ Phenacylbernsteinsäureester	167		farblose Warzen	1	1	1	Benzol unl.	B 14 428

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther			
B 21 1702	Phenylborat	$C_6H_5 \cdot BO_2$	$C_6H_5 \cdot CH = CHCl + KCN + HCN + 4 H_2O = KCl + 2NH_3$ o-Chlorstyrol $+ C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \swarrow COOH \\ \searrow CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$								B 14 428	
B 21 1703	Phenylborchlorid	$C_6H_5 \cdot B \cdot Cl_2$	$C_6H_5OH + B_2O_3 = BO \cdot OH + C_6H_5 \cdot BO_2$ Phenol $C_6H_5 \cdot Hg + BCl_3 = Hg(C_6H_5)Cl + C_6H_5 \cdot B \cdot Cl_2$ Quecksilber- diphenyl		175	farblose Masse					A. Spl. 5.502 B 13 59	
B 11 1653	Phenylboroxyd	$C_6H_5 \cdot BO$	$C_6H_5B(OH)_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot BO$ Phenylborsäure		190	farblose Krystall- masse	ul.	1	1		B 15 181	
A 184 348	Phenylbor- säure	$C_6H_5 \cdot B(OH)_2$	$C_6H_5 \cdot B \cdot Cl_2 + 2H_2O = 2HCl + C_6H_5 \cdot B(OH)_2$ Phenylborchlorid		204	farblose Nadeln	sl.	1	1		B 15 184	
B 8 1007	Phenylbutylen	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH = CH_2$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + CH_2J \cdot CH = CH_2 + 2Na = NaCl + NaJ +$ Benzylchlorid Allyljodid $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH = CH_2$		176- 178	farblose Flüssig- keit					A 171 225	
B 10 1531	Phenylarbi- zincarbon- amid	$NH_2 \cdot CO \cdot N \begin{matrix} \swarrow CO \\ \searrow C_6H_5 \cdot N \end{matrix}$	$NH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5 + COCl_2 = 2HCl + CO \begin{matrix} \swarrow N \cdot CO \cdot NH_2 \\ \searrow N \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylsemicarbazid		166- 167	farblose Nadeln	sl.		$CHCl_3$	1	B 21 2463	
B 21 1921	Phenylarbi- zincarbon- anilid	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \swarrow CO \\ \searrow N \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 + COCl_2 = 2HCl + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \swarrow CO \\ \searrow N \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Diphenylsemicarbazid		173	farblose Nadeln	sl.	1			B 21 2464	
A 155 62	Bz. 1. Phenyl- chinolin		$(2) C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2 (I) + C_6H_5(OH)_3 + O = C_{13}H_{11}N + 4H_2O$ o-Amidodiphenyl Glycerin		270- 276 80 mm	gelbliches Oel		1	1	$CS_2$	1	A 230 38
B 21 1349	Bz. 4. Phenyl- chinolin		$(4) C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2 (I) + C_6H_5(OH)_3 + O = C_{13}H_{11}N + 4H_2O$ p-Amidodiphenyl Glycerin		110- 111	farblose trimetrische Pyramiden	sl.	1	sl.	$CHCl_3$	1	A 230 8


Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Py. 4. Phenyl- chinolin		$C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot CHO + C_6H_5NH_2 = H_2 + H_2O + C_{15}H_{11}N$ Zimmtaldehyd Anilin	88		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 16 1665
Py. 3. Phenyl- chinolin		$C_6H_5 \cdot \begin{matrix} NH_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_5 = 2 H_2O + C_{15}H_{11}N$ o-Amidobenzaldehyd Acetophenon			farbiges Öel	sl.			B 16 1835
Py. 2. Phenyl- chinolin-Py. 4. carbonsäure		$CH_3 \cdot CO \cdot COOH + C_6H_5 \cdot CHO + C_6H_5NH_2 = 2H_2O + H_2 + C_{15}H_{11}NO_2$ Brenztraubensäure Benzaldehyd Anilin	207		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	A 242 291
Phenylchlor- essigsäure	$C_6H_5 \cdot CHCl \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot COOH + HCl = H_2O + C_6H_5 \cdot CHCl \cdot COOH$ Mandelsäure $C_6H_5 \cdot CHO \cdot CNH + 2 HCl + H_2O = NH_4Cl + C_6H_5 \cdot CHCl \cdot COOH$ Benzaldehyd- hydrocyanid	78		farblose rhombische Tafeln	sl.	1	1	B 2 298
Phenyl-o-chlor- milchsäure	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CHCl \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot COOH + HClO = C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CHCl \cdot COOH$ Zimmtsäure	104		farblose monokline Blätter	1			A 177 79
α-Phenyl-β- cinnamenyl- acrylsäure- säurenitril	$C_6H_5 \cdot CH=CH-CH=C \begin{matrix} C_6H_5 \\ CN \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot CHO + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CN = H_2O +$ Zimmtaldehyd Benzylcyanid $C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot CH=C \begin{matrix} C_6H_5 \\ CN \end{matrix}$	118- 119		farblose Nadeln	ul.	1	1	B 23 2856
Phenyl- cyanamid	$CN \cdot NH \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + ClCN = HCl + CN \cdot NH \cdot C_6H_5$ Anilin Chloreyan $\begin{matrix} NH_2 \\ C=S \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + PbO = PbS + H_2O + CN \cdot NH \cdot C_6H_5$ Phenylthio- harnstoff	47		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 90 91  B 3 266

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wass.	alkohol.	Äther		
B 16 1665	Phenyleyan- brenztrauben- säureester	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CN \\ \diagdown CO \cdot COO C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CN + \begin{matrix} COO C_6H_5 \\   \\ COO C_6H_5 \\ \text{Oxaläther} \end{matrix} + (C_6H_5ONa) = C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CN \\ \diagdown CO \cdot COO C_6H_5 \\ + C_6H_5 \cdot OH \end{matrix}$	129- 130		farblose Blättchen					B. 22 1483
B 16 1835	Phenyl- $\alpha$ - dinclipiperazin	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CO \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \end{matrix} \cdot NH$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 Cl \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH_2 = HCl + NH_4 Cl + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CO \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \end{matrix} \cdot NH$ Anilin Chloracetamid	158		farblose Prismen	1		Aceton sl.		B. 22 1809
B 16 1835	Phenyldinaph- tylenamin	$C_{10}H_6 \begin{matrix}   \\   \\ N \cdot C_6H_5 \\   \\ C_{10}H_6 \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \cdot OH + C_6H_5 NH_2 = 2 H_2O + \begin{matrix} C_{10}H_6 \\   \\ N \cdot C_6H_5 \\   \\ C_{10}H_6 \end{matrix}$ $\beta$ -Dinaphtol Anilin	144		farblose Nadeln	sl.	1	CS <sub>2</sub> 1		B 15 2175
B 16 1836	Phenyldisulfid	$C_6H_5 \cdot S - S \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 SH + O = H_2O + C_6H_5 \cdot S - S - C_6H_5$ Thiophenol $C_6H_5 \cdot SO_2H + 3 C_6H_5 SH = 2 H_2O + 2 C_6H_5 S - S - C_6H_5$ Benzoisulfon- Thiophenol säure	60- 61	310	farblose Nadeln	ul.	1	1		A 119 148 B 9 1589
A 242 291	Phenyldisulf- oxyd	$C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot C_6H_5$	$3 C_6H_5 \cdot SO_2H = C_6H_5SO_2OH + H_2O + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot C_6H_5$ Benzolsulfinsäure	45		farblose Nadeln	ul.	1	1		A 145 318
B 2 208	Phenyldithio- carbamin- saures Kalium	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown SK \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + C_6H_5 \cdot NH = C_6H_5OH + C \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown SK \end{matrix}$ Anilin Kaliumxan- thogenat	60- 70		goldgelbe monokline Krystalle					B 11 958
A 177 79	m-Phenylen- äthylen- disulfon	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup SO_2 - CH_2 \\ \diagdown SO_2 - CH_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup SOOK \\ \diagdown SOOK \end{matrix} + \begin{matrix} CH_2Br \\   \\ CH_2Br \end{matrix} = 2 KBr + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup SO_2 - CH_2 \\ \diagdown SO_2 - CH_2 \end{matrix}$ Benzoldisulfon- saures Kali Aethylenbromid			farblose Krystall- körner	ul.	ul.	ul.		J. pr Ch 36
B 23 2956	Phenyl- amidinben- zenyl-o-car- bonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C \cdot C_6H_4 \cdot COOH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 (1) \\ \diagdown NH_2 (2) \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH (1) \\ \diagdown CHO (2) \end{matrix} = H_2 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C \cdot C_6H_4 \cdot COOH$ o-Phenylendiamin Phtolaldehydsäure	266		farblose Krystalle					B. 23 1044
A 90 91	Phenyl- carbonsäure- amid	$COOH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot CO$	$COOH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + CO Cl_2 = 2 HCl + COOH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot CO$ mp Diamidobenzoe- säure	über 360		farblose Nadeln	ul.	ul.	ul.	heissem Eisessig sl.	B 23 3631

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wasser	Alco- hol	Äther		
m-Phenylendiäthylsulfon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2-\text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{SO}_2-\text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SOOK} \\ \text{SOOK} \end{matrix} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} = 2 \text{KBr} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2-\text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{SO}_2-\text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Benzoldisulfinsaures Kali Aethylbromid			farblose Tafeln				J pr. Ch 36	
p-Phenylendiakrylmethylketon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH}.\text{CO}.\text{CH}_3 \\ \text{CH}=\text{CH}.\text{CO}.\text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{CHO} \end{matrix} + 2 \text{CH}_2.\text{CO}.\text{CH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}=\text{CH}.\text{CO}.\text{CH}_3)_2$ Terephthalaldehyd Aceton	156		farblose Nadeln	ul.	ul.	ul.	Aceton 1	A 131 379
o-Phenylendiamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 3 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ o-Nitroanilin	102- 103	252	farblose quadratische Tafeln	1	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 6 123
m-Phenylendiamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 3 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{NH}_2)_2$ m-Nitroanilin	63	276- 277	farblose rhombische Krystalle	sl.	1	1		J 1861 512
p-Phenylendiamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 3 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ p-Nitroanilin	140	267	farblose Tafeln	sl.	1	1		J. 1863 422
o-Phenylendiaminecyanid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}.\text{C}=\text{NH} \\ \text{NH}.\text{C}=\text{NH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CN} \\   \\ \text{CN} \end{matrix} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}.\text{C}=\text{NH} \\ \text{NH}.\text{C}=\text{NH} \end{matrix}$ o-Phenylendiamin Cyan			blaugelbe rhombische Tafeln	sl.	1			B 18 672
p-Phenylendi-benzylidacetonitril	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2.\text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CN} \end{matrix} \\ \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2.\text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CN} \end{matrix} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Cl} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{CN} \\ \text{CH}_2\text{CN} \end{matrix} = 2 \text{NaCl} + 2 \text{C}_2\text{H}_5.\text{OH}$ Benzylchlorid Natriumäthylat p-Xylylenecyanid			gelbliches Harz					B 21 1318
Phenylendi-bromacetylenketon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CBr}=\text{CBr} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CBr}=\text{CBr}.\text{COOH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CBr}=\text{CBr} \end{matrix}$ αβ-Dibromzimmtsäure			orangegelbe Nadeln		1			B 20 1273
p-Phenylendi-carbinimid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N}.\text{CO} \\ \text{N}.\text{CO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 \text{COCl}_2 = 4 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4(\text{N}.\text{CO})_2$ p-Phenylendiamin Phosgen	91		farblose Nadeln					B 18 2604
m-Phenylendi-essigsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2.\text{COOH} \\ \text{CH}_2.\text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2.\text{CN} \\ \text{CH}_2.\text{CN} \end{matrix} + 2 \text{KOH} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2.\text{COOK} \\ \text{CH}_2.\text{COOK} \end{matrix}$ m-Xylylenecyanid	170		farblose Nadeln	1	1	1	Chloro- form	B 21 42

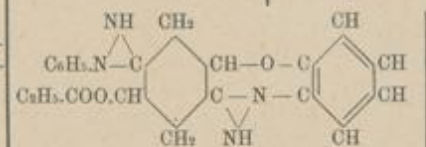
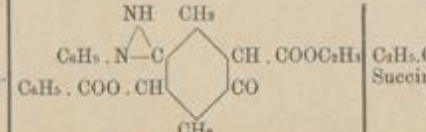


Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
J pr. Ch 36	p-Phenylendie- essigsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	analog aus p-Xylylencyanid	240- 241		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 21 44
	p-Phenylendi- imidobutter- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO \ C_6H_5 = 2 C_6H_5 \cdot OH + C_{14}H_{10}N_2O_4$	176		farblose Blättchen		1		B 17 545
A 131 379	α-Phenylen-α- dioxynaph- tylenoxyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown C_{10}H_6 \text{---} (OH)_2 \end{matrix}$	p-Phenylendiamin Acetessigester $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown C_{10}H_6 \text{---} (OH)_2 \end{matrix} + O_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown C_{10}H_6 \text{---} (OH)_2 \end{matrix}$	140		orangegelbe Prismen	1	sl.	Benzol 1	A 209 141
J 1861 512	m-Phenylendi- propionsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH \cdot (COOH)_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH \cdot (COOH)_2 \end{matrix} = 2 CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ m-Xylylendimalonsäure analog aus p-Xylylendimalonsäure	146- 147		farblose Tafeln	ul.	1	1	B 21 36
J. 1863 422	p-Phenylendi- propionsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$		223- 224		farblose Warzen	ul.	sl.		B 21 40
B 18 672	o-Phenylendi- urethan	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \cdot COO \ C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot COO \ C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + 2 Cl \cdot COO \ C_6H_5 = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \cdot COO \ C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot COO \ C_6H_5 \end{matrix}$ o-Phenylendiamin Chlorameisenester	88		farblose Nadeln		1		See 49 259
B 21 1318	m-Phenylendi- urethan	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \cdot COO \ C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot COO \ C_6H_5 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + 2 Cl \cdot COO \ C_6H_5 = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \cdot COO \ C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot COO \ C_6H_5 \end{matrix}$ m-Phenylendiamin Chlorameisenester	145		farblose Krystalle	ul.	1	1	Bender Diss. 1880
B 20 1273	o-Phenylen- harnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + COCl_2 = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix}$ o-Phenylendiamin	307- 308		weisse Blättchen	sl.	1		B 23 1047
B 20 1273	m-Phenylen- harnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + COCl_2 = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix}$ m-Phenylendiamin Phosgen			amorphes Pulver	ul.	ul.	ul.	B 14 2177
B 18 2604	α-Phenylen-α- Naphthylen- oxyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown C_{10}H_6 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot OH + C_{10}H_7 \cdot OH + (PbO) = H_2O + H_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown C_{10}H_6 \end{matrix}$ Phenol α-Naphtol	178 über 360		gelbe Nadeln	sl.	1	Benzol 1	A 209 141
B 21 42	β-Phenylen-β- naphthylen- oxyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown C_{10}H_6 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot OH + C_{10}H_7 \cdot OH + (PbO) = H_2O + H_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown C_{10}H_6 \end{matrix}$ Phenol β-Naphtol	296		gelbliche Blättchen	sl.	sl.	Toluol 1	A 209 141
B 21 42	m-Phenylen- oxaminsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1 \\ 2 \end{matrix} + \begin{matrix} COOH \\ COOH \end{matrix} = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot COOH \end{matrix}$ m-Phenylendiamin Oxalsäure			farblose Nadeln	sl.			B 7 1263

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Phenylenoxyd	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> O	$O \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} C_6H_5 \cdot COOH \\ C_6H_5 \cdot COOH \end{matrix} = 2 CO_2 + C_6H_6 + C_6H_4O$ Salicylosalicylsäure	103		seidenglänzende Nadeln	sl.	1	sl.	A 124 249
Phenylensafranin	C <sub>15</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub>	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5NH_2 + 2 O_2 = 4 H_2O + C_{15}H_{14}N_4$ Anilin p-Diphenyldiamin			metallglänzend	sl.	sl.		B 16 871
o-Phenylensulf	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} NCS \\ NCS \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + 2 CS Cl_2 = 4 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} NCS \\ NCS \end{matrix}$ o-Phenylendiamin Thiophosgen	59		farblose Nadeln			CHCl <sub>3</sub> 1	B 20 231
m-Phenylensulf	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} NCS \\ NCS \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + 2 CS Cl_2 = 4 HCl + C_6H_4(N \cdot CS)_2$ m-Phenylendiamin Thiophosgen	53		farblose Nadeln		1	1	B 20 230
p-Phenylensulf	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} N \cdot CS \\ N \cdot CS \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + 2 CS Cl_2 = 4 HCl + C_6H_4(NCS)_2$ p-Phenylendiamin	130		farblose Nadeln				B 20 230
Phenylthioharnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} NH \\ NH \end{matrix} > CS$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + CS Cl_2 = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} NH \\ NH \end{matrix} > CS$ o-Phenylendiamin Thiophosgen	290		farblose Blätter	sl.	1		B 20 231
Phenylviolett	$S \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} C_6H_5 \\ C_6H_5 \end{matrix} \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ N \\ NH \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + H_2S + 3 O = 3 H_2O + NH_4Cl + C_{12}H_{10}N_2 S \cdot HCl$ m Phenylendiaminchlorhydrat			grüne metallglänzende Nadeln	1			B 9 1035
o-Phenylfurfuraldehyd		$C_6H_4(NH_2)_2 + 2 \begin{matrix} CH \\ CH \\ O \\ CH \\ CH \end{matrix} = 2 H_2O + \begin{matrix} CH \\ CH \\ O \\ CH \\ CH \end{matrix}$ o-Phenylendiamin Furfurol	95- 96		farblose Krystalle	sl.	1	Benzol sl.	B 11 1655
Phenylglycinphenylamidoessigsäure	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} H \\ CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} \begin{matrix} HO \cdot CO \cdot CH_2 \\ - CO \end{matrix} > N \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 Cl \cdot CH_2 \cdot COOH = 2 HCl + H_2O + \begin{matrix} COOH \cdot CH_2 \\ CH_2 \cdot CO \end{matrix} > N \cdot C_6H_5$ Anilin Chloressigsäure	129- 130		farblose Krystalle				B 21 1259

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 124 249			$C_6H_5N \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_3 \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \end{matrix} N \cdot C_6H_5 + H_2O = C_6H_5N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown CO \cdot CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$							B. 21 1666
B 16 871	Phenylglyoxal- methyl- phenylosazon	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} CH_3 \\ CH_3 \end{matrix}$	Diphenyldiketopiperazin $2 C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br + 2 C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = 2 H_2O + C_6H_5Br_2 +$ Bromacetophenon Phenylhydrazin $C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown \end{matrix}$	151		gelbrote Prismen	sl.	ul.		B 21 2597
B 20 231	Phenylglyoxim	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CH = NOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br_2 + 2 NH_2OH = H_2O + 2 HBr + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH = NOH \\ \diagdown NOH \end{matrix}$ Dibromacetophenon Hydroxylamin	152		farblose Krystalle	1	1	Ligroin unl.	B 16 2186
B 20 230	Phenyl- guanidin	$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C_6H_5$	$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown S \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C_6H_5 + NH_3 = H_2S + C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C_6H_5$ Phenylthioharnstoff			farblose Krystalle				B 12 1602
B 20 230	Phenylguanidyl- guanidin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot NH \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CS \cdot NH \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} + Ag_2O + NH_3 = Ag_2S + H_2O + C_6H_5N_3$ Guanylphenylthioharnstoff			farblose Blättchen	1	1		B 13 1582
B 20 231	Phenylharn- stoff	$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown O \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + CNCl + H_2O = HCl + O = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C_6H_5$ Anilin Chloreyan	147		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 70 130
B 9 1095			$C_6H_5 \cdot N \cdot CO + NH_3 = O = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C_6H_5$ Carbanil							A 74 13
B 11 1655			$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown O \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + C_6H_5NH_2 = NH_3 + O = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C_6H_5$ Anilin							B 9 995
			Harnstoff							A 57 265
	Phenyl- hydantoin	$C \begin{matrix} \diagup NH \text{---} CO \\ \diagdown O \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} N \cdot (C_6H_5) \cdot CH_2 \\ \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH_2 \cdot HCl + CONK = KCl + O = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C_6H_5$ Anilinchlorhydrat Kaliumcyanat $C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COOH + CO(NH_2)_2 = NH_3 + H_2O +$ Anilidoessigsäure Harnstoff	191- 192		farblose Nadeln	sl.	1		B 10 2049
B 21 1259	Phenyl- hydantoin	$C_6H_5 \cdot CH \cdot CO \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} NH \\ NH \end{matrix} \cdot CO$	$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown O \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CN \\ \diagdown OH \end{matrix} = NH_3 +$ Harnstoff Mandelsäurenitril	178		weisse Nadeln	sl.	1		B 21 2321

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Wass- er	Alko- hol	Äther		
$\alpha$ Phenyl- hydantoin- säure	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH \cdot CO \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix} + H_2O = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH \cdot CO \cdot NH_2 \\ \diagdown NH \cdot COOH \end{matrix}$ $\alpha$ Phenylhydantoin	178		farblose Prismen	sl.				B 21 2326
Phenyl- hydrazin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2$	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 H_2 = C_6H_5 \cdot NH_2 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2$ Diazoamidobenzol	23	241- 242	monokline Tafeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 16 2976
Phenylhydra- zinbenzoyl- amensäure	$C_6H_5 \cdot NH \cdot N = C \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot COOH + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + [C_{14}H_{12}N_2O_2]$ Benzoylameisensäure Phenylhydrazin	153		farblose Nadeln	sl.	1	1		A 227 341
Phenylhydra- zincyanid	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown CN \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + CN - CN = C_6H_5N_4$ Phenylhydrazin Cyan	ober 160		farblose monokline Blättchen	sl.	1	1	Ligroin ul.	A 190 138
Phenylhydra- zinglyoxyl- säure	$C_6H_5 \cdot NH \cdot N = CH \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + CHO \cdot COOH = H_2O + C_6H_5 \cdot NH \cdot N = CH \cdot COOH$ Phenylhydrazin Glyoxylsäure	137		gelbliche Nadeln	sl.	1	sl.	Aceton L.	A 227 353
Phenylhydra- zinmesoxal- säure	$C_6H_5 \cdot NH \cdot N = C (COOH)_2$	$CO \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix} + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot NH \cdot N = C (COOH)_2$ Mesoxalsäure Phenylhydrazin	158- 164		farblose Krystalle			1	Ligroin ul.	A 227 355
Phenylhydra- zinphthalsäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ Phthalsäure- anhydrid Phenylhydrazin	165- 166		farblose hexagonale Tafeln			1	sl. Benzol ul.	J pr. Ch 35.267
Phenyl- hydrazo- phenyl- biazolon	$C_6H_5 \cdot N - N \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown \end{matrix} C \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5$	$\begin{matrix} \diagup NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown C=O \\ \diagup NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + CO Cl_2 = 2 HCl + \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \cdot N_2 - N \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown \end{matrix} C \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5$ Diphenylcarbazid	180- 181		weisse Krystalle			1	1 Benzol ul.	B 23 2831
Phenylimido- essigsäure	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COOH + Cl CH_2 \cdot COOH = HCl + C_6H_5 \cdot N(CH_2 \cdot COOH)_2$ Phenylglycin	150- 155		farblose Nadeln	sl.	1	sl.		B. 22 1798
Phenylimido- phenol	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (4) \end{matrix} + C_6H_5 \cdot NH_2 = CO_2 + NH_3 + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ $C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix} \begin{matrix} (2) \\ \end{matrix}$ Amidosalicylsäure	70		weisse Prismen	sl.	1	1		B. 22 2909

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 21 2326	Pr. 2. Phenylindol	$C_6H_5 \langle \begin{smallmatrix} CH \\ NH \end{smallmatrix} \rangle C, C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5 = H_2O + C_6H_5 \langle \begin{smallmatrix} CH \\ NH \end{smallmatrix} \rangle C, C_6H_5$ Acetophenonanilid $C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = NH_3 + H_2O + C_6H_5 \langle \begin{smallmatrix} CH \\ NH \end{smallmatrix} \rangle C, C_6H_5$ Acetophenon Phenylhydrazin $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CHO + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + HCl = NH_4Cl + H_2O + C_6H_5 \langle \begin{smallmatrix} C \cdot C_6H_5 \\ NH \end{smallmatrix} \rangle CH$ Phenylacetaldehyd Phenylhydrazin	186		farblose Blättchen	ul.	sl.	1	Benzol l.	B 18 165 A 236 133
A 227 341	Phenylisocrotensäure	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CHO + \begin{matrix} CH_2 \cdot CO \\   \\ CH_2 \cdot CO \end{matrix} O = CO_2 + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH_2 \cdot COOH$ Benzaldehyd Bernsteinsäureanhydrid	86		farblose Nadeln	ul.	1	1	CS <sub>2</sub> 1	A 227 258
A 227 353	Phenylisocyanat	$C_6H_5 \cdot NC$	siehe Carbanil								
A 227 355	Phenylisocyanid	$C_6H_5 \cdot NC$	$C_6H_5NH_2 + CHCl_3 + KOH = KCl + H_2O + 2HCl + C_6H_5NC$ Anilin Chloroform $NH = \begin{matrix} NH \cdot C_6H_5 \\   \\ C \\   \\ NH \end{matrix} + 2HNO_2 = 2N + 3H_2O + 2C_6H_5NC + N_2O$ Cyananilin		167	grünliche Flüssigkeit					A 144 117
J pr Ch 35.267	Phenylzinchinizohydrobenzolecarbonsäureäthylester		$CH_2 \cdot CO \cdot CH \cdot COOC_2H_5$ $C_6H_5 \cdot COO \cdot CH \cdot CO \cdot CH_2$ Succinylbernsteinsäurediäthylester $+ 2C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 =$ Phenylhydrazin $C_6H_5OH + 2H_2O +$ $C_{27}H_{27}N_4O_5$	211- 212		gelbe Nadeln	ul.	ul.	Toluol 1	B 17 2055	
B. 22 1798	Phenylzinsuccinylbernsteinsäurediäthylester		$CH_2 \cdot CO \cdot CH \cdot COOC_2H_5$ $C_6H_5 \cdot COO \cdot CH \cdot CO \cdot CH_2$ Succinylbernsteinsäurediäthylester $+ C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O +$ Phenylhydrazin $C_{27}H_{27}N_4O_5$	159- 160		farblose Nadeln	ul.	1		B 17 2054	
B. 22 2909	Phenylkohlen-saures Natrium	$C_6H_5O \cdot COONa$	$C_6H_5ONa + CO_2 = C_6H_5O \cdot COONa$ Phenolnatrium			weisses Pulver					J. pr Ch 31.405

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alco- hol	Äther	
p-Phenyllope- tidin			278		farblose Flüssig- keit				B 20 2592
Phenyllutidon- monocarbon- säure		$2\text{CH}_3\text{C}(\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5))\text{CH}(\text{COOC}_2\text{H}_5) + 2\text{CH}_3\text{J} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3) + 2\text{HJ} + \text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{NO}_2$ Phenylamidocroton- säureester	265- 267		weisse Krystalle	ul.	sl.		B 22 84
Phenylmeth- akrylsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{Benzaldehyd} \quad \text{Propionsäureanhydrid}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	78	288	diamant- glänzende Nadeln	1	1	CS <sub>2</sub> 1	J, 1877 789
Phenylmethyl- biazolin		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} - \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{O} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3 + 2\text{H}_2 = 2\text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} - \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{O} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Phenylmethyldichlor- biazolin	140		gelbliche Blättchen		sl.		B 23 2839
Phenylmethyl- dichlorbiazolin		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{COCl}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} - \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{O} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Acetylphenylhydrazin	120- 122		weisse Nadeln		sl.	Benzol 1	B 23 2835
meso-Phenyl- methylimid- azol		$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH} - \text{N} \\ \text{O} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH} - \text{N} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Phenylmethyloxazol	158- 159		weisse Nadeln	sl.	1	sl.	B 21 2194
meso-Phenyl- methyloxazol		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CONH}_2 = \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH} - \text{N} \\ \text{O} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Chloracetone Benzamid	238- 241		farbloses Öl	nl.			B 21 2193

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 20 2592	Phenylmethyl-oxibenzidin		$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\text{.NH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{.NH} \\   \\ \text{Hydrazo-} \\ \text{benzol} \end{matrix} + \text{CH}_3\text{.CO. CH}_2\text{.COO C}_6\text{H}_5 = \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O}$ Acetessigester	122		farblose Nadeln	sl.	1	sl. Aceton 1	M 7 194
B 22 84	Phenylmethyl-oxypyrimidin		$\text{CH}_2\text{.CO. CH}_2\text{.COO C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5\text{.C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_{11}\text{H}_{13}\text{N}_2\text{O}$ Acetessigester      Benzenylamidon	216		farblose Prismen	sl.	1	sl. CHCl <sub>3</sub> 1	B 17 2519
B 22 84	Phenylmethyl-pyrazolon		$\text{CH}_2\text{.CO. CH}_2\text{.COO C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5\text{.NH. NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$ Acetessigester      Phenylhydrazin	127	287	farblose Prismen	ul.	1	ul.	B 16 2597
J.1877 789	Phenylmethyl-pyrazolon-ketophenylhydrazon		$\text{CH}_2\text{.CO. CH. COO C}_6\text{H}_5 + 4\text{C}_6\text{H}_5\text{.NH. NH}_2 = \text{H}_2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O} + 2\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$ Thiacetessigester      Phenylhydrazin	156		rotgelbe Nadeln				B 22 2547
B 23 2839	Phenylmethyl-pyrrolidon-carbonsäure		$\text{CH}_2\text{.CO. CH}_2\text{.COO C}_6\text{H}_5 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{COOH} \begin{matrix} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{C} \quad \text{N} \\   \quad   \\ \text{CO} \quad \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Phenylmethylpyrrolidon-carbonsäurenitril	183		farblose Prismen	sl.	1	ul.	B 22 2367
B 23 2835	Phenylmethyl-pyrrolidon-carbonsäurenitril		$\text{CH}_2\text{.C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CN} \end{matrix} \text{.CH}_2\text{.COO C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$ Lävulinsäureestercyanhydrin			farbloses Öel				B 22 2366
B 21 2194	Phenyl-α-milchsäure	$\text{C}_6\text{H}_5\text{.CH}_2\text{.CH(OH).COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{.CH}_2\text{.CHO} + \text{HCN} + \text{HCl} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{.CH}_2\text{.CH(OH).COOH}$ α-Tolnylsäurealdehyd	97- 98		farblose Prismen	1			B 13 303
B 21 2193	Phenyl-naphtalin	$\text{C}_6\text{H}_5\text{.C}_{10}\text{H}_7$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + \text{C}_{10}\text{H}_8 = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5\text{.C}_{10}\text{H}_7$ Brombenzol Naphtalin	101- 102		farblose Blättchen				B 12 2050

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Phenyl-naphth-eurhodin-chlorid		$\begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 > \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_5 < \begin{matrix} \text{NCl} \\ \text{NCl} \end{matrix} = \text{HCl} + \text{C}_{22}\text{H}_{16}\text{N}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{NH} & \text{Chinondi-} \\ & \text{chlorimid} \end{matrix}$			kupferglänzende Nadeln	ul.			B 21 1600
Phenyl-β-naphthoakridin		$\begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 > \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{27}\text{H}_{17}\text{N} \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 < \text{N} & \beta\text{-Dinaphthylamin} \\ & \text{Benzoesäure} \end{matrix}$	294		farblose Nadeln	sl.	sl.	Benzol sl.	B 17 1595
α-Phenyl-α-naphtho-chinolin		$\begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 < \text{N} \\ \text{C}(\text{COOH})=\text{CH} \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 > \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \alpha\text{-Phenyl-}\alpha\text{-naphthocinchoninsäure} \end{matrix}$	68		hellgelbe Nadeln	ul.	1	1	A 249 115
β-Phenyl-β-naphtho-chinolin		$\begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 < \text{N} \\ \text{C}(\text{COOH})=\text{CH} \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 > \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \alpha\text{-Phenyl-}\beta\text{-naphthocinchoninsäure} \end{matrix}$	188		farblose Nadeln				A 249 133
α-Phenyl-α-naphthocinchoninsäure		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_{26}\text{H}_{13}\text{NO}_2$ Brenztraubensäure Benzaldehyd α-Naphthylamin	200		citronengelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.	A 249 110
α-Phenyl-β-naphthocinchoninsäure		analog aus β-Naphthylamin, Brenztraubensäure u. Benzaldehyd	296		citronengelbe Nadeln	ul.	sl.		A 249 129
Phenyl-α-naphthylamin		$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + (\text{CaCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ α-Naphtol	60	335 228 mm	farblose Prismen	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 16 2077
Phenyl-β-naphthylamin		$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + (\text{CaCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ β-Naphtol Anilin	107,5 -108	395- 395,5	farblose Nadeln	sl.	sl.	sl.	B 13 1300
Phenyl-naphthylaminblau		$6\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 + 2 \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{ZnCl}_2 = (\text{COO})_2\text{Zn} + 5\text{H}_2 + 2\text{CO}_2 + 2\text{ClC} \cdot (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7)_2$ Phenyl-α-Naphthylamin			bronceglänzende braunrote Krystalle	ul.	sl.	ul.	B 23 1965
β-Phenyl-naphthylcarbazol		$\begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 > \text{NH} = \text{H}_2 + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_6 \end{matrix} > \text{NH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{NH} & \beta\text{-Phenyl-naphthylamin} \end{matrix}$	330	440- 450	farblose Blättchen	sl.		Anilin 1	A 202 1



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 1800	Phenylnaphtyl- carbazon- chinon	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{O} \text{---} \text{C} \text{---} \text{NH} \\   \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{O} \text{---} \text{C} \text{---} \text{NH} \\   \\ \text{O} \end{array} + 3\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{O} \text{---} \text{C} \text{---} \text{NH} \\   \\ \text{O} \end{array}$ Phenylnaphtylamin	307		gelbrote Nadeln	sl.	CS <sub>2</sub> ul.	A 202 13	
B 17 1595	Phenyl-β-naph- tylharnstoff	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{N} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N} \end{array}$	$\text{COCl} \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{N} \end{array} + 2\text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{Cl} + \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{N} \end{array}$ Phenyl-β-naphtyl- harnstoffchlorid	189- 190		weisse Nadeln	l	Benzol schw.	B 23 425	
A 249 115	Phenyl-β-naph- tylharnstoff- chlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{N} \cdot \text{COCl}$	$2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{COCl}_2 = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{N} \end{array} \cdot \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{N} \end{array} \cdot \text{COCl}$ Phenyl-β-naphtylamin	101- 102		weisse Blättchen	sl.	Benzol l	B 23 425	
A 249 115	Phenylnaph- tylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Naphtalin Benzoylchlorid	75.5		farblose trimetrische Prismen	sl.		B 6 1238	
A 249 133	β-Phenylnaph- tylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	entsteht neben der α-Verbindung	82		farblose Nadeln	sl.		B 6 1238	
A 249 110	Phenyl-α- naphtylsulfid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{Pb} + 2\text{BrC}_6\text{H}_5 = \text{PbBr}_2 + 2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Bleiphenyl- α-Bromnaphtalin mercaptat	41.5		farblose Prismen	l		B 23 3046	
A 249 129	Phenyl-β- naphtylsulfid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	analog aus Bleiphenylmercaptat u. β-Bromnaphtalin	51.5	14 mm 224	weisse Nadeln	l		B 23 3048	
B 16 2077	Phenyloxamid	$\text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{NH}_3 + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Cyamanilin	224		farblose Krystalle			A 73 183	
B 13 1360	Phenyloxazol	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \\   \\ \text{N} = \text{CH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{H} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{HBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}$ Bromacetophenon Formamid	6	220- 222	farbloser Syrup			B 20 2578	
B 23 1965	α-Phenyloxazo- lin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_2\text{Br} + \text{NaOH} = \text{NaBr} + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \end{array} \cdot \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Bromäthylbenzamid	242- 243		farblose Flüssig- keit	l	l	B 23 2495	
A 202 I	Phenyloxakri- din	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{C} \cdot \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{NO}$ o-Oxydiphenylamin Benzoesäure			gelbe Blättchen	l	sl. Eisessig l	B 18 695	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Phenyl-m- oxybenzoes- säure		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{N}=\text{N} \cdot \text{H}_2\text{SO}_4 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (3) \end{matrix} + C_6H_5 \cdot \text{OH} = C_6H_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (4) \end{matrix} + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$ m-Diazobenzoessäuresulfat Phenol	145		weisse Nadeln	nl.	l	l	B 21 980
Phenyl-p-oxy- benzoesäure		analog aus p-Diazobenzoessäuresulfat u. Phenol	160						B 21 981
Phenyl-o-oxy- benzoesäure		analog aus o-Diazobenzoessäuresulfat u. Phenol	113		weisse Blättchen	nl.	l	l	B 21 981
Phenylxy- pivalinsäure		$C_6H_5 \cdot \text{CHO} + (CH_3)_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} = C_6H_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C} \begin{matrix} (CH_3)_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Benzaldehyd Isobuttersäure	134		farblose Nadeln	sl.	l	l	CS <sub>2</sub> nl. A 216 118
Phenylxy- pyrimidin- carbonsäure		$C_6H_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{CO} \\ \text{CH}_2 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Benzamidin Oxallessigäther $= 2 C_6H_5 \cdot \text{OH} + C_8H_8N_2O_3$	247		farblose Krystalle	sl.	sl.		B 22 1629
Phenylxy- sulfoharnstoff		$C_6H_5 \cdot \text{NCS} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}=\text{S} \\ \text{NH} \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Phenylsenföl Hydroxylamin	108		weisse Krystall- masse				B 22 1935
Phenylpara- bansäure		$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COCl} \end{matrix} = C_6H_5 \text{Cl} + \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{NH} - \text{CO} \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{N} - \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CO} \end{matrix}$ Phenylharnstoff Aethoxalylehlorid	208		seiden- glänzende Blättchen	sl.	l	l	J. pr. Ch 32. 20

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Ather		
B 21 980	Phenylpara- kousäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH(COOH) \cdot CH_2$ 	$C_6H_5 \cdot CHO + \begin{matrix} CH_2 \cdot COO Na \\   \\ CH_2 \cdot COO Na \end{matrix} + \begin{matrix} CH_3 \cdot CO \\   \\ CH_3 \cdot CO \end{matrix} O = 2 C_6H_5 \cdot COO Na + C_{11}H_{10}O_4$ Benzaldehyd Natriumsuccinat Essigsäureanhydrid	99		farblose Nadeln	sl.	1	1	CS <sub>2</sub> ul.	A 216 108
	Phenyl-phenyl- acetamidin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CN + C_6H_5NH_2 = C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzoylanid Anilin	128- 129		farblose Nadeln	sl.	1	1		A 184 342
B 21 981	Phenylphos- phin	$C_6H_5PH_2$	$3 C_6H_5 \cdot P(OH)_2 = 2 C_6H_5 PO(OH)_2 + C_6H_5PH_2$ Phosphenylige Säure	160- 161		farblose Flüssig- keit					B 10 808
	Phenylphos- phorhydrür	$C_6H_5 \cdot P_2H$	$30 C_6H_5P Cl_2 + 33 H_2O = 3 (C_6H_5)_3 P_2O_5 + 12 C_6H_5PO_2 + 6 C_6H_5P_2H + 60 HCl$ Phosphenylchlorid			dunkel- gelbes Pulver	ul.	ul.	ul.		B 11 885
	Phenylphos- phorsäure	$C_6H_5O \cdot PO(OH)_2$	$P_2O_5 + 2 C_6H_5OH + H_2O = 2 C_6H_5O \cdot PO(OH)_2$ Phenol	97- 98		farblose Nadeln	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> schw.	Z 1866 652
B 21 981	Phenyl- piperidin	$C_5H_{10}N \cdot C_6H_5$	$C_5H_{10} \cdot NH + BrC_6H_5 = HBr + C_5H_{10}N \cdot C_6H_5$ Piperidin Brombenzol	248- 250		hellgelbes Öel		1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 21 2279
A 216 118	p-Phenyl- piperidin		$C \cdot C_6H_5$  $+ 3 H_2 = C_{11}H_{13}N$	57.5- 58	255- 257 (777 mm)	farblose Blättchen	ul.				B 20 2590
B 22 1629	Phenylpropiol- säure	$C_6H_5 \cdot C \equiv C \cdot COOH$	$C_6H_5 CBr = CH_2 + CO_2 + Na_2 = NaBr + C_6H_5 \cdot C \equiv C \cdot COO Na$ β Bromstyrol $C_6H_5 \cdot CHBr - CH Br \cdot COOH + 2 KOH = 2 KBr + 2 H_2O + C_6H_5 \cdot C \equiv C \cdot COOH$ Phenylidibrompropionsäure	136- 137		farblose trigonische Prismen		1	1		A 154 140 See 45 172
B 22 1935	Phenylpyrazol	$CH \begin{matrix} \diagup CH \cdot N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CH = N \end{matrix}$	$CH \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} + 2 C_6H_5NH \cdot NH_2 = C_6H_5NH_2 + NH_4Cl + H_2O + C_6H_5N_2$ Phenylhydrazin Epiclor- hydrin $C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + CH_2 = CH \cdot CHO = H_2O + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2 - CH_2 \\ \diagdown N = CH \end{matrix}$ Phenylhydrazin Akrolein	11- 11.5	246.5	goldgelbes Öel	ul.	1	1		B 22 180
J. pr. Ch 32. 20	Phenylpyra- zolin	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2 - CH_2 \\ \diagdown N = CH \end{matrix}$		51- 52	273- 274	farblose Tafeln	1	1	1	Benzol 1	A 239 197

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
1 Phenyl- 5 pyrazolon 3 carbon- 4 essigsäure- diäthylester		$\text{CO}-\text{CH}-\text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{C}_7\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{N}_2\text{O}_6$ Oxalbernsteinsäureester	128- 130		farblose Nadeln	ul.	1	1	B. 22 888
$\alpha$ -Phenyl- pyridin		$\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH} \end{array} \text{C} - \text{C} \begin{array}{c} \text{N} \\ \text{CH} \end{array} \text{CH} = 2 \text{CO}_2 + \text{C}_{11}\text{H}_9\text{N}$ $\alpha$ -Phenylpyridindicarbonsäure		268.5- 270.5	farblose Flüssig- keit	ul.			M 4 472
$\beta$ -Phenyl- pyridin		$\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH} \end{array} \text{C} - \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH} \end{array} \text{N} = \text{CO}_2 + \text{C}_{11}\text{H}_9\text{N}$ $\beta$ -Phenylpyridindicarbonsäure		269- 270	farbloses Oel	ul.	1	1	M 4 456
$\alpha$ -Phenylpyri- dindicarbon- säure		$\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH} \end{array} \text{C} - \text{C} \begin{array}{c} \text{N} \\ \text{CH} \end{array} \text{CH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_{11}\text{H}_9\text{N}$ Pyrrol $\alpha$ -Naphtochinolin		230- 235	farblose Krystall- warzen	sl.	sl.		M 4 463
$\beta$ -Phenylpyri- dindicarbon- säure		$\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH} \end{array} \text{C} - \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH} \end{array} \text{N} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_{11}\text{H}_9\text{NO}_2$ $\beta$ -Naphtochinolin		207	farblose Krystalle	sl.	sl.	sl.	M 4 442

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Was- ser	Alco- hol	Ather	
B. 29 888	β-Phenylpyridinsäure		$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{COOH})\text{C}_5\text{H}_4\text{N} + \text{CO}_2 + \text{C}_{12}\text{H}_9\text{NO}_2$	185		farblose Nadeln	sl.	1		M 4 450
M 4 472	α-Phenylpyridylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{C}_5\text{H}_4\text{N} \cdot \text{COO} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N} + \text{H}_2\text{O}$ α-Phenylpyridincarbonsaurer Kalk	140- 142	315	schwefel- gelbe Blätter	sl.	sl.		M 4 474
	Phenylrhodanid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SCN}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{HSO}_4 + \text{HSCN} = \text{N}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SCN}$ Diazobenzolsulfat		231	farblose Flüssig- keit				B 7 1753
M 4 456	Phenylsalicylsäure		$(\text{C}_6\text{H}_5\text{S})_2\text{Pb} + 2 \text{CN Cl} = \text{Pb Cl}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{S} \cdot \text{CN}$ Thiophenolblei	113		farblose Blättchen	ul.	1	1	B 7 1753 B 21 501
	Phenylselenazylamin		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + \text{CSe}(\text{NH}_2)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{C}(\text{NH}_2) - \text{Se} - \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5) + \text{HBr}$ co-Bromacetophenon Selenharnstoff	132		farblose Prismen	ul.			A 250 307
B 20 192	Phenylsemicarbazid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \text{KCNO} = \text{KCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Phenylhydrazinchlorhydrat	172		farblose Blättchen	1	1	Aceton 1	A 190 113
M 4 465	Phenylsenföl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CS}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Phenylhydrazin Harnstoff		222	farblose Flüssig- keit				G 16 202 Z 1869 589
			$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{HCl} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CS} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$ Thioarbanilid							B 3 861
M 4 442	Phenylsenfölglykolid		$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{CS Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \cdot \text{CS}$ Anilin Thiophosgen	148		farblose Blättchen	ul.	1	1	A 207 127
	Phenylsiliciumchlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{Si Cl}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NCS} + \text{ClCH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CO}$ Phenylsenföl Chloressigsäure		197	farblose Flüssigkeit				A 173 151
			$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{Hg} + \text{Si Cl}_4 = \text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 + \text{Si Cl}_2$ Quecksilberdiphenyl							

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Phenylsilicon- säure	$C_6H_5 \cdot SiO \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot SiCl_3 + 2 H_2O = 3 HCl + C_6H_5 \cdot SiO \cdot OH$ Phenylsiliciumchlorid	92		durch- sichtige Masse			1	A 173 151
Phenylsulfid	$C_6H_5 \cdot S \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 \cdot SO_2Na = Na_2SO_4 + C_6H_5 \cdot S \cdot C_6H_5$ Benzolsulfinsaures Natrium $(C_6H_5S)_2Pb = PbS + C_6H_5 \cdot S \cdot C_6H_5$ Thiophenolblei		272.5	farblose Flüssig- keit	ul.	1	1	A 144 288 Z 1867 194
Phenylsulfo- carbazin- saures Phenyl- hydrazin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CS \cdot SHC_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2$	$2 C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + CS_2 = C_{10}H_{10}N_2S_2$ Phenylhydrazin	96- 97		farblose Prismen		sl.	Aceton 1	A 190 114
Phenylsulfon- aceton	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot SO_2 \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot SO_2Na + ClCH_2 \cdot CO \cdot CH_3 = NaCl + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$ Benzolsulfon- chloraceton saures Natrium	57- 58		farblose Blättchen				B 19 1642
Phenylsulfon- äthylalkohol	$C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot SO_2Na + Cl \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH = NaCl + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$ Benzolsulfon- saures Natrium $(C_6H_5SO_2)_2 \cdot C_2H_4 + KOH = C_6H_5SO_2K + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$ Aethylendiphenylsulfon			dicker Syrup	sl.	1	sl.	J.pr.Ch 30.189 J.pr.Ch 30.189
Phenylsulfon- essigsäure	$C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot SO_2Na + CH_2Cl \cdot COOH = NaCl + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$ Benzolsulfon- saures Natrium Chloressigsäure	111- 112		farblose monokline Tafeln	1	1	1	Benzol sl. B 14 833
Phenyltetrazol	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown CH=N \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(COOH) \end{matrix} = CO_2 + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown CH=N \end{matrix}$ Phenyltetrazolcarbonsäure			farblose Flüssig- keit	ul.	1	1	B 18 2911
Phenyltetra- zolcarbonsäure	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(COOH) \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(CN) \end{matrix} + 2 H_2O = NH_3 + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(COOH) \end{matrix}$ Phenyltetrazolcyanid	137- 138		farblose Nadeln	1	1	sl.	B 18 2908
Phenyltetra- zolcyanid	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(CN) \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(NH) \cdot CN \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + HNO_2 = 2H_2O + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(CN) \end{matrix}$ Phenylhydrazincyanid	55.5 56		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 18 1549
n-Phenylthia- zolin	$CH_2 - S \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown C \cdot C_6H_5 \\ \diagdown N \end{matrix}$	$CH_2Br + C_6H_5 \cdot CSNH_2 = 2 HBr + \begin{matrix} CH_2 - S \\   \\ CH_2 - N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown C \cdot C_6H_5 \\ \diagdown \end{matrix}$ Aethylenbromid		275- 277	gelbes Öl			1	B 23 159

Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
A 173 151	Phenylthienyl- keton	$C_6H_5S \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_6H_5S + C_6H_5 \cdot COCl + (AlCl_3) = HCl + C_6H_5S \cdot CO \cdot C_6H_5$ Thiophen Benzoylchlorid	55	300	farblose Nadeln	ul.	1	1	B 17 790	
A 144 288	Phenylthienyl- methan	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5S$	$C_6H_5S + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5S$ Thiophen Benzylalkohol		265	farblose Flüssigkeit				B 17 1346	
Z 1867 194	Phenylthio- carbamyl- Methylecyanid	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CS \cdot N \begin{smallmatrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CN \end{smallmatrix}$	$C_6H_5NCS + HN \begin{smallmatrix} \diagup Na \\ \diagdown CN \end{smallmatrix} + CH_3J = NaJ + C_6H_5 \cdot NH \cdot CS \cdot N \begin{smallmatrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CN \end{smallmatrix}$ Phenylsenöl Natriumcyanid	186		weisse Körner	sl.	sl.	ul.	Ligroin ul.	B 23 1664
A 190 114	Phenylthio- carblzin	$C_6H_5 \cdot N - NH \begin{smallmatrix} \diagup \\ \diagdown CS \end{smallmatrix}$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2 = NH_3 + C_6H_5 \cdot N - NH \begin{smallmatrix} \diagup \\ \diagdown CS \end{smallmatrix}$ Phenylthiosemicarbazid	129		farblose Blättchen	sl.	1	1	A 212 326	
B 19 1642	Phenylthiogly- kolsäure	$C_6H_5S \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot SNa + CH_2Cl \cdot COOH = NaCl + C_6H_5S \cdot CH_2 \cdot COOH$ Thiophenolnatrium Chloressigsäure	61- 62		farblose Tafeln	sl.	1	1	B 1 441	
J.pr.Ch 30.189	Phenylthio- harnstoff	$CS \begin{smallmatrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{smallmatrix}$	$C_6H_5 \cdot NCS + NH_3 = CS \begin{smallmatrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{smallmatrix}$ Phenylsenföhl	154		farblose Nadeln	sl.	1		J.1858 349	
J.pr.Ch 30.189			$C_6H_5NH_2 + N = CS \cdot NH_2 = NH_3 + CS \begin{smallmatrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{smallmatrix}$ Anilin Rhodanammonium							B 18 3104	
B 14 833			$CN \cdot NH \cdot C_6H_5 + H_2S = CS \begin{smallmatrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{smallmatrix}$ Cyananilid							B 9 819	
B 18 2911	Phenylthio- hydantoin	$NH = C.S.CH_2 \begin{smallmatrix} \diagup \\ \diagdown C=O \\ N(C_6H_5) \end{smallmatrix}$	$C \begin{smallmatrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{smallmatrix} + CH_2Cl \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 = NH_4Cl + NH = C.S.CH_2 \begin{smallmatrix} \diagup \\ \diagdown C=O \\ N(C_6H_5) \end{smallmatrix}$ Thioharnstoff Chloracetanilin	178		farblose Nadeln	sl.	sl.	1	B 10 1965	
B 18 2908			$CH_2 \cdot SH + C_6H_5 \cdot NH \cdot CN = H_2O + NH = C.S.CH_2 \begin{smallmatrix} \diagup \\ \diagdown C=O \\ N(C_6H_5) \end{smallmatrix}$ Thioglykolsäure Phenylecyanamid							M 2 775	
B 18 1549	Phenylthio- hydantoin säure	$NH_2 \begin{smallmatrix} \diagup \\ \diagdown C.S.CH_2 \cdot COOH \\ C_6H_5N \end{smallmatrix}$	$C_6H_5NH_2 + ClCH_2 \cdot COOH + NH_4SCN = NH_4Cl + NH_2 \begin{smallmatrix} \diagup \\ \diagdown C.S.CH_2 \cdot COOH \\ C_6H_5N \end{smallmatrix}$ Anilin Chloressigsäure Rhodanammonium	148- 152		farblose Nadeln	sl.		sl.	J.pr.Ch 16.17	
B 23 159	Phenylthio- kohlen säure- äthylester Phenyl- thiophen	$C_6H_5 \cdot S \cdot COOC_2H_5$  $CH - CH$ $   \quad   $ $C - S \cdot CH$	$C_6H_5S \cdot Zn + 2 Cl \cdot COOC_2H_5 = ZnCl_2 + 2 C_6H_5S \cdot COOC_2H_5$ Thiophenolzink Chlorameisenester  $C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH + 2 H_2S = 3 H_2O + C_{10}H_8S + S$ β-Benzoylpropionsäure	259- 261  40- 41		farblose Flüssigkeit  farblose Tafeln	ul.	1	1	Benzol 1  Benzol 1	B 19 1229  B 19 3142

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Phenylthiosemicarbazid	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 \cdot HCNS = C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2$ Phenylhydrazinrhodanid  $CS \begin{matrix} \swarrow NH \\ \searrow NH_2 \end{matrix} C_6H_5 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2 + C_6H_5 NH_2$ Phenylthioharnstoff Phenylhydrazin	200- 201		farblose monokline Prismen	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	A 212 324  Soc 53 552
Phenyl- <i>o</i> -toluidin	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \\ \searrow NH_2 \end{matrix} 1. + C_6H_5 NH_2 = NH_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ <i>o</i> -Toluidin Anilin	41	305	farblose Krystalle					Bl 25 248
<i>p</i> -Phenyltolyl	(4) $C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$ (1)	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow Br \\ \searrow CH_3 \end{matrix} 4. + C_6H_5 Br + 2 Na = 3 Na Br + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow C_6H_5 \\ \searrow C_6H_5 \end{matrix}$ <i>p</i> -Bromtoluol Brombenzol	-2	263- 267	farblose Flüssigkeit					J.1876 419
<i>o</i> -Phenyltolylketon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	$C_6H_5 \cdot COOH + C_6H_5 \cdot CH_3 + (P_2O_5) = H_2O + C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$ Benzoesäure Toluol		315- 316	farblose Flüssigkeit					B 6 538
<i>p</i> -Phenyltolylketon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5 \cdot CH_3$	entsteht neben dem <i>o</i> -Derivat  $C_6H_5 CO Cl + C_6H_5 CH_3 + (Al Cl_3) = HCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5 \cdot CH_3$ Benzoylchlorid Toluol		55	326.5	farblose Krystalle	sl.	1	Ligroin schw.	B 6 538 B. 6 538
Phenyltrimethylendicarbonsäure	$C_6H_5$   CH   CH > CH . COOH   COOH	$C_6H_5$   CH-N   CH-N > CH . COO CH <sub>3</sub> = N <sub>2</sub> + C <sub>6H_5</sub> -CH-CH . COO CH <sub>3</sub>   COO CH <sub>3</sub> Zimmtdiazoessigester		175	farblose Prismen	sl.	1	1		B 6 1243
$\beta$ -Phenylumbelliferon	$OH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} O \\ \diagup \\ C(C_6H_5)=CH \\ \diagdown \\ CO \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} OH \\ \diagup \\ C(C_6H_5)=CH \\ \diagdown \\ OH \end{matrix} 1. + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_3 \cdot COO C_6H_5 = C_6H_5 OH + H_2O + C_{13}H_{16}O_4$ Resorcin Benzoylessigester		244	farblose Blättchen			1		B. 21 2646
Phenylurazol	$C_6H_5 \cdot N \cdot NH \cdot CO \cdot NH$   CO	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2 + \begin{matrix} NH_2 \\ C=O \\ NH_2 \end{matrix} = 2 NH_3 + C_6H_5 \cdot N \cdot NH \cdot CO \cdot NH$ Phenylsemicarbazid Harnstoff		262- 263						B 16 2126



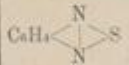
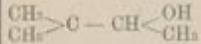

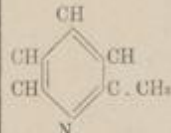
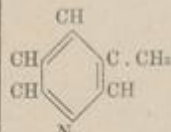
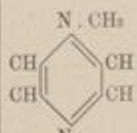
Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
A 212 324  Soe 53 552			$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{NH}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ <p align="center">Phenylhydrazin</p> <p align="center">Biuret</p>							
Bl 25 248	Phenylurazol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{CO} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} = 3 \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \text{N} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{array}$ <p align="center">Phenylhydrazin      Harnstoff</p>	262- 263		farblose Blättchen	sl.	sl.	sl.	B 20 2360
J.1876 419	Phenylurethan	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{CN} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = \text{HCN} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$ <p align="center">Cyanameisensäure- Anilin ester</p>	51.5- 52	237- 238	farblose Nadeln	ul.	1	1	J.pr Ch 10.207
B 6 538	Phenylzimt- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CO} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$ <p align="center">Carbanil</p> $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{Na} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH}$ <p align="center">Benzaldehyd α-Toluylsaurer Natrium Essigsäure- anhydrid</p>	169- 170		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 3 654 J.1878 820
B 6 538 B. 6 538	Phenylzimt- säurenitril	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C} \cdot \text{CN} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C} \cdot \text{CN} \end{array}$ <p align="center">Benzylcyanid Benzaldehyd</p>			farblose Krystalle	ul.	sl.		B 23 2859
B 6 1243	Phenylthron- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CO} \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CO} \end{array}$ <p align="center">Benzoylessigester Bernsteinsäure</p>	192- 193		farblose Nadeln	sl.			B 21 2134
B. 21 2646	Phloramin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{OH} \ 1 \\   \\ \text{OH} \ 3 \\   \\ \text{NH}_2 \ 6 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 (\text{OH})_3 + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} (\text{OH})_3 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$ <p align="center">Phloroglucin</p>			farblose Blättchen	sl.	1	ul.	A 119 202
B 16 2126	Phloreïn	$\text{C}_{15}\text{H}_{11}\text{NO}_7$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 (\text{OH})_3 + \text{HNO}_3 + 9 \text{O} = 13 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{15}\text{H}_{11}\text{NO}_7$ <p align="center">Phloroglucin</p>			dunkel- grünes Pulver	ul.	1	1	A 178 93
	Phlorobromin	$\text{CBr}_3 \text{---CO---CBr}_3 \text{---CO---CBr}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array} + 8 \text{Br}_2 + \text{H}_2\text{O} = 8 \text{HBr} + \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{Br}_3\text{O}_7$ <p align="center">Phloroglucin</p>	154- 155		farblose Nadeln		1	1 Benzol 1	B 23 1717

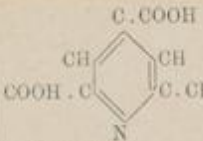
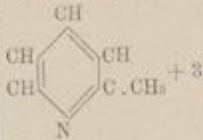
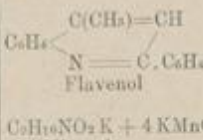
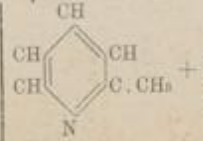
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Phloroglucin	$\text{C}_6\text{H}_2$ $\begin{matrix} \text{OH } 1. \\ \text{OH } 3. \\ \text{OH } 5. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{K } 1 + 3 \text{ KOH} = 3 \text{ K}_2\text{SO}_4 + \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_3$ Benzoltrisulfosäure $\text{C}_6\text{H}_2\text{Br } 3 + 2 \text{ KOH} = 2 \text{ KBr} + \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_3$ Dibromphenol	217- 219		farblose rhombische Tafeln	1		1		B 12 417 M 7 632
Phlorol	$\text{C}_6\text{H}_4$ $\begin{matrix} \text{OH } 1. \\ \text{C}_2\text{H}_5 2. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH } 1. = \text{C}_6\text{H}_4\text{OH } + \text{CO}_2$ Phloretinsäure		212	farblose Flüssigkeit					G 13 264
Phloron	$\text{C}_6\text{H}_5$ $\begin{matrix} \text{CH}_3 1. \\ \text{CH}_3 4. \\ \text{O } 2. \\ \text{O } 5. \end{matrix}$	$2 \text{ CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$ Diäcetyl	123.5 -125		goldgelbe Nadeln	sl.	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 21 1420
Phloronsäure	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3) \end{matrix} \begin{matrix} \text{O} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} > \text{C}(\text{CH}_3)\text{COOH}$	$\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O} + 4 \text{ H}_2\text{O} = 2 \text{ NH}_3 + \text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{O}_5$ Phloronsäurenitril	184		farblose Prismen	sl.		1		B 14 1077
Phloronsäurenitril	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3) \end{matrix} \begin{matrix} \text{O} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} > \text{C}(\text{CH}_3)\text{CN}$	$3 \text{ CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{ HCN} = \text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O} + 2 \text{ H}_2\text{O}$ Aceton			farblose Blättchen	ul.	ul.	sl.		B 14 1077
Phoron	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{C} = \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$3 \text{ CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{CaO}) = 2 \text{ H}_2\text{O} + (\text{CH}_3)_2\text{C} = \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$ Aceton	28	197.5	gelblich- grüne Prismen					A 110 32
Phosphenylchlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{P Cl}_2$	$\text{PCl}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{P Cl}_2$		244.5	farblose Flüssigkeit				Benzol 1.	A 181 280
Phosphenylige Säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{PH} \cdot \text{O} \cdot \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{P Cl}_2 + 2 \text{ H}_2\text{O} = 2 \text{ HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{PH} \cdot \text{O} \cdot \text{OH}$ Phosphenylchlorid		70	farblose Blättchen	1	1	1		A 181 308
Phosphenylsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{PO}(\text{OH})_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{P Cl}_2 + 3 \text{ H}_2\text{O} = 4 \text{ HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{PO}(\text{OH})_2$ Phosphenyltetrachlorid		158	schief- rhombische Blättchen	1	1	1		A 181 321
Phosphenylsulfid	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{PH}_2\text{S}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{PH}_2 + \text{S} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{PH}_2\text{S}$ Phenylphosphin			farbloser Syrup			1	1	B 10 810
Phosphenyltetrachlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{PCl}_4$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{P Cl}_2 + \text{Cl}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{PCl}_4$ Phosphenylchlorid		73	farblose Prismen					A 181 294

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 12 417	Phosphobenzol	$C_6H_5 \cdot P = P \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 P Cl_2 + 2 H_2 = 4 HCl + C_6H_5 \cdot P = P \cdot C_6H_5$ Phosphorylchlorid	149- 150		gelbliches Pulver	ul.	ul.	ul.	Benzol 1	B 10 812
	Phthalacen	$C_{21}H_{16}$	$C_{21}H_{16}O_4 \cdot C_2H_5 + 9 HJ = CO_2 + C_2H_5J + 2 H_2O + 8 J + C_{21}H_{16}$ Phthalacencarbon- säureester	173		farblose Krystalle	sl.			Eisessig sl.	B 17 1390
M 7 632	Phthalacen- carbonsäure	$C_{22}H_{12}O_4$	$2 C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle O + 2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 = C_6H_5OH + 3 H_2O + 2 CO_2 + 2 C_2H_5OH + C_{22}H_{12}O_4 \cdot C_2H_5$ Phthalensäureanhydrid Acetessigester	280- 281		gelbe Nadeln		sl.			B 17 1389
G 13 264	Phthalaldehyd	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CHO \\ CHO \end{smallmatrix} \right\rangle$ 1. 2.	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CHCl_2 \\ CHCl_2 \end{smallmatrix} \right\rangle + 2 H_2O = 4 HCl + C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CHO \\ CHO \end{smallmatrix} \right\rangle$ m-Tetrachlor-o-Xylol	52		farblose Krystalle	1				A. ch 11.26
B 21 1420	o-Phthalalde- hydsäure	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} COH \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ 1. 2.	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CHBr \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle O + KOH = KBr + C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CHO \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ Bromphthalid	97.2		farblose monokline Blätter	1	1	1		A 239 81
B 14 1077	Phthalaldoxim	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CH=N.OH \\ CH=N.OH \end{smallmatrix} \right\rangle$ 1. 2.	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CHO \\ CHO \end{smallmatrix} \right\rangle + 2 NH_2 \cdot OH = 2 H_2O + C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CH=NOH \\ CH=NOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ Phthalaldehyd Hydroxylamin	245		farblose Nadeln		1			B 20 509
B 14 1077	Phthalamid	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH_2 \\ CO \cdot NH_2 \end{smallmatrix} \right\rangle$	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle NH + NH_3 = C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH_2 \\ CO \cdot NH_2 \end{smallmatrix} \right\rangle$ Phthalimid	148- 149		farblose Rhom- boeder	ul.	ul.	ul.		A 19 1399
B 14 1077	Phthalamin- säure	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH_2 \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ 1. 2.	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle NH + 2 NH_3 = C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH_2 \\ COO NH_2 \end{smallmatrix} \right\rangle$ Phthalensäureanhydrid	148- 149		farblose Prismen	1	1	sl.	Ligroin unl.	J.1847 48 589 Am 3 29
A 110 32	Phthalimid	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle NH$	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle NH + H_2O = C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH_2 \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ Phthalimid								
A 181 280	Phthalanil	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle N \cdot C_6H_5$	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} COOH \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle + C_6H_5 \cdot NH_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle N \cdot C_6H_5$ Phthalsäure Anilin	205		farblose Nadeln	ul.	1			J.1847 605
A 181 303	Phthalanilsäure	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ 1. 2.	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle N \cdot C_6H_5 + H_2O = C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ Phthalanil	192		farblose Blättchen	sl.	1	1		J 1847 48 605
A 181 321	Phthalgrün	$(CH_3)_2N \cdot C_6H_4 \cdot C(OH) \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$ $C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$ CO.HCl	$2 C_6H_5 \cdot N(CH_3)_2 + C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} COCl \\ COCl \end{smallmatrix} \right\rangle = HCl + C_{22}H_{24}N_2O_2 \cdot HCl$ Dimethylanilin Phthalylchlorid			grün gelbe Nadeln	sl.				A 206 107

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Phtalid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COCl} \\ \diagdown \\ \text{COCl} \end{matrix} + 2H_2 = 2HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ Phtalylehlorid $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} + 2H_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ Phtalsäureanhydrid	73	281.5	farblose Nadeln	sl.	1		Z 1866 315 B 17 2181
Phtalidanil	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot C_6H_5$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} + C_6H_5NH_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot C_6H_5$ Phtalid Anilin	160		farblose Blätter	sl.		CHCl <sub>3</sub> 1	B 10 1450
Phtalimid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COONH}_4 \\ \diagdown \\ \text{COONH}_4 \end{matrix} = NH_3 + 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$ Phtalsaures Ammoniak $C_6H_4 \begin{matrix} \text{COCl} \\ \diagdown \\ \text{COCl} \end{matrix} + 3NH_3 = 2NH_4Cl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$ Phtalylehlorid	226- 227		farblose Säulen		sl.	Benzol ul.	A 41 110 Am 3 28
Phtalimidin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH} + 2H_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$ Phtalimid	150	337	farblose Nadeln	sl.	1	1 CHCl <sub>3</sub> 1	B 17 2598
Phtalimidyl- essigsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{C}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{C}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} + NH_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{C}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ Phtalylessigsäure	zeigen 200		farblose Nadeln	sl.	1		B 10 1566
Phtalophenon	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ \text{C} \\ \diagdown \\ \text{C}_6H_5 \end{matrix} \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{CO} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COCl} \\ \diagdown \\ \text{COCl} \end{matrix} + 2C_6H_5 + (AlCl_3) = 2HCl + C_{20}H_{14}O_2$ Phtalylehlorid	115	419- 328	farblose Blättchen				A. ch. 1. 523
Phtalsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{OH} \end{matrix} + 2H \cdot \text{COOH} = 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Resorcin Ameisensäure $C_6H_5 \cdot \text{COCl} + C_2Cl_4 + 3H_2O + 2O = 5HCl + CO_2 + C_6H_4(\text{COOH})_2$ Benzoylchlorid $C_{10}H_7Cl_4 + 4H_2O + 3O = 4HCl + 3H_2O + C_6H_4(\text{COOH})_2$ Naphthalin- tetrachlorid	213		farblose rhombische Krystalle	sl.	1	sl. CHCl <sub>3</sub> 1	Bl 29 247 Bl 29 247 B 11 738
Phtalsäure- anhydrid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix} + CH_3COCl = CH_3COOH + HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ Phtalsäure	128	284.5	farblose Nadeln				B 10 326

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
Z 1866 315	Phthalureid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH \\ \diagdown CO.NH \end{matrix} < CO$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH.CO.NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} + POCl_3 + 2H_2O = PO(OH)_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH \\ \diagdown CO.NH \end{matrix} < CO + 3HCl$ Phthalursäure			seidenglänzende Nadeln	sl.				A 214 23
B 17 2181	Phthalursäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH.CO.NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} < O + CO \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH.CO.NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ Phthalursäureanhydrid Harnstoff			silberglänzende Schuppen	sl.	1	ul.		A 214 19
B 10 1450	Phthalylacetessigsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown O \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO.CH_3 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COCl \\ \diagdown COCl \end{matrix} + CH_3.CO.CHNa.COOC_2H_5 = HCl + NaCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown O \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO.CH_3 \\ \diagdown COOC_2H_5 \end{matrix}$ Phthalylehlorid Natriumacetessigester			farblose Krystalle					A 236 158
A 41 110	Phthalylehlorid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CCl_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} < O$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix} + 2PCl_5 = 2POCl_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CCl_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} < O + 2HCl$ Phthalursäure	275.5		farblose Flüssigkeit					J.1863 393
Am 3 28	Phthalylessigsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown O \end{matrix} . COOH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} < O + (CH_3CO)_2O = CH_3.COOH + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown O \end{matrix} . COOH$ Phthalursäureanhydrid Essigsäureanhydrid	243- 246		farblose Nadeln	ul.	sl.			B 10 391
B 17 2598	Phthalylglyein	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} < N . CH_2 . COOH$	$NH_2 . CH_2 . COOH + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} < O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} < N . CH_2 . COOH$ Amidoessigsäure Phthalursäureanhydrid	191- 192		diamantglänzende Nadeln	sl.	ul.	ul.	CHCl <sub>3</sub>	J.prCh 27.418
B 10 1566	Phthalylhydroxylamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} < N . OH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COCl \\ \diagdown COCl \end{matrix} + NH_2 . OH . HCl = 3HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} < N . OH$ Phthalylehlorid Hydroxylaminchlorhydrat	230		farblose Nadeln	sl.	1	ul.	Benzol ul.	B 16 1781
A.ch. 1. 523	α-Phthalylphenylhydrazin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} < N . NH . C_6H_5$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} < O + C_6H_5NH . NH_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} < N . NH . C_6H_5$ Phthalursäureanhydrid Phenylhydrazin	181- 182		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.	Ligroin ul.	J.prCh 35.268
B 1 247	β-Phthalylphenylhydrazin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH \\ \diagdown CO.N.C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} < NH + C_6H_5NH . NH_2 = NH_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH \\ \diagdown CO.N.C_6H_5 \end{matrix}$ Phthalimid Phenylhydrazin	210		farblose monokline Tafeln		1	1	Ligroin ul.	J.prCh 281
B 11 738	Phthalyl-m-toluylendiamin	$CH_3 . C_6H_3 \begin{matrix} \diagup NH.CO \\ \diagdown NH.CO \end{matrix} < C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} < O = H_2O + CH_3 . C_6H_3 \begin{matrix} \diagup NH.CO \\ \diagdown NH.CO \end{matrix} < C_6H_4$ m-Toluylendiamin Phthalursäureanhydrid	192		goldgelbe Nadeln		sl.			B 10 1161
B 10 326	Phasenol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} < Se$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + H_2SeO_3 = 3H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} < Se$ o-Phenylendiamin	76		farblose Nadeln	sl.	1	1		B. 22 2897

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkte	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Piazthiol		$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + SO_2 = 2 H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} S$	44	206	farblose Krystalle	sl.	1	1		B. 22 2899
Pinakolin- alkohol		$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + H_2 = \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 \end{matrix} C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ o-Phenylendiamin Pinakolin	+ 4	120- 121	farblose Flüssigkeit					J. 1873 339
Pinakon		$2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + H_2 = \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 \end{matrix} C(OH) - C(OH) \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 \end{matrix}$ Aceton	35- 38	171- 172	farblose Nadeln	sl.	1		CS <sub>2</sub> sl.	J. 1873 340
α-Pikolin		$\begin{matrix} CH \\   \\ CH \\   \\ CH \\   \\ N \end{matrix} C \cdot CH_3 + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_5N \cdot CH_3$ Pikolinsäure		129	farblose Flüssig- keit					J. pr Ch 34. 244
β-Pikolin		$2 CH_2 = CH = CH(OH) \cdot NH_2 = 2 H_2O + NH_3 + C_6H_5N$ Acetamid Glycerin		140- 142	farblose Flüssig- keit					A. 155 283 J. 1882 498
γ-Pikolin		Im Steinkohlentheer $\begin{matrix} C \cdot COOH \\   \\ CH \\   \\ CH \\   \\ N \end{matrix} + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_5N$ γ-Pyridincarbonsäure		142.5- 144.5	flüssig					B. 20 413 B. 17 2696

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Aether	
B. 24 2899 J. 1873 339 J. 1878 340	Pikollincarbonsäure		 = CO <sub>2</sub> + CH <sub>3</sub> . C <sub>5</sub> H <sub>3</sub> N . COOH			farblose prismatische Krystalle	sl.	sl.	nl.	B 14 67
J. pr Ch 34. 244	Pikolinsäure		 + 3 O = H <sub>2</sub> O + C <sub>5</sub> H <sub>3</sub> N . COOH	134.5 136-		farblose Nadeln	1	1	nl. Benzol unl.	B 12 1992
A. 155 283 J. 1882 498	Pikolnitrilcarbonsäure		 + 22 O = 7 CO <sub>2</sub> + 3 H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> . C <sub>5</sub> H <sub>3</sub> N (COOH) <sub>2</sub> C <sub>5</sub> H <sub>3</sub> NO <sub>2</sub> K + 4 KMnO <sub>4</sub> = 4 Mn O <sub>2</sub> + 2 KOH + 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>5</sub> H <sub>3</sub> NO <sub>2</sub> . K Collidincarbonsäures Kalium	238		farblose Nadeln				B 16 71 A 225 140
B 20 418	α-Picolylläthylalkin		C <sub>5</sub> H <sub>3</sub> N . CH <sub>3</sub> + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . COH = C <sub>5</sub> H <sub>3</sub> N . CH <sub>2</sub> . CH . (OH) . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> α-Picolin Propionaldehyd	(18 mm) 125- 127		farbloses Öl	1	1	sl.	B 23 2709
B 17 2696	α-Picolyllalkin		 + H COH = C <sub>5</sub> H <sub>3</sub> . N . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> OH α-Picolin Formaldehyd	(25 mm) 179		farbloses Öl	1	1	sl.	B. 22 2584

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
$\alpha$ -Picolyfuryl- alkin			41- 43	(20 mm) 164	gelbliche Krystall- masse	nl.	1	1	B 23 2693
Pikraminsäure			165		rote Nadeln	sl.	1	sl. CHCl3	P 13 448
Pikrinsäure			122.5		citronen- gelbe Säulen	sl.	1	1	A 43 219
Pikrocyamin- sures Kalkum			88		braunrote Krystalle	sl.			A 110 289
Pikroylechlorid					gelbe monokline Tafeln	nl.	1	sl.	J. pr. Ch 1.145
$\alpha$ -Pipekolin			118- 119		flüssig	1			A 247 62
$\beta$ -Pipekolin			124- 126		flüssig	1			B 18 911



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
B 23 2693	γ-Pipecollin		 γ-Picolin $C(CH_2)CH=CHN + 3H_2 = C_8H_{13}N$		126.5 -129	flüssig	1			A 247 69	
P 18 448	α-Pipecoyl- äthylalkin		$C_5H_9N.CH_2.CH(OH).C_2H_5 + 3H_2 = C_8H_{13}NH.CH_2.CH(OH).C_2H_5$ α-Pipecoyl-äthylalkin		242- 243	farblose Flüssig- keit	1	1	1	B 23 2712	
A 43 219	α-Pipecoyl- alkin		 α-Pipecolin $+ H.COH = C_6H_9NH.CH_2.CH_2.OH$ Formaldehyd		31- 32	225- 228	farblose Krystalle	1	1	1	B 22 2585
A 110 289	α-Pipecoyl- furylalkin		 α-Picolylfurylalkin $+ 3H_2 = C_{11}H_{17}NO_2$			248- 251	gelbliches Öl		1		B 23 2696
J. pr. Ch 1.145	Piperazin	$CH_2.NH.CH_2$ $ $ $CH_2.NH.CH_2$	$2 \begin{matrix} CH_2.Cl \\   \\ CH_2.Cl \end{matrix} + 2NH_3 = 4HCl + \begin{matrix} CH_2.NH.CH_2 \\   \\ CH_2.NH.CH_2 \end{matrix}$ Aethylenchlorid $C_4H_8N_2 + 3H_2 = C_4H_{10}N_2$ Pyrazin		104	145- 146	farblose rhombische Blätter	1	1		A 98 291
B 18 911	Piperidin		$C_7H_{12}NO_2 + H_2O = C_{12}H_{18}O_4 + \begin{matrix} CH_2-CH_2 \\   \\ CH_2-CH_2 \end{matrix}NH$ Piperin Piperinsäure $CH \begin{matrix} CH-CH \\   \\ CH=CH \end{matrix} N + 3H_2 = CH_2 \begin{matrix} CH_2-CH_2 \\   \\ CH_2-CH_2 \end{matrix} NH$ Pyridin			106	farblose Flüssig- keit	1			B 26 724 A. ch 38.76 B 17 388

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Piperidin	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_5\text{H}_{10}$	$\text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} + 4 \text{H}_2 = \text{NH}_2 + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{matrix} \text{NH}$ Trimethylencyanid $\text{C}_5\text{H}_4\text{N} \cdot \text{COOH} + 3 \text{H}_2 = \text{CO}_2 + \text{C}_5\text{H}_{10} \cdot \text{NH}$ Pikolinsäure $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{NH} + \text{HCNO} = \text{C}_5\text{H}_{10}\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Piperidin			farblose Nadeln	1			A 247 53 J pr. Ch 34.342 A. ch. 38.84
Piperidinthio- harnstoff	$\text{NH}_2 \cdot \text{CS} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_5\text{H}_{10}$	$\text{C}_5\text{H}_{10}\text{NH} + \text{HNCS} = \text{C}_5\text{H}_{10}\text{N} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2$ Piperidin	92		farblose Tafeln	1	1	Benzol sl.	B 17 3041
Piperidyl- oxaminsäure	$\text{CO} - \text{NC}_5\text{H}_9$   COOH	$\text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ + $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{NH} = \text{C}_5\text{H}_9\text{OH} + \text{CO} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_5\text{H}_9$   COO · C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Piperidin Oxaläther	128- 129		farblose Nadeln	sl.	1	sl. Ligroin ul.	A 237 247
Piperidyl- rhodamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 - \text{N} < \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \text{O} < \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{N} < \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2$   CO-O	$2 \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{matrix} \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} < \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \\ \text{CO} < \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \\ \text{O} \end{matrix} = 2\text{H}_2\text{O}$ Piperidin Fluorescein + $\text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2$			violettes Pulver	1			B 23 1387
Piperinsäure	$\text{C}_6\text{H}_9 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$	1. $\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_5\text{H}_{11}\text{N} + \text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}_4$ 3. Piperin 4.	212- 213		gelbliche Nadeln	ul.	sl.	1	A 105 319
Piperonal	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CH}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ + $4\text{O}_2 = 2\text{CO}_2 + \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{O} \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COH} \\ \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CH}_2$ Piperinsäure	37	263	farblose Prismen	sl.	1		A 152 35
Piperonyl- alkohol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{OH} \\ \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CH}_2$	$\text{CHO}$ 1. $\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CH}_2$ 3. + $\text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CH}_2$ 4. Piperonal	51		farblose Krystalle	sl.	1	1	A 159 138
Piperonyl- säure	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$	$\text{CHO}$ 1. $\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CH}_2$ 3. + $\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CH}_2$ 4. Piperonal	227.5 -228		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.	A 152 41
		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{O} \\ \text{OH} \end{matrix} \text{CH}_2$ 1. 3. + $\text{CH}_2 \text{J}_2 + 2 \text{KOH} = 2\text{KJ} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CH}_2$ 4. Methylenjodid Protocatechusäure							A 168 94



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Aether	
Propargyl- alkohol	$\text{CH} \equiv \text{C} . \text{CH}_2 \text{OH}$	$\text{CHBr} = \text{CH} . \text{CH}_2 \text{OH} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH} \equiv \text{C} . \text{CH}_2 \text{OH}$ Bromallylalkohol	114- 115		farblose Flüssig- keit	1			Ann. chim. Brux. 1887 B 24 3059
Propargylamin	$\text{CH} \equiv \text{C} . \text{CH}_2 . \text{NH}_2$	$\text{CH} = \text{C} . \text{CH}_2 \text{NH}_2 + \text{HNO}_2 + \text{H}_2 \text{O} = \text{NH}_4 . \text{NO}_2 + \text{CH} \equiv \text{C} . \text{CH}_2 . \text{OH}$ Propargylamin $\text{CH}_2\text{Br} . \text{CHBr} . \text{NH}_2 + 2\text{KOH} = 2\text{KBr} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH} \equiv \text{C} . \text{CH}_2 . \text{NH}_2$ βγ-Dibrompropylamin			farblos				B 22 3080
Propargyl- bromid	$\text{CH} \equiv \text{C} . \text{CH}_2 \text{Br}$	$\text{CH} \equiv \text{C} . \text{CH}_2 . \text{OH} + \text{PBr}_3 = \text{POBr} + \text{HBr} + \text{CH} \equiv \text{C} . \text{CH}_2 \text{Br}$ Propargylalkohol	88- 90		farblose Flüssig- keit				B 6 728
Propargyljodid	$\text{CH} \equiv \text{C} . \text{CH}_2 \text{J}$	$\text{CH} \equiv \text{C} . \text{CH}_2 \text{Br} + \text{NaJ} = \text{NaBr} + \text{CH} \equiv \text{C} . \text{CH}_2 \text{J}$ Propargylbromid		115	farblose Flüssig- keit				B 17 1132
Propionsäure	$\text{CH} \equiv \text{C} . \text{COOH}$	$\text{C} . \text{COOH}$ $\parallel$ $= \text{CO}_2 + \text{CH} \equiv \text{C} . \text{COOH}$ $\text{C} . \text{COOH}$ Acetylendi- carbonsäure	6	102 290 mm	farblose Flüssig- keit	1	1	1	B 13 2340
Propion- aldehyd	$\text{C}_2\text{H}_5 . \text{CHO}$	$\text{C}_2\text{H}_5 . \text{CH}_2\text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5 . \text{CHO}$ Propylalkohol		49	farblose Flüssig- keit				A 151 301
Propionamid	$\text{CH}_3 . \text{CH}_2 . \text{CO} . \text{NH}_2$	$\text{CH}_3 . \text{CH}_2 . \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_2\text{H}_5 . \text{CO} . \text{NH}_2$ Propionsäureathylester	79	213	farblose Blätter				B 15 981
Propionitril	$\text{C}_2\text{H}_5 . \text{CN}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O} . \text{SO}_2 . \text{OK} + \text{KCN} = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{C}_2\text{H}_5 . \text{CN}$ Aethylschwefel- saurer Kalium $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3)_2 + 2\text{CNCl} = \text{ZnCl}_2 + 2\text{C}_2\text{H}_5 . \text{CN}$ Zinkäthyl $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{KCN} = \text{KCl} + \text{C}_2\text{H}_5 . \text{CN}$ Aethylchlorid		97	farblose Flüssig- keit				A 10 249 Z 1868 252
Propionsäure	$\text{CH}_3 . \text{CH}_2 . \text{COOH}$	$\text{CH}_3 . \text{CH}_2 . \text{CH}_2\text{OH} + 2\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 . \text{CH}_2 . \text{COOH}$ Propylalkohol $\text{CH}_3 . \text{CH}_2 . \text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 . \text{CH}_2 . \text{COONH}_4$ Aethylcyanid $\text{CH}_3 . \text{CH}(\text{OH}) . \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 . \text{CH}_2 . \text{COOH}$ Milchsäure	-23 -24	140,7	farblose Flüssigkeit	1			A . ch 28 . 75 A 148 251 J pr. Ch 5 . 466

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
Ann. scient. Brit. 1887	Propionsäure- anhydrid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \rangle \text{O}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl} + \text{BaO} = \text{BaCl}_2 + (\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO})_2\text{O}$ Propionylchlorid		165	farblose Flüssigkeit				A 94 322
B 24 3039	Propionyl- ameisensäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$ Propionyleyanid		74-78 25 mm	farbloses Öl				B 13 2121
B 22 3080	Propionyl- chlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 2 \text{PCl}_5 = 3 \text{HCl} + \text{P}_2\text{O}_5 + 3 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$ Propionsäure		80	farblose Flüssig- keit				Bl. 11.470
B 6 728	Propionyl- phenylcarbin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{COCl}_2 = 2\text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Propionylphenylhydrazid	62- 63		weisse Nadeln	1	CHCl <sub>3</sub> leicht		B 21 2461
B 17 1132	Propionyl- phenylhydra- zid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Propionamid Phenylhydrazin	157- 158		farblose Blätter	1			B 21 2461
B 13 2340	α-Propionyl- propionsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + (\text{Na}) = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Propionsäurediäthyl- ester		199	farblose Flüssig- keit				B 16 699
A 151 301	Propylacet- essigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHNa} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} = \text{NaJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Natriumacetessigester Propyljodid		208- 209	farblose Flüssig- keit				Am 3 385
B 15 981	Propyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \rangle \text{O}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{ONa} = \text{NaJ} + \text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_3\text{H}_7$ Propyljodid Natriumpropylat		90,7	farblose Flüssig- keit				A 151 304
A 10 249	Propylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{Ag}_2\text{O} = 2 \text{AgJ} + \text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_3\text{H}_7$ Propyljodid		97,5	farblose Flüssig- keit	1			A 161 37
Z 1868 252	secundär. Pro- pylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \rangle \text{O} + 4 \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Propionsäureanhydrid		82,5	farblose Flüssig- keit				Z 1870 457
A 159 79			$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Allylalkohol							A 124 327
A. ch 28, 75			$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$ Aceton							A 186 391
A 148 251			$\text{CH}_3 \rangle \text{CHJ} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{CH}_3 \rangle \text{CH} \cdot \text{OH}$ Isopropyljodid							J. 1855 611
J pr. Ch 5. 466			$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 + (\text{H}_2\text{SO}_4) + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$ Propylen							

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litter- atur
						Was- ser	alko- hol	Äther		
Propylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CN} + 2 \text{H}_2 = \text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$ Aethyleyanid $\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 = \text{CO}_2 + \text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2$ Glycinäthylester $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO NH}_2 + \text{KOH} + 2\text{Br} = \text{BrK} + \text{BrH} + \text{CO}_2 + \text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2$ Butyramid $\text{C}_3\text{H}_7\text{Cl} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2$ Propylchlorid		49.7	farblose Flüssig- keit					A 121 133 J.pr.Ch 37.163 B 15 769 B1 7 405
Propylbenzol normal	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{Br} + \text{C}_3\text{H}_7\text{Br} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_3\text{H}_7$ Brombenzol Propylbromid $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 = \text{Zn}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Benzylchlorid Zinkäthyl		157	farblose Flüssigkeit					A 149 324 B 10 294
Propylchlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Propan $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$ Propylalkohol		44	farblose Flüssigkeit					A 150 209 A 163 266
Propyleyanid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO NH}_4 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$ Buttersaures Ammoniak		118.5	farblose Flüssigkeit					A 64 334
Propylen	$\text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH}_2$	$2 \text{C Cl}_4 + 3 \text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + 3 \text{ZnCl}_2 + 2 \text{C}_2\text{H}_4 + 2 \text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2$ Perchlor- Zinkäthyl methan $\text{CHBr}_3 + \text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 = \text{ZnBr}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ Bromoform $\text{CH}_3 - \text{C Cl}_2 \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{Na} = 2 \text{NaCl} + \text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2$ Acetonchlorid $\text{CH}_3 > \text{CHJ} + \text{Na OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{NaJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ Isopropyljodid $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2\text{J} + \text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{HJ} + \text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH}_2$ Allyljodid $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{NaO C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br} = 2 \text{NaBr}$ Acetessigester Natriumalkoholat Propylenbromid		-93	Gas					J. 1864 470 Z 1868 616 A 139 228 A 92 309 Soc. 47 851
Propylenacet- essigsäure- äthylester	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} = \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \quad   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{NaO C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br} = 2 \text{NaBr}$ Acetessigester Natriumalkoholat Propylenbromid $+ 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} = \text{C} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\   \quad   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{array}$		215- 217	farblose Flüssig- keit					

Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
A 121 133 J pr.Ch 87,163 B 15 769 B17 405 A 149 324 B 10 294 A 150 209 A 163 266 A 64 334 A 124 242	Propylen- bromid 1. 2.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH Br} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{Br}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH Br} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Propylen		141.5	farblose Flüssig- keit				A. 77 120 A. 136 51 A 158 370 A 158 370 M 2 639
	Propylen- bromid 1. 3.	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{HBr} = \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Allylbromid $\text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ $\text{CH}_2 + 2 \text{HBr} = \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 2 \text{H}_2\text{O}$		165	farblose Flüssig- keit				
	1. 2. Propylen- chlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH Cl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{Cl}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH Cl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Propylen							A. 76 283
	1. 3. Propylen- chlorid	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{CH}_2\text{Cl} = \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ $\text{CH}_2 + 2 \text{HCl} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Trimethylenglykol		119	farblose Flüssig- keit				M. 2 638
J. 1864 470 Z 1868 616	Propylen- diamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH Br} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 4 \text{NH}_3 = 2 \text{NH}_4\text{Br} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Propylenbromid		119- 120	farblose Flüssig- keit				B 6 308
A 139 228	Propylen- glykol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH Br} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{PbO} + \text{H}_2\text{O} = \text{PbBr}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Propylenbromid		188- 189	farblose Flüssig- keit	1	1		K 10 210
A 92 309 Soc. 47 851	Propylenjodid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH J} \cdot \text{CH}_2\text{J}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{J}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH J} \cdot \text{CH}_2\text{J}$ Propylen			farblose Flüssig- keit				J. 1853 453
	Propylen- phenylen- diamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{NH}_2 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{H}_2\text{O}$ Brenzkatechin Propylen-diamin		72	farblose Blättchen	ul.	1	1	B 21 382

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alco- hol	Äther	
Propylen- pseudoharn- stoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} = \text{NH} \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \end{array} + (\text{HCl}) = \begin{array}{l} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} = \text{NH} \\ \diagdown \end{array}$ Allylharnstoff			farblöse Nadeln				B 22 2990
Propylfluorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{FI}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{KSO}_4 + \text{KFI} = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{C}_3\text{H}_7\text{FI}$ Propylschwefelsäure			Gas				Ball 22 268
Propylform- anilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{H} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{Br} = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{array}$ Formanilid Propylbromid		267	farbloser Öl	ul.	1	1	B 21 1109
Propyliden- bromid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \text{Br}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \text{Br} + \text{HBr} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \text{Br}_2$ Iso-α-Brompropylen			130 farblöse Flüssig- keit				A chem 14.467
Propyliden- chlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \text{Cl}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COH} + \text{PCl}_3 = \text{POCl}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Propionaldehyd			85- 87 farblöse Flüssig- keit				A. ch 14.458
Propyliden- chlorobromid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \text{ClBr}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \text{Cl} + \text{HBr} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \text{ClBr}$ α Chlorpropylen			110- 112 farblöse Flüssig- keit				A chem 14.482
Propylidendi- essigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{CH}_3 (\text{COOH})_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = 2 \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ Malonsäure Propionaldehyd		66- 67	farblöse Prismen	1	1	1	A 218 167
Propyliden- essigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \\ \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Malonsäure Propionaldehyd			194- 196 farblöse Flüssig- keit				A 218 166
Propyljodid normal	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{J}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{OH} + \text{P} + 5 \text{J} + 3 \text{H}_2\text{O} = 4 \text{HJ} + \text{PO}(\text{OH})_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{J}$ Propylalkohol			102 farblöse Flüssig- keit				Bl. 39 648
Propylmalon- säurediäthyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{Na CH} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{J} = \text{NaJ} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Natriummalonsäure- Propyljodid ester			221 farblöse Flüssig- keit				M 9 309
Propylnitrat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{OH} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_3$ Propylalkohol			110.5 farblöse Flüssig- keit				B. 14 411
Propylnitrit	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$ Propylalkohol			43- 46 farblöse Flüssigkeit				J. 1874 333

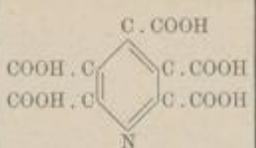
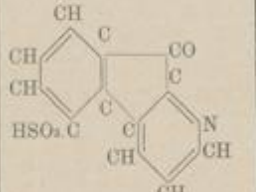
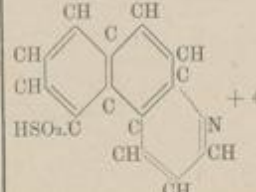
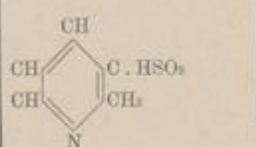
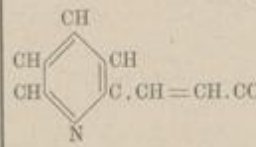
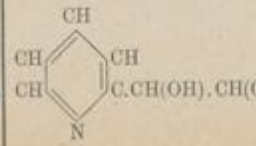
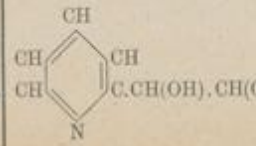


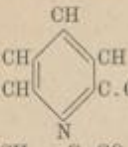
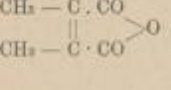
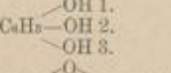
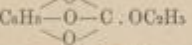
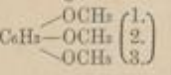
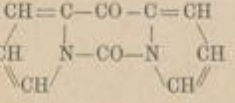

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 22 2990	Propylparakonsäure	$C_6H_7 \cdot CH \cdot CH \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \\ O \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CH_2 - CH_2 \cdot CHO + COOH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH = H_2O +$ Butyraldehyd                      Bernsteinsäure $C_6H_7 \cdot CH \cdot CH \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \\ O \end{matrix}$	73.5		farblose Blättchen	sl.			CS <sub>2</sub> ul.	A 255 68
Bull 22 268 B 21 1109	Propylphenylketon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$	$(CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COO)_2 Ca + (C_6H_5 \cdot COO)_2 Ca = 2 CaCO_3 +$ Buttersaurer Kalk                      Benzoesaurer Kalk $C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$		220— 222	flüssig					B 6 498
A chem 14.467	Propylsulfid	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot S \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COCl + C_6H_6 + (AlCl_3) = HCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$ Butyrylchlorid                      Benzol $2 CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot Br + K_2S = 2 KBr + C_6H_7 \cdot S \cdot C_6H_7$ Propylbromid		141.5 -142	farblose Flüssigkeit					A. ch 26.467 Bl. 48 109
A. ch 14.458	Protokatechinaldehyd	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown O \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \\ 4. \end{matrix} + (HCl) = C + C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Piperonal	150		farblose Krystalle	1	1	1		A 168 97
A 218 167	Protokatechinsäure	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \\ \diagdown ONa \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + CHCl_3 + 4 NaOH = 3 NaCl + 3 H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown OH \\ \diagdown ONa \end{matrix}$ Brenzkatechin			farblose monokline Nadeln	sl.	1	sl.	Benzol ul.	B 9 1269 A 220 116
A 218 166	Protokatechinsäure	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown J \\ \diagdown OH \end{matrix} \begin{matrix} 1 \\ 3 \\ 4 \end{matrix} + KOH = KJ + C_6H_3 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown (OH)_2 \end{matrix}$ Jod-p-oxybenzoesäure	199		farblose monokline Nadeln	sl.	1	sl.	Benzol ul.	A 159 232
Bl. 39 648	Pseudobutylen	$CH_2 - CH \\    \\ CH_2 - CH$	$CH_2 - CH \cdot CH_2J + KOH = KJ + H_2O +$ sec. Butyljodid		-1	Gas					A 129 200
M 9 309			$CH_2J + CH_2 = CH - CH_2J + 2 Na = 2 NaJ +$ Methyljodid      Allyljodid								A. 144 235

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Pseudochlor- carbostyrl		 $\text{C}_8\text{H}_7\text{NO} + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{Cl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{C}_8\text{H}_6\text{NOCl}$			farblose Krystalle				A. 243	
s-Pseudo- cumidin		Chinolin $\text{C}_8\text{H}_7\text{NO} + 3 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2$	68	234- 235	farblose Nadeln				Z 1867 13	
Pseudocumol		Nitropseudocumol $\text{C}_8\text{H}_7\text{NO}_2 + \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{Na} = \text{NaJ} + \text{NaBr} + \text{C}_8\text{H}_7(\text{CH}_3)_2$ Bromxylo $\text{C}_8\text{H}_7\text{O} + (\text{Zn Cl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_8\text{H}_7(\text{CH}_3)_2$		170	farblose Flüssig- keit				A 139 187	
Pseudoflav- anilin		Phoron $\text{C}_8\text{H}_7\text{NO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{11}\text{N}_2$ Chinolin o-Toluidin		112	farblose Krystalle	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 10 855 M 9 99
Pseudoflavenol		Pseudoflavanilin $\text{C}_8\text{H}_7\text{NO} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{NO}$		195- 196	farblose Blättchen	sl.	1	sl.	Benzol sl.	M 9 104
Pseudoharn- säure		Uramil $\text{CO} \langle \text{NH} \cdot \text{CO} \rangle \text{CH.NH}_2 + \text{KCNO} = \text{CO} \langle \text{NH} \cdot \text{CO} \rangle \text{CK.NH.CO.NH}_2$			weisse Prismen	sl.				A 127 3
Pseudohexyl- alkohol		$\text{C}_8\text{H}_9\text{O} + \text{AgNO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{AgCl} + \text{NH}_4\text{NO}_2 + (\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Pseudohexylaminchlorhydrat		139- 143	farblose Flüssig- keit				B 23 195	
Pseudohexyl- amin		$\text{C}_8\text{H}_9\text{N} + 2 \text{H}_2 = (\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ Diäthylacetnitril		125.3	farbloses Öel				B 23 192	

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
	Pseudomauvein	$C_{10}H_{10}N_4$	$4 C_6H_5 \cdot NH_2 + 4 O = 4 H_2O + C_{10}H_{10}N_4$ Anilin			dunkel- violett Pulver				Soc 35 725
A. 243	Pseudophenanthrolin		$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NH_2 \\ \searrow NH_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5(OH)_2 + 2 O = C_{12}H_8N_2 + 8 H_2O$ p-Phenylendiamin Glycerin	173		farblose Nadeln	1	1	sl. Benzol	M 4 570
Z 1867 13							sl.	sl.	sl.	
A 139 187	Pseudo- schwefel- cyan		$3 CN SH + Cl_2 = 2 HCl + SH(CN)_2$ Rhodanwasserstoff			gelbes Pulver	ul.	ul.	ul.	J pr Ch 44.500
B 10 855							ul.	ul.	ul.	
M 9 99	Purpurin		$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CO \\ \searrow CO \end{matrix} C_6H_2(OH)_2 + O = C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CO \\ \searrow CO \end{matrix} C_6H(OH)_2$ Alizarin	253		orange- gelbe Nadeln	1		1 Benzol	J, 187 486
M 9 104										1
	Purpurinamid		$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CO \\ \searrow CO \end{matrix} C_6H(OH)_2 + NH_3 = H_2O + C_{12}H_8NO_4$ Purpurin			braune Nadeln	sl.	1	CS <sub>2</sub> ul.	A 130 337
A 127 3							sl.	1	ul.	
	Purpurgallin		$3 C_6H_3(OH)_2 + O_2 = 2 H_2O + C_{12}H_6O_6$ Pyrogallol			rote Nadeln	sl.	sl.	1 CHCl <sub>3</sub>	Z 1870 86
B 23 195							sl.	ul.		
B 23 192	Purpursaares Ammoniak		$2 C_6H_5 N_2 O_2 + O = H_2O + C_6H_4 N_2 O_6 \cdot NH_4$ Uramil			metall- grün- glänzende 4 seitige Prismen	sl.	ul.		A 26 319
			$C_6H_5 \cdot N_2 O_2 + C_6H_5 N_2 O_2 + 2 NH_3 = H_2O + C_6H_4 N_2 O_6 \cdot NH_4$ Alloxan Alloxantin							Gm 5 326

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Pyrazol		$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) + 2 \text{H}_2\text{O} + (\text{ZnCl}_2) = \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) + \text{HCl} + 3\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2$ Epichlorhydrin      Hydrazinhydrat	69.5-70	186-188	farblose Nadeln	l	l	l	B. 23 1105	
Pyrazolblau		$\text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_2 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}$ Bisphenylmethylpyrazolon			violette Nadeln	ul.	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1	A. 238 171
Pyridin		$\text{C}_5\text{H}_{11} \cdot \text{NO}_3 + (\text{P}_2\text{O}_5) = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ Isoamylnitrat  $2 \text{CH} \equiv \text{CH} + \text{HCN} = \text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ Acetylen  $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 3 \text{O} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ Aethylallylamin  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{N} + 3 \text{O} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ Piperidin   $\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH})\text{CH}_2 + 2 \text{NaOH} + \text{CH}_2\text{J}_2 = 2 \text{NaJ} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_4\text{H}_7\text{N}$ Merbylenjodid  Pyrrol		114.5	farblose Flüssigkeit	l				A. Spl 6. 329  B. 10 736 B. 12 2344 B. 12 2344  B. 18 3317
Pyridinbetain	$\text{C}_5\text{H}_5 \cdot \text{N} \langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{smallmatrix} \rangle \text{O}$	$\text{C}_5\text{H}_5\text{N} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COOH} = \text{C}_5\text{H}_5\text{N} \langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{smallmatrix} \rangle \text{O} \cdot \text{HCl}$ Pyridin      Chloressigsäure			farblose Tafeln					B. 15 1251

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Ather		
B. 23 1105	Pyridinpentacarbonsäure		$C_5H_5N(COOH)_5 + 9 O = 3 H_2O + C_5N(COOH)_5$ Collidincarbonsäure			farblose Krystalle	l.	sl.		A 215 62	
A 238 171	$\beta$ Pyridinphenylenketonsulfosäure		 $+ 4 O = CO_2 + H_2O + C_{12}H_7NSO_4$ $\beta$ -Naphtochinolinsulfosäure			gelbe Blättchen	sl.	sl.	sl.		B. 22 408
A. Spl 6. 329	Pyridinsulfosäure		$C_5H_5N + H_2SO_4 = H_2O + C_5H_4N \cdot HSO_3$ Pyridin			farblose Nadeln	l.	sl.	nl.		B 15 62
B 10 736	Pyridyl- $\alpha$ -acrylsäure		$C_5H_4 \cdot N \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot COOH = H_2O + C_5H_4 \cdot N \cdot CH=CH \cdot COOH$ Pyridyl- $\alpha$ -milchsäure	202- 203		weisse Nadeln	sl.				B. 23 221
B 12 2344											
B 12 2344	Pyridyl- $\alpha$ -glycerinsäure		$C_5H_4 \cdot N \cdot CH_2 - CH(OH) \cdot COOH + O = C_5H_4 \cdot N \cdot CH(OH) \cdot COOH \cdot CH(OH)$ Pyridyl- $\alpha$ -milchsäure	189- 190		weisse Prismen	sl.	l.			B. 23 223
B 18 3317											
B 15 1251											

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wass- ser	Alko- hol	Äther		
Pyridyl- $\alpha$ - milchsäure		$C_5H_4N \cdot CH_2 \cdot CH \cdot OH \cdot CCl_3 + 2 K_2CO_3 = 2 CO_2 + 3 KCl +$ co-Trichlor- $\alpha$ -oxypropylpyridin $C_5H_4 \cdot N \cdot CH_2 \cdot CH \cdot (OH) \cdot COOK$	124- 125		farblose Prismen		1		B 23 219	
Pyrocinehon- säurean- hydrid		$CH_3 \cdot CO \cdot COOH + CH_3 \cdot CH_2 \cdot COOH = CO_2 + 2H_2O +$ Brenztraubensäure COOH Bernsteinsäure $CH_3 \cdot C \cdot CO \cdot O \cdot CH_3$	96	223	farblose Blättchen	sl.	1	1	Benzol 1	B 22 2104
Pyrogallo- carbonsäure	$1. COOH \cdot C_6H_3 \cdot OH \cdot 3.$ $2. OH$	$C_6H_3 \cdot OH \cdot 1 + KHCO_3 = H_2O + C_6H_3 \cdot COOK \cdot (OH)_3$ Pyrogallol $C_6H_3 \cdot (OH)_3 = CO_2 + C_6H_3 \cdot (OH)_3$ Gallussäure			farblose Nadeln	sl.	sl.	1		M 1 474
Pyrogallol		$C_6H_3 \cdot (OH)_3 = CO_2 + C_6H_3 \cdot (OH)_3$	115	210	farblose Nadeln	1	1	1		A 1 26
Pyrogallol- carbon- äthylester		$C_6H_3 \cdot (OH)_3 + 3KOH + 3ClCOOC_2H_5 = 3HCl + CO_2 + CO_2 \cdot (C_2H_5)_3 + 3H_2O$ Pyrogallol Chlorameisenester $+ C_6H_3 \cdot Os \cdot C \cdot OC_2H_5$	105		perlmutter- glänzende Schuppen					B 13 698
Pyrogallus- säure- trimethyläther		$C_6H_3 \cdot OH + 3 KOH + 3 CH_3J = C_6H_3 \cdot OCH_3 + 3 KJ + 3 H_2O$	47	235		sl.	1	1	Benzol leicht	B 21 607
Pyrokoll		$2 \cdot CH \cdot CH \cdot COOH = 2 H_2O + C_5H_5N_2O_2$ Pyrogallol Carbopyrrolsäure	268- 269		gelbliche monokline Tafeln	sl.	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	B 17 105
Pyrotartryl- fluoresceïn	$CH_3 \cdot CH \cdot CO \cdot C_6H_3(OH)_3$	$2 C_6H_3(OH)_3 + CH_3 \cdot CH \cdot COOH = 2 H_2O + C_{17}H_{16}O_8$ Resorcin Brenzweinsäure			braunrotes Pulver	sl.				B 17 1280
Pyruvin	$CH_3 \cdot CO \cdot CO \cdot O \cdot CH_3$ 	$CH(OH) \cdot COOH + CH_2 \cdot OH =$ Weinsäure Glycerin $CH(OH) \cdot COOH + CH_2 \cdot OH =$ $CH \cdot O + CO_2 + 3 H_2O$	82	240	farblose Nadeln	sl.				Z 1871 701

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
B 28 219			$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \quad \text{CH}_2\text{OH} \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \quad   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{CH} \cdot \text{OH} = \quad \quad \quad \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{O} + 3 \text{H}_2\text{O} \\ \text{COOH} \quad \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ Glycerinsäure Glycerin							M 6 511	
B 22 2104	Pyrrol	$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad / \\ \text{NH} \end{array}$	$(\text{NH})_2\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_3 \equiv 4 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CO}_2 + \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}$ Schleimsaures Ammoniak $\text{NH} < \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} = 3 \text{H}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}$ Diäthylamin	130- 131		farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	A 116 278	
M 1 474	Pyrrolazo- benzol	$\begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} = \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad / \\ \text{NH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{NCl} = \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_2$ Pyrrol Diazobenzolchlorid	62		citronen- gelbe Nadeln	sl.	1	1	B 19 2252	
A 1 26											
B 13 698	Pyrrolazo- $\alpha$ - naphthalin	$\begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \diagdown \quad / \\ \text{NH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{NCl} = \text{HCl} + \text{C}_{16}\text{H}_{11}\text{N}_2$ Pyrrol $\alpha$ -Diazonaphthalinchlorid	103		rotgelbe Blättchen				B 19 2255	
B 21 607	Pyrrolazo- $\beta$ - naphthalin	$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \diagdown \quad / \\ \text{NH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{NCl} = \text{HCl} + \text{C}_{16}\text{H}_{11}\text{N}_2$ Pyrrol $\beta$ -Diazonaphthalinchlorid	101		gold- bronzene Blättchen				B 19 2255	
B 17 105	Pyrrol-disazo- benzol	$\begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad / \\ \text{NH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{NCl} = 2 \text{HCl} + \text{C}_{16}\text{H}_{13}\text{N}_3$ Pyrrol Diazobenzolchlorid	131		gelbe Nadeln	ul.	sl.	1	Benzol 1	B 19 2258
B 17 1280											
Z 1871 701	Pyrrolen- hydrophthalid	$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \\ \diagdown \quad / \\ \text{N} \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \text{CH} \cdot \text{OH}$	$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C} \\ \diagdown \quad / \\ \text{N} \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \text{CO} + \text{H}_2 = \text{C}_{11}\text{H}_7\text{NO}_2$ Pyrrolenphthalid	118		farblose hexagonale Prismen	sl.		1	B 21 1554	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Pyrrolen- phthalid		$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \end{array} \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_7\text{NO}_2$ Phtalsäureanhydrid Pyrrolin	240- 241		gelbe Nadeln	ul.	sl.	l	B 17 2958
Pyrrol- hydroxylamin	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array} \text{NH} + 2 \text{NH}_2\text{OH} = \text{NH}_2 + \begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \end{array}$ Hydroxylamin	173		weisse Krystalle			l	B 22 1969
Pyrrolidin		$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{NH} \quad   \\   \quad   \\ \text{CH} - \text{CH}_2 \end{array} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{NH} \quad   \\   \quad   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$ Pyrrolin $\text{CH}_2(\text{CN}) - \text{CH}_2(\text{CN}) + 4 \text{H}_2 = \text{NH}_3 + \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{NH} \quad   \\   \quad   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$ Aethylencyanid	86.5- 88		farblose Flüssig- keit	l			G 15 483 B 19 782
Pyrrolidon		$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{NH} \quad   \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$ Piperidinsäure	245		farblose Krystall- masse	l			B 22 3338
Pyrrolin		$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \end{array} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \end{array}$ Pyrrol	90- 91		flüssig	l			B 16 1536
Pyrrolphenyl- keton		$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \end{array} + (\text{C}_6\text{H}_5\text{CO})_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Benzoessäureanhydrid Pyrrol	77- 78		farblose Nadeln	sl.	l		B 17 2955
Pyrrolroth	$\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}$	$3 \begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}$ Pyrrol			braunes Pulver	ul.	sl.	l	A 116 280



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur		
							Was- ser	Alko- hol	Äther			
B 17 2958	Pyuril	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array} \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + 2 \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$ Brenztraubensäure Harnstoff			farblose rhombische Tafeln	sl.	ul.	ul.	A ch 11.373		
	Quecksilber- äthyl	$\text{Hg}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	$\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{HgCl}_2 = \text{ZnCl}_2 + \text{Hg}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$ Zinkäthyl $2 \text{C}_2\text{H}_5\text{J} + 2 \text{Hg} = \text{HgJ}_2 + \text{Hg}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$ Äthyljodid		159	farblose Flüssig- keit	ul.			A 109 218 A 130 109		
B. 22 1909	Quecksilber- methyl	$\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$	$2 \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{JHg} = \text{HgJ}_2 + \text{Hg}(\text{CH}_3)_2$ Methyljodid		93- 96	farblose Flüssigkeit	ul.			A 180 105		
G 15 488	Quecksilber- phenyl	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{Hg}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + \text{Hg}_2 = \text{HgBr} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{Hg}$ Brombenzol		120	farblose rhombische Prismen	ul.	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1	A 154 53	
B 19 782	Resacetin	$\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_4$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + (\text{ZnCl}_2) = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_4$ Resacetophenon			rotes Pulver					J.pr Ch 23.54	
B 22 3338	Resaceto- phenon	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \cdot 1. + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Resorcin Essigsäureanhydrid		142	farblose Nadeln					J.pr Ch 23.147	
B 16 1536			$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{O} \text{---} \text{CO} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Methylumbelliferon								B 16 2123	
	Resaurin	$\begin{array}{c} (\text{OH})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \\ (\text{OH})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH} \end{array}$	$6 \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 + 4 \text{H} \cdot \text{COOH} + (\text{ZnCl}_2) = 2 \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_4 + 5 \text{H}_2\text{O} + \text{CO} + \text{CO}_2$ Resorcin Ameisensäure			hell- ziegelrotes Pulver		1	sl.	Essig- säure schw.	J.pr Ch 23.547	
B 17 2955	Resorcin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} \cdot 1. \cdot 3.$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{J} \\ \text{OH} \end{array} \cdot 1. + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$ m-Jodphenol $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{KSO}_3 \\ \text{KSO}_3 \end{array} + 2 \text{KOH} = 2 \text{K}_2\text{SO}_3 + \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$ m-Benzoldisulfo- saurer Kalium		119	276.5	farblose Nadeln	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ ul.	Z 1868 322
A 116 280	Resorcinäther	$\text{O} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{O}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH})_2$ Resorcin			braunrotes Pulver	ul.	sl.	sl.	Essig- 1	A 164 122	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
m-Resorcin- azobenzol- sulfosäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{H} \\ \text{SO}_2 \\ \text{N}=\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \\ \text{N} \end{matrix}$ Resorcin m-Diazobenzolsulfosäure			gelbröte Nadeln	l		ul.	B 11 2195
p-Resorcin- azobenzol- sulfosäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{H} \\ \text{SO}_2 \\ \text{N}=\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \\ \text{N} \end{matrix}$ Resorcin p-Diazobenzolsulfosäure			rubinrote Blätter	sl.	sl.	ul.	B 11 2195
Resorcin- benzein	$(OH)_2C_6H_3 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{C} \\ \text{OH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CCl_3 + 4 C_6H_3(OH)_2 + H_2O = 6 HCl + C_{20}H_{14}O_7$ Benzotrichlorid Resorcin			violettrote Prismen	ul.	l	nl. Benzol ul.	A 217 234
Resorcin- chinon	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} + C_6H_4(OH)_2 = C_{12}H_{10}O_4$ Chinon Resorcin	90		granatrote Nadeln	l	l	l Ligroin sl.	A 215 136
Resorcin- diacetsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + 2 Cl \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = 2 HCl + C_6H_4(O \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH})_2$ Resorcin Chloressigsäure	193- 193.5		gelbliche Krystalle				B 12 1640
$\alpha$ -Resorcin- di- azobenzol	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{N}=\text{N} \\ \text{N}=\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{N}=\text{N} \\ \text{N}=\text{N} \end{matrix} + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} = HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \text{N}=\text{N} \\ \text{N}=\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{OH} \end{matrix}$ Diazobenzol-Resorcinazobenzol chlorid	213- 215		braunrote Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> l	B 15 24
$\beta$ -Resorcin- di- azobenzol	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{N}=\text{N} \\ \text{N}=\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{OH} \end{matrix}$	entsteht neben $\alpha$ -Resorcinazobenzol	220		rothbraune Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	B 15 24
$\gamma$ -Resorcin- di- azobenzol	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{N}=\text{N} \\ \text{N}=\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot N = NCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} = 2 HCl + (C_6H_5 \cdot N = N)_2 C_6H_4(OH)_2$ Diazobenzolchlorid Resorcin	220- 222		braunrote Nadeln	sl.		CHCl <sub>3</sub> l	B 17 880
Resorcin- oxalin	$OH \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{O} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$3 C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = 3 H_2O + C_{20}H_{14}O_7$ Resorcin Oxalsäure			rotes Pulver	l	l		B 10 1305
Resorcin- phtha- lein	$OH \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CO} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$O(C_6H_5 \cdot OH)_2 \cdot C \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{O} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} + 2 H_2O = C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \\ \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} \end{matrix}$ Fluorescein	200		gelbliche Krystalle	sl.	l		A 183 23
Resoreyl- aldehyd	$C_6H_3 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + CHCl_3 + 4 NaOH = 3 NaCl + 3 H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{OH} \\ \text{ONa} \end{matrix}$ Resorcin Chloroform	134- 135		gelbliche Nadeln	l	l	l	B 10 2212

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 11 2195	Resoreyldialdehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CHO \\   OH \\   OH \\ \diagdown CHO \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\   OH \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. + 2CHCl_3 + 6NaOH = 6NaCl + 4H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup (CHO)_2 \\   (OH)_2 \\ \diagdown \end{matrix}$ Resorecin	127		farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 10 2212
B 11 2195	α-Resoreylsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\   OH \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. 3. 5.$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\   SO_2H \\   SO_2H \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. 3. 5. + 2KOH = 2KHSO_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Benzoe-m-Disulfonsäure	232- 233		farblose Prismen	1	1	1		A 159 222
A 217 234	β-Resoreylsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\   OH \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. 2. 4.$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\   OH \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. 3. + (NH_4)_2 CO_3 = NH_3 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COO NH_4 \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Resorecin	204- 206		farblose Nadeln	sl.	1	1		B 13 2356
A 215 136			$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CHO \\   OH \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. 2. 4. + KOH = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOK \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix} + H_2$ Resoreylaldehyd								B 12 997
B 12 1640	Rhodanacetamid	$CH_3 \begin{matrix} \diagup S \cdot CN \\   CO \cdot NH_2 \end{matrix}$	$CH_3Cl \cdot CO \cdot NH_2 + KSCN = KCl + CH_3 \begin{matrix} \diagup SCN \\   CO \cdot NH_2 \end{matrix}$ Chloracetamid	112		farblose Prismen			ul.	Benzol unl.	G 28 91
B 15 24	ω-Rhodanacetophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot S \cdot CN$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br + KSCN = KBr + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot S \cdot CN$ ω-Bromacetophenon	72- 73		farblose Nadeln	ul.	1	1		B 10 120
B 15 24	Rhodaäthylsulfid	$\begin{matrix} CH_2 \cdot S \\   \\ CH_2 \cdot S \end{matrix} > C = NH$	$\begin{matrix} CH_2 \cdot S \cdot CN \\   \\ CH_2 \cdot S \cdot CN \end{matrix} + H_2 = HCN + \begin{matrix} CH_2 \cdot S \\   \\ CH_2 \cdot S \end{matrix} > C = NH$ Äthylenrhodamid			Öl	ul.				A 153 313
B 17 880	α-Rhodan-amidozimtsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \cdot HSCN \\   CH = CH \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\   CH = CH \cdot COOH \end{matrix} + KSCN = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \cdot HSCN \\   CH = CH \cdot COOK \end{matrix}$ α-Amidozimtsäure	152		bräunliche Prismen	ul.				B 23 3342
B 10 1305	Rhodanarsen	$As(CNS)_3$	$3(CNS)_2 Pb + 2AsCl_3 = 3PbCl_2 + 2As(CNS)_3$ Rhodanblei			farblose Krystalle			ul.	CHCl <sub>3</sub> ul.	A.ch. 11.351
A 183 23	Rhodanessigsäure	$CN \cdot S \cdot CH_2 \cdot COOH$	$Cl \cdot CH_2 \cdot COOK + KSCN = KCl + CN \cdot S \cdot CH_2 \cdot COOK$ chloressigsäures Kalium			dicke Öl	1				B 10 1347
B 10 2212	Rhodaninroth	$C_6H_5N_3S_2O_8$	$3CH_2 \begin{matrix} \diagup CO \cdot CS \\   S \cdot NH \end{matrix} + 6O = 3SO_2 + 2H_2O + C_6H_5N_3S_2O_8$ Rhodaninsäure			braunrotes Pulver	sl.				J.pr.Ch 16.8

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Rhodauninsäure	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CS} \\   \\ \text{S} - \text{NH} \end{array}$	$2\text{NH}_4\text{SCN} + \text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \text{CO}_2 + 3\text{NH}_3 + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CS} \\   \\ \text{S} - \text{NH} \end{array}$ Rhodan- Chloressigsäure ammonium	168- 170		farblose Prismen oder Tafeln	sl.	1	1		J.pr. Ch 16. 1
Rhoda- phosphor	$\text{P}(\text{CNS})_2$	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{SH} \end{array} + \text{HCNS} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CS} \\   \\ \text{S} \cdot \text{NH} \end{array}$ Thioglykolsäure			farblose Flüssig- keit		1	1	$\text{C}_6\text{H}_6$ 1	M 10 83
Rhodaunwasser- stoff	$\text{CNSH}$	$3\text{CNS}_2\text{Pb} + 2\text{PbCl}_2 = 3\text{PbCl}_2 + 2\text{P}(\text{CNS})_2$ Rhodanblei		260- 270	farblose Flüssig- keit					A. ch 11.349
		$\text{HCN} + (\text{NH}_4)_2\text{S}_2 = \text{NH}_4 \cdot \text{HS} + \text{CN}(\text{NH}_4)\text{S}$			farblose Flüssig- keit					A 61 126
		$\text{CS}_2 + 4\text{NH}_3 = (\text{NH}_4)_2\text{S} + \text{CNS} \cdot \text{NH}_4$								A 47 36
		$\text{CS}_2 + \text{NaNH}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{CNSNa}$ Natriumamid								A 108 92
Rhodizonsäure	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{OH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \quad \text{CO} \\   \quad   \\ \text{CO} \quad \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{O}_6\text{K}_4 + 4\text{H}_2\text{O} = 4\text{KOH} + \text{C}_6\text{O}_6\text{K}_4 + 2\text{H}_2$ Kohlenoxyd- kalium			farblose Krystalle					A 24 1
Rosanilin	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{C}_6\text{H}_5 \quad \text{OH} \\ \backslash \quad / \\ \text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + 2\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + 3\text{O} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}$ Anilin p-Toluidin			farblose Nadeln	sl.	sl.	ul.		B 13 2205
p-Rosanilin	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{OH} \quad \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$2\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + 3\text{O} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{OH} \quad \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Anilin p-Toluidin			farblose Krystall- blättchen					A. ch 8. 192
Rosindulin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{array}{c} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ / \quad \backslash \\ \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 + \text{C}_{20}\text{H}_{13}\text{N}_3$ Nitrophenyl- $\alpha$ - naphthylamin		235	granatrote Blätter	ul.	sl.		Benzol 1	B 21 2621
Resolsäure	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \quad \text{C}_6\text{H}_4 \end{array}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \begin{array}{c} \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{OH} \quad \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{array} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NH}_3 + \text{C}_{20}\text{H}_{13}\text{O}_3$ Rosanilin			rubinrote Krystalle	sl.	1	1	Benzol unl.	J.pr. Ch 100. 49

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther		
J. pr. Ch. 16. 1	Rubazonsäure	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{N} = \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}(\text{CH}_3) = \text{N} \end{matrix} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2 + \text{NH}_3 = \text{H}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{N}_3\text{O}_2$ Pyrazolblau	181		rote Nadeln	ul.	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ 1	A 238 192
M 10 83	Rubeanwasserstoff	$\text{NH}_2 \cdot \text{CS} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CN} - \text{CN} + 2\text{H}_2\text{S} = \text{NH}_2 \cdot \text{CS} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2$ Cyan			gelbrote Krystalle	sl.	1	1		A 38 315
Hs. A. ch. 11. 349	Ruffigallussäure	$\begin{matrix} (1.) \text{OH} \\ (2.) \text{OH} \\ (3.) \text{OH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{OH} (1') \\ \text{OH} (2') \\ \text{OH} (3') \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_6\text{O}_6$ Gallussäure			rote Nadeln	ul.	sl.	sl.		A 19 204
A 61 126	Saccharin		siehe o-Sulfaminbenzoesäureanhydrid								
A 47 36	Safranin	$\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{N}_4$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} = \text{N} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{N}_4$ Amideazo-o-tolnol			rotbraune Krystalle	1	1	ul.		B 10 874
A 108 92			$3 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + \text{HNO}_2 + 2\text{O} = 4\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{N}_4$ o-Toluidin								B 5 527
A 24 1	o-Salicylhydro-naphthalid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix}$ Salicylaldehyd o-Naphthylamin	121		rotgelbe Nadeln		sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1	A 241 351
B 15 2205	Salicylaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{matrix} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Saligenin	196.5		farbloses Öl	1	1	1		A 30 153
A. ch. 8. 192	Salicylaldehydhydrazon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Salicylaldehyd Phenylhydrazin	142- 143		gelbe Nadeln	sl.	1	1	Benzol 1	B 17 575
B 21 2621	Salicylaldoxim	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix} + \text{NH}_2\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{matrix}$ Salicylaldehyd Hydroxylamin	57		farblose Krystalle	sl.	1	1	Ligroin ul.	B 16 1782
J. pr. Ch. 100. 49	Salicylamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (2) \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} + 2\text{HCl} = \text{CH}_3\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} \end{matrix}$ o-Anisamin	125		weisse Nadeln	sl.	1	sl.		B 23 2744

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wass- ser	Alko- hol	Äther		
Salicyldiureid	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C} \\ // \quad \backslash \\ \text{O} \quad \text{NH} \\   \quad / \\ \text{NH} \quad \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{C} \\ // \quad \backslash \\ \text{O} \quad \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{array} \begin{array}{l} 1 \\ 2 \end{array} + 2 \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_9\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_2$ Salicylaldehyd Harnstoff				farblose Nadeln	sl.	sl.	nl.	A 151 199
Salicylen- amldoxim	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \\ // \quad \backslash \\ \text{NOH} \quad \text{NH}_2 \\   \\ \text{OH} \end{array} \quad (1)$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CS} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{OH} \end{array} + \text{NH}_2\text{OH} = \text{H}_2\text{S} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C} \\ // \quad \backslash \\ \text{NOH} \quad \text{NH}_2 \\ \text{OH} \end{array}$ Salicylthioamid Hydroxylamin	98- 99		weisse Nadeln	sl.	1	1	B. 22 2775	
Salicylhydro- xamsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH}(\text{OH}) \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COO} \end{array} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \end{array}$ Salicylsäureäther Hydroxylamin	169		weisse Nadeln	sl.	1	1	B. 22 1273	
Salicylid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{O} \\ \text{CO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{O} \\ \text{CO} \end{array}$ Salicylsäure	195- 200		farblose Blättchen	nl.	1		A 163 220	
Salicylosalicyl- säure	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \\ \text{O} \quad \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{COCl} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{HCl} + \text{O}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH})_2$ Salicylsäure Acetylchlorid			hellgelbe Masse		1	1 Benzol 1	A 87 159	
Salicyl- piperidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CO} \cdot \text{N} = \text{C}_6\text{H}_{10} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \text{NH} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CO} \cdot \text{N} \\ \parallel \\ \text{C}_6\text{H}_{10} \end{array}$ Piperidin Salicylsäureester	142		gelbliche rhombische Tafeln	nl.	sl.	sl.	B 21 2252	
Salicylresor- einäther	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{O} \\ \text{CO} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1 \\ 2 \end{array} + \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_8\text{O}_4 + \text{H}_2$ Salicylsäure Resorcin	146- 147		hellgelbe Nadeln	sl.			Am 5 91.	
Salicylsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} + 2 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$ Salicylalkohol	155- 156		farblose Nadeln	sl.	1	1 CH Cl <sub>3</sub> 1	A 30 165	
		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array} + \text{HN O}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$ o-Amidobenzoe- säure							A 86 147	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 151 199	Salicylsäureamid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CO NH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot ONa + CO_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COO Na} \end{matrix}$ Phenolnatrium	142	270	gelbliche Blättchen					A 115 201
			$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COO CH}_3 \end{matrix} + NH_2 = CH_2OH + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CO NH}_2 \end{matrix}$ Salicylsäuremethyl- ester				A 98 258				
B. 22 2775	Salicylsäurenitril	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CN} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CO NH}_2 \end{matrix} = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CN} \end{matrix}$ Salicylamid	98	195 (380 mm)	weisse Nadeln	sl.	1	1	Ligroin nl.	Bl 13 26
B. 22 1273	Salicylthioamid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CS} \cdot \text{NH}_2 \text{ (1)} \\ \text{OH} \text{ (2)} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{HN CO} = C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Salicylamin	117- 118		weisse Nadeln	sl.	1	1		B. 22 2770
A 163 220	Saligenin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix}$ 1. 2.	$C_{12}H_{12}O_7 + H_2O = C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Salicin	82		farblose Rhomboider	1	1	1	Benzol 1	A 56 37
A 87 159	Saliretin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_5OH + CH_2Cl_2 + H_2O = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Phenol Methylenechlorid								Am 2 19
			$2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix} = H_2O + C_{12}H_{12}O_2$ Saligenin				gelbliches Pulver		1		
B 21 2252	Salireton	$C_{12}H_{12}O_2$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix} = H_2O + 2 H_2 + C_{12}H_{12}O_2$ Saligenin	121.5		farblose Blätter	sl.				J pr. Ch 21.221
Am 5 91.	Salol	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + C_6H_5OH = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Salicylsäure Phenol	42- 42.5		farblose rhombische Tafeln		1	sl.		J pr. Ch 31.472
A 30 165	α-Salicylsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix}$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix} + H_2O = C_{12}H_{12}O_2$ Salicylaldehyd	100- 101		farblose Prismen		1	1		A. Spl 7.164
A 86 147	β-Salicylsäure	$C_{21}H_{22}O_2$	$3 C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix} + 2 H_2O = C_{21}H_{22}O_2$ Salicylaldehyd	94- 95		farblose Nadeln	sl.	1	1		A. Spl 7.160

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Ather	
Sarkosin	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Kreatin $\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Chloressigsäure Methylamin	210- 215		farblose rhombische Säulen	1	sl.		A 62 310 A 123 261
Schleimsäure	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_4 \cdot (\text{COOH})_2$	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} + 6 \text{O} = 2 \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_4 \cdot (\text{COOH})_2 + \text{H}_2\text{O}$ Milchzucker	213		weisses Krystall- pulver	sl.	ul.		J pr. Ch 25,44
Schwefel- kohlenstoff	$\text{CS}_2$	$\text{C} + \text{S}_2$  $2 \text{CS} \text{Cl}_2 + (\text{NH}_4 \text{Cl}) = \text{CCl}_4 + \text{CS}_2$ Thiophosgen	-110	47	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	Bl 13 333
Selenbenz- aldehyd	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \text{Se}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \text{Cl}_2 + \text{K}_2\text{Se} = 2 \text{KCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \text{Se}$ Benzylidenchlorid	70		gelbe Nadeln	ul.	1	1	B 8 1165
Selencyan- essigsäure	$\text{CN} \cdot \text{Se} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{CNSeK} = \text{KCl} + \text{CN} \text{Se} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Chloressigsäure	84- 85		farblose Nadeln	1	1	1	Ligroin ul. A 250 300
Selenkohlen- stoff	$\text{CSe}_2$	$\text{CCl}_4 + 2 \text{H}_2\text{Se} = 4 \text{HCl} + \text{CSe}_2$			grüngelbe Flüssig- keit				A 152 199
Selenmereap- tan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SeH}$	$\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SO}_4) + 2 \text{KSeH} = \text{CaSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{C}_2\text{H}_5\text{SeH}$			flüssig	ul.			A 61 360
Selenxantho- gensaures Kalium	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \begin{matrix} \text{KSe} \\ \text{C} \cdot \text{Se} \end{matrix}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CSe}_2 + \text{KOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CSe}_2\text{K}$			gelbe Nadeln	1	1		A 152 199
Senfölbzoe- säure	$\text{CS} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} \cdot \text{N} \cdot \text{CS} + \text{CS} \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{CS} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ m-Amidobenzoensäure $\text{CS}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH})_2 = \text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{CSN} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ Thioharnstoffbenzoe- säure			amorphes Pulver	ul.	sl.	sl.	$\text{CS}_2$ sl. A 169 103 A 169 103
Senfölessig- säure	$\text{CO} \begin{matrix} \text{S} - \text{CH}_3 \\ \text{NH} - \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4 \text{Cl} + \text{CO} \begin{matrix} \text{S} - \text{CH}_3 \\ \text{NH} - \text{CO} \end{matrix}$ Thiohydantoin	125- 126		farblose rhombische Tafeln	sl.			J pr Ch 9, 6



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Ather		
A 62 310	Silicopropion- säure	$C_2H_5 \cdot SiO \cdot OH$	$C_2H_5 \cdot Si(OC_2H_5)_2 + 3HJ = H_2O + 3C_2H_5J + C_2H_5SiO \cdot OH$ Silicopropionsäureester			weisses Pulver					A 164 395
A 128 261	o-Silicopropion- säuretriäthyl- ester	$C_2H_5 \cdot Si(O \cdot C_2H_5)_2$	$2Si(OC_2H_5)_2 + Zn(C_2H_5)_2 + Na_2 = Zn + 2C_2H_5ONa + 2C_2H_5Si(OC_2H_5)_2$ Kieselsäureester Zinkäthyl	158.5		farblose Flüssigkeit					A 164 300
J pr. Ch 25.44	Siliciumhexa- äthyl	$Si_2(C_2H_5)_6$   $Si_2(C_2H_5)_6$	$Si_2J_6 + 3Zn(C_2H_5)_2 = 3ZnJ_2 + Si_2(C_2H_5)_6$ Zinkäthyl	250- 253		farblose Flüssigkeit					A. ch. 19.401
Bl 13 333	Siliciumtetra- äthyl	$Si_2(C_2H_5)_4$	$2Zn(C_2H_5)_2 + SiCl_4 = 2ZnCl_2 + Si_2(C_2H_5)_4$ Zinkäthyl		153	farblose Flüssigkeit	nl.				A 127 31
	Siliciumtetra- phenyl	$(C_6H_5)_4Si$	$4C_6H_5Cl + SiCl_4 + 8Na = 8NaCl + (C_6H_5)_4Si$ Chlorbenzol		233	farblose tetragonale Krystalle	nl.	sl.	sl.	Benzol 1	B 18 1541
B 8 1165	Skatol	$C_6H_7 \left\langle \begin{array}{c} C \cdot CH_3 \\ NH \end{array} \right\rangle CH$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + C_6H_5(OH)_3 = 3H_2O + C_6H_7 \left\langle \begin{array}{c} C \cdot (CH_3) \\ NH \end{array} \right\rangle CH$ Anilin Glycerin	95	265- 266	farblose Blättchen	sl.				B 16 710
A 250 300			$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CHO + (ZnCl_2) = NH_2 + H_2O + C_6H_5N$ Phenylhydrazin Propionaldehyd								A 236 138
A 152 199	Skatolkarbon- säure		$CH \left\langle \begin{array}{c} CH \\ C \cdot CH_3 \\ C \cdot COOH \end{array} \right\rangle + Na + CO_2 = CH \left\langle \begin{array}{c} CH \\ C \cdot CH_3 \\ C \cdot COONa \end{array} \right\rangle + H$	165- 167		seiden- glänzende Blättchen	sl.				B 21 672
A 169 193	Stearinaldehyd	$CH_3 \cdot (CH_2)_{16} \cdot CHO$	Skatol $[CH_3(CH_2)_{16}COO]_2Ca + [H.COO]_2Ca = 2CaCO_3 + 2CH_3(CH_2)_{16}CHO$ Stearinsaurer Kalk Ameisensäurer Kalk	63.5	259- 261 (100 mm)	bläulich schillernde Blätter			1		B 13 1417
A 169 103	Stearinsäure	$CH_3 \cdot (CH_2)_{16} \cdot COOH$	$CH_3(CH_2)_{16} \cdot CH \left\langle \begin{array}{c} CO \cdot CH_3 \\ COOH \end{array} \right\rangle + KOH = CH_3COOK + CH_3(CH_2)_{16} \cdot COOH$ Cetylacetessigsäure	69.2	291 (100 mm)	weisse Blättchen	nl.	sl.		Benzol 1	A 206 354
J pr. Ch 9.6			$CH_3(CH_2)_{16} \cdot CH \left\langle \begin{array}{c} COOH \\ COOH \end{array} \right\rangle = CO_2 + CH_3(CH_2)_{16} \cdot COOH$ Cetylmalonsäure								B 17 1630
	Stearon	$C_{17}H_{35} \cdot CO \cdot C_{17}H_{35}$	$2CH_3(CH_2)_{16}COOH + Ca(OH)_2 = CaCO_3 + 2H_2O + C_{17}H_{35} \cdot CO \cdot C_{17}H_{35}$ Stearinsäure	88		weisse Blättchen	nl.	sl.	sl.		J 1855 515

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
o-Stilbazol		 + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CHO = H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N . CH = CH . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Benzaldehyd	90.5 -91	324- 325	farblose Krystalle	1	1	Benzol 1	B 20 2719
o-Stilbazolin		 + 4 H <sub>2</sub> = NH . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>		288	flüssig	sl.	1	1	B 21 822
Stilben	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CH = CH . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . COH + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CH <sub>2</sub> . COOH = CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + C <sub>14</sub> H <sub>12</sub> Bittermandelöl α-Toluylsäure 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CHCl <sub>2</sub> + 4 Na = 4 NaCl + C <sub>14</sub> H <sub>12</sub> Benzylidenchlorid 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CH <sub>2</sub> . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> = 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CH <sub>2</sub> + C <sub>14</sub> H <sub>12</sub> Dibenzyl 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CH <sub>2</sub> + O <sub>2</sub> = 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>14</sub> H <sub>12</sub> Toluol	124	306- 307	farblose monokline Tafeln	sl.	1	Benzol	Am 1 313. J 1877 405 A 154 177 B 7 1096
Stilbendi- carbonsäure- anhydrid		2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CH <sub>2</sub> . COOH + 4 Br = 4 HBr + H <sub>2</sub> O + C <sub>16</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub> Phenyllessigsäure		155	farblose Nadeln	sl.			B 13 745
Stryphninsäure	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> + HNO <sub>2</sub> = CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> Harnsäure			blassgelbe Krystalle	sl.			B 2 341
Styphninsäure		C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> (OH) <sub>2</sub> + 3 HNO <sub>2</sub> = 3 H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> (NO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> (OH) <sub>2</sub> Resorcin		175.5	schwefel- gelbe hexagonale Krystalle	sl.	1	1	B 12 681
Styrogallol		C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub> (COOH) + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CH = CH . COOH = 2 H <sub>2</sub> O + H <sub>2</sub> + C <sub>16</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub> Gallussäure Zimmtsäure			hellgelbe Nadeln	ul.	sl.	ul.	B 20 2588

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 20 2719	Styrol	$C_6H_5 \cdot CH = CH_2$	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot COOH + CaO = CaCO_3 + C_6H_5 \cdot CH = CH_2$ Zimmtsäure $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2Br = HBr + C_6H_5 \cdot CH = CH_2$ Phenyläthylbromid $4 CH \equiv CH = C_6H_5 \cdot CH \cdot CH_2$ Acetylen $C_6H_5 + CH_2 = CHBr + (AlCl_3) = HBr + C_6H_5 \cdot CH = CH_2$ Benzol Vinylbromid	144- 144.5		farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	A. 38 96 Z.1871 130 A.141 181 J. 1884 561
B 21 822	*Succinamid	$CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \\   \\ CH_2 \cdot COO$	$CH_2 \cdot COCl + 4 NH_3 = CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup (NH_2)_2 \\ \diagdown \end{matrix} + 2 NH_4Cl$ Succinylchlorid	90		farblose Warzen	1	ul.		A. ch 11.324
Am 1 313 J 1877 405 A 154 177 B 7 1096	*Succinamid  Succinamidin- chlorhydrat	$CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$ $CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$  $C \begin{matrix} \diagup NH \cdot HCl \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ $ $ $CH_2$ $ $ $CH_2$  $C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot HCl \end{matrix}$	$CH_2 \cdot COOC_2H_5 + 2 NH_3 = 2 C_2H_5OH + CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$ Bernsteinsäure $C \begin{matrix} \diagup NH \cdot HCl \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$ $ $ $CH_2$ $ $ $CH_2$ $+ 2 NH_3 = 2 C_2H_5OH + C_4H_8N_2 \cdot 2 HCl$	242- 243		farblose Nadeln	sl.	ul.	ul.	A 49 196
B 13 743 B 2 341	Succinamin- saurer Kalium	$CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$ $CH_2 \cdot COOK$	$CH_2 \cdot CO \begin{matrix} \diagup NH + KOH \\ \diagdown \end{matrix} = CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$ Succinimid $CH_2 \cdot COOH$ $CH_2 \cdot COOH$			Krystall- masse				A 134 136
B 12 681	Succinanil	$CH_2 \cdot CO$ $ $ $CH_2 \cdot CO \begin{matrix} \diagup N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + CH_2 \cdot COOH = 2 H_2O + CH_2 \cdot CO \begin{matrix} \diagup N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown \end{matrix}$ Anilin Bernsteinsäure	150 gegen 400		farblose Nadeln	sl.	1		A 162 166
B 20 2588	Succinanilid	$CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$ $CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 \cdot NH_2 + CH_2 \cdot COOH = 2 H_2O + CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$ Anilin Bernsteinsäure	226.5 227-		farblose Nadeln	ul.	1	1	A 68 72

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Succinani- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ Succinamil	148,5		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 68 28
Succinchlor- imid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{NCl}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{NH} + \text{HClO} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{NCl}$ Succinimid	148		farblose Krystalle			Benzol 1	B 19 2273
Succineyamid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CN} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} + 2\text{CN} \cdot \text{NHNa} = 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NNa} \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NNa} \cdot \text{CN} \end{array}$ Bernsteinsäure- diäthylester Natriumcyanamid	104- 105		monokline Krystalle	1	1	nl. CHCl <sub>3</sub> unl.	J pr Ch 22.214
Succineyamin- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CN} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{O} + \text{CN} \cdot \text{NHK} = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOK} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CN} \end{array}$ Bernsteinsäure- anhydrid Cyanamidkalium	128		farblose Blätter	1	1	1	J pr Ch 22.193
Succineyan- imid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{N} \cdot \text{CN}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COCl} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COCl} \end{array} + \text{CN} \cdot \text{NH}_2 = 2\text{HCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{N} \cdot \text{CN}$ Succinylchlorid Cyanamid	138		dünne Blätter	nl.	sl.	1	J pr Ch 22.207
Succindihydra- zon	$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}=\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2-\text{CH}=\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \end{array} + 2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2\text{NH}_3\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}=\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2-\text{CH}=\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Phenylhydrazin Pyrrolhydroxylamin			weisse Blättchen	nl.	1	1	B 22 1974
Succinendi- amidoxim	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NOH} \end{array} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{array} + 2\text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NOH} \end{array} \end{array}$ Succinonitril Hydroxylamin	188		farblose monokline Prismen oder Tafeln	nl.	sl.	nl.	B 22 2958
Succinenimino- dioxim	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \end{array} \text{NH}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{array} + 2\text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \end{array} \text{NH} + \text{NH}_3$ Succinonitril Hydroxylamin	207		farblose Krystalle	sl.	nl.	nl. CHCl <sub>3</sub> unl.	B 22 2964

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkte °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 68 28	Succinimid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{NH}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{O} + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{NH}$ Bernsteinsäure- anhydrid	125- 126	287- 288	farblose Rhomben- dodeka- eder	l	l			A. 16 215
B 19 2273			$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COO NH}_4 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO NH}_4 \end{array} = \text{NH}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{NH}$ Ammoniumsuccinat								A 49 196
J pr Ch 22.214	Succinimidin- chlorhydrat	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C(NH)} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C(NH)} \end{array} \text{NH} \cdot \text{HCl}$	$\text{HCl} - \text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \end{array} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{HCl} \end{array} = \text{NH}_4\text{Cl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C(NH)} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C(NH)} \end{array} \text{NH} \cdot \text{HCl}$ Succinamidinchlorhydrat			farblose Blätter	l	sl.			B 16 362
J pr Ch 22.193	Succinophenon	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO Cl} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO Cl} \end{array} + 2 \text{C}_6\text{H}_6 + (\text{AlCl}_3) = 2 \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}_2$ Succinchlorid	134		farblose Nadeln			KOH unl.		B 199 340
J pr Ch 22.207	Succinylbern- steinsäure- diäthylester	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{NaBr} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Bromacetessigester Natrium- äthylat	126- 127		hellgrüne trikline Nadeln	ul.	sl.	sl.	Eisessig l	B 6 1104
B 22 1974			$2 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + (\text{Na}) = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Bernsteinsäureester								A 49 186
B 22 2958	Succinyl- chlorid	$\text{COCl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{POCl}_3 + 2 \text{HCl} + \text{COCl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$ Bernsteinsäure	190- 192		farblose Flüssigkeit					J. pr. Ch 22.108
B 22 2964	Succinylidi- harnstoff	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO Cl} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO Cl} \end{array} + 2 \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = 2 \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Succinylchlorid Harnstoff			farbloses Pulver	sl.	ul.	ul.		J. pr. Ch 9.301
B 22 2964	Succinyleosin	$\text{C}_{10}\text{H}_8\text{Br}_4\text{O}_5$	$\text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}_5 + 4 \text{Br}_2 = 4 \text{HBr} + \text{C}_{10}\text{H}_8\text{Br}_4\text{O}_5$ Succinyl- fluorescein			rote Nadeln			sl.	sl.	J. pr. Ch 23.153

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Succinyl- fluorescein	$O \begin{matrix} \text{(OH)C}_6\text{H}_4 \\ \text{(OH)C}_6\text{H}_4 \end{matrix} > C \begin{matrix} \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \text{O} \end{matrix} > CO$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{O}_5$ Bernsteinsäure Resorcin			farblose Krystalle		sl.		J pr.Ch 23.153
Succinyl- phenylhydra- zid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{Cl} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2\text{HCl} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Succinylchlorid Phenylhydrazin	208- 209		farblose Blättchen		sl.		B 21 2462
Succinyl- phenylhydra- zin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} > \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} > \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Bernsteinsäure- anhydrid Phenylhydrazin	155		farblose Blättchen	1	1	sl.	Ligroin unl. J pr.Ch 35.293
o-Sulfamin- benzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 2.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ 1. 2. + 3 O = H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ o-Toluolsulfamid	165- 167		farblose Nadeln oder Prismen	1	1	1	Am 8 178
o-Sulfamin- benzoesäure- anhydrid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{SO}_2 \end{matrix} > \text{NH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} + 3 \text{O} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} > \text{NH}$ o-Toluolsulfamid	220		weiße Krystalle	sl.	1	1	B 12 469
m-Sulfamin- benzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 3.	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CN} + \text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Benzonitril	246- 247		farblose Schuppen	sl.	1	1	A 108 343
p-Sulfamin- benzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ 1. 4. + 3 O = H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ p-Toluolsulfamid			farblose Prismen	sl.	1		A 178 279
Sulfanilsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_3\text{H} \end{matrix}$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_3\text{H} \end{matrix}$ Anilin			farblose Tafeln	sl.			A 100 163
o-Sulfobenzoe- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_3\text{H} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 2.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 2. + H <sub>2</sub> O = NH <sub>3</sub> + $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_3\text{H} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ o-Sulfaminbenzoesäure	240		farblose monokline Tafeln	1	sl.	ul.	B 12 473
m-Sulfobenzoe- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_3\text{H} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 3.	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_3\text{H} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Benzoessäure			farblose Krystalle				P 32 227
p-Sulfobenzoe- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_3\text{H} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 3 \text{O} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_3\text{H} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Toluol			farblose Nadeln	1			A 178 279

Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
							Waa- ser	Alko- hol	Äther	
J pr.Ch 23.153	Sulfobernstein- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{HSO}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COCl} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COCl} \end{array} + \text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{AgCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{HSO}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ Succinylchlorid			farblose Krystalle	1	1	1	A 131 167
B 21 2462	Sulfochlor- essigsäure	$\begin{array}{c} \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CHCl} \quad \text{COOH} \end{array}$	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{COOH} + \text{KHSO}_3 = \text{KCl} + \begin{array}{c} \text{SO}_2\text{OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CHCl} \quad \text{COOH} \end{array}$ Dichloressigsäure			farblose Nadeln				A 161 166
J pr.Ch 35.293	Sulfoessig- säure	$\begin{array}{c} \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_2 \quad \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{COCl} + \text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{AgCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \begin{array}{c} \text{SO}_2\text{OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_2 \quad \text{COOH} \end{array}$ Acetylchlorid $\text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH} + 2 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_2 \quad \text{COOH} \end{array}$ Isäthionsäure	68- 72		farblose Krystalle				A 131 165 C 14 64
Am 8 178			$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \end{array} \text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \begin{array}{c} \text{SO}_2\text{OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_2 \quad \text{COOH} \end{array}$ Essigsäure- anhydrid							J.1881 859
B 12 469	Sulfohydrazin- zimmtsaures Natrium	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{H}_2\text{SO}_3 \\ / \quad \backslash \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{N} = \text{N} \cdot \text{NaSO}_3 \\ / \quad \backslash \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{NaSO}_3 \\ / \quad \backslash \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ Diazosulfozimmtsaures Natrium			hellgelbe Nadeln	1			A 221 274
A 108 343	Sulfonal		siehe Diäthylsulfondimethylmethan							
A 178 279	Sulfondiessig- säure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \\ / \quad \backslash \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{SO}_2$	$\begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \\ / \quad \backslash \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{S} + \text{O}_2 = \begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \\ / \quad \backslash \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{SO}_2$ Thiodiglykolsäure	182		farblose rhombische Tafeln	1	1	sl.	B 17 2819
A 100 163	Sulfonfluores- cein	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{O} \\ / \quad \backslash \\ \text{C}_6\text{H}_3 \quad \text{OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \\   \\ \text{O} \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ / \quad \backslash \\ \text{SO}_2 \end{array} \text{O} + 2 \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{OH} \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{O} \\ / \quad \backslash \\ \text{C}_6\text{H}_3 \quad \text{OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \\   \\ \text{O} \end{array} \end{array}$ o-Sulfobenzoessäure Resorcin			gelbe Krystalle	1	1	sl.	Amer. Chem. 9. 374
B 12 473	Sulfophenyl- glycin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{HSO}_3 \\ / \quad \backslash \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{NH} \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{HSO}_3 \\ / \quad \backslash \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ Hipparsäure Phenol	183- 185		farblose monokline Säulen	1	sl.	nl.	M 5 333
P 32 227	Sulfosuccinyl	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{S}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{COSK} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COSK} \end{array} + 2 \text{HCl} = 2 \text{KCl} + \text{H}_2\text{S} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{S}$ Dithiobernstein- saures Kalium	31		farblose Blätter	1	1	1	B 2 250

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Tartramin-säure	$\begin{array}{c} \text{CH(OH) . CO . NH}_2 \\   \\ \text{CH(OH) . COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH(OH) . COO . C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH(OH) . COO . C}_6\text{H}_5 \\ \text{Weinsäurediäthylester} \end{array} + 2\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH(OH) . CO . NH}_2 \\   \\ \text{CH(OH) . COO . NH}_2 \end{array}$			Syrup				A 130 203
Tartranil	$\begin{array}{c} \text{CH(OH) . CO} \\   \\ \text{CH(OH) . CO} \end{array} \begin{array}{l} \text{N . C}_6\text{H}_5 \\ \text{N . C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH(OH) . COOH} \\   \\ \text{CH(OH) . COOH} \\ \text{Weinsäure} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 . \text{NH}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH(OH) . CO} \\   \\ \text{CH(OH) . CO} \end{array} \begin{array}{l} \text{N . C}_6\text{H}_5 \\ \text{N . C}_6\text{H}_5 \end{array}$	230		farblose Blättchen	1	1		A 93 354
Tartranlid	$\begin{array}{c} \text{CH(OH) . CO . NH . C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH(OH) . CO . NH . C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH(OH) . COOH} \\   \\ \text{CH(OH) . COOH} \\ \text{Weinsäure} \end{array} + 2\text{C}_6\text{H}_5 . \text{NH}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH(OH) . CO . NH . C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH(OH) . CO . NH . C}_6\text{H}_5 \end{array}$			farblose Nadeln	nl.	sl.		A 93 354
Tartranilsäure	$\begin{array}{c} \text{CH(OH) . CO . OH} \\   \\ \text{CH(OH) . CO . NH . C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH(OH) . CO} \\   \\ \text{CH(OH) . CO} \end{array} \begin{array}{l} \text{N . C}_6\text{H}_5 \\ \text{N . C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{CH(OH) . COOH} \\   \\ \text{CH(OH) . CO . NH . C}_6\text{H}_5 \end{array}$	180		farblose Blättchen	1	1		A 93 355
Tartrelsäure	$\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6$	$\begin{array}{c} \text{CH(OH) . COOH} \\   \\ \text{CH(OH) . COOH} \\ \text{Weinsäure} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6$			farblose Krystalle		1		A 29 144
Tartronsäure	$\text{OH} . \text{CH} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{OH} . \text{CH}(\text{COOH})_2$	185- 187		farblose Prismen	1	1	sl.	Z 1865 69
		$\text{CH} \text{Br} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{OH} . \text{CH}(\text{COOH})_2$							B 10 152
		$\text{CH}_2\text{OH} \\   \\ \text{CH} . \text{OH} + 4\text{O} = \text{CH} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array} + 2\text{H}_2\text{O}$							B 8 1456
		$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array} \text{CH} . \text{COOH} + \text{HCN} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_2 + \text{OH} . \text{CH}(\text{COOH})_2$							B 14 729
Tartronylharnstoff		Glyoxylsäure siehe Dialursäure							



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alko- hol	Äther	
A 130 209	Taurocarb- aminsäure	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{C}=\text{O} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HSO}_2 \end{matrix}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HSO}_2 + \text{KCNO} = \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{C}=\text{O} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OK} \end{matrix}$ Taurin Kalium- cyanat			farblose quadratische Blättchen	l	sl	ul.	B 6 1192
A 93 354	Taurocyamin	$\text{NH}=\text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{H} + \text{CN} \cdot \text{NH}_2 = \text{NH}=\text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{H} \end{matrix}$ Taurin Cyanamid	224- 226		farblose hexagonale Prismen	sl.	ul.	ul.	B 8 1597
A 93 354	Taurin	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 = \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH}$ Vinylamin			farblose tetragonale Säulen	l	ul.		B 21 2668
A 93 355			$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{O Ag} + 2 \text{NH}_2 = \text{NH}_2 \text{Cl} + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{O Ag}$ β-Chloräthansulfosaures Silber							A 122 33
A 29 144			$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \\   \\ \text{C} \cdot \text{SH} + \text{H}_2\text{O} + 6 \text{O} = \text{SO}_2 + \text{CO}_2 + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \end{matrix}$ p-Mercapto- Thiazolin							B 21 1153
Z 1865 69	Terakonsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{C} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} \cdot \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} = \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{C} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Terebinsäure	161- 163		farblose trikline Prismen	l	l	sl.	A 208 50
H 10 152	Terephtal- aldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{CHO} \end{matrix}$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \text{Cl} \end{matrix}$ 1. 4. + 2 O = 2 HCl + $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{CHO} \end{matrix}$ m-Dichlor-p-xylo	114- 115		farblose Nadeln	sl.	l	sl.	J.1876 490
B 8 1456	Terephtal- aldehydsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{CHO} \end{matrix} + \text{O} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Terephtalaldehyd	246		farblose Nadeln	sl.		sl. CHCl <sub>3</sub>	A 231 366
B 14 729	Terephtalsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ 1. 4. + 6 O = 2 H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 (\text{COOH})_2$ p-Xylo			weisses Pulver	ul.		ul. CHCl <sub>3</sub> ul.	A 137 318
			$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Br} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{Br} \end{matrix}$ 1. 4. + 2 Cl COO C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> + 4 Na = 2 NaCl + 2 NaBr + $\text{C}_6\text{H}_4 (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$ p-Dibrombenzol Chlorameisenester							B 18 2305

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Tetraäthylbenzol		$2 C_6H(C_2H_5)_2 + (H_2SO_4) = C_6(C_2H_5)_4 + C_6H_2(C_2H_5)_2$ Pentaäthylbenzol  $C_6H_6 + 4 C_2H_5Br + (Al_2Cl_6) = 4 HBr + C_6H_2(C_2H_5)_4$ Benzol Äthylbromid		254	farblose Flüssig- keit	ul.				B. 21 2818
Tetraäthylbenzol		$C_6H_6 + 4 C_2H_5Br + (Al_2Cl_6) = 4 HBr + C_6H_2(C_2H_5)_4$ Benzol Äthylbromid	3	250	farblose Krystall- masse					B. 21 2820
Tetraäthylamidodiphenylpropan		$CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + 2 C_6H_5 \cdot N(C_2H_5)_2 = H_2O + CH_3 \cdot C \cdot \begin{matrix} C_6H_5 \cdot N(C_2H_5)_2 \\ C_6H_5 \cdot N(C_2H_5)_2 \end{matrix}$ Aceton Diäthylanilin	76		farblose Nadeln	1				Ann. 242
Tetraäthylharnstoff		$2 (C_2H_5)_2NH + COCl_2 = 2 HCl + C \begin{matrix} \diagup N(C_2H_5)_2 \\ \diagdown O \\ \diagup N(C_2H_5)_2 \end{matrix}$ Diäthylamin		205	farblose Flüssig- keit					B. 8 1664
Tetraäthylmethylen-diamin		$(H \cdot COH)_2 + 6 (C_2H_5)_2 \cdot NH = 3 H_2O + 3 CH_2 \cdot \begin{matrix} \diagup N(C_2H_5)_2 \\ \diagdown N(C_2H_5)_2 \end{matrix}$ Trioxymethylen Diäthylamin	166- 169		farblose Flüssig- keit	1	1	1	CHCl_3 1	J. 17 244
Tetraäthylphosphoniumjodid	$(C_2H_5)_4PJ$	$(C_2H_5)_3P + C_2H_5J = (C_2H_5)_4PJ$ Triäthyl- Äthyljodid phosphin  $4 C_2H_5OH + PH_3 \cdot HJ = 4 H_2O + (C_2H_5)_4PJ$			farblose Krystalle	1	1	ul.		B. 104 16
s-Tetraäthylpinakon		$2 C_2H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5 + H_2 = \begin{matrix} C_2H_5 \\   \\ C_2H_5 \end{matrix} C(OH) \cdot C(OH) \cdot \begin{matrix} C_2H_5 \\   \\ C_2H_5 \end{matrix}$ Diäthylketon	27- 28		farblose Krystalle	ul.	1	1		Soe. 55 140 B. 16 1584
	$Si(O \cdot C_2H_5)_4$	$4 C_2H_5OH + SiCl_4 = 4 HCl + (C_2H_5O)_4 \cdot Si$ Äthylalkohol		165	farblose Flüssig- keit					A. ch 945

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
	Tetraäthyltetrazon	$\text{C}_2\text{H}_5 > \text{N} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{N} < \text{C}_2\text{H}_5$	$2 (\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N} \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{N} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{N} (\text{C}_2\text{H}_5)_2$ Diäthylhydrazin			farbloses Öl				A 199 319
B. 21 2818	Tetraäthyltrimethylen-trisulfon	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CH} - \text{SO}_2 - \text{C} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_2 - \text{SO}_2 - \text{CH}_2 \\ \text{SO}_2 \cdot \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{SO}_2 \end{matrix}$	$+ 4 \text{C}_2\text{H}_5\text{J} + 4 \text{KOH} = 4 \text{KJ} + 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_{21}\text{S}_3\text{O}_6$ Trimethyltrisulfon	175		weisse Prismen	1			B 25 248
B. 21 2820	Tetrabrom-ochinon	$\text{C}_6\text{Br}_4 \begin{matrix} \text{O} 1. \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{O} 2. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{Br}_4 \begin{matrix} \text{OH} 1. \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{OH} 2. \end{matrix} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{Br}_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{O} \end{matrix}$ Tetrabrombrenzkatechin	150- 151		granatrote Prismen	1	1	Ligroin sl.	B 20 1777
	1.1.1.2-Tetrachloräthan	$\text{CH}_2\text{Cl} - \text{CCl}_3$	$\text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_2\text{Cl} + 2 \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_2\text{Cl} - \text{CCl}_3$ Aethylenchlorid		135	farblose Flüssigkeit				B. 22 292
Ann. 242	1.1.2.2-Tetrachloräthan	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CHCl}_2$	$\text{CH} \equiv \text{CH} + 2 \text{Cl}_2 = \text{CHCl}_2 - \text{CHCl}_2$ Acetylen		147	farblose Flüssigkeit				A. Spl 7. 254
B 8 1664	1.2.2.2-Tetrachloräther	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + 3 \text{Cl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{CCl}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Chloräther		190	farblose Flüssigkeit				Z. 1871 679
Z. 17 244	Tetrachlor-ochinon	$\text{C}_6\text{Cl}_4 \begin{matrix} \text{O} 1. \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{O} 2. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} 1. \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{OH} 2. \end{matrix} + 10 \text{Cl} = 6 \text{HCl} + \text{C}_6\text{Cl}_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{O} \end{matrix}$ Brenzkatechin	131- 132		rotgelbe Nadeln				B 20 1779
B 104 16	1.1.1.2-Tetrachlordibromäthan	$\text{CCl}_2 \cdot \text{CClBr}_2$	$\text{CHBr}_2 \cdot \text{CHBr}_2 + 3 \text{Cl}_2 = \text{CCl}_2 \cdot \text{CClBr}_2 + 2 \text{HCl} + \text{Br}_2$ Acetylentetrabromid			rectanguläre Prismen	sl.	1		Bl. 23 4
Soc. 55 140 B 16 1584	1.1.2.2-Tetrachlordibromäthan	$\text{CCl}_2\text{Br} \cdot \text{CCl}_2\text{Br}$	$\text{CCl}_2 = \text{CCl}_2 + \text{Br}_2 = \text{CCl}_2\text{Br} \cdot \text{CCl}_2\text{Br}$ Tetrachlorkohlenstoff			rechtwinklige Tafeln				Bl. 24 114
A. ch 945	Tetrachlor- $\alpha$ -ketonaphthalin	$\text{C}_8\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} - \text{CCl}_2 \\   \\ \text{CCl} = \text{CCl} \end{matrix}$	$\text{C}_8\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) - \text{C} \cdot \text{Cl} \\    \\ \text{CCl} - \text{CCl} \end{matrix} + 2 \text{Cl} = \text{HCl} + \text{C}_8\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} - \text{CCl}_2 \\   \\ \text{C} \cdot \text{Cl} - \text{C} \cdot \text{Cl} \end{matrix}$ Trichlor- $\alpha$ -naphthol	104- 105		gelbliche monokline Krystalle	sl.	1		B 21 1040

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Tetrachlor- tetraketo- hexamethylen	$\text{CCl}_2 \begin{matrix} \diagup \text{CO} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CCl}_2$	$\begin{matrix} \text{Cl}_2 \\ \diagdown \text{C} \\ \diagup \text{O}_2 \\ \text{(OAg)}_2 \end{matrix} + 2\text{Cl}_2 = 2\text{AgCl} + \text{CCl}_2 \begin{matrix} \diagup \text{CO} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CCl}_2$ Chloranilsaures Silber	gezoen 60		gelbe Nadeln				J.pr.Ch 42.181
Tetradekan normal	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{12} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{12} \cdot \text{COOH} + 6\text{HJ} = 6\text{J} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{12} \cdot \text{CH}_3$ Myristinsäure  $2\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{12} \text{CH}_2\text{J} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{12} \cdot \text{CH}_3$ norm-Heptyljodid	5,5	252,5	farblose Flüssig- keit				B. 15 1700  Soc. 47 41
Tetradekyl- alkohol	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{12} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{12} \text{CHO} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{12} \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Myristinaldehyd	38	167 (15 mm)	weisse Krystalle				B. 16 1720
$\alpha$ -Tetrahydro- acetonaphthalid		 $+ (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH} \end{matrix} +$ $\alpha$ -Tetrahydronaphthylamin	158		farblose Nadeln	sl.	1	1	B. 21 1789
Tetrahydro- blau		 $+ 3\text{H}_2 = 3\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{S} + \text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{N}_3\text{S}$ Tetrahydrochinolinindimethyl- anilinthiosulfonsäureindamin			tiefblaues Pulver				B 23 1379

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
J.pr.Ch 42. 181  B. 15 1700	Tetrahydrochinolindimethylanilinthiosulfonsäureindamin		$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{NH}-\text{CH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{N}(\text{CH}_3)_2 \\   \\ \text{S} \cdot \text{SO}_3\text{H} \end{array} + \text{O}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{O}_6\text{S}_2\text{N}_3$ Tetrahydrochinolin Amidodimethylthiosulfonsäure			grüne Nadeln	sl.			B 23 1378	
Soc. 47 41  B. 16 1720	Tetrahydro-methylfuran		$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot (\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$ γ-Pentylenglykol	77- 78		farblose Flüssigkeit	1	1	1	B 22 2571	
	α-Tetrahydronaphtobenzylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_{11} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CN} + 4 \text{H}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_{11} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ α-Naphtonitril	269- 270 722 mm		farblose Flüssigkeit				B 20 1707	
B. 21 1789	β-Tetrahydronaphtobenzylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_{11} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CN} + 4 \text{H}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_{11} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ β-Naphtonitril	270,5 730 mm		farblose Flüssigkeit				B 20 1711	
	α-Tetrahydronaphtol		$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \quad \text{C} \quad \text{CH} \\   \quad   \quad   \\ \text{CH}_2 \quad \text{C} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \quad \text{C} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{HSO}_4 \\   \\ \text{C} \cdot \text{OH} \end{array} + \text{KOH} = \text{N}_2 + \text{KHSO}_4 + \text{C}_{10}\text{H}_{11}(\text{OH})$ Diazotetrahydronaphtalinsulfat	68,5 -69	265	silberweisses Tafeln	sl.	1	1	B 21 1892	
B 23 1379	β-Tetrahydronaphtol		$\begin{array}{c} \text{C}(\text{OH})=\text{CH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{CH}=\text{CH} \end{array} + 2 \text{H}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_{11} \cdot \text{OH}$ α-Naphtol		264	wasserhelles Oel	sl.	1	1	Benzol 1	B 23 204


Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
$\beta$ -Tetrahydro- naphthol arom.		 + HNO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O = N <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> OH	58	275	weisse Nadeln				B 23 884
$\alpha$ -Tetrahydro- naphthylamin		C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . NH <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> = C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> . NH <sub>2</sub> $\alpha$ -Naphthylamin		275	farbloses Oel		1	1	B 21 1789
$\beta$ -Tetrahydro- naphthylamin		C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . NH <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> = C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> . NH <sub>2</sub> $\beta$ -Naphthylamin		249.5	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	B 21 850
Tetrahydro- $\alpha$ - naphthylamin		C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> $\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ + 2 CuSO <sub>4</sub> + 4 NaOH = Cu <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub> + C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> NH <sub>2</sub> + N + 2 Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> + H <sub>2</sub> O Tetrahydro 1. 5. naphthylen- diamin		246.5	farbloses Oel	sl.	1	1	B 22 694
Tetrahydro- $\beta$ - naphthylamin arom.		 + 2 H <sub>2</sub> = C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> . NH <sub>2</sub> $\beta$ -Naphthylamin	38	275- 277 713 mm	weisse Nadeln	sl.	1	1	B 23 882

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 23 884	$\alpha$ -Tetrahydro- naphthylazo- $\alpha$ - naphthylamin		$C_{10}H_{11}NH_2 + HNO_2 + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = 2 H_2O + C_{20}H_{19}N_2$ $\alpha$ -Tetrahydronaphthyl- amin	135		ziegelrote Nadeln				B 22 627	
B 21 1789	Tetrahydro- $\alpha$ - naphtylendiamin		$+ 2 H_2 = C_{10}H_{10}(NH_2)_2$ o-Naphtylendiamin	84	81 mm 220	farblose Nadeln	sl.	1	1	B 22 1378	
B 21 850	Tetrahydro- $\alpha$ - naphtylendiamin		$+ 2 H_2 = C_{10}H_{10}(NH_2)_2$ o-Naphtylendiamin			farblose Nadeln				B 22 1380	
B 22 694	1. 5. Tetra- hydronaph- tylendiamin		$+ 2 H_2 = C_{10}H_{10}N_2$ 1. 5. Naphtylendiamin	77	60 mm 264	weisse glas- glänzende Prismen	sl.	1	1	Ligroin sl.	B 22 945
B 23 882	$\beta$ -Tetrahydro- naphthyl- phenylharn- stoff	$CO \begin{cases} NH \cdot C_{10}H_7 \\ NH \cdot C_6H_5 \end{cases}$	$CON \cdot C_6H_5 + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = CO \begin{cases} NH \cdot C_{10}H_7 \\ NH \cdot C_6H_5 \end{cases}$ Phenylcyanat $\beta$ -Tetrahydro- naphthylamin	165.5		farblose seiden- glänzende Nadeln	1	1	Benzol 1	B 21 859	
	$\beta$ -Tetrahydro- naphthyl- phenylharn- stoff	$CS \begin{cases} NH \cdot C_{10}H_7 \\ NH \cdot C_6H_5 \end{cases}$	$CSN \cdot C_6H_5 + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = CS \begin{cases} NH \cdot C_{10}H_7 \\ NH \cdot C_6H_5 \end{cases}$ Phenylsenföl $\beta$ -Tetrahydro- naphthylamin	161		wasser- helle Prismen	1	sl.		B 21 858	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
β-Tetrahydro- naphthylsulfo- carbamin- saures β-Tetra- hydronaphthyl- amin	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{11} \\ \text{SH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{11} \end{matrix}$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_{11} \cdot \text{NH}_2 + \text{CS}_2 = \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{11} \\ \text{SH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{11} \end{matrix}$ β-Tetrahydronaphthylamin	142		farblose lange Nadeln	sl.			B 21 857
β-Tetrahydro- naphthylxan- thogensaures Natrium		$\text{C}_{10}\text{H}_{11} \cdot \text{ONa} + \text{CS}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{O} \cdot \text{CS}_2 \cdot \text{SNa}$ β-Tetrahydronaphthol			ockergelbe Masse		ul.		B 23 211
Tetraiod- äthylen	$\text{CJ}_2 = \text{CJ}_2$	$\text{CH} \equiv \text{CH} \cdot \text{C}_2\text{O} + 3 \text{J}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{J}_2 + \text{CJ}_2 = \text{CJ}_2$ Aethylenkupfer	165		farblose Prismen			l	B 18 2283
Tetraiodpyrrol		$\text{CH} - \text{CK} + 8 \text{J} = \text{KJ} + \begin{matrix} \text{CJ} - \text{CJ} \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\ \text{NH} \quad \text{NH} \end{matrix} + 3 \text{HJ}$ Pyrrolkalium			hellgelbe Nadeln	sl.	sl.	l Essigsäure	B 15 2582
Tetrallylum- bromid	$(\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2)_4 \cdot \text{NBr}$	$4 \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + 4 \text{NH}_3 = 3 \text{NH}_4 \text{Br} + (\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2)_4 \text{NBr}$ Allylbromid			farblose Krystalle	l	l	sl.	B 31 390
Tetramethyl- äthylen	$\begin{matrix} \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \\ & \diagdown & / \\ & \text{C} = \text{C} \\ & / & \diagdown \\ \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{CH}_3\text{J} + \text{PbO}_2 = \text{PbJ}_2 + \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \\ & \diagdown & / \\ & \text{C} - \text{C} \\ & / & \diagdown \\ \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \end{matrix}$ Trimethyläthylen	73		farblose Flüssig- keit			B 14 380	
Tetramethyl- arsonium- jodid	$\text{As} (\text{CH}_3)_4 \text{J}$	$2 \text{As} + 4 \text{CH}_3\text{J} + 6 \text{KOH} = 3 \text{KJ} + \text{As} (\text{CH}_3)_4 \text{J} + \text{K}_3\text{AsO}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$ Methyljodid			farblose Tafeln				A 122 192
Tetramethyl- benzidin	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2$	$\text{As Na}_3 + 4 \text{CH}_3\text{J} = 3 \text{NaJ} + \text{As} (\text{CH}_3)_4 \text{J}$ Methyljodid			farblose Krystalle		sl.	sl.	A 19 361
Tetramethyl- bernstein- säure	$\text{COOH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagdown & / \\ \text{CH}_3 & \text{CH}_3 \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \diagup & \diagdown \\ \text{CH}_3 & \text{CH}_3 \end{matrix} \cdot \text{COOH}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \text{Br} \cdot \text{COOH} + 2 \text{Ag} = \begin{matrix} \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \\ & \diagdown & / \\ & \text{C} - \text{C} \\ & / & \diagdown \\ \text{COOH} & & \text{COOH} \end{matrix}$ α-Bromisobuttersäure	195		farblose Krystalle	sl.	sl.	l Ligroin	B 14 2161
Tetramethyl- bernstein- säureanil	$\begin{matrix} \text{C} (\text{CH}_3)_2 - \text{CO} \\   \\ \text{C} (\text{CH}_3)_2 - \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \text{Br} \cdot \text{COOH} + 2 \text{Ag} = \begin{matrix} \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \\ & \diagdown & / \\ & \text{C} - \text{C} \\ & / & \diagdown \\ \text{COOH} & & \text{COOH} \end{matrix}$ Tetramethylbernsteinsäure	200		farblose Krystalle	sl.	sl.	l Ligroin unl.	B 22 2013
		$\text{COOH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagdown & / \\ \text{CH}_3 & \text{CH}_3 \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \diagup & \diagdown \\ \text{CH}_3 & \text{CH}_3 \end{matrix} \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \begin{matrix} \text{CO} \\   \\ \text{C} (\text{CH}_3)_2 \\   \\ \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \\   \\ \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{H}_2\text{O}$	88		farblose Nadeln		sl.		B 23 3625

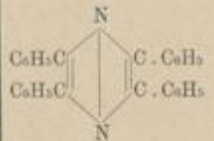



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 21 857	Tetramethyldiamidoazobenzol	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	$3\text{C}_6\text{H}_5(\text{NO})\text{N}(\text{CH}_3)_2 + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_4\text{Cl} + 2\text{HCl} + 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_4$ p-Nitrosodimethylanilin Dimethylphenosaframin	218- 220		braune Blättchen	ul.				Bl 48,637
	Tetramethyldiamidobenzhydrol	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ $\text{CH} \cdot \text{OH}$	$\text{CO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{CH} \cdot \text{OH} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$ Tetramethyldiamidobenzophenon	96		farblose Prismen	ul.	sl.	1		B. 22 1879
B 23 211	Tetramethyldiamidobenzophenon	$\text{CO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{CO Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$ Dimethylanilin	172- 172,5		silberglänzende Blättchen		1	1		B 716 1900
B 18 2283	Tetramethyldiamidodimethylphenylmethan	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{CO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{19}\text{H}_{26}\text{N}_2$ Aceton Dimethylanilin	83		seidenglänzende Nadeln	ul.	sl.	1		B 12 813
B 15 2582	Tetramethyldiamidodinaphtylphenylmethan	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ CH}_3 \\ \text{CH}_3 \text{ CH}_3 \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6$ $\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COH} + (\text{Zn Cl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{Dimethyl-}\alpha\text{-naphtyl-Benzaldehydamin}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot (\text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix})_2$	188- 189		farblose Krystalle		sl.	sl.		B. 21 3128
Bl 31 390 K 14 380	Tetramethyldiamidodiphenylmethan	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} \text{CH}_3$	$\text{CH}_2\text{J}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 = 2 \text{HJ} + \text{C}_{17}\text{H}_{22}\text{N}_2$ Methylen-Dimethylanilin jodid	90- 91		farblose Blätter		sl.	1	Benzol 1	B 12 680
A 122 192 A 19 361 B 14 2161 B 22 2013	Tetramethyldiamidodiphenylthienylmethan	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{S}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{CS}_2 + 2 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{S} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$ Dimethylanilin	-92 93		farblose Nadeln	ul.	1	1		B. 21 3205 B 20 514
B 23 3625	Tetramethyldiamidothio-benzophenon	$\text{CS} [\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$	$\text{NH} = \text{C} [\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2] \cdot \text{HCl} + \text{H}_2\text{S} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{S}$ salzsaures Auramin  $\text{CS}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CS} [\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$ Dimethylanilin	202		rubinrote Krystalle		sl.	sl.	CS sl.	B 20 2857 B 20 2857

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Tetramethyl- diamidotri- phenyläthan	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 \\ \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N} (\text{CH}_3)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{15}\text{N}_2$ Acetophenon Dimethylanilin			hellgelbes Öel	ul.	sl.	1 Benzol	A 242 337
Tetramethyl- diamido- triphenyl- carbinol	$4 \cdot (\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{OH} \\ \text{---} \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CCl}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} = 3\text{HCl} + [(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4]_2\text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{OH} \\ \text{---} \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Benzotrichlorid Dimethylanilin	132		farblose Krystalle	sl.	1 sl.	Ligroin 1	A 217 250
Tetramethyl- diamido- triphenyl- methan	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 \\ \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2)_2$ Benzaldehyd Dimethylanilin	102 93— 94		farblose Nadeln oder Tafeln	ul.	1 1	Ligroin schw.	A 206 122
Tetramethyl- dichinolyl	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{HN} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{HN} \cdot (\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$   $+ 4 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 4 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CH}_4 + \text{C}_{22}\text{H}_{20}\text{N}_2$ $\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ Aceton Benzidin	232		perlmutter- glänzende Blättchen	ul.	1 sl.		B 20 2506
Tetramethyl- dichinoxalin		$\text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{---} \text{NH}_2 (2) \\ \text{---} \text{NH}_2 (3) \\ \text{---} \text{NH}_2 (5) \\ \text{---} \text{NH}_2 (6) \end{matrix} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_4$ Diacetyl Tetramidobenzol			rötliche Blättchen	sl.	sl. sl.	Eisessig 1	B. 22 444
Tetramethyl- dimethylen- disulfon	$\text{CH}_3 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{SO}_2 \\ \text{---} \text{SO}_2 \end{matrix} \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{S} \\ \text{---} \text{S} \end{matrix} \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{CH}_3 \end{matrix} + 4 \text{O} = (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{SO}_2 \\ \text{---} \text{SO}_2 \end{matrix} \text{---} \text{C} (\text{CH}_3)_2$ Dithioacetone	220— 225		farblose Nadeln	ul.	1 1	Ligroin ul.	B 20 375
Tetramethyl- diphenyl- dihydro- pyrazin	$\text{CH}_3 \text{---} \text{C} = \text{C} \text{---} \text{CH}_3$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \text{---} \text{C} = \text{C} \text{---} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH}_3 \text{---} \text{C} = \text{C} \text{---} \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 2 \text{HBr} + 2 \text{H}_2\text{O} +$ $\beta$ Bromävalinsäure Anilin $2 \text{CO}_2 + \text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{N}_2$	107— 108	281	farblose Blätter	ul.	1 1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 20 429
Tetramethyl- lenearbon- säure	$\text{CH}_2 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_2 \\ \text{---} \text{CH}_2 \end{matrix} \text{---} \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{COOH} \\ \text{---} \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{CH}_2 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_2 \\ \text{---} \text{CH}_2 \end{matrix} \text{---} \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Tetramethylenedicarbon- säure		191 (528 mm)	farblose Flüssig- keit	sl.	1		Soc. 51 8

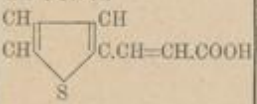
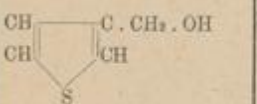
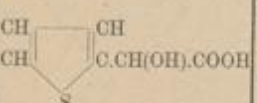
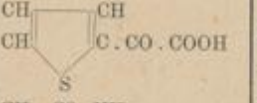
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
A 242 337	Tetra- methylen- diamin	NH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .NH <sub>2</sub>	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 : \text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 : \text{CN} \end{array} + 4 \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 : \text{CH}_2 : \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 : \text{CH}_2 : \text{NH}_2 \end{array}$	23- 34	158- 160	farblose Krystalle	1				B 19 780
A 217 250			$\begin{array}{c} \text{CH}_2 : \text{CH} = \text{NOH} \\   \\ \text{CH}_2 : \text{CH} = \text{NOH} \end{array} + 4 \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 : \text{CH}_2 : \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 : \text{CH}_2 : \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O}$								
A 206 122	Tetra- methylen- dibromid	CH <sub>2</sub> Br . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> Br	$\text{CH}_2(\text{OH}) . \text{CH}_2 . \text{CH}_2 . \text{CH}_2(\text{OH}) + 2 \text{HBr} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Br}(\text{CH}_2)_2 . \text{CH}_2\text{Br}$		188- 190	farblose Flüssig- keit					J.pr Ch 39,543
B 20 2506	1. 2. Tetra- methylen- dicarbon- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 : \text{CH} : \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 : \text{CH} : \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 : \text{C}(\text{COOH})_2 = 2 \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_4$	138		farblose Krystalle	1	1	1	Benzol schw	Soc 51 22
B 22 444	1. 1. Tetra- methylen- dicarbon- säurediäthyl- ester	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \end{array} \begin{array}{c} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \end{array} \begin{array}{c} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{NaO C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{Br} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{Br} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \end{array} = 2 \text{NaBr} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$		220- 221	farblose Flüssig- keit					Soc 51 2
B 20 375	Tetra- methylen- methyamin	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \end{array} \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{NH}_2$	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \end{array} \text{CH} . \text{CO} . \text{NH}_2 + 2 \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \end{array} \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{NH}_2$		82- 83	farbloses Oel					B 21 2698
B 20 429	Tetramethyl- harnstoff	$\begin{array}{c} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}=\text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	$2 (\text{CH}_3)_2 \text{NH} + \text{CO Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}=\text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$		177.5	farblose Flüssig- keit					R 12 1164
	Tetramethyl- jodid	(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> .NJ	$4 \text{CH}_3\text{J} + 4 \text{NH}_3 = (\text{CH}_3)_4 \text{NJ} + 3 \text{NH}_3\text{J}$			farblose quadratische Prismen	sl.	ul.			A 79 16
Soc. 51 8	Tetramethyl- phenylamido- crotonsäure- ester	$\text{CH}_3 : \text{C} : \text{NH} : \text{C}_6\text{H}(\text{CH}_3)_3$ $\parallel$ $\text{CH} : \text{COO C}_2\text{H}_5$	$\text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \end{array} \begin{array}{c} \text{C} . \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} . \text{CH}_3 \end{array} + \text{CH}_3 . \text{CO} . \text{CH}_2 . \text{COO C}_2\text{H}_5 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 . \text{C} : \text{NH} : \text{C}_6\text{H}(\text{CH}_3)_3$		101	farblose Prismen		1	1		B. 21 1655

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Tetramethylphenyllutidonmonocarbonsäure		$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}(\text{CH}_3)_4 = \text{C}_6\text{H} \cdot \begin{matrix} (\text{CH}_3)_4 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{NO}_2$ Tetramethylphenylamidocretonsäureester	145		weisse Krystalle				B. 21 1657
Tetramethylphosphoniumjodid	$(\text{CH}_3)_4\text{PJ}$	$(\text{CH}_3)_3\text{P} + \text{CH}_3\text{J} = (\text{CH}_3)_4\text{PJ}$ Trimethyl- Methyljodid phosphin $4 \text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{PH}_4\text{J} = 4 \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_3)_4\text{PJ}$ Holzgeist Jodphosphonium			farblose Krystalle				A. 104 31 B. 4 208
Tetramethylrosaminchlorhydrat		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CCl} + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} = 2 \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{OCl}$ Benzotrichlorid Dimethyl-m-amidophenol			schwarz- rote Nadeln	1			B. 22 3002
Tetramethylsilicat	$\text{Si}(\text{OCH}_3)_4$	$4 \text{CH}_3\text{OH} + \text{SiCl}_4 = 4 \text{HCl} + (\text{CH}_3\text{O})_4\text{Si}$ Methylalkohol		120- 122	farblose Flüssig- keit				A. ch. 9. 5
Tetramethyltriamidotriphenylmethan		$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_3 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_3 \end{matrix}$ Tetramethyldiamidobenzhydrol	65		weisse Nadeln	sl.	1	1	B. 22 1885
Tetramidodiphenazin		$2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{NH}_2 (2) \\ \text{NH}_2 (3) \\ \text{NH}_2 (5) \\ \text{NH}_2 (6) \end{matrix} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + 2 \text{NH}_3 + \text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_4$ Tetramidobenzol			gelbe Nadeln	sl.	sl.		B. 22 247
β-Tetranaphthylharnstoff		$2 \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} + \text{COCl}_2 = 2 \text{HCl} + \begin{matrix} \text{N}(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2 \\ \text{CO} \end{matrix}$ β-Dinaphthylamin	167- 169		gelbbraune Prismen				B. 23 811
Tetranitromethan	$\text{C}(\text{NO}_2)_4$	$\text{C}(\text{NO}_2)_3\text{H} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}(\text{NO}_2)_4$ Trinitromethan							A. 119 248

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B. 21 1657	Tetraönanthaldehyd	$C_{28}H_{50}O$	$4 CH_3 (CH_2)_5CHO = 3 H_2O + C_{28}H_{50}O$ Önanthol	330- 340 (350 mm)		gelbes Öl		1	1		B 15 2805
A 104 31	Tetraoxydiphenylmethan (%)Tetraphenyläthan	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup C_6H_5(OH)_2 \\ \diagdown C_6H_5(OH)_2 \end{matrix}$ $C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$	$C_{28}H_{50}O_4 + 2 H_2 = H_2O + 2 C_{10}H_{18}O_4$ Resorcinbenzein $2(C_6H_5)_2CO + 3 H_2 = 2 H_2O + (C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot CH \cdot (C_6H_5)_2$ Benzophenon $(C_6H_5)_2C(OH) \cdot C(OH) \cdot (C_6H_5)_2 + 2 H_2 = 2 H_2O + (C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot CH \cdot (C_6H_5)_2$ Benzopinakon $2 \begin{matrix} C_6H_5 \\   \\ C_6H_5 \end{matrix} > CHCl + 2 Na = 2 NaCl + (C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot CH \cdot (C_6H_5)_2$ Diphenylchlormethan $C_6H_5 \cdot CHBr \cdot CHBr_2 + 3 C_6H_6 + (AlCl_3) = 3 HBr + (C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot CH \cdot (C_6H_5)_2$ Stilbenbromid	171		farblose Nadeln	sl.	1	1	Essig 1	A 217 235
B 4 208				209		farblose Nadeln	sl.				A 194 310 B 8 1055
B. 22 3002											B 11 926
A. ch. 9. 5	Tetraphenyläthylen	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} C_6H_5 \\   \\ C_6H_5 \end{matrix} > CCl_2 + 4 Na = 4 NaCl + (C_6H_5)_2C = C(C_6H_5)_2$ Benzophenochlorid $2 CHCl_2 + 4 C_6H_6 + (AlCl_3) = 6 HCl + (C_6H_5)_2 \cdot C = C(C_6H_5)_2$ Chloroform Benzol	221		farblose Krystalle	sl.	sl.	Benzol 1.		B 3 752 B 14 1526
B. 22 1885	Tetraphenylaldin		$2 \begin{matrix} C_6H_5 \cdot CO \\   \\ C_6H_5 \cdot C \cdot NOH \end{matrix} + 3 H_2 = 4 H_2O + \begin{matrix} C_6H_5 \cdot C \\   \\ C_6H_5 \cdot C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$ Benziloxim	245- 246		farblose Nadeln	sl.	sl.	sl.	Chloroform 1	B 21 1269
B. 22 247	Tetraphenylbenzoin	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} \cdot C \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$ $C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} \cdot C \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5 + 2 NH_3 = 4 H_2O + H_2 + C_{28}H_{50}N_2$	246		farblose Nadeln	ul.	sl.	ul.	Benzol 1	Soc. 49 826
B. 23 811 A. 119 248	Tetraphenyl-dichinoxalin		$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH_2(2) \\ \diagdown NH_2(3) \\ \diagup NH_2(5) \\ \diagdown NH_2(6) \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 = 4 H_2O + C_{28}H_{32}N_4$ Benzil Tetramidobenzol	289		gelbe Nadeln					B. 22 446

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Tetraphenyl-diimidotetrahydroindazol	$C_6H_5N-N-C_6H_5$ $C_6H_5N=C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} S \begin{array}{c} \diagdown \\ \diagup \end{array} C=N.C_6H_5$	$2 \begin{array}{c} NH, C_6H_5 \\ C=S \\ NH, C_6H_5 \end{array} + 2 H_2O_2 = S + 4 H_2O + C_{26}H_{20}N_4S$ Diphenylthioharnstoff	131		weisse Krystalle	ul.	l.		B. 23 558
Tetraphenylglykosin	$C_6H_5.C.NH$ $C_6H_5.C.N$	$2 C_6H_5.CO.CO.C_6H_5 + 4 NH_3 + \begin{array}{c} COH \\   \\ COH \\   \\ Glyoxal \end{array} = 6 H_2O + C_{26}H_{22}N_4$ Benzil	über 300		farblose Nadeln	sl.		Klaussig 1	Soc 51 553
Tetraphenylguanidin	$NH=C \begin{array}{c} \diagup N(C_6H_5)_2 \\ \diagdown N(C_6H_5)_2 \end{array}$	$2(C_6H_5)_2NH + CNCl = NH=C \begin{array}{c} \diagup N(C_6H_5)_2 \\ \diagdown N(C_6H_5)_2 \end{array} HCl$ Diphenylamin Chlorcyan	130- 131		farblose rhombische Pyramiden	ul.	l.	Benzol 1	B 7 843
Tetraphenylharnstoff	$\begin{array}{c} N(C_6H_5)_2 \\ C=O \\ N(C_6H_5)_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} Cl \\ C=O \\ N(C_6H_5)_2 \end{array} + (C_6H_5)_2.NH = HCl + \begin{array}{c} N(C_6H_5)_2 \\ C=O \\ N(C_6H_5)_2 \end{array}$ Diphenylharnstoffchlorid	183		farblose Krystalle	l.			B 9 710
Tetraphenylphthalamid	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO-N(C_6H_5)_2 \\ \diagdown CO-N(C_6H_5)_2 \end{array}$	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{array} O + 2(C_6H_5)_2.NH = H_2O + C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO-N(C_6H_5)_2 \\ \diagdown CO-N(C_6H_5)_2 \end{array}$ Phthalsäureanhydrid Diphenylamin	238- 238,5		farblose Nadeln oder Prismen	sl.	sl.	Benzol 1	A 227 192
Tetraphenylsilikat	$Si(O C_6H_5)_4$	$4 C_6H_5 OH + Si Cl_4 = 4 HCl + Si(O C_6H_5)_4$ Phenol	47- 48	417- 420	farblose Nadeln	l.	l.	CH Cl <sub>3</sub> 1	B 18 1676
Tetraphenyltetrazon	$(C_6H_5)_2.N.N=N.N(C_6H_5)_2$	$2(C_6H_5)_2N-NH_2 + 2 O = 2 H_2O + (C_6H_5)_2N-N=N-N(C_6H_5)_2$ Diphenylhydrazin	123		farblose Krystalle	sl.	sl.	CS <sub>2</sub> 1	A 190 182
Tetraphenylthioharnstoff	$\begin{array}{c} N(C_6H_5)_2 \\ C=S \\ N(C_6H_5)_2 \end{array}$	$NH=C \begin{array}{c} \diagup N(C_6H_5)_2 \\ \diagdown N(C_6H_5)_2 \end{array} + CS_2 = CN SH + \begin{array}{c} N(C_6H_5)_2 \\ C=S \\ N(C_6H_5)_2 \end{array}$ Tetraphenylguanidin	194,5- 195,5		glasglänzende Nadeln	ul.	sl.	Benzol 1	B 15 1531
Tetraphenylthiophen	$C_6H_5.C-C.C_6H_5$ $C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup C \\ \diagdown C \end{array} C.C_6H_5$	$2 C_6H_5.CH(OH).CO.C_6H_5 + S_2 = 2 H_2O + SO_2 + C_{26}H_{20}S$ Desoxybenzoin	181- 182		farblose Krystalle				B 21 340 B 23 2473

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B. 23 358	Tetraresorcin- dichroin- äther	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$8 \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{NO Br} = 2 \text{HBr} + 5 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{48}\text{H}_{36}\text{N}_2\text{O}_{12}$ Resorcin			braun- violette Masse	1	1	sl.	B. 21 2480	
See 51 558	Tetratolyl- äthylen	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$2 \text{CHCl}_3 + 4 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + (\text{AlCl}_3) = 6 \text{HCl} + \text{C}_{30}\text{H}_{22}$ Chloroform Toluol	244- 245		gelbe Blättchen				B 14 1528	
B 7 843	m-Tetraben- zolchlorid	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{N} = \text{N} \cdot \text{Cl} \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{Cl} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} \\ \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} \end{matrix} + 2 \text{HNO}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{N} = \text{NCl} \\ \text{N} = \text{NCl} \end{matrix}$ m-Phenylendiamin- chlorhydrat			dunkel- gelbe Flüssig- keit				B 19 317	
B 9 710	Tetrazodiphe- nylnaphtion- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{SO}_3$ $\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_3\text{H} \end{matrix} + 2 \text{HNO}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{22}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{SO}_3$ Benzidin Naphtionsäure			farblose Krystalle	ul.			B 19 1963	
A 227 192	Tetrinsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{O}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_2) \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} +$ Methylacetessigester $\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{CH} \end{matrix} \text{O}$	189	268- 280	farblose trikline Prismen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> unl.	A. ch. 20,451
B 18 1676	Tetrolsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CCl} = \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{COOH}$ β-Chlorcrotonsäure $\text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CN} + \text{CO}_2 = \text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{COO Na}$ Allylnatrium	76	203	farblose Nadeln	1	1	1	Z 1871 245 K 12 290	
A 190 182 B 15 1581	9-Tetrylen- dicarbon- säureanhy- drid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 - \text{CH} \cdot \text{COO Ag} + 2 \text{CH}_3\text{COCl} = 2 \text{AgCl} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} +$ COOAg·CH-CH <sub>2</sub> $\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix}$ s-Tetrylendicarbonsaures Silber			farbloses Oel				K 22 282	
B 21 340	8-Tetrylen- carbonsäure- diäthylester	$\text{CH}_2 - \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5$ $\text{COO C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} - \text{CH}_2$	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{NaO C}_2\text{H}_5 = 2 \text{NaCl} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ α-Chlorpropionsäure- äthylester Natriumäthylat $+ \text{C}_6\text{H}_6\text{O}_4 (\text{C}_2\text{H}_5)_2$		230	farblose Flüssig- keit				A 208 333	
B 23 2473	Tetrylin- triamin	$\text{C}_6\text{H}_3\text{N}_3$	$\text{CH}(\text{CN})_3 + 4 \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_3\text{N}_3$ Cyanoforn		150	farblose Flüssig- keit				A. Sp 1 3,377	
	Thiacetessig- ester	$\text{S} \begin{matrix} \text{CH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \\ \text{CH} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHNa} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{ClS} = \text{NaCl} + \text{S} + \text{S} \left( \text{CH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \right)_2$ Natriumacetessigester	75- 78		farblose prismatische Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	B 18 2092	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Littera- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Thioacetoin	$C_3H_5NS_2$	$3 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + NH_3 + 2 H_2S = 3 H_2O + C_3H_5NS_2$ Aceton			farblose Krystalle		1		A 111 311
Thialdin	$CH_2 \cdot CH \cdot S$   NH   CH <sub>2</sub> \cdot CH \cdot S	$3 CH_3 \cdot CH(OH)NH_2 + 3 H_2S = (NH_4)_2S + 3 H_2O + C_6H_{12}NS_2$ Aldehydammoniak	43		farblose monokline Krystalle	sl.	1	1	A 61 2
Thienylakryl- säure		$CH \text{---} CH$   C \cdot COH + (CH_3CO)_2O = CH_3 \cdot COOH + C_6H_4S \cdot CH=CH \cdot COOH	138		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 19 1855
β-Thienyl- alkohol		$\alpha$ -Thiophenaldehyd $CH \text{---} C \cdot COH$   CH \text{---} CH_2 + H_2 = C_6H_4S \cdot CH_2 \cdot OH		207	flüssig				B 19 639
Thienylglykol- säure		$\beta$ -Thiophenaldehyd $CH \text{---} C \cdot COH$   CH \text{---} CH_2 + H_2 = C_6H_4S \cdot CH(OH) \cdot COOH			farblose Nadeln	1			B 19 3281
α-Thienylgly- oxylsäure		$C_6H_4S \cdot CO \cdot COOH + H_2 = C_6H_4S \cdot CH(OH) \cdot COOH$ α-Thienylglyoxylsäure	91.5		farblose Krystalle	1			B 18 587
Thioacetamid	$CH_3 \cdot CS \cdot NH_2$	$CH_3 \cdot CN + H_2S = CH_3 \cdot CS \cdot NH_2$ Acetonitril	107.5- 108.5		farblose Tafeln	1	1		A 192 46
β-Thioacet- naphthalid	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot CS \cdot CH_3$	$5 C_{10}H_7 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3 + P_2S_5 = P_2O_5 + 5 C_{10}H_7 \cdot NH \cdot CS \cdot CH_3$ β-Acetonaphthalid	145- 146		farblose Tafeln				
Thioacet- uraminsäure	$CH_2 \text{---} C \text{---} O \cdot CS \text{---} NH$   CH_2 \text{---} CO	$CH_2 \text{---} CO + CNH + CNSH + H_2O = NH_3 + C_6H_4NSO_2$ Aceton	152		farblose Nadeln	sl.		1	B. 6 1117
Thioacet- phenon	$C_6H_5 \cdot CS \cdot CH_3$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_3 + H_2S = H_2O + C_6H_5 \cdot CS \cdot CH_3$ Acetophenon	119.5		blaugelbe Nadeln	sl.	1		B 11 930



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 111 311	Thioäthylacetone	$C_2H_5S \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	$C_2H_5SNa + ClCH_2 \cdot CO \cdot CH_3 = NaCl + C_2H_5S \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$ Natrium-Chloracetone-mercaptid		170- 172	farbloses Öl				B 24 165
A 61 2	Thioäthylenglykol	$\begin{array}{c} CH_2 \cdot OH \\   \\ CH_2 \cdot SH \end{array}$	$\begin{array}{c} CH_2 \cdot OH \\   \\ CH_2 \cdot Cl \end{array} + KHS = KCl + \begin{array}{c} CH_2 \cdot OH \\   \\ CH_2 \cdot SH \end{array}$ Aethylenchlorhydrin			farblose Flüssigkeit	sl.	l		A 124 258
B 19 1855	Thioallophan-säureäthylester	$\begin{array}{c} NH_2 \\   \\ C=O \\   \\ NH \cdot CO \cdot SC_2H_5 \end{array}$	$Cl \cdot COSC_2H_5 + CO(NH_2)_2 = HCl + \begin{array}{c} NH_2 \\   \\ C=O \\   \\ NH \cdot CO \cdot SC_2H_5 \end{array}$ Chlorthioameisen-säureester Harnstoff	180		farblose Nadeln	sl.	sl.		J. pr Ch 7. 477
B 19 639	Thioammelin	$SH \cdot C \begin{array}{c} N \cdot C(NH_2) \\   \\ NH \cdot C(NH) \end{array} N$	$C_2H_5HS + 4NH_3 = (NH_4)_2S + SH \cdot C \begin{array}{c} N \cdot C(NH_2) \\   \\ NH \cdot C(NH) \end{array} N$ Pseudoschwefelcyan			farblose Nadeln	sl.			Z 8 217
B 19 3281	Thioanilin	$\begin{array}{c} NH_2 \cdot C_6H_4 \\   \\ NH_2 \cdot C_6H_4 \end{array} S$	$2C_6H_5NH_2 + S_2 = H_2S + (NH_2 \cdot C_6H_4)_2S$ Anilin	105		farblose Nadeln	sl.	l	l	B 4 354
B 18 537	$\alpha$ -Thiobenzaldehyd	$C_6H_5 \cdot CHS$	$C_6H_5 \cdot CHO + H_2S = H_2O + C_6H_5 \cdot CHS$ Benzaldehyd			weisses Pulver	ul.	sl.	$CHCl_3$ l	A 38 320
A 192 46	$\beta$ -Thiobenzaldehyd	$C_6H_5 \cdot CHS$	$C_6H_5 \cdot CHS + (J) = C_6H_5 \cdot CHS$ $\alpha$ -Thiobenzaldehyd	225- 226		farblose Nadeln		sl.	$CHCl_3$ schw.	B 10 1877
	Thiobenzalidin	$C_{11}H_{10}NS$	$3C_6H_5 \cdot COH + 2H_2S + NH_3 = 3H_2O + C_{11}H_{10}NS + S$ Benzaldehyd		125	farblose monokline Krystalle			sl.	A 38 323
B. 6 1117	Thiobenzamid	$C_6H_5 \cdot CS \cdot NH_2$	$C_6H_5CN + H_2S = C_6H_5 \cdot CS \cdot NH_2$ Benzonitril	115- 116		farblose Nadeln				J 1947/8 595
B 11 930	Thiobenzanilid	$C_6H_5 \cdot CS \cdot NH \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 + H_2S = H_2O + C_6H_5 \cdot CS \cdot NH \cdot C_6H_5$ Benzanilid	97.5- 98.5		gelbe Tafeln	ul.	l	l	B 11 503



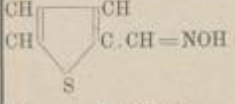
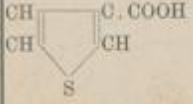
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
$\alpha$ -Thiobenzoesäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot SH$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot Cl + K_2S = KCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot SK$ Benzoylchlorid $C_6H_5 \cdot CO \cdot O + 2 KHS = H_2O + 2 C_6H_5 \cdot CO \cdot SK$ Benzoessäureanhydrid	24		farblose Krystalle	ul.	1	1	$CS_2$ 1	Z 1868 353 Z 1868 353
$\beta$ -Thiobenzoesäure	$C_6H_5 \cdot CS \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot CHS + O = C_6H_5 \cdot CS \cdot OH$ Thiobenzaldehyd			gelbes Krystallpulver	1	1	1	Benzol 1	A 140 236
Thiobenzophenon	$C_6H_5 \cdot CS \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 + CS_2 + (AlCl_3) = 2 HCl + C_6H_5 \cdot CS \cdot C_6H_5$ Benzol Thiophosgen			rotbraunes Öel	sl.	1		Benzol 1	B 21 341
Thiocarbacetessigester	$CH_3 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \diagup COO C_2H_5 \\ \diagdown CS \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + CS_2 = H_2S + CH_3 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \diagup COO C_2H_5 \\ \diagdown CS \end{matrix}$ Acetessigester	156- 162		strohgelbe Nadeln	sl.	sl.			B 10 703
Thiocarbamidonaphtol	$C_{10}H_7 \begin{matrix} O(\beta) \\ \diagdown N(\alpha) \end{matrix} C \cdot SH$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} OH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + CS_2 = C_{10}H_7 \begin{matrix} O \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot SH + H_2S$ Amido- $\beta$ -naphtol $C_{10}H_7 \begin{matrix} O(\beta) \\ \diagdown N \end{matrix} \cdot NH \cdot C_6H_5(\alpha) + 2CS_2 = C_{10}H_7 \begin{matrix} O \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot SH + CS = NC_6H_5 + 2S$ Benzol- $\beta$ -azonaphtol	248- 249		farblose Krystalle		1		Benzol unl.	B 21 414
Thiocarbamidonaphtol-disulfür	$C_{10}H_7 \begin{matrix} O \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot S \cdot S \cdot C \begin{matrix} O \\ \diagdown N \end{matrix} C_{10}H_7$	$2 C_{10}H_7 \begin{matrix} O \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot SH + J_2 = C_{10}H_7 \begin{matrix} O \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot S \cdot S \cdot C \begin{matrix} O \\ \diagdown N \end{matrix} C_{10}H_7 + 2HJ$ Thiocarbamidonaphtol			farblose Nadeln	ul.			Benzol leicht	B 21 419
Thiocarbanilid	$CS \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot NH_2 + CS_2 = H_2S + C \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown S \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Anilin	153		weisse Blättchen	sl.	1	1		B 70 142 B 70 142
Thiocarbenzidin	$C_6H_4 - C_6H_4$   NH-CS-NH	$2 C_6H_5 \cdot NH_2 \cdot CNSH = C \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown S \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + NH_4 \cdot SCN$ Rhodananilin $NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2 + CS_2 = H_2S + C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \cdot NH \\ \diagdown CS \\ \diagdown C_6H_4 \cdot NH \end{matrix}$ Benzidin			farbloses Krystallpulver	ul.	ul.	ul.		J 1860 356
Thiocarbonylsäurediäthylester	$CS \begin{matrix} \diagup O \cdot C_2H_5 \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$CS_2 + 2 C_2H_5ONa = 2 NaCl + CS(O C_2H_5)_2$ Thiophosgen Natriumäthylat	161- 162		farblose Flüssigkeit	ul.	1	1		J pr Ch 6.481
Thiocarbonylacetessigester	$S=C=C \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_3 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix}$	$CS_2 + CHNa \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_3 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix} = S=C=C \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_3 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix} + HCl + NaCl$ Thiophosgen Natriumacetessigester	156- 162		gelbliche Nadeln	ul.	sl.	sl.		B 21 347

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Ather		
Z 1868 353			$CS_2 + CH_2 \begin{matrix} \diagup CO \ CH_2 \\ \diagdown COO \ C_6H_5 \end{matrix} = S=C=C \begin{matrix} \diagdown CO-CH_2 \\ \diagup COO \ C_6H_5 \end{matrix} + H_2S$ Acetessigester								B 10 703
Z 1868 353	Thiocarbonyl- desoxybenzoin	$C_6H_5 - \overset{C=S}{\parallel} C - CO - C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 + CS_2 = C_6H_5 - \overset{C=S}{\parallel} C - CO - C_6H_5 + 2 HCl$ Desoxybenzoin Thiophosgen	285- 286		goldgelbe Nadeln	sl.	sl.	sl.	1 CHCl <sub>3</sub>	B 21 350
A 140 236											
B 21 341	Thiocarbonyl- malonsäure- ester	$S=C=C \begin{matrix} \diagup COO \ C_2H_5 \\ \diagdown COO \ C_2H_5 \end{matrix}$	$CS_2 + \begin{matrix} \diagup COO \ C_2H_5 \\ \diagdown COO \ C_2H_5 \end{matrix} CHNa = S=C=C \begin{matrix} \diagup COO \ C_2H_5 \\ \diagdown COO \ C_2H_5 \end{matrix} + HCl + NaCl$ Thiophosgen Natriummalonsäureester	177- 178		fleisch- farbige Nadeln	ul.	sl.	sl.		B 21 348
B 10 703	Thiocarbonyl- phenylen- diamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} CS$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + CS_2 = H_2S + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} CS$ m-Phenyldiamin			gelbliche monokline Prismen	ul.	sl.	ul.	CS <sub>2</sub> ul.	G 17 524
B 21 414											
B 21 414	α-Thiochinolin		$5 \begin{matrix} CH & & CH \\ \diagdown & C & / \\ CH & & CH \end{matrix} + P_2S_5 = P_2O_5 + 5 \begin{matrix} CH & & CH \\ \diagdown & C & / \\ CH & & CH \end{matrix} COH$ Carbostyryl	174		gelbe Blättchen	ul.	1	1		B 21 520
B 21 419											
B 70 142	Thiochro- nures Kalium	$OH \cdot C_6 \begin{matrix} \diagup SO_4K \\ \diagdown (SO_4K) \end{matrix}$	$C_6H_5O_2 + 5 K_2SO_3 + H_2O = 4 KCl + KOH + OH \cdot C_6 \begin{matrix} \diagup SO_4K \\ \diagdown (SO_4K) \end{matrix}$ Chloranil			gelbe Prismen	sl.	ul.			A 114 313
B 70 142	Thiodiäthyl- anilin	$C_6H_4 \cdot N(C_2H_5)_2$ $\begin{matrix} & S \\ & \diagup \quad \diagdown \\ C_6H_4 \cdot N(C_2H_5)_2 \end{matrix}$	$4 C_6H_5N(C_2H_5)_2 + SCl_2 = \begin{matrix} & S \\ & \diagup \quad \diagdown \\ C_6H_4 \cdot N(C_2H_5)_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5N(C_2H_5)_2HCl$ Diäthylanilin	79,5 -80		gelbliche Nadeln	ul.	sl.	sl.		B 21 2059
J 1860 356	Thiodicyan- amidin	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CS \cdot NH_2 \end{matrix}$	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} C=NH + H_2S = NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CS \cdot NH_2 \end{matrix}$ Dicyandiamid			farblose monokline Krystalle	sl.	sl.			B 16 1460
J pr Ch 6.481			$2 CS \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + CS_2 = CS_2 + 2 HCl + NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CS \cdot NH_2 \end{matrix}$ Thioharnstoff								B 11 962
B 21 347	Thiodiglykol- säure	$S \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$(NH_4)_2S + 2 Cl \cdot CH_2 \cdot COOH = 2 NH_4Cl + S(CH_2 \cdot COOH)_2$ Chloressigsäure	129		farblose rhombische Tafeln	sl.				Z.1865 73

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
$\alpha$ -Thiodlaktyl- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ > \text{S} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COOH} + 2 \text{KSH} = 2 \text{KCl} + \text{H}_2\text{S} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ > \text{S} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ $\alpha$ -Chlorpropionsäure	125		farblose monokline Prismen	l	l	l		B 196 106
		$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + 3 \text{H}_2\text{S} = 2 \text{S} + 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ > \text{S} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ Brenztraubensäure								B 12 1425
Thiodimethyl- anilin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ > \text{S} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + 2 \text{SOCl}_2 = \text{SO}_2 + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ > \text{S} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} + \text{S} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ > \text{S} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ Dimethylanilin	126		farblose Nadeln	sl.	l			B 23 554
$\beta$ -Thiodinaph- tylamin	$\text{S} \begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{array} \text{NH}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \text{NH} + \text{S}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{S} \begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{array} \text{NH}$ $\beta$ -Dinaphtylamin	236		gelblich- grüne Nadeln		l			B 19 2241
Thiodiphenyl- amin	$\text{S} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{NH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{NH} + \text{S}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{S} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{NH}$ Diphenylamin	180	371	gelbliche Blätter	sl.	sl.	Benzol l		A 230 77
		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{SH} \end{array} \begin{array}{c} 1. \\ 2. \end{array} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{S} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \text{NH}$ o-Amidothiophenol Brenzkatechin								B 19 3255
Thiodiprus- samsäure	$(\text{NH}_2)_2(\text{CN})_2 \cdot \text{NH} \cdot (\text{CN})_2 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HS}$	$6 \text{CNS} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{NH}_3 + 5 \text{H}_2\text{S} + \text{C}_6\text{H}_8\text{N}_{10}\text{S}$ Rhodanammonium			graues Pulver	sl.	ul.			A 179 148
Thioessigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{SH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COCl} + \text{KHS} = \text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{SH}$ Acetylchlorid		93	farblose Flüssig- keit	l	l			J.1859 354
Thio-m-Form- aldehyd	$(\text{CH}_2\text{S})_x$	$(\text{CH}_2)_6\text{N}_4 + 6 \text{H}_2\text{S} = 4 \text{NH}_3 + 6(\text{CH}_2\text{S})$ Hexamethylen- tetramin	175- 176		farbloses Pulver	ul.	ul.	ul.		B 19 2345
Thioformanilid	$\text{CHS} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NC} + \text{H}_2\text{S} = \text{CHS} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Phenylisocyanid $\text{C}_6\text{H}_5\text{N} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2\text{S} = \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{CHS} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Methenyldiphenylamin	137.5		farblose Blättchen					B 10 1095 A 192 35
Thioglycerin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{KHS} = \text{KCl} + \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \text{Cl} \end{array}$ Monochlorhydrin			farbloser Syrup	sl.	l	ul.		A 124 221

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 196 106	Thioglycid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HS}$ 	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{KHS} = \text{KCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HS}$ Epichlorhydrin			farblose Flüssig- keit	ul.	sl.	ul.	A. ch 60.66
B 12 1425	Thioglykol- säure	$\text{SH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{SO}_2 \text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COCl} + 4 \text{H}_2 = 3 \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{SH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Sulfochloroessigsäurechlorid $\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{KHS} = \text{KCl} + \text{HS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Chloressigsäure			Oel	1	1	1	B 6 659 A 187 113
B 23 554			$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CS} \\   \\ \text{S} \cdot \text{NH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{CNSH} + \text{SH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Rhodaninsäure							B 19 117
B 19 2241	Thioharnstoff	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{NH}_4 \cdot \text{CNS} = \text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ Rhodanammonium	172		farblose rhombische Krystalle	sl.	ul.	ul.	A 150 224
A 230 77	Thioharnstoff- benzoessäure	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \cdot \frac{1}{3} + \text{CS}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{CS}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH})_2$ m-Amidobenzoessäure			farblose Nadeln	ul.	sl.	CS <sub>2</sub> sl.	B 3 812
B 19 3255	Thiohydantoin	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ Thioharnstoff	gegen 200		farblose Nadeln	sl.	ul.	ul.	A 166 383
J.1859 354			$\text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{SH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ Cyanamid Thioglykolsäure							B 13 1422
B 19 2345	Thiokohlen- säurephenyl- ester	$\begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{C}=\text{S} \\ \diagup \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CSCl}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{ONa} = \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{C}=\text{S} \\ \diagup \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{NaCl}$ Thiophosgen Phenolnatrium	97		weisse Krystalle				B 21 346
B 10 1095	Thiomethyl- anilin	$\text{S} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{SO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{S} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Thionylmethylanilin	60		gelbe Nadeln		1	1	B 23 3020
A 192 35	Thiomethyl- uracil	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CS} \\ \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CS} \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{COCH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Thioharn- Acetessigester stoff	über 300		farblose rhombische Blättchen	sl.	ul.	ul.	J.pr.Ch 25.72
A 124 221	Thiomilch- säure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{SH}) \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COOH} + \text{KHS} = \text{KCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{SH}) \cdot \text{COOH}$ α-Chlorpropionsäure			Oel	1	1	1	A 129 1

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
$\beta$ -Thiomilchsäure	$\text{HS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + 2 \text{H}_2\text{S} = \text{H}_2\text{O} + \text{S} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{SH}) \cdot \text{COOH}$ Brenztraubensäure $\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{KHS} = \text{KJ} + \text{HS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ $\beta$ -Jodpropionsäure			farblose Flüssigkeit	1	1	1	A 188 320 J. pr. Ch 29, 376
$\alpha$ -Thionaphthol	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2\text{Cl} + 6 \text{H} = \text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH}$ $\alpha$ -Naphthalinsulfonsäurechlorid		285	farblose Flüssigkeit		1	1	Z 1869 711
$\beta$ -Thionaphthol	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2\text{Cl} + 6 \text{H} = \text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH}$ $\beta$ -Naphthalinsulfonsäurechlorid		75	farblose Schuppen				Z 1869 711
Thionessal	$\text{C}_{20}\text{H}_{20}\text{S}$	$4 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CSH} = 2 \text{H}_2\text{S} + \text{S} + \text{C}_{20}\text{H}_{20}\text{S}$ Thiobenzaldehyd $2(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2)_2\text{S} = \text{H}_2\text{S} + 6 \text{H} + \text{C}_{20}\text{H}_{20}\text{S}$ Benzylsulfid siehe Phenylviolett		184	farblose Nadeln		sl.	1	Ligroin sl. A 52 354 A 178 376
Thionin									
Thionol	$\text{N} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\text{-OH} \\ \text{S} \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{-O} \end{matrix}$	$\text{S} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{NH} + 2 \text{H}_2\text{O} = 6 \text{H} + \text{C}_{12}\text{H}_7\text{NSO}_2$ Thiodiphenylamin $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{SO} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NH}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{NSO}_2$ Methylenblau			braunrotes Krystallpulver		ul.		Anilin I A 230 188 A 230 196
Thionolin	$\text{N} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\text{-NH}_2 \\ \text{S} \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{-O} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{S} + 6 \text{FeCl}_2 = \text{H}_2\text{O} + 6 \text{HCl} + 6 \text{FeCl}_3 + \text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2\text{SO}$ p-Amidophenol			gelbbraune Blättchen		sl.	ul.	Benzol sl. A 230 202
Thionursäure	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{SO}_2\text{H}$	$\text{C}_4\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_4 + 3 \text{NH}_3 + \text{SO}_2 = \text{C}_4\text{H}_2\text{N}_4\text{SO}_6(\text{NH}_4)_2$ Alloxan			Krystallmasse	1	ul.		A 26 268
Thionyläthylamin	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{SO}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{SOCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{N} = \text{SO}$ Aethylamin		73	farblose Flüssigkeit				B 24 756
Thionylanilin	$\text{SO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{SOCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{SO}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2)_2$ Anilin		198- 200	farblose Flüssigkeit				B 23 3481
Thionyleyanid	$\text{SO} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{CN} \end{matrix}$	$\text{SOCl}_2 + 2 \text{AgCN} = 2 \text{AgCl} + \text{SO} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{CN} \end{matrix}$ Thionylechlorid		70	farblose Nadeln	ul.	1	1	Ligroin ul. A 143 264
Thionylmethylanilin	$\text{SO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 + \text{SOCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{SO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Methylanilin		154	farblose Nadeln		1	ul.	B 23 3020

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 188 320 J.pr.Ch 29.376	Thionylphenylhydrazon	$C_6H_5.NH.N=SO$	$C_6H_5.NH.NH_2 + SOCl_2 = 2 HCl + C_6H_5.NH.N=SO$ Phenylhydrazin	105		gelbe Prismen	sl.	1	Benzol 1	B 22 2229	
Z 1869 711	Thionylrhodanid	$SO \begin{matrix} \diagup SCN \\ \diagdown SCN \end{matrix}$	$Hg(SCN)_2 + SOCl_2 = HgCl_2 + SO \begin{matrix} \diagup SCN \\ \diagdown SCN \end{matrix}$ Rhodanquecksilber			orange- rotes Pulver	ul.	ul.	ul. heisses Benzol 1	Sec. 55 48	
Z 1869 711	Thiophen		$2 CH \equiv CH + S = \begin{matrix} CH=CH \\   \\ CH=CH \\   \\ S \end{matrix}$ Acetylen		84	farblose Flüssigkeit				B 16 2176	
A 52 354			$(C_2H_5)_2S + 3 H_2 = \begin{matrix} CH=CH \\   \\ CH=CH \\   \\ S \end{matrix}$ Aethylsulfid							B 18 217	
A 178 376			$2 C_2H_5.CHO + S = 2 H_2O + \begin{matrix} CH=CH \\   \\ CH=CH \\   \\ S \end{matrix}$ Aldehyd							B 18 217	
A 230 188			$\begin{matrix} CH_2.CO \\   \\ CH_2.CO \end{matrix} O + P_2S_5 = \begin{matrix} CH=CH \\   \\ CH=CH \\   \\ S \end{matrix} + P_2O_5 + S_2$ Bernsteinsäureanhydrid							B 18 454	
A 230 196	$\alpha$ -Thiophen- aldehyd		$C_4H_3S.CO.CO_2H = CO_2 + C_4H_3S.CHO$ $\alpha$ -Thienylglyoxyssäure		198	farbloses Oel				B 19 637	
A 26 268 B 24 756	$\alpha$ -Thiophen- aldoxim		$C_4H_3S.CHO + NH_2.OH = H_2O + C_4H_3S.CH=NOH$ $\alpha$ -Thiophenalddehyd Hydroxylamin		128	farblose Nadeln				B 19 1854	
B 23 3481 A 143 264 B 23 3020	$\beta$ -Thiophen- carbonsäure		$\begin{matrix} CH \\   \\ CH \end{matrix} \begin{matrix} C.CH_3 \\   \\ CH \end{matrix} + 3O = H_2O + \begin{matrix} CH - C.CO_2H \\   \\ CH \\   \\ S \end{matrix}$ $\beta$ -Thiotolen		136	farblose Nadeln				B 18 3003	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wasser	Alkohol	Ather		
oo-Thiophen- dicarbon- säure		 $+ 6 O = 2 H_2O + C_6H_4S \cdot (COOH)_2$			weisses Krystall- pulver	sl.	sl.		B 18 567	
Thiophenol	$C_6H_5 \cdot SH$	oo-Thioxen $C_6H_6 + SCl + H = HCl + C_6H_5 \cdot SH$		172.5	farblose Flüssig- keit	ul.	1	1		B 11 1173
α-Thiophen- säure		 $+ 4 O = H_2O + CO_2 + C_6H_4S \cdot COOH$	126.5	260	farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin sl.	B 17 2645
		α-Acethiophenon  $+ Cl \cdot COO \cdot C_2H_5 + Na_2 = NaCl + NaJ + C_6H_4S \cdot COO C_2H_5$								B 17 2192
Thiophenyl- hydrazin	$S \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2 \\ \diagdown C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2 \end{matrix}$	α Jodthiophen $S \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \cdot NH_2 \\ \diagdown C_6H_4 \cdot NH_2 \end{matrix} + 2 HNO_2 + 4 H_2 = 4 H_2O + S \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2 \\ \diagdown C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2 \end{matrix}$ Thioanilin	115		gelbe Krystall- blätter	sl.	1	sl.		B 23 3482
Thiophenyl- methyl- pyrazolon		$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot COO C_2H_5$ $+ 2 C_6H_5NH \cdot NH_2 = 2 H_2O +$ $CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot COO C_2H_5$ Phenylhydrazin Thioacetessigester $2 C_2H_5OH + C_{10}H_{15}N_4O_2S$			farblose Blättchen	sl.		Benzol sl.		B. 23 849
Thiophenyl- α-naphtyl- amin	$S \begin{matrix} \diagup C_{10}H_7 \\ \diagdown C_6H_4 \end{matrix} > NH$	$C_{10}H_7 > NH + 2 S = H_2S + S \begin{matrix} \diagup C_{10}H_7 \\ \diagdown C_6H_4 \end{matrix} > NH$ Phenyl-α-naphtyl- amin	137- 138		gelbe Blättchen	sl.		Benzol 1		B 23 2464
Thiophenyl- β-naphtyl- amin	$S \begin{matrix} \diagup C_{10}H_7 \\ \diagdown C_6H_4 \end{matrix} > NH$	analog aus Phenyl-β-naphtylamin		178	hellgelbe Nadeln	sl.		Benzol 1		B 23 2466
Thiophenyl- α-Oxypro- plonsäure	$C_6H_5 \cdot S \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown COOH \\ \diagup OH \end{matrix}$	$C_6H_5SH + CH_3 \cdot CO \cdot COOH = C_6H_5S \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown COOH \\ \diagup OH \end{matrix}$ Thiophenol Brenztraubensäure			farblose Prismen		1	Benzol 1		B 18 263



Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 18 567	Thiophosgen	CS Cl <sub>2</sub>	C Cl <sub>4</sub> + H <sub>2</sub> S = 2 HCl + CS Cl <sub>2</sub>  C Cl <sub>4</sub> S + Ag <sub>2</sub> = 2 Ag Cl + CS Cl <sub>2</sub> Perchlormethylmercaptan		73.5	rote Flüssigkeit					A 45 43  A. 167 204
B 11 1173	Thiophtalursäure	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CO . NH . CS . NH <sub>2</sub> / COOH	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CO / CO + CS < NH <sub>2</sub> / NH <sub>2</sub> = C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CO . NH . CS . NH <sub>2</sub> / COOH Phthalsäureanhydrid Thiourastoff	171- 172		farblose Blättchen	sl.	1	ul.		A 214 24
B 17 2645	Thiophthen	CH - C - CH      CH C CH     S S	CH <sub>2</sub> . COOH  C(OH) . COOH + 4 H <sub>2</sub> S = 6 H <sub>2</sub> O + S <sub>2</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> S <sub>2</sub>  CH <sub>2</sub> . COOH Citronensäure		224- 226	flüssig					B 19 2145
B 17 2192	Thioresorcin	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < SH 1. / SH 3.	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < SO <sub>2</sub> Cl 1 / SO <sub>2</sub> Cl 3 + 6 H <sub>2</sub> = 2 HCl + 4 H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < SH / SH m-Benzoldisulfonsäurechlorid		27	243	farblose Krystalle				J.prCh 2.418
B 23 3482	Thiorufinsäure	CH <sub>3</sub> . CO . C < CS . SH / CS . O . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> / COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub> . CO . CH Na . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + 2 CS <sub>2</sub> + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O Na = NaHS Natriumacetessigester Natriumäthylat				orangerote Schuppen	sl.	1		B 10 701
B. 23 849			+ CH <sub>3</sub> . CO . C < CS . SNa / CS . O . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> / COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>								
B 23 2464	Thiotenol	S < C(OH) = CH / C(CH <sub>3</sub> ) = CH	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> S = 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> SO Lävulinsäure		200- 202	farbloses Öl	sl.	1	1		B 19 1555
B 23 2466	Thio-β-tetranaphtyl-diamin	S < C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . NH . C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> / C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . NH . C <sub>10</sub> H <sub>7</sub>	4 C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . NH <sub>2</sub> + 2 S Cl = S + 2 NH <sub>3</sub> + 2 HCl + S < C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . NH . C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> / C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . NH . C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> β-Naphtylamin		287	gelbe Warzen					B. 21 2811
B 23 2466	Thiotetra-pyridin	C <sub>20</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub> S	2 C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> N <sub>2</sub> + 6 S = 5 H <sub>2</sub> S + C <sub>20</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub> S Nikotin		155	schwefelgelbe Prismen	ul.		sl.	Benzol schw.	B1 34 452
B 18 263	Thiourethan	NH <sub>2</sub> . CO . S . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Cl . COS . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + NH <sub>3</sub> = HCl + NH <sub>2</sub> . CO . S . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Chlorthioameisensäureester		102	farblose Tafeln	ul.	1	1		J.prCh 7.256

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Thioxamid	$\text{CS} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{CNSH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$  $\text{CS} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{NH}_2 = \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CS} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Thioxaminsäure- äthylester			citronen- gelbe Nadeln	sl.	sl.		J.prCh 16.375  J.prCh 9.137	
Thioxamin- säureäthyl- ester	$\text{CS} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CN} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{S} = \text{CS} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Cyanameisensäure- ester	63		citronen- gelbe Prismen	sl.	1	1	J.prCh 9.133	
oo-Thioxen	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{C} - \text{CH}_3 \\   \quad \quad \quad \backslash \\   \quad \quad \quad \text{S} \\ \text{CH} = \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{S} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH} = \text{C} - \text{CH}_3 \\   \quad \quad \quad \backslash \\   \quad \quad \quad \text{S} \\ \text{CH} = \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$ Acetonylaceton		196.5- 137.5	farblose Flüssig- keit				B 18 2252	
m-Thioxen	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \quad \quad \quad \text{CH} \\ \quad \quad \quad \backslash \quad \quad / \\ \quad \quad \quad \text{S} \\ \quad \quad \quad / \quad \quad \backslash \\ \text{CH} \quad \quad \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{array} + \text{P}_2\text{S}_5 = \text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{S} + \text{S} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \quad \quad \quad \text{CH} \\ \quad \quad \quad \backslash \quad \quad / \\ \quad \quad \quad \text{S} \\ \quad \quad \quad / \quad \quad \backslash \\ \text{CH} \quad \quad \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ $\alpha$ -Methylävalinsäure		187- 198	farblose Flüssig- keit				B 20 2018	
Thiuram- disulfid	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \\   \\ \text{NH}_2 \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \end{array}$	$2 \text{NH}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \begin{array}{l} \text{S} \\ \text{S} \end{array} + 2 \text{FeCl}_3 = 2 \text{NH}_4\text{SCN} + 2 \text{NH}_4\text{Cl} + 2 \text{FeCl}_2 + \begin{array}{c} \text{NH}_2 \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \\   \\ \text{NH}_2 \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \end{array}$ Thiuramsulfidammonium			perl- glänzende Schuppen	ul.	sl.	ul.	A 166 141	
Thiuram- sulfidam- monium	$\begin{array}{c} \text{NH}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \\ \text{NH}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \end{array} \begin{array}{l} \text{S} \\ \text{S} \end{array}$	$2 \text{NH}_4 \cdot \text{CS}_2 \cdot \text{NH}_4 + \text{J}_2 = 2 \text{NH}_4\text{J} + \begin{array}{c} \text{NH}_4 \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \\   \\ \text{NH}_4 \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \end{array}$ Dithiocarbaminsäures Ammonium							A 73 27	
Thiuram- sulfidam- monium	$\begin{array}{c} \text{NH}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \\ \text{NH}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \end{array} \begin{array}{l} \text{S} \\ \text{S} \end{array}$	$4 \text{NH}_3 + 2 \text{CS}_2 = \text{H}_2\text{S} + \begin{array}{c} \text{NH}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \\ \text{NH}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \end{array} \begin{array}{l} \text{S} \\ \text{S} \end{array}$			farblose Prismen	1	sl.	sl.	A 166 137	
Thymoehinon	$\begin{array}{c} \text{O} \quad 1. \\ \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{O} \\ \text{C}_6\text{H}_7 \end{array} \quad 2. \\ \quad \quad \quad 4. \\ \quad \quad \quad 5. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_7 \end{array} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_2$ Thymol		45.5	232	gelbe prismatische Tafeln	sl.	1	1	J.1881 592

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
prCh 375 prCh 137	Thymochinon-dioxim		 $+ 2 \text{NH}_2\text{OH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_7 \\ (\text{NOH})_2 \end{matrix}$			gelbliche Krystalle	ul.	sl.	sl.	Benzol al	B 23 3558
prCh 133	Thymochinon-oxim		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_7 \end{matrix} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{NO}_2$	160- 162		gelbliche Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 8 1500
20 018	Thymol		Im Thymianöl	50- 51	230	monokline Tafeln	sl.	1	1		A 64 374
166 41	Thymolehroïn		$4 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{HNO}_2 = \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_7 \\ \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_7 \end{matrix} \text{N} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_7 \\ \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_7 \end{matrix} \text{O} + 3 \text{H}_2\text{O}$			dunkelrote Masse					B 21 252
73 27	p-Thymotin-aldehyd		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{CHCl}_3 + 4 \text{NaOH} = 3 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{NaCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COH} \\ \text{CH}_3 \\ \text{ONa} \\ \text{C}_6\text{H}_7 \end{matrix}$	133		seiden-glänzende Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 16 2097
166 37	o-Thymotin-säure		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{ONa} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{CO}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COONa} \\ \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_7 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	120		seiden-glänzende Krystalle	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 115 205
881 92	Tiglin-aldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$			116 farblose Flüssigkeit	sl.	1	1		M 7 54

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Tiglinsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \parallel \\ \text{COOH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \parallel \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Aethomethoxalsäure- äthylester	64.5	198.5	farblose trikline Tafeln	sl.			A 136 9
		$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \parallel \\ \text{COOH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ α Methyl-β-Oxybuttersäure							A 188 235
Tiglylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CHO} \end{array} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ Tiglylaldehyd			farblose Flüssig- keit				M. 3 123
Titansäure- phenylester	$\text{Ti} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagup \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{TiCl}_4 + 4 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} = 4\text{HCl} + \text{Ti}(\text{OC}_6\text{H}_5)_4$ Titauchlorid			rote Krystalle				B 21 1079
Tolan	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2\text{KOH} = 2\text{KBr} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Stilbenbromid	60		farblose Säulen	sl.	1		A 145 347
Tolantetra- chlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{POCl}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{CCl}_2 \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzil $2 \text{C}_6\text{H}_5\text{CCl}_2 + \text{Cu}_2 = 2 \text{CuCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \text{Cl}_2 \cdot \text{C} \text{Cl}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzotrichlorid	163		diamant- glänzende rhombische Pyramiden	sl.	sl.		Z 1868 718 B 17 833
p-Tolonyl- imidoäther	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CN} \end{array} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{HCl} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{HCl} \end{array} \end{array}$ p-Tolunitril			gelbliches Öl	1	nl.		B. 21 2651
o-Tolidin	(3.) $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$ (4.) (3.) $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$ (4.)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} - \text{NH} \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 = \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$ o-Hydrazotoluol	129		farblose Blättchen	sl.	1	1	B 17 467
m-Tolidin	3 $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$ 5 3 $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$ 4	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} - \text{NH} \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 = \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$ m-Hydrazotoluol	108- 109		farblose Krystalle				B 11 1626
p-Tolidin	2 $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$ 4 2 $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$ 4	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} - \text{NH} \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 = \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$ n-Hydrazotoluol	103		farblose Blättchen	1	1	1	B 3 554

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
186 9	o-Tolidinsenfel	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \cdot \text{CS}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \cdot \text{CS}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ $+ 2 \text{CS}_2 = 2 \text{H}_2\text{S} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_3\text{S}_2$ o-Tolidin	157		farblose Tafeln					B 21 1066
188 235	mp-Tolubenzal- dehydin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{N}=\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	(1) $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 3.} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{21}\text{H}_{19}\text{N}_3$ mp-Toluylendiamin Benzaldehyd	195.5		farblose monokline Prismen	sl.	1			B 11 591
1. 3 23	o-Tolubenzyl- amin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH} + 5 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ Phthalimid	201		farbloses Öl	sl.		1		B 21 1889
21 079	Toluchinon	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \diagdown \\ \text{O} \text{ 2.} \\ \diagup \\ \text{O} \text{ 5.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \diagdown \\ \text{OH} \text{ 2.} \\ \diagup \\ \text{OH} \text{ 5.} \end{matrix} + \text{O} = \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{O} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ Kresol	67- 69		goldgelbe Blätter	sl.	1	1		J.pr.Ch 23.425
145 47	Toluchinon- dioxim	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ [1]} \\ \diagdown \\ \text{NOH} \text{ [2,3]} \\ \diagup \\ \text{NOH} \text{ [5,6]} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{OH} \\ \diagup \\ \text{NO} \end{matrix} + \text{NH}_2\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NOH} \\ \diagup \\ \text{NOH} \end{matrix}$ Nitroso-p-Kresol oder Nitroso-o-Kresol	234		hellgelbe Nadeln	sl.	1	1	Ligroin ul.	B. 21 431
1868 18	Toluchinon- oxim		siehe m-Nitrosokresol								
21 651	Toluchinoxalin	$\text{CH}_3 \text{ (1)} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \begin{matrix} \text{N (3) = CH} \\ \diagdown \\ \text{N (4) = CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \\ \diagup \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CHO} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \begin{matrix} \text{N = CH} \\ \diagdown \\ \text{N = CH} \end{matrix}$ o-Toluylendiamin Glyoxal	245		farblose Flüssig- keit	1	1	1	Benzol I	A 237 336
17 67	o-Toluidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \diagdown \\ \text{NO}_2 \text{ 2.} \end{matrix} + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ o-Nitrotoluol	197		farblose Flüssig- keit					A 158 77
11 626	m-Toluidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \diagdown \\ \text{NO}_2 \text{ 3.} \end{matrix} + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Nitrotoluol	45	197	farblose Flüssig- keit					A 156 83
3 3 54	p-Toluidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 2.} \\ \diagdown \\ \text{NO}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ p-Nitrotoluol	198		farblose Blättchen	sl.				B 5 720

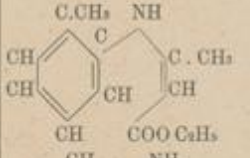
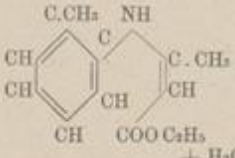
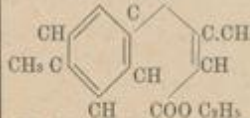
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther			
p-Toluidoesigsäuretoluid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HCl} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} \end{matrix}$ Methylanilinchlorid $\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{SO}_2\text{Na} \end{matrix} \\   \\ \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{SO}_2\text{Na} \end{matrix} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = 2 \text{NaHSO}_3 + \text{H}_2\text{O} +$ Glyoxalnatriumbisulfit $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	135		farblose Blättchen					B 5 720 B. 21 112	o-m-Toluidiam mp-Toluidiam
Toluisatin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{N} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{OH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{NO}$ Isatin	200- 201		farblose Nadeln	ul.	1	1	Ligroin al.	B 18 2638	p-Toluidiam
Toluol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{Na} = \text{NaBr} + \text{NaJ} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3$ Brombenzol Methyljodid $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{CH}_3\text{Cl} + (\text{AlCl}_3) = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3$ Benzol Methylchlorid		111	farblose Flüssigkeit					A 131 303 A. ch. 1. 460	mp-Toluidiam
p-Toluolazo-β-naphtylphenylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \text{N} \\ \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} = \text{NCl} = \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{matrix} \text{N} = \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ β-Naphtylphenylamin Toluoldiazochlorid	120		tiefröte Nadeln	sl.			Benzol 1	B 23 1325	m-Toluidiam
α-β-Toluphenazin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{N} \\ \text{N} \end{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{17}\text{H}_{12}\text{N}_2$ β-Naphtochinon mpToluylendiamin	139- 141		hellgelbe Krystalle	ul.	1		CHCl <sub>3</sub> 1	A 237 343	
m-Toluphenazin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{N} \\ \text{N} \end{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7$	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{O}_2 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{17}\text{H}_{12}\text{N}_2$ β-Naphtol mpToluylendiamin	180		strohgelbe Nadeln					B 19 917	m-Toluidiam
Toluylenblau	$\text{CH} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{N} \cdot \text{C} = \text{CH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C} = \text{CH} \cdot \text{C} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{HCl} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} +$ p-Nitrosodimethylanilin- m-Toluylendiamin hydrochlorid $\text{C}_{15}\text{H}_{15}\text{N}_4 \cdot \text{HCl}$			dunkelblaue Prismen	1	1		Eisessig 1	B 12 933	mp-Toluidiam
m-Toluylendiamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} + 12 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ op-Dinitrotoluol	99	280	farblose Nadeln	1	1	1		J. 1861 513	Toluylendiamin

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Ather		
B 5 720	o-m-Toluylen- diamin	$\begin{matrix} < \text{CH}_3 & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{NH}_2 & 2 \\ & \text{NH}_2 & 3 \end{matrix}$	$\begin{matrix} < \text{CH}_3 & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{NH}_2 & 2 + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{CH}_3 \\ & \text{NO}_2 & 3 & \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Nitro-o- toluidin	61— 62	255	farblose Krystalle				A 228 243	
3. 21 112	mp-Toluylen- diamin	$\begin{matrix} < \text{CH}_3 & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{NH}_2 & 3. \\ & \text{NH}_2 & 4. \end{matrix}$	$\begin{matrix} < \text{CH}_3 & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{NO}_2 & 3 + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{CH}_3 \\ & \text{NH}_2 & 4 & \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Nitro-p- toluidin	88.5	265	farblose Schuppen	1			A 158 351	
B 18 2638	p-Toluylen- diamin	$\begin{matrix} < \text{CH}_3 & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{NH}_2 & 2 \\ & \text{NH}_2 & 5 \end{matrix}$	$\begin{matrix} < \text{CH}_3 & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{NH}_2 & 2 + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{CH}_3 \\ & \text{NO}_2 & 5 & \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Nitro-o- toluidin	64	273— 274	farblose Blätter	1	1	1	Benzol schw.	A 158 352
131 303 A. ch. 460	mp-Toluylen- diamincyanid	$\begin{matrix} \text{CH}_3, \text{C}_6\text{H}_3 < \text{NH} \cdot \text{C} = \text{NH} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{C} = \text{NH} \end{matrix}$	$(1) \text{CH}_3, \text{C}_6\text{H}_3 < \begin{matrix} \text{NH}_2 & 3 \\ \text{NH}_2 & 4 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CN} \\   \\ \text{CN} \end{matrix} = \text{CH}_3, \text{C}_6\text{H}_3 < \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C} = \text{NH} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{C} = \text{NH} \end{matrix}$ mp-Toluylendiamin Cyan	242— 244		farblose Krystalle	sl.	1	1		B 18 666
3 23 1325	m-Toluylen- diarbitimid	$\text{CH}_3, \text{C}_6\text{H}_3 < \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{CO} \\ \text{N} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CH}_3, \text{C}_6\text{H}_3 < \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} = 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3, \text{C}_6\text{H}_3 (\text{NCO})_2$ m-Toluylenurethan	95		gelbe Krystalle					B 8 291
237 343			$\begin{matrix} < \text{CH}_3 & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{NH}_2 & 2 + 2 \text{CO Cl}_2 = 4 \text{HCl} + \text{CH}_3, \text{C}_6\text{H}_3 (\text{NCO})_2 \\ & \text{NH}_2 & 4 \end{matrix}$ Phosgen m-Toluylen- diamin								Soc 49 257
3 19 917	m-Toluylen- diharnstoff	$(1) \text{CH}_3, \text{C}_6\text{H}_3 < \begin{matrix} \text{NH} (2) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} (4) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_3, \text{C}_6\text{H}_3 < \begin{matrix} \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} \\ \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} \end{matrix} + 2 \text{KCNO} = 2 \text{KCl} + \text{CH}_3, \text{C}_6\text{H}_3 (\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2)_2$ m-Toluylendiaminchlor- hydrat	220		farblose Nadeln	sl.	sl.			A 148 157
3 12 933	mp-Toluylen- diharnstoff	$(1) \text{CH}_3, \text{C}_6\text{H}_3 < \begin{matrix} (3) \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ (4) \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} < \text{CH}_3 & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} & 3 + 2 \text{KCNO} = \text{C}_6\text{H}_{12} \text{N}_4 \text{O}_2 + 2 \text{KCl} \\ & \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} & 4 \end{matrix}$ mp-Toluylendiamin- chlorhydrat	282		farblose Nadeln	sl.	1		CHCl <sub>3</sub> sl	A 221 14
1861 513	Toluylen- urethan	$\begin{matrix} < \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \\ & \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\begin{matrix} < \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{NH}_2 + 2 \text{ClCOO} \text{C}_6\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_3 & - \text{CH}_3 \\ & \text{NH}_2 & \text{Chlorkohlensäureester} \end{matrix}$ Toluylendiamin	137		farblose Nadeln		1			B 23 1818

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Littera- tur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
o-Toluylen- harnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CO}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 (1) \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{NH}_2 (3) \\ \text{NH}_2 (4) \end{matrix} + \text{CO Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CO}$ m-p-Toluylendiamin	291- 292		farblose Krystalle	sl.	1	Benzol sl.	B. 23 1048
mp-Toluylen- harnstoff	$(1)\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} (3) \\ \diagdown \\ \text{N} (4) \end{matrix} \text{C.OH}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 1. \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{NH}_2 3. \\ \text{NH}_2 4. \end{matrix} + \text{CO} (\text{NH}_2)_2 = 2 \text{NH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{N} \end{matrix} \text{C.OH}$ mp-Toluylendiamin	290		farblose Nadeln	sl.	1	sl.	B 19 2652
m-Toluylen- oxamethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CO} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5$	$(1) \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 2. \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 4. \end{matrix} + \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} +$ m-Toluylendiamin Oxaläther	168		farblose Blättchen	sl.	sl.		B 3 222
Toluylenroth	$\begin{matrix} \text{CH}_3\text{CH}=\text{C.N.C}=\text{CH.C.CH}_3 \\   \quad   \\ (\text{CH}_3)_2\text{N.C.CH}=\text{C.N.C}=\text{CH.C.NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{N}_4 \cdot \text{HCl} = \text{H}_2 + \text{HCl} + \text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_4$ Toluylenblau			orangerote Nadeln	sl.			B 12 937
Toluylensemi- urethan	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{Cl COO C}_2\text{H}_5 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5$ Toluylendiamin Chlorkohlen- säureester	90- 91		farblose Nadeln	sl.	1		B 23 1818
m-Toluylen- senföl	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NCS} \\ \diagdown \\ \text{NCS} \end{matrix}$	$(1) \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 2. \\ \diagdown \\ \text{NN}_2 4. \end{matrix} + 2 \text{CS Cl}_2 = 4 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 (\text{N} \cdot \text{CS})_2$ m-Toluylendiamin Thiophosgen	56		farblose Nadeln				B 20 230
mp-Toluylen- senföl	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{CS} \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{CS} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 1 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 4 \end{matrix} + 2 \text{CS Cl}_2 = 4 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 (\text{N} \cdot \text{CS})_2$ mp-Toluylendiamin	42		farblose Blättchen		1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 20 231
om-Toluylen- thioharnstoff	$(1)\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} (2) \\ \diagdown \\ \text{NH} (3) \end{matrix} \text{CS}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 1 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 2 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 3 \end{matrix} + \text{NH}_4 \cdot \text{CNS} = 2 \text{NH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CS}$ m-Toluylen- diamin Rhodanammonium	über 326		farblose Krystalle	ul.	sl.		A 228 244
m-Toluylen- thioharnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CS}$	$(1) \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 2. \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 4. \end{matrix} + \text{CS}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CS}$ m-Toluylendiamin	149		gelbliches Krystall- pulver		1	1 Benzol ul.	B 8 293



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °C	Siedepunkt °C	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B. 23 1048	mp-Toluylen- thioharnstoff	(1) $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CS}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + \text{CS Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CS}$ mp Toluylendiamin	284		silber- glänzende Blätter	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ sl.	B 20 231
B 19 2652	m-Toluylen- urethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + 2 \text{Cl} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 (\text{NH} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5)_2$ Chlorameisenester m-Toluylendiamin	137		farblose Nadeln		1		B 7 1263
B 3 222	Toluylenviolett	$\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_4$	$2 \text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_4 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix} = 2 \text{C}_{15}\text{H}_{20}\text{N}_4 + \text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_4 + \text{H}_2$ Toluylenblau m-Toluylendiamin blau			karmin- roth				B 12 938
B 12 937	$\alpha$ -Toluylsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Benzylecyanid	76.5	265.5	farblose Blätter	sl.	1	1	A 96 247
B 23 1818	o-Toluylsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{COOH} \text{ 2.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Phthalid	102		farblose Nadeln	sl.	1		B 2 738 B 11 238
B 20 230	o-Xylol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 2.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 2.} \end{matrix} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$							A 156 242
B 20 231	m-Toluylsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{COOH} \text{ 3.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 3.} \end{matrix} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ m-Xylol	110.5	263	farblose Prismen	sl.	1	1	B 7 1007
A 228 244	p-Toluylsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{COOH} \text{ 4.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 4.} \end{matrix} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ p-Xylol	180	274	farblose Nadeln	1	1	1	Z 1870 419
B 8 293	$\alpha$ -Toluylsäure- aldehyd	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{Br} \text{ 4.} \end{matrix} + 2 \text{Na} + \text{CO}_2 = \text{Na Br} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COO Na} \end{matrix}$ p-Bromtoluol $(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + (\text{HCOO})_2 \text{Ca} = 2 \text{Ca CO}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$ $\alpha$ -Toluylsaurer Kalk Ameisensäurer Kalk	193- 194		farblose Flüssig- keit				A 137 302 A 137 184 A 119 254

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt *	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur	Na	
						Wasser	Alkohol	Äther				
o-Toluylsäure- aldehyd	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CH <sub>2</sub> . CH (OH) . COOH = H . COOH + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CH <sub>2</sub> . CHO o Phenylmilchsäure								B 13 304	p-Tolyl	
		C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CH (OH) . CH <sub>2</sub> . OH + (H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ) = H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CH <sub>2</sub> . CHO Styrolenalkohol								A 216 301		
		C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \text{Cl} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$ + O = HCl + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ o-Tolylchlorid		200	farblose Flüssig- keit					BI 27 498		o-Tolyl alkoh
m-Toluylsäure- aldehyd	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \text{Cl} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$ + O = HCl + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ m-Tolylchlorid		199	farblose Flüssig- keit	ul.	1	1	BI 26 44		o-Tolyl stoff	
		C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$ + 2 O = H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ m-Xylol								B 14 848		m-Tolyl stoff
p-Toluylsäure- aldehyd	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	(C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COO} \end{matrix}$ ) <sub>2</sub> Ca + (H . COO) <sub>2</sub> Ca = 2 Ca CO <sub>2</sub> + 2 C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ p-toluolsaurer Kalk Ameisensäurer Kalk		204	farblose Flüssig- keit				A 124 254		p-Tolyl stoff	
o-Tolylamido- crotonsäure- äthylester		C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ + CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> =  + H <sub>2</sub> O o-Toluidin Acetessigester			gelbliches Öl				B 21 523		p-Tolyl carbo o-Tolyl harn p-Tolyl harn p-Tolyl hyda säure o-Tolyl	
		analog aus p-Toluidin und Acetessigester		29.5	farblose Prismen		1	1		B. 21 525		
p-Tolylamido- crotonsäure- äthylester		2 C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ $\begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$ + CHCl <sub>2</sub> . COOH = 2 HCl + H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O p-Toluidin Dichloressigsäure	166- 167		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin sl.	B 18 191		

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	Benzol	
B 13 304 A 216 301 Bl 27 498	p-Tolyleanant	$C_6H_4(CH_2)CON$	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} NH_2 \\ CH_2 \end{array} \right\rangle + COCl_2 = C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CON \\ CH_2 \end{array} \right\rangle + 2 HCl$ Phosgen		187						B 21 504
B 17 1467	o-Tolylen- alkohol	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \cdot OH \ 1. \\ CH_2 \cdot OH \ 2. \end{array} \right\rangle$	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} COCl \\ COCl \end{array} \right\rangle + 8 H = 2 HCl + C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \cdot OH \\ CH_2 \cdot OH \end{array} \right\rangle$ Phthalylchlorid	64.5		farblose Tafeln	1	1	1	Benzol sl.	B 12 646
B 17 1467	p-Tolylen- alkohol	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \cdot OH \ 1. \\ CH_2 \cdot OH \ 4. \end{array} \right\rangle$	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CHO \ 1. \\ CHO \ 4. \end{array} \right\rangle + 4 H = C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \cdot OH \\ CH_2 \cdot OH \end{array} \right\rangle$ Terephthalaldehyd	112- 113		farblose Nadeln	1	1	1		A 231 374
Bl 26 44	o-Tolylharn- stoff	$CO\left\langle \begin{array}{l} NH_2 \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle$	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \ 1 \\ NH_2 \ 2 \end{array} \right\rangle + CNOH = CO\left\langle \begin{array}{l} NH_2 \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle$ o-Toluidin	185		farblose Blättchen	sl.	1	1		B 13 1089
B 14 848	m-Tolylharn- stoff	$CO\left\langle \begin{array}{l} NH_2 \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle$	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \ 1 \\ NH_2 \ 2 \end{array} \right\rangle + CNOH = CO\left\langle \begin{array}{l} NH_2 \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle$ m-Toluidin	142		farblose Blättchen					B 12 1450
A 124 254	p-Tolylharn- stoff	$\begin{array}{l} NH_2 \\ C=O \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \end{array}$	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} NH_2 \ 1. \\ CH_2 \cdot HCl \ 4 \end{array} \right\rangle + KCNO = KCl + CO\left\langle \begin{array}{l} NH_2 \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle$ p-Toluidinchlorhydrat	172		farblose Krystalle	sl.	1	1		A 126 157
B 17 1467	o-Tolysemi- carbazid	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \\ NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2 \end{array} \right\rangle$	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \\ NH \cdot NH_2 \end{array} \right\rangle + C\left\langle \begin{array}{l} NH_2 \\ O \end{array} \right\rangle = NH_3 + C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \\ NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2 \end{array} \right\rangle$ o-Tolyhydrazin Harnstoff	159- 160		farblose platte Nadeln	1	sl.	ul.	Benzol ul.	B 21 1221
B 21 523	p-Tolysemi- carbazid	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \\ NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2 \end{array} \right\rangle$	analog aus p-Tolyhydrazin und Harnstoff	157- 158 155		farblose Blättchen farblose Blättchen	sl.				B 21 1221 B 13 136
B 21 523	o-Tolythio- harnstoff	$CS\left\langle \begin{array}{l} NH_2 \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle$	$CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot NSC + NH_3 = CS\left\langle \begin{array}{l} NH_2 \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle$ o-Tolyisenföf	188		farblose Tafeln	sl.	1			Bl 26 126
B 21 525	p-Tolythio- harnstoff	$CS\left\langle \begin{array}{l} NH_2 \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle$	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \\ NH_2 \end{array} \right\rangle + CSN \cdot NH_3 = NH_3 + CS\left\langle \begin{array}{l} NH_2 \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle$ p-Toluidin Rhodanammonium	176- 182		farblose rhombische Säulen					J.pr.Ch 16.21
B 21 525	p-Tolythio- hydantoin- säure	$CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot N\left\langle \begin{array}{l} C \cdot S \cdot CH_2COOH \\ NH_2 \end{array} \right\rangle$	$CH_2ClCOOH + NH_3 \cdot SCN + C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \\ NH_2 \end{array} \right\rangle = NH_4Cl + C_{10}H_{12}N_2O_2S$ Chloressigsäure Rhodan- ammonium p-Toluidin	176- 182		farblose rhombische Säulen					J.pr.Ch 16.21
B 18 191	o-Tolyurazol	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \\ N \cdot NH \cdot CO \cdot NH \\ CO \end{array} \right\rangle$	$C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \\ NH \cdot NH_2 \end{array} \right\rangle + 2 CO = 3 NH_3 + C_6H_4\left\langle \begin{array}{l} CH_2 \\ N \cdot NH \cdot CO \cdot NH \\ CO \end{array} \right\rangle$ o-Tolyhydrazin Harnstoff	170		weisse Blättchen	1				B 21 1221

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
p-Tolylurazol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ N \cdot NH \cdot CO \cdot NH \\ \diagdown CO \end{matrix}$	analog aus p-Tolylhydrazin und Harnstoff	274		gelbliche Nadeln	sl.			B 21 1222
o-Tolylurethan	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot COOC_2H_5$	$Cl \cdot COOC_2H_5 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ NH_2 \\ \diagdown \end{matrix} = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ NH \cdot COOC_2H_5 \\ \diagdown \end{matrix}$ Chlorameisenester o-Toluidin	46		farblose Krystalle	1	Benzol 1		B 12 1349
Traubensäure	$\begin{matrix} CH(OH) \cdot COOH \\   \\ CH(OH) \cdot COOH \end{matrix}$	$CH \cdot COOH \quad CH(OH) \cdot COOH$ $\parallel \quad + H_2O + O = \parallel$ $CH \cdot COOH \quad CH(OH) \cdot COOH$	205- 206		farblose monokline Säulen	1	1		B 13 2150
		Fumarsäure $CHBr \cdot COOH \quad CH(OH) \cdot COOH$ $\parallel \quad + 2 Ag OH = 2 AgBr + \parallel$ $CHBr \cdot COOH \quad CH(OH) \cdot COOH$ Dibrombernstein- säure $C(OH) \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix} = CO_2 + \begin{matrix}   \\ CH(OH) \cdot COOH \\   \\ CH(OH) \cdot COOH \end{matrix}$ Desoxalsäure $CH_2 \cdot CN + (CH_2 \cdot CO)_2O = N(CO \cdot CH_3)_2$ Acetonitril Essigsäureanhydrid							A Spl. 2. 242
Triacetamid	$N(CO \cdot CH_3)_2$	$CH_2 \cdot CN + (CH_2 \cdot CO)_2O = N(CO \cdot CH_3)_2$ Acetonitril Essigsäureanhydrid	78- 79		weisse Nadeln				B 3 847
Triacetin	$\begin{matrix} CH_2 \cdot O \cdot COCH_3 \\   \\ CH \cdot O \cdot COCH_3 \\   \\ CH_2 \cdot O \cdot COCH_3 \end{matrix}$	$CH_2 \cdot OH \quad CH_2 \cdot O \cdot CO \cdot CH_3$ $  \quad  $ $CH \cdot OH + 3 CH_3 \cdot COOH = 3 H_2O + CH \cdot O \cdot CO \cdot CH_3$ $  \quad  $ $CH_2 \cdot OH \quad CH_2 \cdot O \cdot CO \cdot CH_3$ Glycerin	258- 259		farblose Flüssig- keit	1	1	Ligroin ul.	A 263 359
Triacetonalk- amin	$NH \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} CH \cdot OH$	$NH \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} CO + H_2 = NH \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} CH \cdot OH$ Triacetonamin	128.5		farblose Tafeln	1	1		A 183 303
Triacetonalk- amin-Pseudo	$NH \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} CH \cdot OH$	entsteht neben Triacetonalkamin	180		farblose Krystalle	sl.	sl.		A 183 308
Triacetonamin	$NH \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} CO$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ NH_2 \\ \diagdown \\ CH_3 \end{matrix} + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 = H_2O + NH \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} CO$ Diacetonamin	39.5		farblose Nadeln	1	1		A 178 305
Triaceton- diamin	$\begin{matrix} NH_2 \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\   \\ NH_2 \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \end{matrix} CO$	$3 CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 + 2 NH_2 + (CS_2) = 2 H_2O + \begin{matrix} NH_2 \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\   \\ NH_2 \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \end{matrix} CO$ Aceton			farblose Flüssigkeit	1	sl.		A 303 396




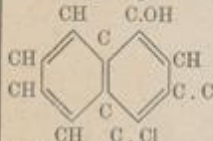
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt°	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Triäthylthio- phosphat	$\begin{matrix} C_2H_5O \\ C_2H_5O-PS \\ C_2H_5S \end{matrix}$	$3 C_2H_5.OH + P_2S_5 + 3 H_2O = PO(OH)_3 + 3 H_2S + C_6H_{15}S_2OP$ Alkohol			farbloses Oel	ul.			A 112 197
Triäthylen- borat	$B[O.C_2H_5.CH_2(OH)]_3$	$3 \begin{matrix} CH_2OH \\   \\ CH_2OH \end{matrix} + B_2O_3 + 3 H_2O = B[O.C_2H_5.CH_2OH]_3 + B(OH)_3$ Glykol	161.5		farblose Blättchen		ul.		J pr.Ch 18.392
Triäthylen- tetramin	$\begin{matrix} NH_2.CH_2.CH_2.NH.CH_2 \\   \\ NH_2.CH_2.CH_2.NH.CH_2 \end{matrix}$	$3 \begin{matrix} CH_2.NH_2 \\   \\ CH_2.NH_2 \end{matrix} + \begin{matrix} CH_2.Cl \\   \\ CH_2.Cl \end{matrix} = \begin{matrix} CH_2.NH_2.HCl \\   \\ CH_2.NH_2.HCl \end{matrix} + C_6H_{18}N_4$ Aethylen-diamin Aethylenchlorid	+ 12	266- 267	farbloser Syrup	1	1		J.1861 519
Triäthylen- triamin	$\begin{matrix} CH_2-NH.CH_2.CH_2 \\   \\ CH_2-NH.CH_2.CH_2 \end{matrix} > NH$	$3 \begin{matrix} CH_2Br \\   \\ CH_2Br \end{matrix} + 9 NH_3 = \begin{matrix} CH_2.NH.CH_2.CH_2 \\   \\ CH_2.NH.CH_2.CH_2 \end{matrix} > NH + 6 NH_4Br$ Aethylenbromid		216	farblose Flüssig- keit				J. 1861 514
Triäthyl- guanidin	$N.C_2H_5=C \begin{matrix} \diagup NH.C_2H_5 \\ \diagdown NH.C_2H_5 \end{matrix}$	$(CNO C_2H_5)_3 + 4 NaOH = 2 Na_2CO_3 + H_2O + C_7H_{17}N_3$ Cyanursäure- äthylester			farblose Flüssig- keit				B 2 601
Triäthyliden- sulfon	$SO \begin{matrix} \diagup CH(CH_2)SO \\ \diagdown CH(CH_2)SO \end{matrix} > CH.CH_2$	$8 \begin{matrix} CH(CH_2)S \\   \\ CH(CH_2)S \end{matrix} > CH.CH_2 + 3O = SO \begin{matrix} \diagup CH(CH_2)SO \\ \diagdown CH(CH_2)SO \end{matrix} > CH.CH_2$ Trithioaldehyd	216- 217		farblose Nadeln	1	1		A 222 302
Triäthylper- thiophosphat	$\begin{matrix} C_2H_5S \\ C_2H_5S-PS \\ C_2H_5S \end{matrix}$	$3 C_2H_5SH + P_2S_5 + 4 H_2O = PO(OH)_3 + 4 H_2S + (C_2H_5S)_3.PS$ Mercaptan			farblose Flüssig- keit				A 112 199
Triäthyl- phosphat	$PO(OC_2H_5)_3$	$3 C_2H_5J + Ag_3PO_4 = 3 AgJ + PO(OC_2H_5)_3$ Aethyljodid $3 C_2H_5ONa + POCl_3 = 3 NaCl + PO(OC_2H_5)_3$ Natriumalkoholat		215	farblose Flüssig- keit				A 91 376 A 134 347
Triäthyl- phosphin	$(C_2H_5)_3P$	$8 C_2H_5J + P_4 + 3 Zn = 3 ZnJ_2 + 2 (C_2H_5)_3P.HJ + 2 CH_2 = CH_2$ Aethyljodid $PH_3J + 3 C_2H_5.OH = 3 H_2O + (C_2H_5)_3P.HJ$ Jodphos- phonium		127.5	farblose Flüssigkeit	ul.			A Spl 1.4 B 4 207
Triäthyl- phosphinoxyd	$(C_2H_5)_3PO$	$(C_2H_5)_3P + O = (C_2H_5)_3PO$ Triäthyl- phosphin	53	243	farblose Nadeln	1	1		A 104 18

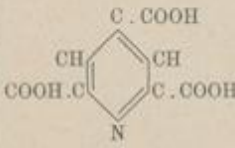
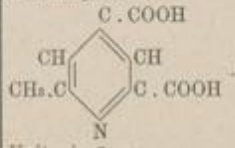
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wass- er	Alko- hol	Äther		
112 97  Ch 392  861 19  861 14  2 01  222 02  112 99  91 76 134 47 Spl 4 14 07  104 18	Triäthyl- phosphit	$P(O \cdot C_2H_5)_3$							Z 1871 395 A 92 348	
Triäthyltellur- chlorid	$(C_2H_5)_3TeCl$	$2TeCl_4 + 3Zn(C_2H_5)_2 = 3ZnCl_2 + 2(C_2H_5)_3TeCl$		174	farblose Flüssig- keit		1	ul.	B 21 2043	
Triäthylthio- phosphat	$C_2H_5O \begin{matrix} / \\ C_2H_5O-PS \\ \backslash \\ C_2H_5O \end{matrix}$	$C_2H_5OH + PSCl_3 = 3HCl + (C_2H_5O)_3PS$ Alkohol			farblose Flüssig- keit	ul.			A 119 291	
Triallylborat	$B(O \cdot CH_2-CH=CH_2)_3$	$3CH_2=CH-CH_2OH + B_2O_3 + 3H_2O = B(O \cdot CH_2-CH=CH_2)_3 + B(OH)_3$ Allylkohol		168- 175	farblose Flüssig- keit				J pr. Ch 18.376	
Triamidonzo- benzol	$NH_2(s), C_6H_3.N(s)=N(s), C_6H_3$	$2C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + HNO_2 = 2H_2O + C_{12}H_{13}N_3$ m-Phenylendiamin		137	gelb- braune Blättchen	sl.	1	1	Z 1867 278	
Triamido- benzol	$C_6H_3 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 2.} \\ \text{NO}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + 12H = 4H_2O + C_6H_7(NH_2)_3$ op-Dinitroanilin		340	farblose Blättchen	1	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	A 174 265
s-Triamido- phenol	$NH_2.C \begin{matrix} \text{C.OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{C.NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} \text{C.NH}_2 \\ / \quad \backslash \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C.NH}_2 \\ / \quad \backslash \\ \text{CH} \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} \text{OH} \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 2.} \\ \text{NO}_2 \text{ 4.} \\ \text{NO}_2 \text{ 6.} \end{matrix} + 18H = 6H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{(NH}_2\text{)}_3 \end{matrix}$ Pikrinsäure			farblose Krystalle				A 125 1	
Triazoessig- säure	$N-CH \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{N=N} \\ \text{N=N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH.COOH} \\ \text{N=N} \\ \text{N=N} \end{matrix}$	$3 \begin{matrix} \text{N} \\ \text{CH} \\ \text{N} \end{matrix} \text{COOC}_2\text{H}_5 + 3\text{NaOH} = 3\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{matrix} \text{N-CH} \begin{matrix} \text{COONa} \\ \text{N=N} \\ \text{N=N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{N=N} \\ \text{N=N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{COONa} \\ \text{COONa} \end{matrix}$ Diazoessigsäureäthylester		152	orangegelbe Tafeln	sl.	1	ul.	CHCl <sub>3</sub> unl.	J pr. Ch 38.532
Tribenzamido- phloroglucin	$C_6H_3.CO.NH.C \begin{matrix} \text{C.OH} \\ / \quad \backslash \\ \text{C.NH.CO.C}_6\text{H}_5 \\ / \quad \backslash \\ \text{C.OH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C.NH.CO.C}_6\text{H}_5 \\ / \quad \backslash \\ \text{C.OH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C.NH.CO.C}_6\text{H}_5 \\ / \quad \backslash \\ \text{C.NH.CO.C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$3.C_6H_5.CO.NH.CH_2.COO.C_2H_5 = 3C_2H_5OH + C_{17}H_{11}N_3O_6$ Hippursäureester		153- 158	farblose Nadeln	sl.	1	ul.	B 21 3329	

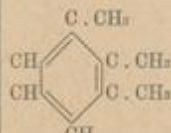
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Ako- hol	Äther		
Tribenzylamin	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 - \text{N} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Cl} + 4 \text{NH}_3 = 3 \text{NH}_4\text{Cl} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2)_3\text{N}$ Benzylchlorid	91.3		farblose monokline Blätter	sl.	sl.	1	A 184 128	
Tribromacet- amid	$\text{CBr}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + 3 \text{H} \cdot \text{COO} \cdot \text{NH}_4 = 2 \text{NH}_3 + 3 \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2)_3\text{N}$ Benzaldehyd Ammoniumformiat	120-		monokline Blättchen	sl.	1	1 Benzol	B 18 2342 B 10 1148	
Tribrom- äthylen	$\text{CHBr} = \text{CBr}_2$	$\text{CBr}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CBr}_3 + \text{NH}_3 = \text{CHBr}_2 + \text{CBr}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Perbromaceton $\text{CH}_2\text{Br} = \text{CBr}_2 + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CHBr} = \text{CBr}_2$ Tetrabromäthan $\text{CHBr}_2 - \text{CHBr}_2 + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CHBr} = \text{CBr}_2$ Acetyltetrabromid	221	163- 164	farblose Flüssig- keit				A 122 125 A 178	
Tribromessig- säure	$\text{CBr}_3 \cdot \text{COOH}$	$\text{CBr}_3 \cdot \text{CHO} + \text{O} = \text{CBr}_3 \cdot \text{COOH}$ Bromal		135	monokline farblose Tafeln		1		B 4.37	
Tribromhydrin	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + 3 \text{Br}_2 = 3 \text{HBr} + \text{CO}_2 + \text{CBr}_3 \cdot \text{COOH}$ Malonsäure $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{Br}_2 = \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Allylbromid		16- 17	219- 221	farblose Flüssig- keit			B 8 730 A 156 168	
Triacarballyl- säure	$\text{COOH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \text{ Br} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} + 2 \text{Br}_2 = 2 \text{HBr} + \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Br} \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix} \text{CHBr}$ Isopropylbromid $\text{CN} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{matrix} + 3 \text{HCl} + 6 \text{H}_2\text{O} = 3 \text{NH}_4\text{Cl} + \text{COOH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Allyltricyanid $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NO}_2 + \text{H}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$ Citrazinsäure $\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{COOH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Akonitsäure		166	farblose rhombische Krystalle	1	1	sl.	A 136 63 A 136 272 B 17 2092 A.Sp12 188	
Trichloracet- amid	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CCl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl}_3 + \text{NH}_3 = \text{CHCl}_3 + \text{CCl}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Perchloraceton $\text{CCl}_3 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CCl}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Trichloressigester		141	238- 239	farblose monokline Tafeln	sl.	1	1	A 122 120 A 56 286



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
134 28	Trichloracetone	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 3 \text{Cl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl}_3$ Aceton	170- 172		farblose Flüssigkeit					B 8 1331
18 342	1,1,1-Trichloräthan	$\text{CH}_3 - \text{CCl}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl} + 2 \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CCl}_3$ Aethylchlorid		74.5	farblose Flüssigkeit					A. 33 317
10 148 122 95 178	1,1,2-Trichloräthan	$\text{CH}_2 \text{Cl} - \text{CHCl}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} + 2 \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_2 \text{Cl} - \text{CHCl}_2$ Aethylchlorid		114	farblose Flüssigkeit					B. 3 261
4.37	1,2,2-Trichloräther	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2 \text{Cl} - \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{PCl}_5 = \text{PCl}_5 + \text{HCl} + \text{CH}_2 \text{Cl} - \text{CHCl}_2$ Aethylenchlorid $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + 3 \text{Cl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{CHCl}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Aethyläther		157	farblose Flüssigkeit					J. 1886 628 B. 4 217
38 30	2,2,2-Trichloräthylalkohol	$\text{C} \text{Cl}_3 \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$	$\text{C} \text{Cl}_3 \cdot \text{CHO} + \text{Zn} (\text{C}_6\text{H}_5)_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_2\text{H}_5 + \text{ZnO} + \text{C} \text{Cl}_3 \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$ Chloral	17.8	151	farblose rhomboische Tafeln	sl.	1	1		A 210 36
156 68	Trichloräthylen	$\text{CHCl} = \text{CCl}_2$	$\text{C} \text{Cl}_3 - \text{C} \text{Cl}_3 + 2 \text{Zn} + 2 \text{H}_2 \text{SO}_4 = 2 \text{Zn} \text{SO}_4 + 3 \text{HCl} + \text{CHCl} = \text{CCl}_2$ Perchloräthan		88	farblose Flüssigkeit					J. 1864 481
136 63	Trichloräthylidendiphenamin	$\begin{array}{c} \text{C} \text{Cl}_3 \\   \\ \text{CH} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \end{array}$	$\text{C} \text{Cl}_3 \text{CHO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C} \text{Cl}_3 \\   \\ \text{CH} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \end{array}$ Chloral								B. 5 251
136 272	Trichloridketo-pentamethylenoxycarbonsäure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \\ / \quad \backslash \\ \text{C} \text{Cl}_2 \quad \text{CH} \cdot \text{Cl} \\ \backslash \quad / \\ \text{CO} - \text{CO} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CO} - \text{CO} \\   \quad   \\ \text{CHCl} \quad \text{CHCl} \\   \quad   \\ \text{CO} - \text{CO} \end{array} + \text{NaOCl} = \begin{array}{c} \text{C}(\text{OH}) - \text{COO Na} \\   \quad   \\ \text{C} \text{Cl}_2 \quad \text{CH} \cdot \text{Cl} \\   \quad   \\ \text{CO} - \text{CO} \end{array}$ Dichloranilsäure	171		farblose Prismen	1	1	1	Benzol ul.	B. 21 2432
17 992 Sp12 188	Trichloressigsäure	$\text{C} \text{Cl}_3 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + 3 \text{Cl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{C} \text{Cl}_3 \cdot \text{COOH}$ Essigsäure $\text{C} \text{Cl}_2 = \text{C} \text{Cl}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{Cl} = 3 \text{HCl} + \text{C} \text{Cl}_3 \cdot \text{COOH}$ Perchloräthylen $\text{C} \text{Cl}_3 \cdot \text{COH} + \text{O} = \text{C} \text{Cl}_3 \cdot \text{COOH}$ Chloral	55	195	farblose Rhomboeder	1				A 32 101 A 54 183 A. ch 6.135

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Trichlorhydrin	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{CH}_2 + 5 \text{Cl} = \text{J} + 2 \text{HCl} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Isopropyljodid $\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) + 3 \text{HCl} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Glycerin		158	farblose Flüssigkeit				A 136 48 A. 135 359
Trichlorisopropylalkohol	$\text{C Cl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	$\text{C Cl}_3 \cdot \text{CHO} + \text{Zn}(\text{CH}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{ZnO} + \text{C Cl}_3$ Chloral	49	150- 160	farblose Nadeln	1	1		A. 210 77
Trichlor- $\alpha$ -ketonaphtalin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} = \text{C Cl} \\   \\ \text{C Cl}_2 \cdot \text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) = \text{CH} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix} + 6 \text{Cl} = 3 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} = \text{C Cl} \\   \\ \text{C Cl}_2 \cdot \text{CH} \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtol	121- 122		farblose monokline Prismen	sl.			B 21 1037
Trichlor-methyl-dichloroformiat	$\text{CH}_3 \text{Cl} \cdot \text{CO Cl} \begin{matrix} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{O} \end{matrix} \text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH Cl}_2$	$2 \text{Cl} \cdot \text{COO CH}_3 + 3 \text{Cl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{Cl}_5\text{O}_4$ Chlorameisensäure-methylester		108- 109	farbloses Öl				J.pr.Ch 36.104
Trichlormilchsäure	$\text{C Cl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	$\text{C Cl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CN} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C Cl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$ Chloralhydrocyanid	105- 110		farblose Prismen		1		A 179 79
Trichlormilchsäureamid	$\text{C Cl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C Cl}_3 \cdot \text{CHO} \cdot \text{CNH} + \text{H}_2\text{O} = \text{C Cl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Chloralhydrocyanid	95- 96		farblose Nadeln	sl.	1	1	Benzol sl. B 10 1061
Trichlor-naphtalin		 + $\text{P Cl}_3 = \text{PO Cl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_6\text{Cl}_3$ Dichlor $\alpha$ naphtol		92	farblose Nadeln	sl.			B 21 893
Py 2. Trichlor- $\alpha$ -oxypropylchinolin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C Cl}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} + \text{C Cl}_3 \cdot \text{CHO} = \text{C}_{12}\text{H}_9\text{Cl}_3\text{NO}$ Chinaldin		148	farblose Nadeln		1		B 18 3402
Trichlorpentaendioxycarbonsäure	$\text{OH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{C Cl}_2 \\ \diagdown \text{C Cl} - \text{CH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 10 \text{Cl} + 3 \text{H}_2\text{O} = 7 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}_5\text{O}_4$ Phenol	176- 177		farblose Nadeln	1	1	1	B 20 2781
Tricotonylenamin	$\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{N}_4$	$3 \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} + 4 \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{N}_4$ Crotonaldehyd			farblose orthorhombische Prismen	sl.	1		B1. 34 486

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
136 48	Trigensäure	$\text{NH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	$3 \text{CN OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = \text{CO}_2 + \text{NH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ Cyansäure Aldehyd			farblose Prismen	sl.	ul.		A 59 296
135 359	Triglykolamid- säure	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{N} - \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$3 \text{Cl CH}_2 \cdot \text{COOH} + 4 \text{NH}_3 = 3 \text{NH}_4 \text{Cl} + \text{N} (\text{CH}_2 \cdot \text{COOH})_3$ Chloressigsäure			farblose Prismen	sl.			A 122 269
210 77	Triglykolsäure	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{O} + 6 \text{HClO} = 6 \text{HCl} + 2 \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ Essigsäureanhydrid			Syrup	1	1		J. 1868 507
3-21 1087	Triisobutylene	$\begin{matrix} & & \text{CH}_3 \\ & &   \\ \text{CH}_3 & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{CH}_3 \\ & &   & &   & & \\ & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \\ & &   & &   & & \\ & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \\ & &   & &   & & \\ & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \end{matrix}$	$3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{C} = \text{CH}_2 + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{C}_{12}\text{H}_{24}$ Isobutylene		177.5 -178	farblose Flüssigkeit				B. 6 561
179 79	1, 1, 1, Trijod- äthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CJ}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CCl}_3 + \text{Al J}_3 = \text{AlCl}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CJ}_3$ 1, 1, 1, Trichloräthan	95		gelbe Octaeder	sl.	1	$\text{CS}_2$ 1	Bl. 49 116
310 061	Trimellith- säure	$\begin{matrix} \text{COOH } 1 \\ \text{C}_6\text{H}_2 - \text{COOH } 2 \\ \text{COOH } 4 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_2 - \text{COOH } 2 & + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_2 (\text{COOH})_3 \\ \text{COOH } 4 \end{matrix}$ Xylidinsäure	216		weisse Warzen	1	1		B 10 1494
321 893	Trimesinsäure	$\begin{matrix} \text{COOH } 1. \\ \text{C}_6\text{H}_3 - \text{COOH } 3. \\ \text{COOH } 5. \end{matrix}$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 3 \text{H} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 3 \text{Na} = 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} + 3 \text{H} + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 (\text{COO C}_2\text{H}_5)_3$ Essigester Ameisenester			farblose Prismen	1	1	1	B 20 537
318 402	Trimesitin- säure		 + 3 O = H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> N (COOH) <sub>3</sub> Uvitoninsäure	244		farblose Tafeln	1			B 13 2048
1-34 186	Trimethin- triazimid	$\begin{matrix} \text{N} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{N} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{NH} \end{matrix} \text{CH}$	$\text{C}_6\text{H}_2\text{N}_6\text{O}_6 = 3 \text{CO}_2 + \begin{matrix} \text{N} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{N} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{NH} \end{matrix} \text{CH}$ Triazoessigsäure	78		rhombische Tafeln	1	ul.	$\text{CHCl}_3$ unl.	J. pr Ch 38.549

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Trimethyl- äthyle	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{CJ} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} = \text{CH} - \text{CH}_3 \end{matrix}$ Dimethyläthylcarbinol- jodid		36,8	farblose Flüssig- keit				Z. 1871 275
Trimethyl- äthylenglykol	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O} = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Methylisopropenylcarbinol $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} - \text{C} \begin{matrix} \text{H} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} + \text{O} = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Trimethyläthyle		177	farblose Flüssig- keit	1	1	1	Jk 20 82 B. 21 1235
Trimethyl- äthyliden- milchsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{C} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Trimethylbrenztrauben- säure	87- 88		glas- glänzende Prismen	1		1	M 10 779
Trimethylamin	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{N} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{NH} + \text{CH}_3\text{J} = (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{N} \cdot \text{HJ} \end{matrix}$ Dimethylamin Methyljodid $4 \text{NH}_3 + 3 \text{CH}_3\text{J} = (\text{CH}_3)_3 \text{N} + 3 \text{NH}_4\text{J}$		3,5	farbloses Gas				A 79 16 A 79 16
Trimethyl- arsen	$\text{As}(\text{CH}_3)_3$	$2 \text{AsCl}_3 + 3 \text{Zn}(\text{CH}_3)_2 = 3 \text{ZnCl}_2 + 2 \text{As}(\text{CH}_3)_3$ Zinkmethyl			farblose Flüssigkeit				J. 1855 538
Trimethyl- arsenat	$\text{AsO}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_2$	$3 \text{CH}_3\text{J} + \text{Ag}_2\text{AsO}_4 = 3 \text{AgJ} + \text{AsO}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_2$ Methyljodid		213- 215	farblose Flüssigkeit				B. 14 101
Trimethyl- arsenit	$\text{As}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_3$	$3 \text{CH}_3\text{J} + \text{Ag}_3\text{AsO}_3 = 3 \text{AgJ} + (\text{CH}_3\text{O})_3\text{As}$ Methyljodid		128- 129	farblose Flüssig- keit				B. 14 104
Trimethyl- benzol be- nachbart		$\begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_3$ $\alpha$ -Isodurylsäure		168- 170	farblose Flüssig- keit				B 15 1837
Trimethyl- borat	$\text{B}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_3$	$3 \text{CH}_3\text{OH} + \text{B}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{B}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_3 + \text{B}(\text{OH})_3$ Holzgeist		65	farblose Flüssigkeit				A. Spl 5. 134
Trimethyl- dithiophos- phorsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{O} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{S} - \text{PO} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{S} \end{matrix}$	$3 \text{CH}_3\text{OH} + \text{P}_2\text{S}_5 + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{PO}(\text{OH})_2 + 3 \text{H}_2\text{S} + (\text{CH}_3)_3\text{PO}_2\text{S}_2$ Holzgeist			farbloses Öl	sl.			A 119 303

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
S. 1871 275	Trimethylen	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaBr} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array}$ Trimethylenbromid			Gas					M. 3 626
K 20 32	Trimethylen- acetessigsäure- äthylester	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_2\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + 2 \text{NaO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{Br} = 2 \text{NaBr} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$ Natriumäthylat Acetessigester	+ 9	226- 227	farblose Flüssig- keit					Soc 51 709
B. 21 1285	Trimethylen- chlorobromid	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$2 \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{HgCl}_2 = \text{HgBr}_2 + 2 \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Trimethylenbromid $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{HBr} = \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Allylchlorid		140- 142	farblose Flüssig- keit					A. ch. 14.487 A. ch. 14.487
M 10 779	Trimethylen- cyanid	$\text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	$\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br} + 2 \text{KCN} = 2 \text{KBr} + \text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$ Trimethylenbromid		285- 287	farblose Flüssigkeit		ul.		$\text{CS}_2$ unl.	Bl. 43 618
A 79 16	Trimethylen- diamin	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br} + 4 \text{NH}_3 = 2 \text{NH}_4\text{Br} + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ Trimethylenbromid $\text{NO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 + 6 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ 1.3. Dinitropropan		135- 136 (738 mm)	farblose Flüssig- keit		1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 17 1799 B. 25 2638
A 79 16	1.1. Trime- thylendicar- bonsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{KOH} = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{C} (\text{COOK})_2$ 1.1. Trimethylendicarbon- säurediäthylester		140	farblose Prismen oder Nadeln	1		1		J. pr Ch 45.478
Bl 14 101	Feis Trime- thylendicar- bonsäurean- hydrid	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{H} \\ &   & / \backslash \\ & \text{C} & \text{C} \\ &   &   \\ \text{CO} & \text{C} & \text{CO} \\ &   & \\ & \text{H} & \\ &   & \\ & \text{O} & \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \end{array}$ Trimethylentricarbonsäure		59	glänzende Nadeln			sl.		B 17 1187
B 15 1857	1.1. Trime- thylendicar- bonsäure- diäthylester	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CHNa} \begin{array}{c} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + \text{NaO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Br} \\   \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{array} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{NaBr}$ Natriummalonsäure- ester Natriumäthylat Aethylenbromid		213	farblose Flüssig- keit					B 17 54
A. Spl 5.154			$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$								
A 119 303			$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$								

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Eisstrans Trimethylendicarbonsäuredimethylester	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\   &   \\ \text{COO} \cdot \text{CH}_3 & \text{C} & \text{C} & \text{COO} \cdot \text{CH}_3 \\   &   &   \\ \text{H} & & \text{H} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2 \begin{array}{l} \text{COO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{COO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} = \text{N}_2 + \text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH} \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Pyrazolin 3, 5 Dicarbonsäure- diäthylester	205-	215	farblose Flüssig- keit				B 23 703
Trimethylendiphtalimid	$\begin{array}{c} \text{N} < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{N} < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 \end{array}$	$\text{CH}_2\text{Br} + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{NK} = 2 \text{KBr} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{N} < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{N} < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 \end{array}$ Phtalimid- kalium Trimethylen- bromid	197-	198	weisse Nadeln	ul.	sl.	sl.	B 21 2669
Trimethylen- disulfonsulfid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \end{array}$	$(\text{CH}_2 \text{S})_3 + 2 \text{O}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \end{array}$ Trithioform- aldehyd			farblose Nadeln	sl.	sl.		B 25 248
Trimethylendi- urethan	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{Cl} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Trimethylen- diamin Chlorameisen- säureester	42	210 30 mm	farblose Prismen			1	A 232 225
Trimethylendi- glykol	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2(\text{OH})$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{Ag}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{AgBr} + \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2(\text{OH})$ norm. Propylenbromid		214	farblose Flüssig- keit				B 15 1497
Trimethylen- harnstoff	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 < \text{CH}_2 \cdot \text{NH} > \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \text{NH}_2 \end{array} + \text{CO} \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} = 2\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \end{array} \text{CO}$ Trimethylen- diamin Diäthylcarbonat	260		farblose Prismen	1	sl.	ul.	A 232 224
Trimethylen- jodid	$\text{CH}_2\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 + 2\text{HJ} = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{J} \\   \\ \text{CH}_2\text{J} \end{array} \cdot \text{CH}_2$ Trimethylen- glykol		210-	220	farblose Flüssig- keit			M 2 640
Trimethylen- phtalamin- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{N} < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} + 2 \text{KOH} = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOK} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOK} \end{array}$ Trimethylendiphtalimid			weisses Krystall- pulver	sl.			B 21 2670

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
23 03	Trimethylen-tricarbonsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{COOH} \\   \\ >\text{CH}-\text{COOH} \\   \\ \text{CH}-\text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COO CH}_3 \\   \\ \text{CH}-\text{N} \\   \\ \text{CH}-\text{N} \end{array} \begin{array}{c} \text{COO CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \text{COO CH}_3 = \text{N}_2 + \begin{array}{c} \text{COO CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \text{COO CH}_3$ <p align="center">Farnardiazoesigsäuredimethylester</p>	220		farblose Nadeln	1	1	sl.	B 21 2641
21 69			$\begin{array}{c} \text{COOH} > \text{C} < \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{COOH} \cdot \text{CH} < \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \end{array}$ <p align="center">Propargylentetracarbonsäure</p>							A 229 95
25 48	Eis Trimethylen-tricarbonsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH} < \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COOH} > \text{C} < \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{COOH} \cdot \text{CH} < \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \end{array}$ <p align="center">Trimethylen-tetracarbonsäure</p>	150- 153		farblose Krystalle	1	1	CS <sub>2</sub> sl.	Soc. 47 826
15 97	1, 1, 2. Trimethylen-tricarbonsäure-triäthylester	$\begin{array}{c} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 - \text{C} < \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COOC}_2\text{H}_5 \quad \text{CH}_2\text{Br} \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \quad + \\   \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \quad \text{CHBr} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} = 2\text{NaBr} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ <p align="center">Malonsäure α,β-Dibrompropionsäureester + Natriumäthylat</p>		276	flüssig				B 17 1186
202 4	Trimethylen-trisulfon	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{S}-\text{CH}_2-\text{S} \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \quad \text{CH}_2 \end{array} + 6\text{O} = \begin{array}{c} \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ <p align="center">Trithioformaldehyd</p>	über 340		farblose Nadeln	nl.	nl.	CHCl <sub>3</sub> unl.	B 23 70
2 60	Trimethylen-essigsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{CO} < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} + 2\text{O} = \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_3)_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \end{array}$ <p align="center">Pinakolin</p>	35,5	163,5	farblose reguläre Krystalle	sl.			B 6 146
21 70	Trimethyl-glutarsäure	$\text{COOH} \cdot \text{C} < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{COOH} \end{array} \end{array}$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{C} \cdot \text{Br} \end{array} \cdot \text{COOH} + 2\text{Ag} = 2\text{AgBr} + \text{COOH} \cdot \text{C} < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{COOH} \end{array} \end{array}$ <p align="center">α Bromisobuttersäure</p>	97		farblose flache Blättchen	1	1	1	B 22 2013

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Trimethylglycin	$\text{OH} \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_3)_3\text{N} = \text{HCl} + \text{OH} \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Chloressigsäure $\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 3 \text{CH}_3\text{J} + 3 \text{KOH} = 3 \text{KJ} + 2 \text{H}_2\text{O}$ Glykokoll $+ \text{OH} \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$			farblose Krystalle			nl	B 2 12 B 8 1406
Trimethylglyoxalin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{N} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \end{array} + 2 \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{N} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ Diacetyl	132.5	271	schnee- weisse Nadeln	1	1	1	B 21 1415
Trimethylharnstoff	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{N}(\text{CH}_3)_3 \end{array}$	$\text{CO} \cdot \text{NCH}_3 + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{NH} = \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{N}(\text{CH}_3)_3 \end{array}$ Methylcarbon- Dimethylamin imid	75.5	232.5	farblose Krystalle	1	1	sl.	B 3 226
Trimethylindol		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_{13}\text{N} + \text{HBr}$ 3, Bromlävulinsäure p-Toluidin	121.5	297	weisse Blättchen	sl.	1		B 21 3361
Trimethoxy- pyrimidin	$\begin{array}{c} \text{N} - \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \backslash \quad / \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + \begin{array}{c} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3 \\    \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \begin{array}{c} \text{N} - \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \backslash \quad / \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{array}$ Acetamidin Methylacetessigester	168		farblose Nadeln	1	1	1 Ligroin sl.	B 23 1617
Trimethylphoroglucein	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{l} (1.) \\ (3.) \\ (5.) \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array} + 3 \text{CH}_3\text{J} + 3 \text{KOH} = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 3 \text{KJ} + 3 \text{H}_2\text{O}$ Phloroglucein	52.5	256	farblose Krystalle	nl.	1		B. 21 603
Trimethylphosphin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 - \text{P} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{PCl}_3 + 3 \text{Zn}(\text{CH}_3)_2 = 3 \text{Zn Cl}_2 + 2(\text{CH}_3)_3\text{P}$  $3 \text{CH}_3\text{J} + \text{PH}_3 = 3 \text{HJ} + (\text{CH}_3)_3\text{P}$ Aethyljodid  $3 \text{CS}_2 + 4 \text{PH}_3\text{J} = 3 \text{PSJ} + 3 \text{H}_2\text{S} + (\text{CH}_3)_3\text{P} \cdot \text{HJ}$ Jodphosphonium		40- 42	farblose Flüssig- keit	nl.			A 104 29  B 4 354 J pr. Ch 10, 180



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 2 12 B 8 406	Trimethylphosphinoessigsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 - \text{P} < \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CO} \end{array} > \text{O} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 - \text{P} + \text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_{11}\text{PO}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \\ \text{Chloressigsäure} \end{array}$ Trimethylphosphin			Krystallmasse					B 4 736
B 21 415	Trimethylphosphit	$\text{P}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_3$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{O Na} + \text{PCl}_3 = 3 \text{Na Cl} + \text{P}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_3$ Natriummethylat		185	farblose Flüssigkeit					A 256 281
B 3 226	s-Trimethylpiperidin		$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH} - \text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \text{N} + 6 \text{H} = \text{C}_8\text{H}_{17}\text{N}$ s-Trimethylpyridin		145- 146	farblose Flüssigkeit					A 246 43
B 21 361	s-Trimethylpyridin		$3 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH})\text{NH}_2 + 6 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 9 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{C}_8\text{H}_{11}\text{N} + \text{C}_8\text{H}_{17}\text{N}$ Aldehydammoniak								B 21 275
B 22 617	Trimethyltaurin	$(\text{CH}_3)_3 \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_3$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{NH}_4\text{Cl} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_4 + \text{C}_8\text{H}_{11}\text{N} \cdot \text{HCl}$ Aceton		171- 172	farblose Flüssigkeit					A 238 17
B 21 303	Trimethylmethan	$\text{CH}(\text{NO}_2)_3$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_3 \cdot \text{OH} + 3 \text{CH}_3\text{J} + 3 \text{KOH} = 3 \text{KJ} + 3 \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_3)_3 \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_3$ Taurin Methyljodid	240		farblose rhombische Prismen	1	ul.	ul.		H. 7 36
B 104 29	Triänanth-aldehyd	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH} = \text{C}(\text{C}_8\text{H}_{17})_2$ $\text{CHO} \cdot \text{CH} < \begin{array}{l} \text{C}_8\text{H}_{17} \\ \text{C}_8\text{H}_{17} \end{array} \text{CH}_3$	$\text{C}(\text{NO}_2)_3 \cdot \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{C}(\text{NO}_2)_3 \cdot \text{NH}_4$ Trinitroacetonitril	15		weiße Krystalle	1				A. 103 364
B 4 354 r. Ch , 180	Trioximido-methylen	$(\text{CH}_2 = \text{NOH})_3$	$3 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHO} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{21}\text{H}_{40}\text{O}$ Oenanthol		315- 320 (300 mm)	gelbliches Öl					Soe. 43 71
			siehe Diäthylsulfonmethylemethan $3 \text{H} \cdot \text{COH} + 3 \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = 3 \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_2 = \text{NOH})_3$ Formaldehyd Hydroxylamin			amorph	ul.	ul.	ul.		B 24 575

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Ather	
Trioxybenzophenon	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 (\text{OH})_2$ Salicylsäure Resorcin			blassgelbe Blätter	1	1	Benzol 1	Am 5 89
Trioxymethylen	$(\text{H} \cdot \text{COH})_3$	$3 \text{H} \cdot \text{COH} = (\text{H} \cdot \text{COH})_3$ Formaldehyd	171- 172		farblose Krystallmasse gelbe Nadeln	ul.	ul.	ul.	B 16 919
Trioxynaphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 (\text{OH})_3$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_7 (\text{OH})_3$ Oxy- $\alpha$ -naphthochinon			gelbe Nadeln	sl.	sl.	sl.	A 154 324
Trioxyphenyltolylketon-anhydrid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + (\text{ZnCl}_2) = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Orcin Salicylsäure	140		strohgelbe Nadeln	ul.	sl.		Am 5 95
Trioxypyridin	$\text{N} \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) = \text{CH} \\ \text{C}(\text{OH}) - \text{CH} \end{matrix} \text{C}(\text{OH})$	$\text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 - \text{CO} \\ \text{CH}_2 - \text{CO} \end{matrix} \text{NH} + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} +$ Glutazin			farbloses Krystallpulver	sl.	ul.	ul.	B 19 2701
Trioxy- $\alpha$ -trinaphthyläthan	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$3 \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + \text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CO} \text{C}_6\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{CHO} +$ $\alpha$ Naphtol Dichloräther			weisses Pulver			Eisessig 1	A. 248 165
$\alpha$ -Triphenylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 (\text{C}_6\text{H}_5)_2$ 1. 3. 5.	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 (\text{C}_6\text{H}_5)_2$ Acetophenon	169- 170		farblose rhombische Tafeln	sl.	sl.	Benzol 1	B 7 1123
Triphenylamin	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3 \text{N}$	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{NK} + \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} = \text{KBr} + (\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{N}$ Diphenylamin- Brombenzol kalium	127		farblose Krystalle	sl.		Benzol 1	B. 23 188
Triphendi-oxazin		$3 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} + 3 \text{O} = 4 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{HCl} +$ $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_{18}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$ o-Amidophenolchlorhydrat			granatrote Krystalle	ul.	ul.	ul.	B. 23 182

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther		
m 5 89 16 19			$  \begin{array}{c}  \text{CH} \\  \text{NH}_2 \cdot \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{NH}_2 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} \cdot \text{OH} \quad \text{C} \cdot \text{OH} \\  \text{CH} \cdot \text{H}_2\text{SO}_4  \end{array}  + 2 \cdot  \begin{array}{c}  \text{CH} \\  \text{C} \cdot \text{NH}_2 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{OH} \\  \text{CH}  \end{array}  + \text{O} = 3 \text{H}_2\text{O} + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2  $								B. 23 188
154 324	Triphenylbiuret	$  \begin{array}{c}  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} = \text{O} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} = \text{O} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5  \end{array}  $	$  \begin{array}{c}  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} = \text{O} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} = \text{O} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5  \end{array}  + \text{C} = \text{ON} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 =  \begin{array}{c}  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} = \text{O} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} = \text{O} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5  \end{array}  $	147		farblose Krystalle					B 21 504
m 5 95	Triphenylborat	$\text{PO}(\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_3$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \text{OH} + \text{P} \text{Cl}_3 = 3 \text{HCl} + \text{PO}(\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_3$	45		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ 1	G 11 69
19 701	Triphenylcarbinol	$  \begin{array}{c}  \text{C}_6\text{H}_5 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} < \text{OH} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{C}_6\text{H}_5  \end{array}  $	$  \begin{array}{c}  \text{C}_6\text{H}_5 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} < \text{H} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{C}_6\text{H}_5  \end{array}  + \text{O} =  \begin{array}{c}  \text{C}_6\text{H}_5 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} < \text{OH} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{C}_6\text{H}_5  \end{array}  $	159		farblose hexagonale Krystalle		1	1	Benzol 1	B 7 1206
248 165	Triphenylcyanurat	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OCN})_3$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \text{O} \text{Na} + 3 \text{Cl} \text{CN} = 3 \text{Na} \text{Cl} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CN})_3$	224		farblose Nadeln	ul.		ul.	Benzol 1	B 3 275
7 123	$\alpha$ -Triphenylguanidin	$  \begin{array}{c}  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} = \text{N} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5  \end{array}  $	$3 \text{CS}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{CS}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{C}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_3$	148		farblose rhombische Prismen	ul.	sl.			Z 1868 513
23 188	$\beta$ -Triphenylguanidin	$  \begin{array}{c}  \text{NH} \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} = \text{N} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2  \end{array}  $	$9 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + 3 \text{CO}_2 + 2 \text{PCl}_3 = 6 \text{HCl} + \text{P}(\text{OH})_3 + 3 \text{C}_{19}\text{H}_{17}\text{N}_3$	131		farblose reguläre Tafeln		1	1	Benzol schw	B 2 622 B 8 294
23 182	Triphenylharnstoff	$  \begin{array}{c}  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} = \text{O} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2  \end{array}  $	$  \begin{array}{c}  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C} = \text{O} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2  \end{array}  $	136		farblose Nadeln					B 17 2093
	Triphenylisomelamin	$  \begin{array}{c}  \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{C}(\text{NH}) \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{C}(\text{NH})  \end{array}  $	$3 \text{CN} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{C}_{21}\text{H}_{18}\text{N}_6$	185		farblose Nadeln	sl.	1	1		B 3 267

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Waa- ser	Alko- hol	Äther	
Sexo-Tri- phenylmel- amin normal			228		farblose rhombische Blättchen	ul.	ul.	sl.	B 21 873
		$(\text{CNCl})_2 + 3 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 3 \text{HCl} +$ Cyanurchlorid							
Triphenol- methan		$\text{OH} \cdot \text{C} (\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}) + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH} (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH})_3$ Aurin	92	358- 359	farblose Prismen	sl.	1	Essig- säure   CHCl <sub>3</sub>	A 166 286 B 5 907
Triphenyl- methan	$\text{CH} (\text{C}_6\text{H}_5)_3$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CHCl}_2 + \text{Hg} (\text{C}_6\text{H}_5)_2 = \text{HgCl}_2 + (\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CH}$ Benzyliden- Quecksilberdiphenyl chlorid $\text{CHCl}_3 + 3 \text{C}_6\text{H}_6 + (\text{AlCl}_3) = 3 \text{HCl} + (\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CH}$ Chloroform Benzol $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} + 2 \text{C}_6\text{H}_6 + (\text{ZnCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CH}$ Benzaldehyd Benzol							
o-Triphenyl- methancar- bonsäure		$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{O} \end{matrix} \text{CO} + \text{NaOH} = (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COONa}$ Diphenylphthalid	161- 162		farblose Nadeln	ul.	1	Ligroin sl.	A 241 364
Triphenyloso- triazon		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzilosazon $3 \text{C}_6\text{H}_5\text{SH} + \text{PSCl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{PS} (\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Thiophenol	122		perlmutter- glänzende Blättchen				B 21 2806
Triphenyl- perthiophos- phat	$\text{PS} (\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$		86		farblose Nadeln	ul.	1	CHCl <sub>3</sub> 	J.pr.Ch 10. 233
Triphenyl- phosphin	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{P}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{PCL}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + 4 \text{Na} = 2 \text{NaCl} + 2 \text{NaBr} + \text{P} (\text{C}_6\text{H}_5)_3$ Phosphoryl- Brombenzol chlorid	79		farblose monokline Tafeln	ul.	sl.	1 Benzol	B 15 802

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Aether		
21 73	Triphenylphosphit	$P(O\text{C}_6\text{H}_5)_3$	$\text{PCl}_5 + 3 \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + 6 \text{Na} = 3 \text{NaCl} + 3 \text{NaBr} + P(\text{C}_6\text{H}_5)_3$ Brombenzol $3 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{PCl}_5 = 3 \text{HCl} + P(\text{OC}_6\text{H}_5)_3$ Phenol			farblose Flüssigkeit		1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 15 1616 A 218 96
	1.3.5-Triphenylpyrazol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \diagdown \text{N}=\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{array} \text{CH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} > \text{CH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{21}\text{H}_{16}\text{N}_2$ Dibenzoylmethan Phenylhydrazin	137- 138		farblose Nadeln oder Tafeln	ul.	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1	B 21 1206
21 73	1.3.5-Triphenylpyrazolin		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Triphenylpyrazol	134- 135		farblose Nadeln	ul.	1	1	Benzol leicht	B 21 1209
166 80 35 07	Triphenylrosanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{C} \\ \diagdown \text{C} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Benzalacetophenon Phenylhydrazin			farblose Krystalle		1	1		B 21 1209 B 10 1847
489 19 577	Triphenylthioureasäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{C} \cdot \text{SH} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$	$2 (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} + 6 \text{Br} = \text{NH}_2 + 6 \text{HBr} + \text{C}_{26}\text{H}_{18} (\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{N}_3$ Diphenylamin o-Toluidin	100		farblose Krystalle					B 10 1847
241 64	Triphenylthiammelin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{C} \cdot \text{SH} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{GSN} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CN} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2 + \text{C}_{21}\text{H}_{17}\text{N}_4\text{S}$ Phenylsenföl Phenylecyanamid	221		farblose Prismen		sl.			B 21 869
21 306	Triphenylthioharnstoff	$\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{NH}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \diagdown \text{S} \\ \diagup \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CS} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{S} \\ \diagup \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{array}$ Phenylsenföl Diphenylamin	152		farblose Nadeln		sl.			B 17 2092
233	Triphenylthiophosphat	$\text{PS}(\text{OC}_6\text{H}_5)_3$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{PSCl}_3 = 3 \text{HCl} + \text{PS}(\text{OC}_6\text{H}_5)_3$ Phenol	49		farblose Nadeln	ul.	1			J.pr.Ch 14.233
15 02	Triphenyltriamidobenzol	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_3$	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_3 + 3 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_2(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_3$ Phloroglucin Anilin	193		farblose Nadeln		sl.	1	Benzol schw.	B 21 1988

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Triphenyltri- thiophosphat	$PO(S \cdot C_6H_5)_3$	$3 C_6H_5SH + POCl_3 = 3 HCl + PO(S \cdot C_6H_5)_3$ Thiophenol	72		farblose Prismen				J. pr Ch 10.233	
Trisulfäthyl- methan	$CH \begin{matrix} \diagup S \cdot C_2H_5 \\   S \cdot C_2H_5 \\ \diagdown S \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$3 C_2H_5SNa + CHCl_3 = 3 NaCl + CH(S \cdot C_2H_5)_3$ Natriummercaptid			hellgelbe Flüssig- keit				B 10 186	
Trithioacet- aldehyd	$S \begin{matrix} \diagup CH(CH_3)S \\   CH(CH_3)S \\ \diagdown CH(CH_3)S \end{matrix} > CH \cdot CH_3$	$3 CH_3 \cdot CHO + 3 H_2S = 3 H_2O + (CH_3 \cdot CHS)_3$ Aldehyd	45— 46		farblose rhombische Nadeln				A 124 114	
Trithioacet- on	$\begin{matrix} CH_3 & & CH_3 \\   & &   \\ CH_2 & - C - S - C - & CH_2 \\ &   &   \\ & S - C - S & \\ &   &   \\ & CH_3 & CH_3 \end{matrix}$	$3 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + 3 H_2S + (HCl) = 3 H_2O + (CH_3 \cdot CS \cdot CH_3)_3$ Aceton	24	225— 230	farblose Nadeln	ul.	1	1	Benzol leicht	B. 22 1088
Trithioal- dehyddioxyd	$SO_2 \begin{matrix} \diagup CH(CH_3)S \\   CH(CH_3)S \\ \diagdown CH(CH_3)S \end{matrix} > CH \cdot CH_3$	$S \begin{matrix} \diagup CH(CH_3)S \\   CH(CH_3)S \\ \diagdown CH(CH_3)S \end{matrix} > CH \cdot CH_3 + 2 O = SO_2 \begin{matrix} \diagup CH(CH_3)S \\   CH(CH_3)S \\ \diagdown CH(CH_3)S \end{matrix} > CH \cdot CH_3$ Trithioaldehyd	112— 116		farblose Nadeln oder Prismen	sl.	1	1		A 222 305
Trithio- aldehydtetr- oxyd	$SO_2 \begin{matrix} \diagup CH(CH_3)SO_2 \\   CH(CH_3)S \\ \diagdown CH(CH_3)S \end{matrix} > CH \cdot CH_3$	$S \begin{matrix} \diagup CH(CH_3)S \\   CH(CH_3)S \\ \diagdown CH(CH_3)S \end{matrix} > CH \cdot CH_3 + 4 O = SO_2 \begin{matrix} \diagup CH(CH_3)SO_2 \\   CH(CH_3)S \\ \diagdown CH(CH_3)S \end{matrix} > CH \cdot CH_3$ Triäthylidensulfid	228— 231		farblose Nadeln	sl.	sl.			A 222 308
Trithio- aldehydtri- sulfon	$\begin{matrix} CH_2 \cdot CH - SO_2 - CH \cdot CH_2 \\   \quad \quad \quad   \\ SO_2 \cdot CH(CH_3) \cdot SO_2 \end{matrix}$	$S \begin{matrix} \diagup CH(CH_3)S \\   CH(CH_3)S \\ \diagdown CH(CH_3)S \end{matrix} > CH \cdot CH_3 + 6 O = \begin{matrix} CH_2 \cdot CH \cdot SO_2 - CH \cdot CH_2 \\   \quad \quad \quad   \\ SO_2 \cdot CH(CH_3) \cdot SO_2 \end{matrix}$ Triäthylidensulfid			farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.	Eisessig 1	B 22 2606
Trithioeyanur- säure	$\begin{matrix} & CN & \\ & / \quad \backslash \\ SH & & SH \\ & \backslash \quad / \\ & CN & \\ & / \quad \backslash \\ & SH & \end{matrix}$	$\begin{matrix} & CH & \\ & / \quad \backslash \\ Cl & & Cl \\ & \backslash \quad / \\ & CN & \\ & / \quad \backslash \\ & Cl & \end{matrix} + 3 NaHS = 3 NaCl + (CNSH)_3$ Cyanurchlorid			gelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.		B 18 2201
Trithioform- aldehyd	$\begin{matrix} CH_3 \cdot S \cdot CH_3 \\   \\ S - CH_2 - S \end{matrix}$	$3 CH_2 O + 3 H_2S = 3 H_2O + \begin{matrix} CH_3 \cdot S \cdot CH_3 \\   \\ S \cdot CH_2 \cdot S \end{matrix}$ Formaldehyd	216		farblose quadratische Prismen	ul.	sl.	sl.	Benzol 1	B 23 67
		$3 CH_2 J_2 + 3 K_2 S = 6 KJ + \begin{matrix} CH_3 \cdot S \cdot CH_3 \\   \\ S \cdot CH_2 \cdot S \end{matrix}$ Dijodäthan								

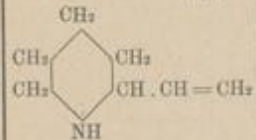
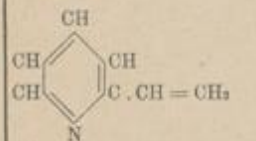
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Trithio- glycerin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{SH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Cl} \\   \\ \text{CHCl} + 3\text{KHS} = 3\text{KCl} + \text{CH}_2\text{SH} \\   \\ \text{CH}_2\text{Cl} \\   \\ \text{CH}_2\text{SH} \end{array}$ <p>Trichlorhydrin</p>			farblos Syrup	ul.	1	ul.	A 124 221	
Trithiokohlen- säurediäthyl- ester	$\begin{array}{c} \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{C} = \text{S} \\   \\ \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CSCl}_2 + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{SNa} = 2\text{NaCl} + \text{CS}$ <p>Thiophosgen Natriummereaptid</p>	240		farbloses Oel	ul.	1	1	B 20 2385	
Trithiokohlen- saures Na- trium	$\begin{array}{c} \text{SNa} \\   \\ \text{CS} \\   \\ \text{SNa} \end{array}$	$\text{Na}_2\text{S} + \text{CS}_2 = \text{Na}_2\text{CS}_3$			braun- gelbe Krystalle	1	1		A 123 67	
Tropasäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5\text{NO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$ <p>Atropin Tropin</p>	117- 118		farblose Nadeln oder Tafeln	1		Benzol unl.	A 138 233	
Tropin	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{Cl} \\ \text{COOH} \end{array} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$ <p>β-Chlorhydratropasäure</p>			farblose Tafeln	1	1		B 14 237	
Tropin	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}$	$\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}$ <p>Atropin Tropasäure</p>	62	229	farblose Tafeln	1	1		A 128 281	
Tyrosin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array} \end{array}$	beim Kochen von Hornspänen mit H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	235		seiden- glänzende Nadeln	sl.	sl.	ul.	Z 1867 436	
Überchlor- säureäthyl- ester	$\text{ClO}_4 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2 + [\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{SO}_2\text{O}]_2\text{Ba} = 2\text{BaSO}_4 + \text{ClO}_4 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ <p>Barium- äthylschwefelsaurer perchlorat Baryt</p>			farbloses Oel				A 124 124	
Umbelliferon	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{O} - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array} + \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}(\text{OH})\text{COOH} \end{array} = \text{H} \cdot \text{COOH} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{O} - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array}$ <p>Resorcin Apfelsäure</p>	223- 224		farblose Nadeln	sl.	1	sl.	B 17 932	
Umbellsäure	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array}$	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{O} - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array} + \text{KOH} = \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOK} \end{array}$ <p>Umbelliferon</p>			gelbliches Pulver	sl.	1	ul.	Benzol unl.	B 12 994
Undekan normal	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_9 \cdot \text{COOH} + 6\text{HJ} = 6\text{J} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CH}_3$ <p>Undecylsäure</p>	-26.5	194.5	farblose Flüssig- keit				B 15 1697	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Undekylensäure	$\text{CH}_3 = \text{CH} \begin{matrix} \text{(CH}_2\text{)}_9 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_{18}\text{H}_{34}\text{O}_2 = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_2 = \text{CH} \begin{matrix} \text{(CH}_2\text{)}_9 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Ricinolsäure	24,5	275	farblose Krystalle					B 10 2035
Undekylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_9 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{COOH}$ Undekylensäure	28,5	228 (160 mm)	weisse Krystallmasse					B 11 2219
Unterechlorigsäureäthylester	$\text{ClO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{Cl}_2 + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OCl}$ Aethylalkohol		36	gelbe Flüssigkeit			1		B 18 1768 B 19 859
Unterechlorigsäuremethylester	$\text{ClO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{OH} + \text{Cl}_2 + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3\text{OCl}$ Methylalkohol		12 (726 mm)	farblose Flüssigkeit					
m-Uramidobenzoensäure	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \cdot \text{HCl} + \text{KCNO} = \text{KCl} + \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Salzsäurem-Amidobenzoensäure	200		farblose Nadeln	sl.	sl.	sl.		A 153 84
		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} \frac{1}{3} + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_3$ m-Amidobenzoensäure Harnstoff								B 2 47
p-Uramidobenzoensäure	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{matrix} \frac{1}{4} + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_3$ p-Amidobenzoensäure Harnstoff			farblose Blättchen	ul.	sl.			J pr Ch 5.369
β-Uramidocrotonsäureäthylester	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH} \cdot \text{COO} \end{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_3 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Acetessigester Harnstoff	165- 166		farblose Nadeln	ul.	1	1		A 229 5
Uramidodinitrophenol	$\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{(NO}_2\text{)}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{(NO}_2\text{)}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \end{matrix} + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_7\text{H}_5\text{N}_4\text{O}_6$ Pikraminsäure Harnstoff			hellgelbe Blättchen	sl.	1			J pr Ch 5.1
o-Uramidozimmtsäure	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{KNCO} = \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOK} \end{matrix}$ o-Amidozimmtsäure			hellgelbe Nadeln	sl.				B 23 3341
Uramil	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_8\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_7 + \text{NH}_4\text{Cl} = \text{C}_8\text{H}_3\text{N}_5\text{O}_6 + \text{HCl} + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{NH}_2$ Alloxantin Alloxan			farblose Nadeln	ul.				A 26 310



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
		$\text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{SO}_4 +$ <p align="center">Thionursaures Ammoniak <span style="float:right"><math>\text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CH} \cdot \text{NH}_2</math></span></p>								A 26 310
Uramilsäure	$\text{C}_6\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_7$	$\text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2\text{SO}_4 + 3\text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_7$ <p align="center">Thionursaures Ammoniak</p>			farblose Prismen	sl.				A 26 314
Urethan	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagup \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{Cl} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagup \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ <p align="center">Chlorameisen- säureester</p>	49— 50	180	farblose Blättchen	1	1	1	Lägerin sl.	A 10 284
		$\text{CONH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagup \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ <p align="center">Cyansäure</p>								A 54 370
Urethan- benzoessäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} \cdot 1. + \text{Cl} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ <p align="center">m-Amidobenzoessäure Chlorameisen- ester</p>		189	farblose Blättchen	sl.	1	1		Z 1868 650
Uroxansäure	$\text{C}_5\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_4$	$\text{C}_5\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O} = \text{C}_5\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_4$ <p align="center">Harnsäure</p>			farblose Tetraeder	sl.		ul.		A 78 286
(s) Uvitinsäure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \cdot 1. \\ \text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{c} \text{COOH} \cdot 3. \\ \text{CH}_3 \cdot 5. \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_3 + 6\text{O} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{c} (\text{COOH})_2 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ <p align="center">Mesitylen</p>	287— 288		farblose Nadeln	sl.	1	1		A 147 295
Valeraldehyd	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHO}$	$\text{H} \cdot \text{COO} \cdot \text{Ca} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COO} \\ \text{CH}_2 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COO} \end{array} \text{Ca} = 2\text{CaCO}_3 + 2\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CHO}$ <p align="center">Ameisensäurer valeriansaurer Kalk</p>		103.5	farblose Flüssig- keit					A 159 70
Valeriansäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COONH}_4$ <p align="center">Butylecyanid</p> $\text{CH}_3\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{J} + 2\text{Ag} = 2\text{AgJ} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH}$ <p align="center">β-Jodpropionsäure Aethyljodid</p> $\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + 2\text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH}$ <p align="center">β-Acetylpropionsäure</p> $(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{Ca} = \text{CaCO}_3 + [(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}$ <p align="center">Isovaleriansaurer Kalk</p>	—18 —20	186— 186.5	farblose Flüssig- keit	1			A 159 58 Z 1869 342	
Valeron	$[(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}$			181— 182	farblose Flüssig- keit					A 208 110 B 5 600

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Valerylen	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{KOH} = 2 \text{KCl} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ Methylpropylketonchlorid	55,5-56		farblose Flüssigkeit				J. pr. Chem. 37, 387
Vanillin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CHO} & 1. \\   & \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 3. \\   & \\ \text{OH} & 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{CHCl}_3 + 4 \text{NaOH} = 3 \text{NaCl} + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CHO} \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{ONa} \end{matrix}$ Guajakol Chloroform $\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix} + 7 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Engenol	80-81	285	farblose monokline Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 B 9 424 B 9 273
Vanillinsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COOH} & 1. \\   & \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 3. \\   & \\ \text{OH} & 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CHO} \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{matrix}$ Vanillin	207		farblose Nadeln	sl.	1	sl.	B 8 1123
Vanillylalkohol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} & 1. \\   & \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 3. \\   & \\ \text{OH} & 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CHO} & 1. \\   & \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 3. \\   & \\ \text{OH} & 4. \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{matrix}$ Vanillin	115		farblose Prismen	1	1	1	B 8 1125
Veratrol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 1. \\   & \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 2. \end{matrix}$	(3) $\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} (1) = \text{CO}_2 + \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$ (4) $\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} (1) = \text{CO}_2 + \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$ Veratrumsäure $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 1. \\   & \\ \text{OK} & 2. \end{matrix} + \text{CH}_3\text{J} = \text{KJ} + \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$ Guajakolkalium	+15	205-206	farblose Flüssigkeit				A 108 60 A 152 74
Veratrumsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COOH} & 1. \\   & \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 3. \\   & \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COOH} & 1. \\   & \\ \text{OH} & 3. \\   & \\ \text{OH} & 4. \end{matrix} + 2 \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{KOH} = 2 \text{KJ} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Protokatechusäure	179,5		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 159 241
Victoriablau B	$\begin{matrix} (\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \\ (\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{NH} \\   \\ \text{Cl} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{HCl}$ Tetramethyldiamidobenzophenon Phenyl- $\alpha$ -naphthylaminchlorhydrat $\begin{matrix} (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \\ (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{NH} \\   \\ \text{Cl} \end{matrix}$			{broncefarbene Blättchen	sl.	1	sl.	B. 22 1889

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Victoriablau IVR	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_{10}\text{H}_6\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{Cl} \end{matrix}$	$\text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 - \text{HCl} \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_3\text{Cl}$ Tetramethyldiamido- benzophenon      Methylphenyl $\alpha$ - naphthylaminchlorhydrat			metall- glänzende Blättchen				B. 22 1900
Vinyläthyl- carbinol	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnO} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_2\text{H}_6$ Acrolein		114- 114.5	farblose Flüssig- keit				J 16.319
Vinylchlorid	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{Cl}$	$\text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{Cl}$ Aethylenchlorid		-18 -15	Gas				A14.28
Vinyldi- acetonamin	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$ Aceton      Aldehyd		27 199- 200	farblose Flüssig- keit	1			A 178 326
Vinylpiperidin		$\begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CH} \text{---} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_9 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ $\alpha$ Pipocolyalkin		146- 148	farblose Flüssig- keit	1			B. 22 2587
Vinylpyridin		$\begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \text{---} \text{CH} \text{---} \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{N} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ $\alpha$ Picolyalkin		158- 159	farblose Flüssig- keit	ul.	1	1	B. 22 2585
Violursäure	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{C} = \text{N} \cdot \text{OH}$	$\text{C}_8\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_6 + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_8\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_4 + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{C} = \text{NOH}$ Hydurilsäure      Alloxan			farblose trimetrische Krystalle	1	1		A 127 200 B 16 1133
Weinsäure inaet.	$\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$ $\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_4\text{H}_7\text{N}_3\text{O}_4 + \text{NH}_3 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{C} = \text{N} \cdot \text{OH}$ Alloxan      Hydroxyl- amin		140- 143	farblose rectanguläre Tafeln	1			J 1853 423
		aus weinsaurem Cinchonin							

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Littera- tur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Weinsäure rechts	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{OH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_4\text{H}_8(\text{OH})_4 + 4 \text{O} = \text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6 + 2 \text{H}_2\text{O}$ Erythrit							Z 12 209
		$\begin{array}{c} \text{CH Br} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH Br} \cdot \text{COOH} \end{array} + 2 \text{Ag OH} = 2 \text{Ag Br} + \begin{array}{c} \text{CH (OH)} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH (OH)} \cdot \text{COOH} \end{array}$ Dibrombernstein- säure							A Spl 2.242
		$\text{CCl}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH Br} \cdot \text{CH Br} \cdot \text{COOH} + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{CH Cl}_2 + 2 \text{HBr} + \text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6$ Trichloracetyl-dibrompropionsäure in Trauben, Vogelbeeren etc.					farblose monokline Säulen	1	1
Weinsäure- diphenyl- hydrazid	$\begin{array}{c} \text{CH (OH)} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH (OH)} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH (OH)} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH (OH)} \cdot \text{COOH} \end{array} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_4$ Phenylhydrazin Weinsäure	226		farblose Blättchen				A 236 195
Wismuth- trimethyl	$\text{Bi (CH}_3)_3$	$2 \text{Bi Br}_3 + 3 \text{Zn (CH}_3)_2 = 3 \text{Zn Br}_2 + \text{Bi (CH}_3)_3$ Zinkmethyl		110	farblose Flüssig- keit				B 20 1517
Xanthin	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{NH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} - \text{C} = \text{N} \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{CO}$	$11 \text{CNH} + 4 \text{H}_2\text{O} = 3 \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_2 + \text{C}_6\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_2$ Methylxanthin			weisses Pulver	sl.	ul.		B1 42.142 A 108 141
		$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{NH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{NH} = \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{C} = \text{N} \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{CO} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_2$ Guanin							
Xanthogen- amid	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CS} \\   \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CS}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SH} + \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CS} \\   \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Aethylxanthogensäure- äthylester		38	monokline Pyra- miden	sl.	1	1	A 75 128
Xanthogen- anilid	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C} = \text{S} \\   \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CNS C}_6\text{H}_5 + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C} = \text{S} \\   \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Phenylsenfö		71- 72	farblose trikline Säulen				B 2 120
Xantho- purpurin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{CO} \diagup \end{array} \text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \diagdown \\ \diagdown \text{OH} \diagup \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{CO} \diagup \end{array} \text{C}_6\text{H} \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \diagdown \\ \diagdown \text{OH} \diagup \end{array} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{CO} \diagup \end{array} \text{C}_6\text{H}_2 (\text{OH})_2$ Purpurin		262- 263	gelbrote Nadeln	sl.	1	Benzol 1	B1 4 12

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
						Wasser	Alkohol	Aether		
Xenylenpicazin	$\text{C}_6\text{H}_4 - \text{C} - \text{N} - \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{C}_6\text{H}_4 - \text{C} - \text{N} - \text{CH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 - \text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} - \text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} - \text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Phenanthren- $\text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ chinon Propylen-diamin	127-128		weisse Nadeln	ul.	sl.	sl.	Benzol 1	B. 21 2362
Xeronsäureanhydrid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{COOH} + 4 \text{Ag} = 4 \text{AgBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} > \text{O} + \text{H}_2\text{O}$ Dibrombuttersäure $2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{CO} \end{matrix} > \text{O} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} > \text{O}$ Citrakonsäureanhydrid		292	farblose Flüssigkeit	sl.	1	1		A 239 277  A 188 59
m-Xylalptalid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \\ / \backslash \\ \text{CO} \end{matrix} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \backslash \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ / \backslash \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \\ / \backslash \\ \text{CO} \end{matrix} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ Toluyllessigsäure Phtalsäureanhydrid	152-153		gelbliche Nadeln		sl.			B 23 3159
m-Xylalptalimidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \\ / \backslash \\ \text{CO} \end{matrix} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \\ / \backslash \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \\ / \backslash \\ \text{CO} \end{matrix} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \\ / \backslash \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$ m Xylalptalid		165	gelbliche Nadeln		1			B 23 3161
v-o-Xylenol	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \backslash \text{CH}_3 \text{ 2.} \\ \text{OH} \text{ 3.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \backslash \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{HNO}_2 = \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \backslash \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$ o-Xylidin	75	218	farblose Nadeln					B 18 2562
o-Xylenol	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \backslash \text{CH}_3 \text{ 2.} \\ \text{OH} \text{ 4.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \backslash \text{CH}_3 \text{ 2.} \\ \text{HSO}_3 \text{ 4.} \end{matrix} + \text{KOH} = \text{KH SO}_3 + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \backslash \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$ o-Xylylsulfosäure	62.5	225	farblose Oktaeder					B 11 28
v-m-Xylenol	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \backslash \text{OH} \text{ 2.} \\ \text{CH}_3 \text{ 3.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \backslash \text{H SO}_3 \text{ 2.} \\ \text{CH}_3 \text{ 3.} \end{matrix} + \text{KOH} = \text{KH SO}_3 + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \backslash \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$ v-m-Xylylsulfosäure	74.5	211-212	farblose Blättchen	1				B 11 26

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther		
m-Xylenol		$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{OH}) + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{OSO}_2\text{H}) + \text{H}_2\text{O}$ m-Xylolsulfosäure	26	211.5	farblose Nadeln	sl.				B 11 28
s-m-Xylenol		$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{OH}) + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{OH})(\text{NO}_2) + \text{H}_2\text{O}$ s. m.-Xylidin	68	219.5	farblose Nadeln					B 18 262
p-Xylenol		$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{OH}) + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{OSO}_2\text{H}) + \text{H}_2\text{O}$ p-Xylolsulfosäure	74.5	211.5	farblose Nadeln					B 11 26
(v-) o-Xylidin		$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{NO}_2) + 6\text{H} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{NH}_2)$ Nitro-o-xylol		223	farblose Flüssigkeit					B 18 2671
(a) o-Xylidin		$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{NO}_2) + 6\text{H} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{NH}_2)$ Nitro-o-xylol	49	226	glas- glänzende Tafeln	sl.				B 17 160
m-Xylidin sym.		$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{NO}_2) + 6\text{H} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{NH}_2)$ v. m-Nitroxylol		216	farblose Flüssigkeit					B 17 2430
m-Xylidin unsym.		$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{NO}_2) + 6\text{H} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2(\text{NH}_2)$ a m-Nitroxylol		221	farblose Flüssigkeit					A 144 273

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt v	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur	
						Wasser	Alkohol	Äther			
p-Xylidin		$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \text{ 1.} \\ \searrow CH_3 \text{ 4.} \end{matrix} \cdot NO_2 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \\ \searrow CH_3 \end{matrix} + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \\ \searrow CH_3 \end{matrix} \cdot NH_2$				220- 221	farblose Flüssigkeit				B 11 1537
Xyliton	$C_{10}H_{18}O$	$4 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + (HCl) = 3 H_2O + C_{10}H_{18}O$ Aceton				251- 252	gelbliches Öl	ul.	1	1	B 15 589
Xylochinolin-sulfosäure		 Xylidinsulfosäure + $\begin{matrix} CH_2.OH \\   \\ CH.OH \\   \\ CH_2.OH \end{matrix}$ Glycerin + 4 O = 4 H <sub>2</sub> O +					weiße Prismen			Eisessig 1	B. 21 3156
o-Xylol	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \text{ 1.} \\ \searrow CH_3 \text{ 2.} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow Br \text{ 1.} \\ \searrow CH_3 \text{ 2.} \end{matrix} + CH_3J + 2 Na = NaBr + NaJ + C_6H_4 (CH_3)_2$ o-Bromtoluol Methyljodid				28 142- 143	farblose Flüssigkeit				A 170 117
m-Xylol	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \text{ 1.} \\ \searrow CH_3 \text{ 3.} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow J \text{ 1.} \\ \searrow CH_3 \text{ 3.} \end{matrix} + CH_3J + 2 Na = 2 NaJ + C_6H_4 (CH_3)_2$ m-Jodtoluol Methyljodid				54- 53	140 farblose Flüssigkeit				A 192 200
p-Xylol	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \text{ 1.} \\ \searrow CH_3 \text{ 4.} \end{matrix}$	$C_6H_5CH_3 + CH_2Cl + (AlCl_3) = HCl + C_6H_4 (CH_3)_2$ Toluol Methylchlorid				15 136- 137	137 farblose Flüssigkeit				A 136 303
m-Xylolstyrol	$C_6H_5 \cdot \overset{(1)}{CH} \cdot \overset{(3)}{CH_2} \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$ 	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \text{ (1)} \\ \searrow CH_3 \text{ (3)} \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CH = CH_2 = C_6H_5 \cdot \overset{(1)}{CH} \cdot \overset{(3)}{CH_2} \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$ m-Xylol Syrol				311- 312	farbloses Öl	ul.	1	1	B. 23 8281

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wes- ser	Alko- hol	Äther	
o-Xylylaeet- amid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{COONa} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{NaCl} +$ o-Xylylaminchlorhydrat $2 \text{CH}_3\text{COOH} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	69		farblose Nadeln	ul.	1	1	B 21 578
o-Xylylamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} C_6H_4 + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ o-Xylylphthalimid $+ C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} \text{HCl}$		202	farbloses Öel	sl.	sl.	1	B 21 577
m-Xylylamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4 + 2 \text{H}_2\text{O} = C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Xylylphthalimid		201- 202	wasserhelle Flüssig- keit			1 1	B. 21 2701
o-Xylylen- chlorid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Cl} \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{HCl} + 2 \text{PCl}_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Cl} \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{matrix}$ o-Xyloi	54- 55	239- 241	farblose monokline Krystalle			1 1	CHCl <sub>3</sub> leicht
m-Xylylen- cyanid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Br} \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix} + 2 \text{KCN} = 2 \text{KBr} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{matrix}$ m-Xylylenbromid	28- 29	305- 306	farblose Krystalle	ul.	1	1	ul. Ligroin
p-Xylylen- cyanid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{matrix}$	analog aus p-Xylylenbromid		96	farblose Prismen				B 21 43
m-Xylylen- diäthyläther	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Br} \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix} + 2 \text{KOH} + 2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} = 2 \text{KBr} + 2 \text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ m-Xylylenbromid		246- 248	farblose Flüssig- keit				
o-Xylylen- diamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4 \end{matrix} + 2 \text{HCl} + 4 \text{H}_2\text{O} = 2 C_6H_4 (\text{COOH})_2 +$ o-Xylylendiphtalimid $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \text{HCl} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \text{HCl} \end{matrix}$			farblose Flüssig- keit				B 21 581
m-Xylylen- diamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4 \end{matrix} + 4 \text{H}_2\text{O} = 2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Xylylendiphtalimid		245- 248	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	B. 21 2705
o-Xylylen- diphtalimid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Cl} \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{matrix} + 2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NK} = C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4 \end{matrix} + 2 \text{KCl}$ o-Xylylenchlorid Phtalimidkalium		253	weisse Nadeln	ul.			B 21 578



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
m-Xylylendiphtalimid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{N} \langle \text{CO} \\ \text{CO} \rangle C_6H_4 \\ \text{CH}_2 \text{N} \langle \text{CO} \\ \text{CO} \rangle C_6H_4 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{Br} \\ \text{CH}_2 \text{Br} \end{matrix} + 2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NK} = 2 \text{KBr} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{N} \langle \text{CO} \\ \text{CO} \rangle C_6H_4 \\ \text{CH}_2 \text{N} \langle \text{CO} \\ \text{CO} \rangle C_6H_4 \end{matrix}$ m-Xylylenbromid	237		farblose Nadeln	ul.			B 21 2705
o-Xylylsulfid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{S}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{Br} \\ \text{CH}_2 \text{Br} \end{matrix} + 2 \text{KHS} = 2 \text{KBr} + \text{H}_2\text{S} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{S}$ o-Dibrom-m-Xylol	+ 2		farbloses Öl			Eisessig 1	B 17 1824
o-Xylylharnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{CH}_3 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \rangle C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \text{KCNO} = \text{KCl} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{CH}_3 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \rangle C_6H_4$ o-Xylylaminchlorhydrat	172- 173		farblose Tafeln	sl.	1		B 21 578
m-Xylylharnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot C_6H_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \rangle C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \text{KCNO} = \text{KCl} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot C_6H_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \rangle C_6H_4$ m-Xylylamin Kaliumcyanat	148		farblose Nadeln		1		B 21 2793
m-Xylylharnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot C_6H_4(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} \rangle C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \text{KCNO} = \text{KCl} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot C_6H_4(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} \rangle C_6H_4$ m-Xylyldinchlorhydrat	186		farblose Nadeln	ul.			B 3 225
p-Xylyldiamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}=\text{NH} \text{ 1.} \\ \text{CH}=\text{NH} \text{ 4.} \end{matrix} \rangle C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \text{ 1} \\ \text{CHO} \text{ 4} \end{matrix} + 2 \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}=\text{NH} \\ \text{CH}=\text{NH} \end{matrix} \rangle C_6H_4$ Terephthalaldehyd			farblose Krystalle	sl.	sl.		B 19 576
m-Xylylmalonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{ (1)} \\ \text{CH}_2 \text{ CH} \langle \text{COOH} \\ \text{COOH} \rangle \text{ (3)} \end{matrix} \rangle C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \text{Br} \end{matrix} + \text{CHNa} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} = \text{NaBr} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \text{ CH} \langle \text{COO C}_2\text{H}_5 \rangle \end{matrix} \rangle C_6H_4$ m-Xylylbromid Natriummalonsäureester	133		farblose Rhomboeder	sl.	1		B 23 110
m-Xylylphenylharnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot C_6H_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix} \rangle C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{NH}_2 + C_6H_5 \cdot \text{N}=\text{CO} = C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot C_6H_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix} \rangle C_6H_4$ m-Xylylamin Carbanil	131		weisse Nadeln	ul.	1	1	B 21 2703
o-Xylylphthalaminsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CONH}-\text{CH}_2 \\ \text{COOH} \text{ CH}_2 \end{matrix} \rangle C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{N} \langle \text{CO} \\ \text{CO} \rangle C_6H_4 + \text{NaOH} = C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{NaCOO} \\ \text{CH}_2 \text{NH CO} \end{matrix} \rangle C_6H_4$ o-Xylylphthalimid	156		farblose Nadeln	sl.			B 21 2700

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
m-Xylylphtalaminssäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CO.NH.CH}_2.\text{C}_6\text{H}_4.\text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2.\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 + \text{KOH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2.\text{NH.CO.C}_6\text{H}_4.\text{COOK} \end{matrix}$ m-Xylylphtalimid		181	farblose Nadeln	sl.	1		B 21 2700
o-Xylylphtalimid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2.\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NK} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2.\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 + \text{KBr}$ Phtalimidkalium o-Xylylbromid		148- 149	weisse Prismen	ul.	sl.		B 21 2700
m-Xylylphtalimid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2.\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NK} = \text{KBr} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2.\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$ m-Xylylbromid Phtalimidkalium		117- 118	weisse sechseit. Nadeln	sl.	1		B 21 2700
o-Xylylsenföf	$\text{C} = \text{SN} - \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2.\text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CS}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{C} = \text{SN} - \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$ o-Xylylamin		256	farbloses Öel		1		B 21 578
o-Xylylthioharustoff	$\text{C} = \begin{matrix} \text{NH}_2.\text{CH}_2 \\ \text{NH}.\text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2.\text{NH}_2.\text{HCl} \end{matrix} + \text{KCNS} = \text{KCl} + \text{C} = \begin{matrix} \text{NH}_2.\text{CH}_2 \\ \text{NH}.\text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$ o-Xylylaminchlorhydrat		167	weisse Nadeln	sl.			B 21 578
m-Xylylthioharustoff	$\text{C} = \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}.\text{CH}_2.\text{C}_6\text{H}_4.\text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2.\text{NH}_2.\text{HCl} \end{matrix} + \text{CSN.NH}_2 = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C} = \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}.\text{CH}_2.\text{C}_6\text{H}_4.\text{CH}_2 \end{matrix}$ m-Xylylamin Rhodanammonium		112	weisse Nadeln	sl.	1		B 21 2702
Zimmtaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH} = \text{CH}.\text{CHO}$	$(\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH} = \text{CH}.\text{COO})_2\text{Ca} + (\text{H}.\text{COO})_2\text{Ca} = 2\text{CaCO}_3 + 2\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH} = \text{CH}.\text{CHO}$ Zimmtsaurer Kalk Ameisensäurer Kalk		128- 130 20 mm	farblose Flüssigkeit	ul.			A 100 105
Zimmtaldehyddithioglykolsäure	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH} = \text{CH} \begin{matrix} \text{H} \\ \text{H} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{S.CH.COOH} \\ \text{S.CH.COOH} \end{matrix}$	$2\text{SH}.\text{CH}_2.\text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5.\text{CH} = \text{CH}.\text{CHO} = \text{C}_6\text{H}_5.\text{CH} = \text{CH} \begin{matrix} \text{H} \\ \text{H} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{S.CH}_2.\text{COOH} \\ \text{S.CH}_2.\text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ Thioglykolsäure Zimmtaldehyd		142- 143	weisse Blättchen	sl.		Benzol ul.	
Zimmtdiazoesigsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix}   \\ \text{CH}-\text{N} \\   \\ \text{CH}-\text{N} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \text{CH}.\text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix}   \\ \text{CH} \\    \\ \text{CH} \\   \\ \text{COO CH}_3 \end{matrix} + \text{N} \begin{matrix} \diagup \\ \text{CH}.\text{COO CH}_3 \\ \diagdown \end{matrix} = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix}   \\ \text{CH}-\text{N} \\   \\ \text{CH}-\text{N} \\   \\ \text{COO CH}_3 \end{matrix}$ Diazoesigester Zimmtsäureester		178	farblose Nadeln	sl.	1 1		B 21 2644

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litt- ratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
Zimmtsäure	$C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CHO + (CH_3CO)_2O = CH_3 \cdot COOH + C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot COOH$ Benzaldehyd Essigsäureanhydrid $CH \cdot COO C_6H_5 = CO_2 + C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot COO C_6H_5$ $CH \cdot COO C_6H_5$ Fumarsäurediphenylester	133	300	farblose monokline Säulen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> sl. J.1877 789 B 18 1948
Zimmtsäure- thienylketon	$C_4H_5S \cdot CO \cdot CH=CH \cdot C_6H_5$	$C_4H_5S \cdot CO \cdot CH_3 + C_6H_5 \cdot CHO = H_2O + C_4H_5S \cdot CO \cdot CH=CH \cdot C_6H_5$ Acetothienon Benzaldehyd	80		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	Ligroin ul. B 19 2895
Zinkäthyl	$Zn (C_2H_5)_2$	$2 C_2H_5 J + Zn = ZnJ_2 + Zn(C_2H_5)_2$ Aethyljodid	-28	118	farblose Flüssig- keit				Bl 2 51
Zinkmethyl	$Zn (CH_3)_2$	$2 CH_3 J + Zn = ZnJ_2 + Zn (CH_3)_2$ Methyljodid	-40	46	farblose Flüssig- keit				A 130 118
Zimmtetra- phenyl	$Sn(C_6H_5)_4$	$Sn Cl_4 + 4 C_6H_5 Cl + 8 Na = 8 NaCl + Sn(C_6H_5)_4$ Chlorbenzol	225- 226	über 420	farblose Prismen	ul.	sl.	sl.	Patrol- äther unl. B 22 2916
	$CH_3 \cdot C=CH \cdot C \cdot CH_3$ $\begin{array}{c} O \quad N \\ \diagdown \quad / \\ \quad \quad \quad \end{array}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 + NH_2OH = 2 H_2O + CH_3 \cdot C=CH \cdot C \cdot CH_3$ Acetylaceton Hydroxylamin		141- 142	farblose Flüssig- keit				A ch 12.215
	$C_7H_5O \cdot CO \cdot C \quad C \cdot CO \cdot OC_2H_5$ $\begin{array}{c} NO \quad ON \\ \diagdown \quad / \\ \quad \quad \quad \end{array}$	$2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + 2 HNO_3 = 2 CH_3 \cdot COOH + 2 H_2O + C_7H_5O \cdot CO \cdot C \cdot CO \cdot OC_2H_5$ Acetessigester			gelbliches Öl	ul.	1	1	A 222 48
	$CH_3 \cdot CO \cdot CH=C \begin{array}{l} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH=CH \cdot CH_3 \end{array}$	$C_6H_5N \begin{array}{l} \diagup COO C_2H_5 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{array} + 2 HCl + H_2O = NH_3 + 2 CO_2 + 2 C_2H_5Cl + C_6H_5N$ Hydrocollidindicarbon- säureester		208- 209	farblose Flüssig- keit				A 215 48
	$NH_2 \cdot C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup CH \\ \diagdown CH_2 \end{array} C \cdot CH_3$	$C_6H_5 \begin{array}{l} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH=C \begin{array}{l} \diagup CH_3 \\ \diagdown CHO \end{array} \end{array} + 8 H = 3 H_2O + C_{10}H_{17}N$ o-Nitro-α-methylzimmtaldehyd		98 271- 272 (418 mm)	farblose Blättchen				B 19 1249
	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{array} C$ $C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{array}$	$2 C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{array} + CNJ = NH_2J + C_{10}H_{17}N_4$ o-Phenylendiamin			goldgelbe Nadeln		1		B 9 778
	$C_6H_5 \cdot C=N$ $\begin{array}{c} S \\ \diagdown \quad / \\ \quad \quad \quad \end{array}$ $C_6H_5 \cdot C=N$	$2 C_6H_5 \cdot CS \cdot NH_2 + 4 J = 4 HJ + 8 + \begin{array}{c} C_6H_5 \cdot C=N \\ S \\ \diagdown \quad / \\ \quad \quad \quad \end{array}$ Thiobenzamid		90	farblose Nadeln		1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 B 2 646



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
	$\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}=\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{Br}_2 + 4 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HBr} + \text{H}_2\text{O}$ Dibromacetophenon Phenylhydrazin $\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $+ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}=\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	148		gelbe Prismen	ul.	1		B. 21 2597
	$\text{C}_{22}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{O}_4$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{cases} \text{OH} & 1. \\ \text{CHO} & 2. \end{cases} + \text{NH}_4\text{CN} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{22}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{O}_4$ Salicylaldehyd Cyanammonium	143		hellgelbe Nadeln	ul.	1	1	B. 6 341
	$\text{C}_{21}\text{H}_{15}\text{N}_6$	$4 \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 6 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} +$ Chloraceton Phenylhydrazin $2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{21}\text{H}_{15}\text{N}_6$	157- 158		gelbe Krystalle				B. 21 2496
	$\text{C}_{20}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{O}_3$	$4 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{cases} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{cases} + 2 \text{NH}_3 + \text{HCN} = 5 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{O}_3$ Salicylaldehyd	168		rote Nadeln	ul.	1		B. 6 341

En

Aetl

Chem.

Scher

E. Merz

Aetl

E. Saeh

Aetl

\*Verein

hall

Ala

Dr. Fr.

Alk

Chem.

b. Dr

Alu

Alumit

Hem

Alumit

schu

Am

E. de J

Königs

Am

R. Eln

An

\*Leopo

Am

Chem.

Sche

Oester

meta

(unf)

An

C. F. I

Chem.

Schö

An

Brüder

E. de J

Königs

App

\*Deuts

Frie

\*Thom

\*W. H

\*Oscar

\*L. Ser

\*Gusta

\*Thom

Musl

App

Dr. G.



# Empfehlenswerthe Bezugsquellen für Chemische Artikel. (Auszug aus der Chemiker-Zeitung.)

(Die mit \* versehenen Firmen sind im Inseratenanhang vertreten.)

**Aether, Alkoholpräparate.**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
E. Merck, Darmstadt.

**Aetherische Oele.**  
E. Sachsse & Co., Leipzig-Reudnitz.

**Aetzkali.**  
\*Verein, ehem. Fabriken zu Leopoldshausen bei Stassfurt.

**Alaun.**  
Dr. Fr. Möller, chem. Fabr. Eisleben.

**Alkohol, absol.**  
Chem. Fabrik Cotta, E. Heuer, Cotta b. Dresden u. Aussig i. Böh.

**Aluminium.**  
Aluminium- u. Magnesium-Fabrik Hemelungen b. Bremen.  
Aluminium-Industrie-Actien-Gesellschaft Neuhäusen (Schweiz).

**Ammoniak und -Salze.**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.

**Amylalkohol.**  
R. Eisenmann, Berlin O 87.

**Anilinfarben.**  
\*Leopold Cassel u. Co., Frankfurt a. M.

**Antichlor.**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
Oesterreich, Verein f. chemische u. metallurg. Product., Aussig u. E. (unterschwefligsaures Natron).

**Antifebrin (Acetanilid).**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schötensack, Ludwigshafen a. Rh.

**Antimonpräparate.**  
Bödel Fuchs, Prag.  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.

**Apparate, chem. u. pharm.**  
\*Deutsche Steinzeugwaaren-Fabrik Friedrichsfeld (Baden).  
\*Thonwaarenwerk Bettenhausen.  
\*W. Haldenwanger, Charlottenburg.  
\*Oscar Leuner, mech. Inst., Dresden.  
\*L. Scriba, Höchst a. Main.  
\*Gustav Kleemann, Hamburg.  
\*Thonwaarenfabrik Carl Lehmann, Munkas, Ober-Lausitz.

**Apparate für Galvanochemie.**  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**Armaturen.**  
\*Aug. Schnakenberg, Barmen-Bittershausen.

**Autoclaven.**  
\*L. Scriba, Höchst a. Main.

**Baldriansäure.**  
E. Merck, Darmstadt.

**Baryumsuperoxyd.**  
Dr. Friedrich u. Co., Erfenschlag.

**Beinschwarz.**  
\*Theodor Schwierz, Urdingen a. Rh.

**Benzine.**  
Chemische Fabrik Eisenbüttel Dr. Reuss u. Co., Braunschweig.  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Benzoësäure.**  
Dr. C. Brunnengräber, Rostock i. M.

**Bittersalz.**  
\*Stassfurt, ch. Fabr., vorm. Vorster u. Grünberg, Act.-Ges., Stassfurt.

**Blutalbumin.**  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Borax.**  
Dr. Julius Bittel, Cöln (Elbe).  
Dr. Ludwig Schrader, Unna i. W.

**Borsäure.**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Braunstein.**  
\*Wih. Müller, Arnstadt i. Thür.

**Brechweinstein**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Bromkallium.**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Buttersäure.**  
C. A. F. Kahlbaum, Berlin SO.

**Cadmiummetall.**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Caffein.**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.  
E. Merck, Darmstadt.

**Campher.**  
\*E. Wilczynski, Hamburg.

**Carbolsäure.**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

Chemische Fabrik Eisenbüttel Dr. Reuss u. Co., Braunschweig.

**Carnaubawachs.**  
\*E. Wilczynski, Hamburg.

**Chemikalien.**  
Victor Alder, chem. Fabrik, Wien.  
Dr. Bender u. Dr. Hobein, München.  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
\*E. Wilczynski, Hamburg.

**Chem.-pharm. Präparate.**  
Victor Alder, chem. Fabrik, Wien.  
Dr. Bender u. Dr. Hobein, München.  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.  
C. A. F. Kahlbaum, Berlin SO.  
Dr. Heintz, König u. Co., Leipzig.  
E. Merck, Darmstadt.  
\*E. Wilczynski, Hamburg.

**Chem. reine Säuren.**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schötensack, Ludwigshafen a. Rh.  
Oesterreich, Verein f. chemische u. metallurg. Product., Aussig u. E.

**Chem.-techn. Untersueb.**  
Dr. Bender u. Dr. Hobein, München.  
Carl Buchner u. Sohn, München.

**Chinin und Salze.**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.

**Chloralhydrat.**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Chlorbaryum.**  
Walthar Feld u. Co., Hönningen a. Rh.  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Vorster u. Grünberg, Cöln a. Rh.

**Chlorcalcium.**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Chlormagnesium.**  
\*Concordia, chem. Fabr. auf Actien, Leopoldshausen-Stassfurt.  
\*Stassf. chem. Fabr., vorm. Vorster u. Grünberg, Act.-Ges., Stassfurt.

**Chloroform.**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.

**Chlorophyll.**  
Dr. F. Wilhelm, Leipzig-Bendnitz.

**Chlorsaures Kali.**  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schötensack, Ludwigshafen a. Rh.

**Chlorsaures Natron.**  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Chlorschwefel.**  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schötensack, Ludwigshafen a. Rh.  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.

**Chlorzinn.**  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Chromoxyd.**  
Dr. Julius Bittel, Cöln (Elbe).

**Chroms. Ammoniak saur.**  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Chromsaurer Baryt.**  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Chromsaurer Kalk.**  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**Chromsaurer Natron.**  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.

**Cobaltoxyd.**  
Dr. Julius Bittel, Cöln (Elbe).

**Cobaltsalze.**  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Cocain.**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.

**Collodium.**  
Dr. Julius Bittel, Cöln (Elbe).  
Dr. Heinrich Byk, Berlin N.

**Cyan-Präparate.**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Cyan-Präparate.**  
Victor Alder, chem. Fabrik, Wien.

**Cyansaures Kali.**  
\*Stassf. chem. Fabr., vorm. Vorster u. Grünberg, Act.-Ges., Stassfurt.

**Denaturierungsmittel.**  
Victor Alder, chem. Fabrik, Wien.

**Destillationsanlagen.**  
\*Thonwaarenwerk Bettenhausen.  
\*Deutsche Steinzeugwaarenfabr. Friedrichsfeld.

**Destillirtes Wasser.**  
Dr. Struve u. Soltmann, Berlin SW.13.

**Doppelt kohleues Natron.**  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.

**Doppelt schwefligs. Kalk.**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Dopp. schwefligs. Natron**  
(trocken und flüssig).  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schötensack, Ludwigshafen a. Rh.**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**El-Albumin.**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Dr. Heintz, König u. Co., Leipzig.

**Eisenchlorid.**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.  
E. Merck, Darmstadt.

**Eisenchlorür.**  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schötensack, Ludwigshafen a. Rh.  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.

**Eisenoxyd.**  
Dr. Julius Bittel, Cöln (Elbe)  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Essigäther.**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.  
Chem. Fabrik Cotta, E. Heuer, Cotta bei Dresden u. Aussig i. Böh.

**Essigsäure.**  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**Essigsäure Thonerde.**  
Victor Alder, chem. Fabrik, Wien.  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.  
E. Merck, Darmstadt.

**Essigsäures Kali.**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Essigsäures Natron.**  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**Essigsprit.**  
Johannes Oswaldowski, Altona a. E.

**Farben aller Art.**  
Farbenwerke Friedr. u. Carl Hessel, Act.-Ges., Nerebau bei Leipzig.

**Feldspath, fst. geschlemmt.**  
Dr. Julius Bittel, Cöln (Elbe).

**Fluorwasserstoffsäure.**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Flussspath**, reinsten prima.  
Dr. Julius Böttel, Cöln (Elbe).  
Eduard Elbogen, Wien III.  
\*Wilh. Minor, Arnstadt i. Thür.

**Gallussäure**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.  
Dr. Heinrich Byk, Berlin N.

**Chem. Fabrik auf Actien** (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Glasgeräthe**  
\*Alt, Eberhardt u. Jäger, Ilmenau i. Thüringen.  
\*Fritz Fischer u. Rodewig, Stützerbach i. Thüringen.

**Glycerin**  
G. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
Chemische Fabrik Eisenbützel Dr. Rouse u. Co., Braunschweig.  
G. H. Orth, Glycerinfabrik, Barmen.

**Goldpräparate**  
Dr. Julius Böttel, Cöln (Elbe).

**Goldschwefel**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.

**Grünspan**  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**Gummi-Guttap-Waaren**  
Franz Clouth, Rhein. Gummiwaaren-Fabrik, Cöln-Nippes (Specialitäten für chem. Fabr.)

**Gyps**  
\*Ernst Minner, Arnstadt i. Th.

**Hahnen**  
\*Thonwaarenwerk Bettenhausen.

**Harnstoff**  
\*Stassf. chem. Fabr., vorm. Vorster u. Grüneberg, Act.-Ges., Stassfurt.

**Hartgummi-Rohre**  
Franz Clouth, Rhein. Gummiwaaren-Fabrik, Cöln-Nippes.

**Hydrochinon**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Jodkalium**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.  
E. Merck, Darmstadt.

**Jodoform**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
E. Merck, Darmstadt.

**Jodum resublimatum**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.

**Kalhydrat**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Kallauge**  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Knochenkohle**  
\*Theod. Schwirtz, Verdingen a. Rh.

**Kohlens. Kalk, gefällt**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schütensack, Ludwigshafen a. Rh.**  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Kühlschlangen**  
\*Deutsche Steinzeugfabrik Friedrichs-feld (Baden).  
\*Thonwaarenfabrik Carl Lehmann, Muskau i. Oberschl.  
\*Thonwaarenwerk Bettenhausen.

**Kupferchlorid**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Kupferoxyd u. -oxydul**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.  
E. Merck, Darmstadt.

**Magnesia, kohlens. u. usta**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Milchsäure**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
E. Merck, Darmstadt.

**Naphol,  $\alpha$  u.  $\beta$**   
E. Merck, Darmstadt.

**Natriumcarbon, chem. rein**  
E. Merck, Darmstadt.

**Natronhydrat**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Quecksilberpräparate**  
Chem. Fabrik von Max Praeger in Gerresheim bei Düsseldorf.  
E. Merck, Darmstadt.

**Reagentien gar. chem. rein**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Rectificationsanlagen**  
\*Thonwaarenwerk Bettenhausen.

**Respirations-Apparate**  
\*G. Kieemann, Ingen., Hamburg I.

**Rhodansalze**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
J. Hauff, Feuerbach-Stuttgart.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.  
E. Merck, Darmstadt.

**Pergamentpapier**  
Düsseldorfer Pergam.-Papier-Fabrik.

**Phenaectin**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
E. Merck, Darmstadt.

**Phosphorsäure**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.

**Phosphors. Ammoniak**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.  
Müller, Packard u. Co., Wetzlar.

**Phosphorsäure Anhydrid**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Phosphorsaures Kali**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Müller, Packard u. Co., Wetzlar.

**Phosphorsaurer Kalk**  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schütensack, Ludwigshafen a. Rh.  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Phosphorsaures Natron**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.  
Müller, Packard u. Co., Wetzlar.

**Präparatsalz**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.

**Pumpen**  
Ernst March Söhne, Charlottenburg.

**Pyrogallussäure**  
Dr. Heinrich Byk, Berlin N.  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Quecksilberpräparate**  
Chem. Fabrik von Max Praeger in Gerresheim bei Düsseldorf.  
E. Merck, Darmstadt.

**Reagentien gar. chem. rein**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Rectificationsanlagen**  
\*Thonwaarenwerk Bettenhausen.

**Respirations-Apparate**  
\*G. Kieemann, Ingen., Hamburg I.

**Rhodansalze**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
J. Hauff, Feuerbach-Stuttgart.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.  
E. Merck, Darmstadt.

**Salicylsäure**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Salmiak, subl. u. kryst.**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**Salmiakgeist**  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.

**Salpeters. Ammoniak**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Vorster u. Grüneberg, Cöln a. Rh.

**Salpetersaurer Baryt**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.

**Salpeters. Strontian**  
Königswarter u. Ebell, Linden-Han.  
Dr. Ludwig Schrader, Genua i. W.

**Salpetersaures Wismuth**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Salpetrigrsaures Natron**  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Schläuche**  
Franz Clouth, Rhein. Gummiwaaren-Fabrik, Cöln-Nippes.

**Schwefel**  
Walther Feld u. Co., Hönningen a. R.  
Brüder Fuchs, Prag.

**Schweflige Säure**  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schütensack, Ludwigshafen a. Rh.  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Dr. Heinrich König u. Co., Leipzig.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**Schwefligsaure Salze**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Schwefligsaurer Kalk**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
H. Trommsdorff, Erfurt.

**Schwefligsaures Natron**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**Schwefligs. Natron, saur**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**Schwerspath**  
\*Wilh. Minor, Arnstadt i. Th.

**Silberpräparate**  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**Styrehnin**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.

**Tannin**  
Dr. Heinrich Byk, Berlin N.  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
E. de Haën, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Thieröle, roh u. rectific.**  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Thonerdehydrat**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Thonkühlschlangen**  
\*Thonwaarenwerk Bettenhausen.

**Thonwaaren**  
\*Thonwaarenwerk Bettenhausen.  
\*Thonwaarenfabrik Carl Lehmann, Muskau Ober-Lausitz.  
\*Deutsche Steinzeugfabrik Friedrichs-feld.

**Titrite Lösungen**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Dr. Heinrich König u. Co., Leipzig.  
E. Merck, Darmstadt.

**Treibriemen**  
Franz Clouth, Rhein. Gummiwaaren-fabrik, Nippes-Cöln.

**Uebermangans. Kali**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.

**Unterschweiflgs. Natron**  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Wasserglas, Kali u. Natron**  
\*Heinrich Heimann u. Co., Frankfurt a. M. und Malland.

**Wasserstoffsperoxyd**  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schütensack, Ludwigshafen a. Rh.  
Dr. Friedrich u. Co., Erfenschlag.

**Wismuthpräparate**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Witherit, bis 95/98 %**  
\*Wilh. Minor, Arnstadt i. Thür.

**Zink, chem. rein**  
E. Merck, Darmstadt.

**Zinn**  
\*Theodor Schwirtz, Verdingen a. Rh.



# Thonwarenwerk Das Bettenhausen.

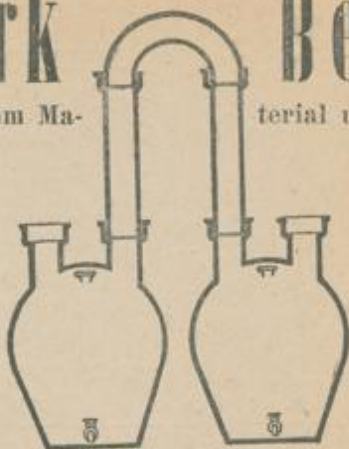
Liefert in zweckentsprechendstem Ma-

terial und sorgfältigster Ausführung

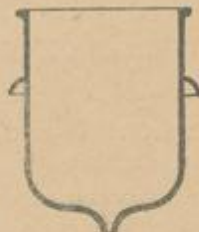


## Als Specialitäten:

Kühlschlangen unangarnirt.  
D. R. P. Condensationsthürme.  
Scheidewand-röhrchen. Vertheilungskegel (neu!) Vacuumapparate, Essigsäureapparate, Gloverröhrchen u. Kegel, Gay-Lussac-röhrchen. Zwischen-thürme für Schwefelsäure. Salpetersäurecondensation. Salpetersäureregeneration. Salzsäurecondensation mit Thürmen.



Lieferung von Thon, Chamotte und Chamottemörtel. Sämmtliche Gegenstände werden aus dem weltberühmten hessischen Thon angefertigt. Lieferanten für die grössten chemischen Fabriken des In- und Auslandes.



## Diverse Artikel:

### 1) für Salpetersäurefabriken.

Salpetersäuresystem Dr. Valentiner (Vacuum). — Salpetersäuresystem mit Patentschlangen, Tourills u. Thurm. — Kühlschlangen mit unangarnirtem Rohr. Grösste Leistungsfähigkeit. — Condensationsthurm m. Scheidewand-röhrchen. — Scheidewand-röhrchen, D. R. G. — Tourills.



### 5) für Essigsäurefabriken.

Kühlschlangen. D. R. P. (grösste Widerstandskraft). — Colonnen f. jede Leistung mit Thoncy lindern. — Feinsäureapparate m. Patentschlangen. — Helme, Hauben, Rohre. — Mischgefässe.

### 6) für Chlorfabriken.

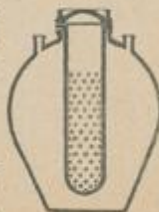
Chloranlagen für reines, trocknes Chlor aus Braunstein u. Salzsäure. — Chlorentwickler. Waschgefässe. — Chlorierungsapparate.

### 2) für Salzsäurefabriken.

Condensationsthürme mit Absorptionskegeln. D. R. P. — Absorptionskegel. — Scheidewand-röhrchen. — Tourills, Bogen. — Transportgefässe für Topfwagen. — Druckbirnen bis 600 l.

### 3) für Schwefelsäurefabriken.

Glover-Vertheilungskegel. — Scheidewand-röhr-



### 7) f. div. Fabriken m. electr. Betrieb.

Viereckige galvanische Wannen. — Rohrleitungen. — Laugenwärmeschlangen.

### 8) f. chem. Fabriken im Allgemeinen.

Kühlschlangen (D. R. P.) mit freiliegendem Rohr. — Tourills, Töpfe, Chlorentwickler. — Condensationsthürme mit div. Fällung. — Säure-Stand- u. Transportgefässe. — Dekantirtöpfe. — Kessel, Schalen. — Autoclaven. — Nutschenfilter. — Röhren. — Hähne aller Sorten. — Druckbirnen bis 600 l. — Destillirapparate. — Extrahirgefässe. Rührapparate.



chen. — Gay-Lussac-Röhrchen. — Zwischen-thürme u. Unterstützungsthürme zur Erhöhung der Production bis um 50%.

### 4) für Sprengstofffabriken.

Salpetersäure-Apparate wie oben. — Nitrirtöpfe in jeder Grösse. — Denitrirungsanlagen nach neuestem bewährtestem System.

## Kali- und Natron-Wasserglas

in Stücken, gemahlen  
und in flüssigem Zustand bis zur höchsten Concentration  
fabriciren als Specialität

**Heinrich Heimann & Co.,**

Chemische Fabriken

Frankfurt a. M.

Mainzerlandstrasse 317.

Mailand

Viale Magenta 10—12.

## Fritz Fischer & Roewer

Stützerbach i. Th.

fabriciren in zweckentsprechender und solider Ausführung  
sämtliche chemisch-technische Glas-Apparate,  
Glas-Instrumente,

Glas-Utensilien für Laboratorien und für Fabrik-  
Gebrauch.

Ausstellung Erfurt 1893:  
Grosse Goldene Staatsmedaille.  
Illustrierte Preisliste gratis u. franco.

**Concordia, chemische  
Fabrik auf Actien**  
Leopoldshall bei Stassfurt  
liefert als Specialität:

Prima

## Chlormagnesium

geschmolzen und krystallisirt  
für Spinnereien, Webereien,  
Appreturanstalten,  
als Kälte übertragende Flüssigkeit  
(Ersatz für Chlorecalcium)  
für Brauereien und Eisfabriken,  
zur Darstellung von Magnesia-  
Steinen und -Fliesen, für Cement-  
warenfabriken etc. etc.

## SPECIALITÄTEN

der

Stassfurter  
chemischen Fabrik  
vorm. Vorster & Grüneberg  
Actien-Gesellschaft  
in Stassfurt.

Chlorkalium, Kalidünger,  
Brom, Chlormagnesium,  
Kieserit, Bittersalz,  
cryst. Glaubersalz, Cyankalium  
Blutlaugensalz,  
cyansaures Kali, Harnstoff,  
Schwefelsäure.

Sanitäts-Porzellan-  
Manufactur  
W. Haldenwanger

Charlottenburg

empfiehlt alle chemische Ge-  
räthschaften, insbesondere ihre  
hochfeuerbeständigen  
Schmelztiegel, Abdampf-  
schalen und Casserolls. Zu  
beziehen durch alle besseren  
Geschäfte chemischer Uten-  
silien.

Theod. Schwiertz,  
chemische Fabrik  
Uerdingen a. Rh.

Gegründet 1843.

Electrolyt. Metallaufbereitung.

la. Beinschwarz

für alle Zwecke  
(reine Knochenkohle)

la. Zinn

(ausserordentlich rein).

Autoclaven,  
Sodakessel,  
Sulfatpfannen,  
gusseiserne  
und Bleigefässe  
aller Art,  
Retorten etc.

liefert die

Höchster Giesserei

**L. SCRIBA**  
Höchst am Main.

# Thüringische Glasinstrumenten-Fabrik

von

## Alt, Eberhardt & Jäger

Ilmenau i. Thür.

Eigene Hohlglashüttenwerke, Glasschleiferei, Lampenbläseriesen, Thermometer- und Holzwaaren-Fabriken, mechanische Werkstatt, Schriftmalerei und Emalliranstalt.

### SPECIALITÄT:

Grosse Glaskörper (Glocken, Flaschen) bis 40 l Inhalt.

Apparate für alle speciellen Untersuchungen der Technik.

Vollständige Einrichtungen von chem. Laboratorien.

Naturwissenschaftl. Apparate und Utensilien, bacteriol., gasanalyt., bodenkundl., chemische, physikalische und mikroskopische Glasapparate.

Amtlich geprüfte Thermometer aus Jenaer Normalglas. Chemische und ärztliche Thermometer mit Prüfungsscheinen.

Aräometer, amtlich geprüft, für Wissenschaft und Technik.

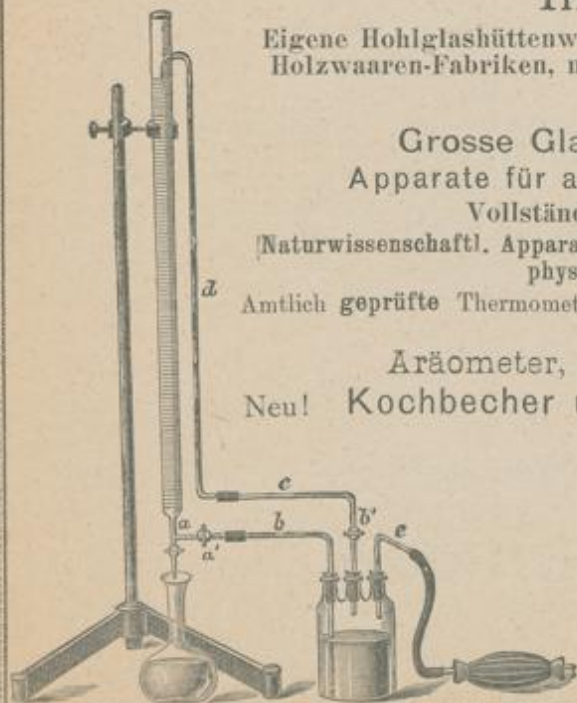
Neu! Kochbecher u. Kochkolben aus Jenaer Gerätheglas. Neu!

Lager von Glasgefässen

für naturwissenschaftliche Museen, Apotheken, Laboratorien.

Amtlich geaichete Messgefässe.

Sämmtliche Apparate werden auf das exacteste nach neuesten wissenschaftlichen Principien ausgeführt und vor dem Versandt auf ihre Brauchbarkeit im eigenen Laboratorium geprüft.



**Kleemann's Stopfbüchsen-Schnur**  
**„EXGELSIOR“**  
 Leicht \* (Eingetragenes Warenzeichen) \* Elastisch  
*Panzer-Dichtung* Original-Dichtungsplatte  
**„PYRAMYNT“** **„JDEAL“**  
 in Platten u. Ringen gegen höchsten Dampfdruck.  
 = Auswechselbar = Ammoniak-Oel  
 D. R. G. M.  
**KLEEMANN'S bewährtes MANNLOCH-BAND**  
 gegen höchsten Dampfdruck.  
**Gustav Kleemann, Hamburg**  
 INGENIEUR.

**LEOPOLD CASSELLA & Co.**

Frankfurt a. M.



Anilin-  
 Farben  
 Fabrik.



Französische Filiale

**Manufacture Lyonnaise**  
**de Matières Colorantes**  
 Lyon.

# Deutsche Steinzeugwaarenfabrik für Canalisation und Chemische Industrie Friedrichsfeld (Baden)

empfehlen ihre Fabricate aus

*Condensations-Thürme und Gefässe für Salzsäure und Salpetersäure, Chlorentwicklungsgefässe, Hähne, Druckbirnen, Kühltaschen, Abdampfschalen, Kessel für Kochzwecke und Crystallisation, Tropfflaschen, Transportgefässe à 800 Liter für Salzsäure (12 Stück auf den Waggon).*

Poröse Gefässe für electrolytische, sowie säurefeste, viereckige Steinzeugwannen für galvanische und electricische Zwecke.

**Röhren von 1—100 cm lichte Weite.**

Gefässe nach speciellen Zeichnungen werden stets gerne und unter Wahrung strengster Discretion angefertigt.  
Lieferanten der grössten chemischen Fabriken des In- und Auslandes.

**Prämiirt auf der Weltausstellung zu Chicago 1893.**

Ehrendiplom der Weltausstellung Antwerpen 1894.

Höchste Auszeichnung: Strassburg i. Els. 1895. Ehrendiplom m. Medaille.

## E. WILCZYNSKI in Hamburg.

Erste Bezugsquelle für:

Agar-Agar  
Akaroidharz  
Algarobilla  
Aloë  
Ammoniakgummi  
Antimonium  
Asbest  
Asphalt  
Baumwollsamensöl  
Benzol  
Brechnüsse  
Calabarbohnen  
Campher  
Canthariden  
Caragheen-Moos  
Carnaubawachs

Cascarillrinde  
Cassia  
Cassiaöl  
Chinarinde  
Cocablätter  
Cochenill  
Copaivaebalsam  
Copal  
Coriander  
Cotorinde  
Cubeben  
Curaçoeschalen  
Damarharz  
Dividivi  
Drachenblut  
Elemiharz

Erdwachs  
Faulbaumrinde  
Foenum graecum  
Galgantwurzel  
Galläpfel  
Gelbbeeren  
Gewürznelken  
Guajakharz  
Gummi arabicum  
Gummigutt  
Guttapercha  
Hausenblasen  
Honig  
Hopfenmehl  
Jaborandi-Blätter

Jalape  
Japanwachs  
Ignatiusbohnen  
Ingwer  
Isländisch Moos  
Kalmuswurzel  
Kamillen  
Kauri-Copal  
Kautschuk  
Kolanüsse  
Lycopodium  
Mandeln  
Marienglas  
Mastix  
Maticohlätter

Moschus  
Mutterkorn  
Myrabolanen  
Opium  
Orseille  
Patschulikraut  
Perubalsam  
Pfeffer  
Pfefferminze  
Pfefferminzöl  
Quebracho  
Quecksilber  
Quillayarinde  
Ratanhiawurzel  
Rhabarber

Ricinusöl  
Rosenöl  
Sabadillsamen  
Safran  
Sandarak  
Sandelholz  
Sassafrasholz  
Sassafrasöl  
Sassaparille  
Schellack  
Schlangenzurzel  
Schmirgel  
Sennesblätter  
Sternanis  
Sternanisöl

Süssholz  
Tamarinden  
Terpentin  
Terpentinöl  
Thran  
Tolubalsam  
Tonkabohnen  
Traganth  
Veilchenwurzel  
Wachs  
Walrat  
Weihrauch  
Weinstein  
Wurmsamen  
Zibeth





Oskar Leuner

Mechanisches Institut Dresden

Königl. Sächs. Technische Hochschule

Bureau: Franklinstr. Nr. 34.

Gegründet 1870.



*Apparate zur technischen und exacten Gasanalyse*

nach persönlicher Angabe des Herrn Professor Dr. Walther Hempel

(s. Gasanalytische Methoden von Dr. Walther Hempel. II. Aufl. Braunschweig, Friedr. Vieweg & Sohn).

Wer eine technische Hochschule  
oder Bergakademie besuchen will,  
verschaffe sich das Werk:

*Die Bestimmungen über Staats-,  
Diplom- und Fachprüfungen*

im Hochbau-, Bauingenieur-, Maschineningenieur- u. Chem.-  
Techn. Fache

von  
M. Heilbronner.

Preis nur M. 2.50

Dasselbe enthält alles Wissenswerte auf diesem Gebiet.

Zu beziehen durch jede Buchhandlung, sowie vom Verleger

Otto Nemnich, Verlag,  
Karlsruhe.

**Aug. Schnakenberg**

Barmen-Rittershausen.

Spec.: Blei-Armaturen, -Apparate, -Pumpen etc.  
Luftpumpen, Löthapparate u. Spitzen.

Gussstücke aus: Blei, Messing, Rotguss, Phosphorbronce,  
Mirametall (säurebest.) etc.

— Prima Lagerweissmetalle. —

Preislisten gratis und franco.

Zum Abonnement ist bestens zu empfehlen:

## *Photographisches Centralblatt*

Internationale Rundschau auf dem Gesamtgebiete der Photographie.

Herausgegeben von

F. Schmidt, Karlsruhe (Baden)

Techn. Hochschule.

Vierteljährlich sechs starke Hefte.

Mit Gratisbeilage:

Photographischer Industrie-, Stellen- und Geschäfts-Anzeiger.

**Preis pro Quartal nur Mk. 2.—**

Direct pr. Kreuzband bezogen Mk. 2.80.

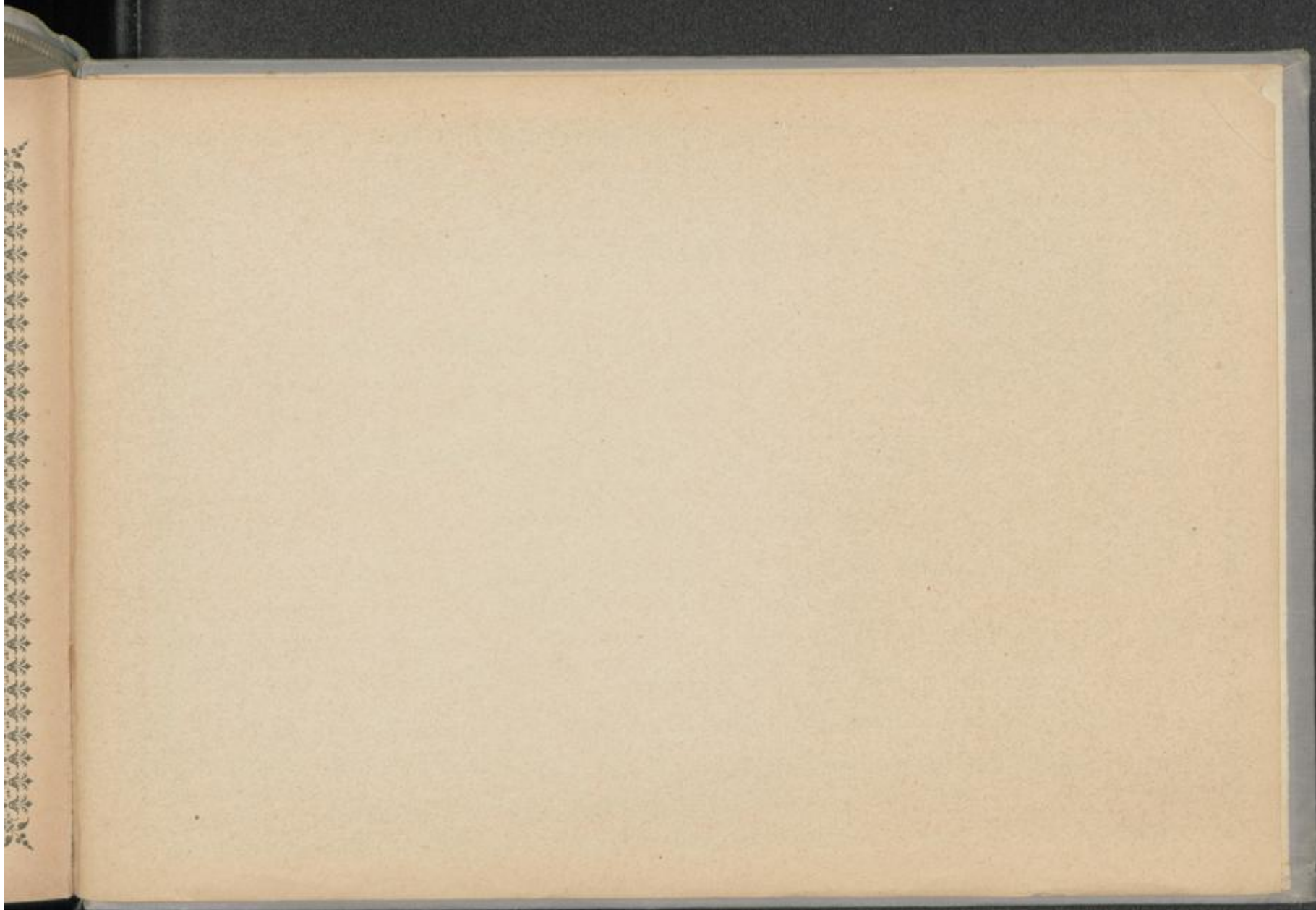
Die neue Zeitschrift sammelt alles Wissenswerthe und Interessante aus den Zeitschriften und Jahrbüchern der ganzen Welt, und bildet in Folge ihres reichen Inhaltes nicht nur für jeden Fachmann, sondern für jeden Freund der Photographie eine unerschöpfliche Quelle der Belehrung und des Vergnügens.

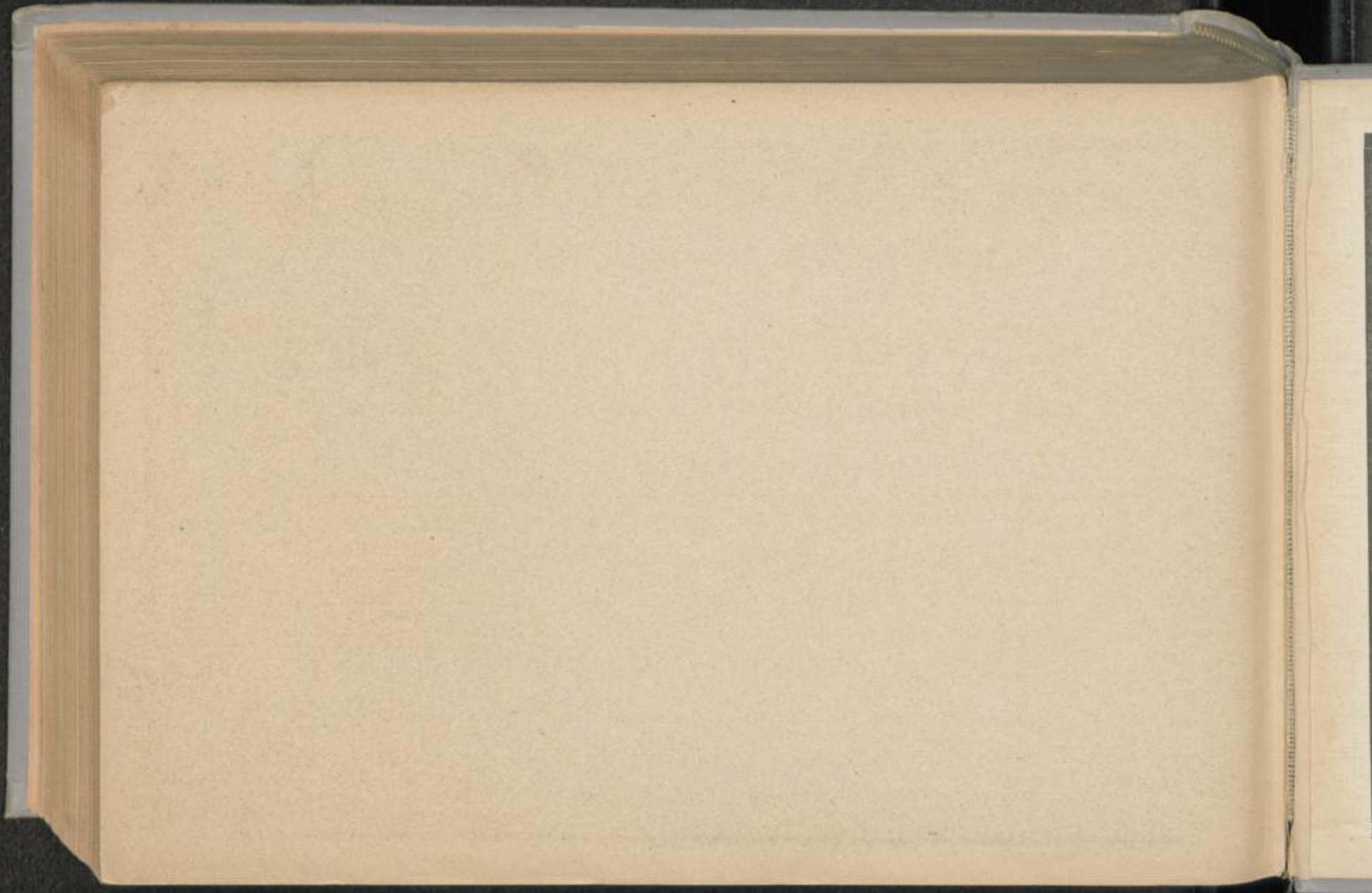
— Das Photogr. Centralblatt ist bei vornehmster Ausstattung die reichhaltigste, interessanteste und billigste Zeitschrift.

Zu beziehen durch jede Buchhandlung, Postanstalt, Handlung photographischer Artikel, sowie direct vom Verleger.

**Probenummern stets gerne zu Diensten.**







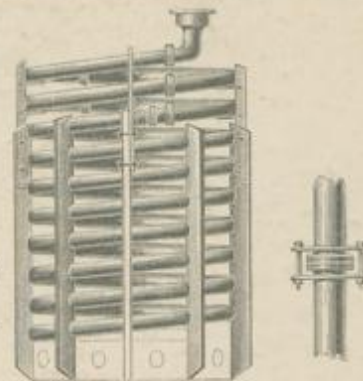
Thonwaarenfabrik Carl Lehmann

Muskau O.L. Schlesien

liefert

**Zerlegbare Kühlschlangen** D. R. G. M. No. 7550

mit gasdicht geschliffenen Flächen, ohne Anwendung eines Dichtungsmaterials. — Vorzüglich bewährt. — Feinste Referenzen.



**Condensations-Gefäße für Salz- und Salpetersäure**

(System Dr. Walter und Carl Lehmann)

bedeutend vergrößerte Flüssigkeitsoberfläche.

**Condensations-Thürme mit porösen Füllröhrchen**

(System Dr. Walter und Carl Lehmann)

Gleichmässigste Berieselung des Thurmes. Bereits vorhandene Thürme können durch Anwendung von porösen Füllkörpern leistungsfähiger gemacht werden.

Ferner

Abdampfschalen, Kessel, Chlorentwickler, Autoclaven-Einsätze, Tourills, Röhren, Hähne, Verpackungs-Kruken mit luftdicht eingeschliffenem Deckel, Tintenflaschen, Säure-Flaschen etc.

