

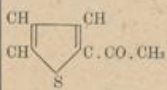
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wass.	Alko- hol	Äther		
Aeenaphten		$C_{10}H_8 \cdot C_2H_6 = H_2 + C_{10}H_6 \cdot C_2H_4$ Aethylnaphtalin	103	277,5	farblose Nadeln	sl.			A 166 135	
		$C_{10}H_8 + CH_2 \cdot CH_2 = H_2 + C_{10}H_6 \cdot C_2H_4$ Naphtalin Aethylen								Z 1867 714
Aeenaphtylen		$C_{10}H_6 < \begin{matrix} CH_2 \\ CH_2 \end{matrix} = H_2 + C_{10}H_4 < \begin{matrix} CH \\ CH \end{matrix}$ 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 $C_2H_5ONa + CH_3 \cdot CH \cdot Cl \cdot O C_2H_5 = NaCl + CH_3 \cdot CH (OC_2H_5)_2$ Natriumäthylat Chloräther		104	farblose Flüssig- keit	sl.	1		A. 5 25	
Acetalamin		$CH_3Cl + CH_3 \cdot NH_2 < \begin{matrix} OC_2H_5 \\ OC_2H_5 \end{matrix} + 2 NH_3 = NH_4Cl + CH_3 \cdot NH_2 < \begin{matrix} OC_2H_5 \\ OC_2H_5 \end{matrix}$ Chloracetal Ameisensäurer Kalk		163	farblose Flüssig- keit	1	1	1	A. ch 56.139 B. 21 1482	
Acetaldehyd	CH <sub>3</sub> · CHO	$CH_3 \cdot CH_2OH + O = H_2O + CH_3 \cdot CHO$ Alkohol			20,8	farblose Flüssig- keit	1			A. 14 133
		$CH_3 \cdot COO > Ca + \begin{matrix} H \cdot COO \\ H \cdot COO \end{matrix} > Ca = 2 CaCO_3 + 2 CH_3 \cdot CHO$ Essigsaurer Kalk Ameisensäurer Kalk								A. 97 369
		$CH_3Br + H_2O = 2HBr + \begin{matrix} CH_3 \\ CHO \end{matrix}$ Aethylenbromid								A 131 172
		$CH = CH + H_2O = CH_3 \cdot CHO$ Acetylen								B 10 637
Acetaldoxim	CH <sub>3</sub> · 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 <sub>3</sub> · CO · NH <sub>2</sub>	$CH_3 \cdot COO C_2H_5 + NH_3 = C_2H_5 \cdot OH + CH_3 \cdot CO \cdot NH_2$ Essigäther	82- 83	222	farblose hexagonale Krystalle	1			Bl. 24 539	
Acetamidoben- zylalkohol		$C_6H_5 < \begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\ NH_2 \end{matrix} + (CH_3 \cdot CO)_2O = CH_3 \cdot COOH + C_6H_5 < \begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\ NH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$ 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	
Acetamido-naphthochinon	$C_{10}H_7-NH.CO.CH_3$ $\alpha$ $\beta$ $\alpha$	$2C_{10}H_7-O.CO.CH_3 + 6KOH + 3O = 2CH_3.COOK + 2C_{10}H_7-NH.CO.CH_3 - 3H_2O$ Triacetylamido- $\alpha$ -Naphtol	198		goldgelbe Blättchen	sl.			B. 21 1199
Acetanilid	$CH_3.CO.NH.C_6H_5$	$C_6H_5.NH_2 + CH_3COCl = HCl + CH_3.CO.NH.C_6H_5$ Anilin Acetylchlorid	112	295	farblose rhombische Tafeln	sl.	1	1	A. 87 164
Acetanilido-essigsäure	$C_6H_5N \begin{matrix} \diagup CO.CH_3 \\ \diagdown CH_2.COOH \end{matrix}$	$C_6H_5NNa.CO.CH_3 + ClCH_2-COOC_2H_5 = NaCl + C_6H_5N \begin{matrix} \diagup CO.CH_2 \\ \diagdown CH_2.COOC_2H_5 \end{matrix}$ Natriumacetanilid Chloressigsäther	190- 191		weisse Blättchen	sl.	1	sl.	Benzol schw. B. 23 2594
Acetbrenztraubensäure-äthylester	$CH_3.CO.CH_2.CO.COOC_2H_5$	$CH_3.CO.CH_2 + COOC_2H_5 = COOC_2H_5 + CH_3.CO.CH_2$ Aceton Oxaläther $C_2H_5.O.CO.CO$	18	213- 215	farblose Krystalle				B. 20 2189
Acet-p-cumidin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup (1) NH.CO.CH_3 \\ \diagdown (4) CH \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CH \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} \end{matrix} (1) + (CH_3CO)_2O = CH_3COOH + p\text{-Cumidin Essigsäureanhydrid}$ $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH.CO.CH_3 \\ \diagdown CH \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} \end{matrix} (1)$	102- 102.5		weisse Blättchen				B. 21 1159
Acet-o-cumidin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup (1) NH.CO.CH_3 \\ \diagdown (2) CH \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$	analog aus o-Cumidin & Essigsäureanhydrid	72		farblose Nadeln	1			B. 21 1162
Acetessiganilid	$CH_3.CO.CH_2.CO.NH.C_6H_5$	$CH_3.CO.CH_2.COOC_2H_5 + C_6H_5.NH_2 = C_6H_5.OH + CH_3.CO.CH_2.CO.NH.C_6H_5$ Acetessigester Anilin $C_6H_5.NH.CO$	85		farblose Krystalle	sl.	1	1	A. 236 75
Acetessigsäure-äthylester	$CH_3.CO.CH_2.COOC_2H_5$	$2 CH_3.COOC_2H_5 + (Na) = C_2H_5.OH + CH_3.CO.CH_2.COOC_2H_5$ Essigsäther	180		farblose Flüssigkeit				A. 186 214
Acetessigsäure-azobenzol	$C_6H_5.NH.N=C \begin{matrix} \diagup CO.CH_3 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$CH_3.CO.CH_2.COOC_2H_5 + KOH + C_6H_5.N=N.NO_2 = KNO_3 + Acetessigester Diazobenzolnitrat$ $C_2H_5.OH + C_6H_5.NH.N=C \begin{matrix} \diagup CO.CH_3 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	162		goldgelbe Blättchen		1		B. 10 2076
Acetessigsäure-methylester	$CH_3.CO.CH_2.COOC_2H_5$	$2 CH_3.COOC_2H_5 + (Na) = CH_3.OH + CH_3.CO.CH_2.COOC_2H_5$ Essigsäuremethylester	169- 170		farblose Flüssigkeit	1	1	sl.	Z. 1866 454
Acethydroxamsäure	$CH_3.C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$CH_3.CO.NH_2 + NH_2.OH.HCl = NH_4.Cl + CH_3.C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Acetamid Hydroxylaminchlorhydrat	87- 88		farblose Nadeln	1	1	nl.	B. 22 2854

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Acetimid- äthyläther	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown O \end{matrix} \cdot C_2H_5$	$C_6H_5OH + CH_3 \cdot CN + (HCl) = CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown O \end{matrix} \cdot C_2H_5$ Acetonitril		92- 95	farblose Flüssig- keit				Pinner S. 27
Acet- $\alpha$ -naph- talid	$CH_3 \cdot CO \cdot NH \cdot C_{10}H_7$	$C_{10}H_7 \cdot OH + CH_3 \cdot COO NH_4 = 2H_2O + C_{10}H_7 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$ $\alpha$ Naphtol Ammoniumacetat		159	farblose Krystalle	sl.	1		B 15 616
Acet- $\beta$ -naph- talid	$CH_3 \cdot CO \cdot NH \cdot C_{10}H_7$	$C_{10}H_7OH + CH_3 \cdot COONH_4 = 2H_2O + C_{10}H_7 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$ $\beta$ -Naphtol Ammoniumacetat		132	farblose Blättchen				B 14 2343
p-Acetocumol	$C_6H_4 \begin{matrix} (1) \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} \\ (4) \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} + CH_3 \cdot COCl = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \cdot (CH_3)_2 \\ \diagdown CO \cdot CH_3 \end{matrix}$ Cumol Acetylchlorid		252- 254	farblose Flüssig- keit		1		B 21 2925
Acetodichlor- hydrin	$CH_2Cl$ $ $ $CH \cdot O \cdot CO CH_3$ $ $ $CH_2 \cdot O \cdot CO CH_3$	$CH_2OH$ $ $ $CH \cdot OH + 2 CH_3 \cdot COOH + HCl = CH \cdot O \cdot CO CH_3 + 3 H_2O$ $ $ $CH_2OH$ Glycerin		205	farblose Flüssig- keit				A. ch 52 459
Aceton	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot COO > Ca = Ca CO_2 + CH_3 \cdot CO \cdot CH_3$ Calciumacetat $CH = C \cdot CH_3 + 6 Hg Cl_2 + H_2O = 6 Hg Cl_2 + CH_3 \cdot CO \cdot CH_3$ Allylen $CH_3 \cdot COCl + Zn (CH_3)_2 = Zn Cl_2 \cdot CH_3 + CH_3 \cdot CO CH_3$ Acetylchlorid Zinkmethyl		56.5	farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 1 225 B 17 15 A 118 11
Acetonbenzil	$C_6H_5 \cdot C(OH) \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$ $ $ $C_6H_5 \cdot CO$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + (KOH) = C_{17}H_{15}O_3$ Benzil Aceton		78	farblose Prismen	sl.	1		B 18 179
Acetonchloro- form	$ClO \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + CH Cl_3 = ClO \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$ Aceton Chloroform		170	farblose Flüssig- keit				J.pr.Ch 37.362
Acetonchloro- form	$OH \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + CH Cl_3 = OH \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$ Aceton Chloroform		96- 97	farblose Krystalle				J.pr.Ch 37.364
Acetondi- carbonsäure	$CO \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$CH_2 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown C(OH) \end{matrix} - CH_2 \cdot COOH + (H_2SO_4) = HCOOH + CO \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ Citronensäure		135	farblose Nadeln	1	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> unl. B 17 2543

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Acetondioxi- säureanhydrid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$   $\text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_2$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \end{matrix} > \text{O} = \text{CO}_2 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_2 \end{matrix}$ Bernsteinsäureanhydrid	75		rhom- bische Blätter	sl.	1	1	A 253 208
Acetondioxi- säure	$\text{CO} < \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CO} < \begin{matrix} \text{CH} = \text{C} (\text{COOH}) \\ \text{CH} = \text{C} (\text{COOH}) \end{matrix} > \text{O} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO} < \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Chelidonsäure			amorphe Masse	1	1	sl.	M. 5 348
Acetonhydra- zon	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} (\text{CH}_3)_2$ 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 $\text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OK} + \text{KCN} = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{CH}_3\text{CN}$ 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	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} (\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$   $\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = \text{C}_{17}\text{H}_{14}\text{O}_3$ Aceton Phenanthrenchinon	89,5- 90		farblose Tafeln	ul.	1	1	Soe 41 274
Acetonsulfon- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{K}_2\text{SO}_4 = \text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OK}$ Chloracetone			Syrup				Z 1870 162
Acetonuramin- säure	$\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$   $\text{CH}_2 > \text{C} \cdot \text{COOH}$	$\begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} \cdot \text{NH} \end{matrix} > \text{CO} + \text{H}_2\text{O} = (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$   $\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ 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 Chloracetone			flüssig				B 17 67
Acetonylacet- on	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$ Pyrotritisäure $\text{CH} = \text{C} (\text{CH}_3) > \text{O} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$   $\text{CH} = \text{C} (\text{CH}_3)$ $\alpha \alpha$ Dimethylfuran		194	farblose Flüssig- keit	1	1	1	B 18 58 B 20 1086

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wa- ser	Alko- hol	Ather		
		$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_6H_5$ $+ 4 NaOH = 2 C_6H_5OH + 2 Na_2CO_3 +$ $C_6H_5O_2$ Diacetbernsteinsäurediäthylester $CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 + 2 NH_2OH = 2H_2O + C_6H_{12}N_2O_2$ Acetylacetone Hydroxylamin							B 22 169	
Acetylacetoxim	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \end{matrix}$		134- 135		atlas- glänzende Blätter	1	1	1	Benzol schw.	B 18 59
Acetylarnstoff	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup CO \cdot NH \\ \diagdown CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \end{matrix}$	$(CH_3)_2 \cdot C_6H_5 \cdot NH + 2 NH_2OH = NH_3 + C_6H_{12}N_2O_2$ 2.5 Dimethylpyrrol Hydroxylamin $CH_3 \cdot CO + CHN + CNOH =$ $CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup CO \cdot NH \\ \diagdown CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \end{matrix}$	175		farblose Prismen	1	1	1		B 22 3177 A 164 264
Acetylphthalimid	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot N \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot C_6H_4$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot Cl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot NK = KCl + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2$ Chloracetone Phthalimidkalium $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot N$	117		weisse Nadeln	sl.	1	1	Ligroin unl.	B 21 2684
Acetophenin	$C_{20}H_{17}N$	$3 C_6H_5CO \cdot CH_2 + NH_3 = 3 H_2O + CH_4 + C_{20}H_{17}N$ Acetophenon	135		farblose Nadeln		1			B 6 638
Acetophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_3$	$(C_6H_5 \cdot COO)_2 Ca + (CH_3 \cdot COO) Ca = 2 CaCO_3 + 2 C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_3$ Calciumbenzoat Calciumacetat $C_6H_5 \cdot COCl + Zn (CH_3)_2 = Zn (CH_3)_2 + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_3$ Benzoylchlorid Zinkmethyl	20.5	202	farblose Blätter					J. 1857 270 B 4 720
Acetophenon-necton	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown COOH \end{matrix} = CO_2 + C_{11}H_{12}O_2$ Acetophenonacetylessigsäure			gelbliches Oel	sl.				B 16 2869
Acetophenon-acetondioxim	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup (NOH) \cdot CH_2 \\ \diagdown NOH = C - CH_2 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$	$CH \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown CH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C \cdot CH_3 \end{matrix} + 2 NH_2 \cdot OH = NH_3 + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \end{matrix}$ Hydroxylamin	108		farblose Nadeln	nl.	1	1		B 23 1791
Acetophenon-anilid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 = C_6H_5NH_2 \cdot HBr + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2$ $\alpha \alpha$ . Bromacetophenon Anilin	98		farblose Nadeln	nl.	1		CHCl <sub>3</sub> 1	B 14 172
Acetophenon-benzil	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup (OH) \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \cdot CO \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 + (KOH) = C_{22}H_{18}O_2$ Benzil Acetophenon	102		farblose Prismen	sl.				B 18 187

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Acetophenon- carbonsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH}$ Phthalylessigsäure	114- 115		farblose Krystalle				B 10 1554	
Acetophenon- 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	
Acetophenon- methylanilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Br} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{N} \cdot \text{CH}_2$ $\alpha$ -Bromacetophenon Dimethylanilin	120		gelbe Prismen	nl.	sl.	sl.	Benzol 1	B 13 842
Acetophenon- pinakon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}_2$ Acetophenon	120		farblose Nadeln	nl.	1	1		B 4 147
Acetopropyl- alkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ 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 2324
Acetothienon		$\text{C}_4\text{H}_4\text{S} + \text{CH}_3\text{COCl} + (\text{AlCl}_3) = \text{HCl} + \text{C}_4\text{H}_3\text{S} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ 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	134.8 (728 mm)	farblose Prismen	1	1	1		B 15 1324
Acet-m-toluid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 1 \\ \text{NH}_2 3 \end{matrix} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ m-Toluidin Essigsäureanhydrid	65.5	303	farblose Nadeln	sl.				A 156 83
Acet-o-toluid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 1 \\ \text{NH}_2 2 \end{matrix} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ o-Toluidin Essigsäureanhydrid	107	296	farblose monokline Krystalle		1			J.1882 369
Acet-p-toluid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 1 \\ \text{CH}_3 4 \end{matrix} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ p-Toluidin Essigsäureanhydrid	147	307	farblose rhom- bische Nadeln	sl.	1			J.187 3665

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Acetyllyd	$C_6H_5-\begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ NH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5-\begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ NH^2 \end{matrix} + CH_3 \cdot COOH = H_2O + C_6H_5-\begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ NH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	127		farblose Nadeln	1	1		B 21 2551	
Acetylacet- essigsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO \cdot C_2H_5$	Xylidin Essigsäure $CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot Na \cdot COO \cdot C_2H_5 + CH_3 \cdot COCl = NaCl + (CH_3CO)_2 \cdot CH \cdot CO$ Natriumacetessigester $O \cdot C_2H_5$	200- 205		farblose Flüssig- keit	sl.			R 3 248	
Acetylaceton	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + CH_3COO \cdot C_2H_5 + (Na) = C_2H_5OH + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$ Aceton Acetylacetat	136		farblose Flüssig- keit	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 22 1011
Acetylaceton- amin	$CH_3 \cdot CO \cdot CH = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\   \\ CH_3 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 + NH_3 = H_2O + CH_3 \cdot CO \cdot CH = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\   \\ CH_3 \end{matrix}$ Acetylaceton	43	209	farblose Krystalle	1			B1 7 779	
Acetylaceton- dioxim	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\   \\ CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\   \\ CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 + 2NH_2 \cdot OH = 2H_2O + CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\   \\ CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\   \\ CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$ Acetylaceton Hydroxylamin	149- 150		farblose Prismen				A. ch 12 215	
Acetylaeryl- säure	$CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ OH \\    \\ CH \cdot CO \cdot O \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot Br \cdot CH_2 \cdot COOH = HBr + CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ OH \\    \\ CH \cdot CO \cdot O \end{matrix}$ β-Bromlavulinsäure	125		farblose Blättchen	1	1	1	Benzol unl.	A 264 246
Acetylanisol	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \cdot CH_3 (1) \\   \\ CO \cdot CH_3 (4) \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot O \cdot CH_3 + CH_3 \cdot COCl + (Al_2Cl_6) = HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \cdot CH_3 \\   \\ CO \cdot CH_3 \end{matrix}$ Anisol Acetylchlorid	38- 39	258	farblose Tafeln	1	1	1	B 23 1201	
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	
Acetylbern- steinsäure- diäthylester	$C_2H_5O \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_2 \\   \\ CH_3 \cdot CO \\   \\ O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CHNa \cdot COO \cdot C_2H_5 + CH_2Cl \cdot COO \cdot C_2H_5 = NaCl + C_2H_5O \cdot CO \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_2 \\   \\ CH_3 \cdot CO \\   \\ CH_2 \cdot CO \end{matrix}$ Natriumacetessigester Chloressigsäureester	254- 256		flüssig				A 188 218	
Acetylbutyl- alkohol	$CH_3 \cdot CO \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_2OH$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2Br \\   \\ COO \cdot C_2H_5 \end{matrix} + 2H_2O = C_2H_5OH + 2HBr + CO_2 + CH_3 \cdot CO \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_2OH$ Brompropylacetessigester	226- 227		farblose Flüssig- keit				Soc 55 354	
β-Acetylbutter- säure	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ CH_2 \cdot COO \cdot C_2H_5 \end{matrix} + 2H_2O = 2C_2H_5OH + CO_2 + CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ α-Methylacetylbernsteinsäurediäthylester	-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			Litte- ratur
						Wa- ser	Äther	Alkoh.	
γ-Acetylbuttersäure	CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . COOH	CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + 2 HCl = 2 C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Cl + CO <sub>2</sub> + CH <sub>3</sub> . CO . (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> . COOH γ-Acetylglutarsäureäthylester CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . OH + 2 O = H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> . CO . (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> . COOH γ-Acetobutylalkohol CH <sub>2</sub> = CCl . CH <sub>2</sub> . OH + H <sub>2</sub> O = HCl + CH <sub>2</sub> - CO . CH <sub>2</sub> OH α Chlorallylalkohol	13	274- 275	farblose Krystalle	1	1	1	A 216 129 B 18 3281 Bl 39 526
Acetylcarbinol	CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . OH	2 CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> Br + K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> + H <sub>2</sub> O = 2 KBr + CO <sub>2</sub> + 2 CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> OH Bromacetone CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> Cl + CH <sub>3</sub> . COOK = KCl + CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . O . CO . CH <sub>3</sub> Chloracetone		147	farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 204 40 B . 5 966
Acetylcarbinol- acetat	CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . O . CO . CH <sub>3</sub>	3 CH <sub>3</sub> . COOH + 2 PCl <sub>5</sub> = 3 CH <sub>3</sub> . CO Cl + 3 HCl + P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> Essigsäure		174- 175	farblose Flüssig- keit	1	1	1	J 1855 504
Acetylchlorid	CH <sub>3</sub> . CO Cl	CH <sub>3</sub> . COOH Citronensäure C(OH)COOH + 2 CH <sub>3</sub> . CO Cl = CH <sub>3</sub> . COOH + 2 HCl + CaH <sub>5</sub> O <sub>7</sub> Acetylchlorid		51	farblose Flüssig- keit				B . 22 984
Acetyltronen- säureanhydrid	CH <sub>3</sub> . COOH   C(O . CO . CH <sub>3</sub> ) . CO   CH <sub>3</sub> ——— CO > O	CH <sub>3</sub> . COOH Citronensäure Acetylchlorid	121		farblose rhombische Säulen			Aceton 1	B . 22 984
Acetylan- amid	CH <sub>3</sub> . CO . NH . CN	CN . NH <sub>2</sub> + CH <sub>3</sub> . CO Cl = HCl + CN . NH . CO . CH <sub>3</sub> Cyanamid Acetylchlorid			farbloser Syrup	1	1	1	J. pr. Ch 11.344
Acetylanid	CH <sub>3</sub> . CO . CN	CH <sub>3</sub> . CO Cl + Ag CN = Ag Cl + CH <sub>3</sub> . CO . CN Acetylchlorid CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . NO = H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> . CO . CN Nitrosoacetone		93	farblose Flüssig- keit				A 120 334 B 20 2196
m-Acetyldi- phenyl	CH <sub>3</sub> . CO . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>   + CH <sub>3</sub> . CO Cl + (Al Cl <sub>3</sub> ) = HCl +   C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Acetylchlorid C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CO . CH <sub>3</sub> Diphenyl	121	325- 327	farblose Krystalle			Aceton 1	Bl 47 688
Acetyldisulfid	CH <sub>3</sub> . CO . S . S . CO . CH <sub>3</sub>	2 CH <sub>3</sub> . CO SK + 2 J = 2 KJ + CH <sub>3</sub> . CO S . S . CO . CH <sub>3</sub> Thioessigsäures Kalium			farblose Krystalle	nl.	1		A 173 278



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Ather	
Acetylen	$\text{CH} \equiv \text{CH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 = \text{H}_2 + \text{CH} \equiv \text{CH}$ Acetylen $2 \text{C} + \text{H}_2 = \text{CH} \equiv \text{CH}$ $\text{CH}_2 \text{Br} \begin{array}{l}   \\   \\   \end{array} \text{CH}$ $+ 2 \text{KOH} = 2 \text{KBr} + 2 \text{H}_2 \text{O} + \begin{array}{l}   \\   \\   \end{array} \text{CH}$ Acetylenbromid $\text{C}_2 \text{Ca} + 2 \text{H}_2 \text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CH} \equiv \text{CH}$ Kohlenstoffcalcium $2 \text{CHCl}_2 + 3 \text{Cu} = 3 \text{CuCl}_2 + 2 \text{CH} \equiv \text{CH}$ Chloroform			farblose Gas	1	1	1	A. ch. 67 52 Z. 1867 599 J. 1861 646 A. 124 220 Z. 1866 127
Acetylendibromid	$\text{CHBr} = \text{CHBr}$	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + 2 \text{Br}_2 = 2 \text{HBr} + \text{CHBr} = \text{CHBr}$		110	farblose Flüssigkeit				A. 178 116
Acetylendijodid	$\text{CHI} = \text{CHI}$	$\text{CH} = \text{CH} + \text{J}_2 = \text{CHI} = \text{CHI}$	73	192	farblose Nadeln				G. 19 589
Acetylessigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2 \text{H}_5 + \text{KOH} = \text{C}_2 \text{H}_5 \text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOK}$			farbloser Syrup	1			B. 15 1327
Acetylenharnstoff	$\begin{array}{c} \text{CO} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{N} = \text{CH} \end{array} \\   \\ \text{CO} \begin{array}{l} \diagup \text{N} = \text{CH} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} \end{array}$	$2 \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \begin{array}{c} \text{CHO} \\   \\ \text{CHO} \end{array} = 2 \text{H}_2 \text{O} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{N} = \text{CH} \end{array}$ Harnstoff Glyoxal							A. 189 157
Acetylentetrabromid	$\text{CHBr}_2 \cdot \text{CHBr}_2$	$2 \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{CCl}_4 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} = \text{H}_2 \text{O} + 3 \text{HCl} + \text{CO}_2 +$ Harnstoff Trichlormilchsäure $\text{CH} = \text{CH} + 2 \text{Br}_2 = \text{CHBr}_2 \cdot \text{CHBr}_2$ Acetylen		137 36 mm	farblose Oktaeder farblose Flüssigkeit	sl.			B. 17 1999 A. 124 269
Acetylfluorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \text{Fl}$	$\text{CH}_3 \text{COCl} + \text{AgFl} = \text{AgCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \text{Fl}$			Gas	1			B. 25 503
Acetylglutarsäurediäthylester	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{COOC}_2 \text{H}_5 \\ \diagdown \end{array} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2 \text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHNa} \cdot \text{COO} \text{C}_2 \text{H}_5 + \text{J} \cdot \text{CH}_2 \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2 \text{H}_5 = \text{NaJ} +$ Natriumacetessigester $\beta$ Jodpropionsäureester $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{COO} \text{C}_2 \text{H}_5 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2 \text{H}_5 \end{array}$		271- 272	farblose Flüssigkeit				A. 192 128
Acetylglycin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} +$ Acetamid Chloressigsäure $\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2 \text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COOH} \end{array}$ Glycin Essigsäureanhydrid	200		farblose Nadeln	1	1	nl. CHCl <sub>3</sub> schw.	Z. 1868 79 B. 17 1664

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	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- vanillin säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} & 1 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 & 3 \\ \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 & 4 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 & 1 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 & 3 \\ \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 & 4 \end{matrix} + 5 \text{O} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Eugenolacetat	140		farblose Prismen	1	1	1	B 10 202
Acetylidinbromid	$\text{CH}_2 = \text{CBr}_2$	$\text{CH}_2 \text{Br} - \text{CHBr}_2 + \text{KOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{KBr} + \text{CH}_2 = \text{CBr}_2$ Bromäthylenbromid	91-- 92		farblose Flüssigkeit				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 Flüssigkeit				A 122 124
$\beta$ -Acetyliso- buttersäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\beta$ . Methylacetbernsteinsäureester	247-- 248		farblose Flüssigkeit	1	1	1	A 296 319
Pr. 3. Acetylindol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4\text{NO}$ $\alpha$ Indolcarbonsäure	188-- 189		farblose Nadeln	sl.		Benzol schw.	B 122 662
Acetylkyan- methin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} - \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{NH} \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{NH} \end{matrix}$ Acetamidin Essigsäureanhydrid	185						B 22 1601
Acetylmalon- säurediäthyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{COO} \text{C}_2\text{H}_5)_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \text{Na} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{Cl} \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 = \text{NaCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{COO} \text{C}_2\text{H}_5)_2$ Natriumacetessigester Chlorameisensäureester	238-- 240		farblose Flüssigkeit				B 7 892
Acetylmesityl- oxyd	$\text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$ Aceton Essigäther	204-- 206		farblose Flüssigkeit				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	60-- 61		gelbliche Flüssigkeit				B 21 1036
Acetylphenetol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 & (1) \\ \text{CO} \text{CH}_3 & (4) \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3\text{COCl} + (\text{AlCl}_3) = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \text{CO} \text{CH}_3 \end{matrix}$ 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	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{CO}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{CO}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{NH.NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{CO Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{CO}$ 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.	1	sl.	A 190 129
Acetylphenyl- sulfoearbizin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} - \text{N} - \text{C}_6\text{H}_5$ $\backslash \text{CS} /$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} - \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{CSCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} - \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Acetylhydrazid	73- 74	275	farblose Säulen	ul.	sl.	1	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	1			B 21 1412
Acetylpropio- nyllithan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Essigäther Aethylmethylketon	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 (72) 72- 75		farblose Flüssig- keit	1	1	1	B 22 1197
Acetylpropyl- alkoholanhy- 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		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	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{CH} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Skatol	147- 148		weisse Nadeln	ul.	1	sl.	B 21 1938
Acetylsuper- oxyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} + \text{BaO}_2 = \text{BaO} + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \end{array}$ Essigsäureanhydrid			farblose Flüssig- keit				J 1863 817
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.	1	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			Litte- ratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
Aconin	$C_{28}H_{42}N_{11}$	$C_{28}H_{42}NO_7 + H_2O = C_8H_9 . COOH + C_{20}H_{33}N_{11}$ Aconitin	140		weiße Masse	1	1	nl. $CHCl_3$	Sec 33 325
Aconitin	$C_{22}H_{35}NO_{12}$	In der Wurzel von Aconitum Napellus	183- 184		farblose hexagon. Tafeln grünes Pulver	1	1	Ligroin ul.	A 7 276
Aconitotolyl- lendiamin- säure	$CH_2 . CO . NH$    C . CO . NH   CH_2 . COOH	$CH_2 . COOH$    C . COOH + $C_6H_5$ -(NH) <sub>2</sub> = $CH_2 . CO . NH$    C . CO . NH   CH_2 . COOH							B. 21 668
Adipinsäure	$CH_2 . CH_2 . COOH$   $CH_2 . CH_2 . COOH$	$CH_2 . COOH$    C . COOH + $C_6H_5$ -(NH) <sub>2</sub> = $CH_2 . CO . NH$    C . CO . NH   CH_2 . COOH	149- 149.5	265 (100 mm)	weiße Blätter	sl.	1	sl.	B. 21 1896
Aepfelsäure	$COOH . CH_2 . CH(OH) . COOH$	$CH_2 . COOH$    C . COOH + $C_6H_5$ -(NH) <sub>2</sub> = $CH_2 . CO . NH$    C . CO . NH   CH_2 . COOH							A 149 221
Aepfelsäure inaktive	$COOH . CH_2 . CH(OH) . COOH$	$CH_2 . COOH$    C . COOH + $C_6H_5$ -(NH) <sub>2</sub> = $CH_2 . CO . NH$    C . CO . NH   CH_2 . COOH	112- 115		farblose Nadeln	1	1		A 117 134
Aesculetin	$1OH$   $2OH$   $CH_2 - CH_2$	$CH_2 . COOH$    C . COOH + $C_6H_5$ -(NH) <sub>2</sub> = $CH_2 . CO . NH$    C . CO . NH   CH_2 . COOH			farblose Nadeln	sl.	1	ul.	A 117 126
Aethan	$CH_2 - CH_3$	$CH_2 . COOH$    C . COOH + $C_6H_5$ -(NH) <sub>2</sub> = $CH_2 . CO . NH$    C . CO . NH   CH_2 . COOH			farbloses Gas				A 88 356

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass.	Alk.	Ather.	
Aethanazo- phenyl	$C_6H_5.N=N.C_2H_5$	$2 (CH_3CO)_2O + BaO_2 = CH_3COO > Ba + 2CO_2 + CH_3-CH_3$ Essigsäureanhydrid							Z 1865 703
Aethandisul- fonsäure	$CH_3.HSO_2$   $CH_3.HSO_2$	$C_6H_5.NH.NH.C_2H_5 + O = H_2O + C_6H_5.N=N.C_2H_5$ Aethylphenylhydrazin $CH_2Br.CHBr_2 + 3(NH_4)_2SO_2 + H_2O = (NH_4)_2SO_4 + HBr + 2NH_3Br$ Bromäthylbromid $CH_2.SO_2NH_2$   $CH_2.SO_2NH_2$	175-	185	hellgelbes Öl	sl.	1	1	A 199 328 B 18 1350
Aethandithio- äthyläther	$CH_2-SH$   $CH_2-S.C_2H_5$	$CH_3.CH_2.CONH_2 + 2H_2SO_4 = H_2O + NH_3 + CO_2 + CH_2.HSO_2$ Propionamid $CH_2Cl + C_2H_5-SK + KSH = 2KCl + CH_2.SH$   $CH_2Cl$ Kaliummercaptid $CH_2-S.C_2H_5$		188	farbloses Öl			1	A 100 146 A 240 311
Aethansulfon- methylamid	$C_2H_5.SO_2.NH.CH_3$	$2CH_3NH_2 + C_2H_5SO_2Cl = CH_3.NH_2.HCl + C_2H_5SO_2.NH.CH_3$ Methylamin Aethylsulfonchlorid		276	farblose Flüssig- keit				R 5 277
Aethansulfon- säure	$C_2H_5.SO_2OH$	$C_2H_5SH + 3O = C_2H_5.SO_2OH$ Mercaptan $C_2H_5J + KHSO_4 = KJ + C_2H_5.SO_2H$ Aethyljodid				1			P 49 329 A 148 90
Aethansulfon- säurechlorid	$C_2H_5.SO_2Cl$	$(C_2H_5)_2SO + 2Cl_2 + H_2O = 2HCl + C_2H_5Cl + C_2H_5SO_2Cl$ Aethyloxysulfid		177.5	farblose Flüssig- keit				B 15 447
s-Aethantetra- carbonsäure- tetraäthyl- ester	$CH < \begin{matrix} COO C_2H_5 \\ COO C_2H_5 \end{matrix}$   $CH < \begin{matrix} COO C_2H_5 \\ COO C_2H_5 \end{matrix}$	$CHCl < \begin{matrix} COO C_2H_5 \\ COO C_2H_5 \end{matrix} + CHNa < \begin{matrix} COO C_2H_5 \\ COO C_2H_5 \end{matrix} = NaCl + CH(COO C_2H_5)_2$   $CH(COO C_2H_5)_2$ Chlormalonsäureester Natriummalonsäureester	76	305	farblose Nadeln				A 214 68
Aethanoldi- äthan	$CH_2OH$   $CH_2.S.C_2H_5$	$C_2H_5.SH + KOH + CH_2Cl.CH_2OH = KCl + H_2O + CH_2.OH$ Mercaptan Aethylenchlorhydrin $CH_2.S.C_2H_5$		184	farblose Flüssig- keit				A 240 310
Aethanthiosul- fonsäure- äthylester	$C_2H_5.SO_2.S.C_2H_5$	$C_2H_5.S < \begin{matrix}   \\ + 2HNO_3 = 2HNO_2 + C_2H_5SO_2.S.C_2H_5 \end{matrix}$ $C_2H_5.S$ Aethandisulfid	130-	140	farblose Flüssig- keit				Z 1868

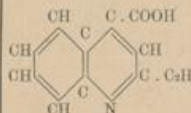
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur		
						Was- ser	Alko- hol	Äther			
Aethenylami- din salzsaures	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{matrix} \cdot \text{HCl}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{HCl} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{matrix} \cdot \text{HCl}$ Acetamid			farblose Säulen		1		A 103 328		
Aethenylami- doxidim	$\text{NH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{NOH} \end{matrix}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CN} = \text{NH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{NOH} \end{matrix}$ Hydroxylamin Acetonitril	135		farblose Nadeln	1	1	ul.	CHCl <sub>3</sub> unl.	B 17 2746	
Aethenylamid- oxim	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{CH}_3 + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{S} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Thioacetanilid Hydroxylamin	120- 121		weisse Blättchen					B 12 2408	
Aethenyl-diphe- nylamidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$6 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + 3 \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + 2 \text{PCl}_5 = 3 \text{HCl} + 2 \text{H}_3\text{PO}_3 +$ Anilin Essigsäure $3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}_2 \cdot \text{HCl}$	131- 132		farblose Nadeln		sl.	1		Z 1866 161 B 15 208	
Aethenylgly- kolsäure	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{HCN} + \text{HCl} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_2 = \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$ Acrolein	40		farblose Krystalle	1	1	1	CS <sub>2</sub> unl.	B 4 226	
Aethenyl-p-to- lylamidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \text{CN} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{matrix} = \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ Acetonitril p-Toluidin	95.5 -96		farblose Tafeln		1	1	Ligroin schw.	B 11 1757	
Aethenyltri- äthyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \text{Cl}_2 + 3 \text{NaO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = 3 \text{NaCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$ Trichloräthan Natriumalkoholat		142	farblose Flüssig- keit					Z 1871 128	
Aethenyltri- carbonsäure- triäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \text{Na} \begin{matrix} \diagup \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = \text{NaCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \text{COO} \begin{matrix} \diagup \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Natriummalonsäureester Chloressigsäureester		278.3	farblose Flüssig- keit					A 214 71	
Aethenyl tri- $\alpha$ - naphtol	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH}$ $\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}_2 + 3 \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} = \text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{Cl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{O}_2$ Dichloräther $\alpha$ -Naphtol			weisses Pulver		ul.	1	1	Aceton 1	A 243 166
Aethenyltri- phenol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{OC}_2\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} +$ Phenol Dichloräther $\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \end{matrix}$			farbloses Pulver		1	sl.		A 243	
Aethenyltrisul- fid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{S} \end{matrix} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{COSH} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{S} = \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{S} \end{matrix} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 + 6\text{H}_2\text{O}$ 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			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Aethindiphta- lid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C=CH, CH=C \diagdown \\ \diagdown O \quad O \diagup \\ \diagup CO \quad CO \diagdown \end{matrix} C_6H_4$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ \diagdown O \\ CO \end{matrix} + \begin{matrix} COOH, CH_2 \\   \\ COOH, CH_2 \end{matrix} = 2 CO_2 + 2 H_2O + C_{10}H_8O_4$ Phthalsäureanhydrid Bernsteinsäure			gelbe Nadeln	nl.	nl.	Anilin 	B 10 1559
Aethionsäure	$CH_2 \cdot O \cdot SO_2H$ $CH_2 \cdot SO_2H$	$CH_2 \begin{matrix} CO \\ \diagdown O \\ CO \end{matrix} + 2 H_2SO_4 = 2 H_2O + \begin{matrix} CH_2 \cdot O \cdot SO_2H \\   \\ CH_2 \cdot SO_2H \end{matrix}$ Alkohol							P 27 378
Aethoxalyl- acetylbenz- amidin	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH, CO, CH_2, CO \\ \diagdown NH \quad C_2H_5, OCO \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} + \begin{matrix} COO C_2H_5 \\   \\ CO \\   \\ CH_3 \end{matrix} = C_2H_5 \cdot OH + C_{10}H_{11}N_2O_4$ Benzamidin Oxalessigäther	180		farblose Prismen	al.	l	Aceton 	B 92 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
Aethoxylarbi- midodinitro- phenol	$C_6H_3 \begin{matrix} OH \\ \diagdown (NO_2)_2 \\ \diagup NH, C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown O, C_2H_5 \end{matrix} \end{matrix}$	$C_6H_3(OH)(NO_2)_2 + C_2H_5OH + CN \cdot CN = HCN + C_9H_{10}N_4O_4$ Pikraminsäure Cyan			dunkel- gelbe Nadeln	sl.	sl.	ul. CHCl <sub>3</sub> ul.	B 15 448
Aethoxylsele- 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- berstein- säurediäthyl- ester	$C_2H_5 \cdot CH \begin{matrix} COO C_2H_5 \\ \diagdown CH \\ \diagup CO CH_2 \\ \diagdown COOC_2H_5 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CHNa \cdot COO C_2H_5 + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH Br \cdot COO C_2H_5 = NaBr$ $\alpha$ Brombuttersäureester $+ CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} COCH_3 \\ \diagdown CH \\ \diagup COOC_2H_5 \end{matrix}$ Natriumacetessigester		263	farblose Flüssig- keit	ul.			B 8 1208
Aethylacet- essigsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} C_2H_5 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH Na \cdot COO C_2H_5 + C_2H_5J = NaJ + CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} C_2H_5 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix}$ Natriumacetessigester Aethyljodid		198	farblose Flüssig- keit	ul.			J 1863 324
α. Aethyl β. acet- propionsäure	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} C_2H_5 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_2H_5 \cdot CH \cdot COO C_2H_5 + 3 KOH = CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} C_2H_5 \\ \diagdown COOK \end{matrix} +$ $CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot COO C_2H_5 + 2 C_2H_5OH + K_2CO_3$ β-Aethylacetbersteinensäureäthylester		250- 252	farblose Flüssig- keit	l	l	l	See 39 340

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Littera- tur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Aethylacetylen	$\text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_2\text{H}_2 \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{KOH} = 2 \text{KCl} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Methyläthylketonchlorid		18	farblose Flüssig- keit				B. 8 412
Aethylacetyl- lentetracar- bonsäurete- trmethyl- ester	$\text{CH} \cdot (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$   $\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$	$\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{CH} (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 + \text{CH Cl} (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} =$ Aethylmalonsäureester Chlormalonsäureester Natriumäthylat $\text{NaCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2$		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	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 = 2 \text{CO}_2 + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Glykose $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Aethylen	-130	78.5	farblose Flüssig- keit				B. 2. 401 P. 14 282
Aethylamin	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NCO} + \text{KOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{KHC}_2\text{O}_3 + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2$ 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 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NH}_4\text{Cl} = \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ $\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} = \text{HBr} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Anilin Aethylbromid		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
Aethylantha- racen	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \\ \text{CH}(\text{OH}) \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4$ Aethylhydranthranol		60-61	weisse Blätter				A 212 109
Aethylantha- racenhydrür	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{CH}) \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$ 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			Litte- ratur	
						Wass- ser	Alko- hol	Äther		
Aethylazanol- säure	$\begin{array}{c} \text{N}=\text{N} \\   \quad   \\ \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{NO} \quad \text{NO} \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{NO} \end{array} + 4 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2 \text{O} + \begin{array}{c} \text{N}=\text{N} \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NO}) \cdot \text{CH}(\text{NO}) \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ <p>Aethylnitrosäure</p> $2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{array} + 6 \text{H}_2 = 6 \text{H}_2 \text{O} + \begin{array}{c} \text{N}=\text{N} \\   \quad   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{NO}) \cdot \text{CH}(\text{NO}) \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ <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>			gelbe Nadeln	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> ul.	A 214 330
Aethylbenzol	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> · C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{C}_2 \text{H}_5 + \text{H}_2 \text{SO}_4 = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6 \text{H}_5 \begin{array}{l} \text{C}_2 \text{H}_5 \\ \text{SO}_3 \text{H} \end{array}$ <p>Aethylbenzol</p>	136.5		farblose Flüssig- keit					A 181 14
p. Aethylben- zolsulfon- säure	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{array}{l} \text{SC}_2\text{H}_5 \text{ (1)} \\ \text{SO}_3\text{H} \text{ (4)} \end{array}$	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{C}_2 \text{H}_5 + \text{H}_2 \text{SO}_4 = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6 \text{H}_5 \begin{array}{l} \text{C}_2 \text{H}_5 \\ \text{SO}_3 \text{H} \end{array}$ <p>Aethylbenzol</p>			farblose Nadeln	1				A. ch 1.527
Aethylbern- steinsäure	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> · CH · COOH   CH <sub>2</sub> · COOH	$\text{COOH} \begin{array}{l} \text{C}_6 \text{H}_5 \\ \text{COOH} \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{C}_6 \text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} = \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ <p>Aethyläthylenitricarbonsäure</p>	98		farblose Prismen	1	1	1	Ligroin ul.	B 19 3284
Aethylborat	BO · OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{C}_6 \text{H}_5 \\ \text{COOH} \end{array} + 4 \text{O} = \text{CO}_2 + \text{H}_2 \text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ <p>β Acetyl-α Aethylpropionsäure</p> $3 \text{B}(\text{O} \cdot \text{C}_2 \text{H}_5)_3 + \text{B}_2 \text{O}_3 = 3 \text{BO} \cdot \text{O} \text{C}_2 \text{H}_5$ <p>Triäthylborat</p>			farbloses Öl	1				See 29 358
Aethylbromid	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Br	$6 \text{C}_2 \text{H}_5 \text{OH} + 6 \text{Br} + 2 \text{P} = 2 \text{P}(\text{OH})_3 + 6 \text{C}_2 \text{H}_5 \text{Br}$	88.7		farblose Flüssig- keit					A. Spl. 5.154
Aethylcarbon- sulfid	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> · O · CO · S · S · CO · O · C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$\text{KBr} + \text{C}_2 \text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{H}_2 \text{SO}_4 = \text{H}_2 \text{O} + \text{KHSO}_4 + \text{C}_2 \text{H}_5 \text{Br}$			farblose Flüssig- keit	ul.	1	1		A. ch 34.99
		$2 \text{C}_2 \text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{COSK} + \text{J}_2 = 2 \text{KJ} + \text{C}_2 \text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2 \text{H}_5$ <p>Aethylthioalkoholensaures Kalium</p>			farblose Flüssig- keit					J. 1857 441
										A 75 142

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Äther	Alkohol	
Py. 2. Aethyl- chinolin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N=C \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N=C \cdot C_2H_5 \end{matrix}$ Chinolinjodäthylat $C_6H_5 \cdot NH_2 + C_2H_5 \cdot COH + HCl = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2Cl$ Alkohol	256,5 -258,5		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		$C_6H_5 \cdot NH_2 + C_2H_5 \cdot COH + C_2H_5 \cdot CO \cdot COOH = H_2 + 2H_2O + C_{12}H_{13}NO_3$ Anilin Propionaldehyd Brenztraubensäure		173	weisse Nadeln	sl.	1	1	A 242 270
Aethyldeoxy- benzoin	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CO - C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHNa \cdot CO - C_6H_5 + C_2H_5Br = BrNa + C_6H_5CH \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CO - C_6H_5 \end{matrix}$ Desoxybenzoinnatrium		58	314- 315	feine farblose Nadeln			B 21 1299
Aethylallyl- carbinol	$(CH_2=CH-CH_2) \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \cdot C \cdot OH$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + 2 CH_2=CH-CH_2J + 2 Zn + H_2O =$ Propionsäureester Allyljodid $Zn J \cdot O \cdot C_2H_5 + (CH_2=CH \cdot CH_2) \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \cdot C \cdot OH$		175- 176	farblose Flüssig- keit				J. pr Ch 25. 59
Aethyldioxy- sulfocarbonat	$C_2H_5O \cdot CS \cdot S$ $C_2H_5O \cdot CS \cdot S$	$2 C_2H_5O \cdot CS + J_2 = 2 KJ +$ $C_2H_5O \cdot CS \cdot S$ Kaliumxanthogenat		28	farblose Prismen	nl.	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	nl.			A 152 212
Aethylsulfid	$C_2H_5S$ $C_2H_5S$	$2 C_2H_5O \cdot SO_2K + K_2S_2 = 2 K_2SO_4 +$ Aethylschwefelsaures Kalium $2 C_2H_5 \cdot SNa + S = Na_2S +$ Natriummercaptid		153- 153,5	farbloses Oel	sl.			A 11 1 A 223 348

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt, °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Aethylen	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2$	$2 \text{C}_2\text{H}_6 \cdot 8 \text{H} + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 + \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5\text{S} \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{S} \end{matrix}$ Mercaptan $\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH}_2$ Alkohol $2 \text{CS}_2 + 2 \text{H}_2\text{S} + 6 \text{Cu} = 6 \text{CuS} + \text{CH}_2 = \text{CH}_2$				farbloses Gas			J.1861 590 A 168 64 A 108 194 A 137 311
Aethylenacetessigsäure-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl}_2 + 2 \text{Na} = 2 \text{NaCl} + \text{CH}_2 = \text{CH}_2$ Aethyldichlorid $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} + \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{Br} = 2 \text{NaBr}$ Acetessigester Natriumalkoholat Aethylenbromid $+ 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$				195- 196.5	farblose Flüssigkeit		Soe 47 829
Aethylenäthylidenoxyd	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \begin{matrix} \text{CH}_2\text{OH} \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OCH}_2 \\   \\ \text{OCH}_2 \end{matrix}$ Aldehyd Glykol				82.5	farblose Flüssigkeit		A 120 328
Aethylenbromid	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + 2 \text{Br} = \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Aethylen				9.5 131.5	farblose Flüssigkeit		A ch 32.375
Aethylenbromjodid	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2\text{J}$	$\text{CH}_2 = \text{CHBr} + \text{HJ} = \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{J}$ Bromäthylen $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{BrJ} = \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{J}$ Äthylen				28 163	lange Nadeln	sl.	A 155 213 J 1874 326
Aethylenchlorid	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{Cl}_2 = \text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_2\text{Cl}$ Aethylen				83.5	farblose Flüssigkeit		A 94 245
Aethylenchlorobromid	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$2 \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{Br}_2 = 2 \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{J}_2$ Aethylenchlorojodid				107- 108	farblose Flüssigkeit		A 156 14

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

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
		$CN - CN + 4 H_2 = NH_2 . CH_2 . CH_2 . NH_2$ Cyan							A . Spl 3 . 372
Aethylendiformin	$H . CO . O . CH_2$   $H . CO . O . CH_2$	$CH_2 . OH \quad H . COOH \quad CH_2 . CO_2 . H$   $CH_2 . OH \quad H . COOH \quad CH_2 . CO_2 . H$ Glykol Ameisensäure		174	farblose Flüssigkeit				B 7 263
Aethylendiharnstoff	$CH_2 . NH . CO . NH_2$   $CH_2 . NH . CO . NH_2$	$CH_2 . NH_2 \quad CH_2 . NH . CO . NH_2$   $CH_2 . NH_2 + 2 HCN = \quad  $ Aethylen- Cyansäure $CH_2 . NH . CO . NH_2$ diamin		102	farblose Nadeln	l	sl.	ul.	A 119 349
Aethylendimalonsäure- äthylester	$CH_2 . CH (COO C_2H_5)_2$   $CH_2 . CH (COO C_2H_5)_2$	$2 CHNa(COO C_2H_5)_2 + Br . CH_2 . CH_2 . Br = 2 NaBr +$ Natriummalonsäure- Aethylenbromid $CH_2 . CH (COOC_2H_5)_2$ diäthylester $CH_2 . CH (COOC_2H_5)_2$		275 - 280 (25 mm)	dickflüssig				Soc 51 19
Aethylendimethylsulfid	$CH_2 - S . CH_3$   $CH_2 - S . CH_3$	$CH_2 Br \quad CH_2 . S . CH_3$   $CH_2 Br + 2 CH_3 . SNa = 2 NaBr + \quad  $ Aethylen- Natriummethyl- bromid mercaptid $CH_2 . S . CH_3$		153	farblose Flüssigkeit				B 4 716
Aethylendiphenyldisulfon	$C_6H_5 . SO_2 . CH_2$   $C_6H_5 . SO_2 . CH_2$	$2 C_6H_5 . SO_2 Na + Br . CH_2 - CH_2 Br = 2 NaBr +$ Benzolsulfinsaures Aethylenbromid $C_6H_5 . SO_2 . CH_2$ Natrium $C_6H_5 . SO_2 . CH_2$		179.5 -180	farblose Nadeln	sl.	l	Eis- essig l	J.pr.Ch 30.174  B 21 1694
Aethylendisuccinimid	$\begin{array}{c} CO . CH_2 \\   \\ CH_2 - N \\   \\ CO . CH_2 \\   \\ CH_2 - N \\   \\ CO . CH_2 \end{array}$	$CH_2 . NH_2 \quad CH_2 . COOH \quad CH_2 - N \begin{array}{c} CO . CH_2 \\   \\ CO . CH_2 \end{array}$   $CH_2 . NH_2 + 2 \quad   \quad CH_2 . COOH = 4 H_2O + \quad  $ Aethylen- Bernsteinsäure $CH_2 - N \begin{array}{c} CO . CH_2 \\   \\ CO . CH_2 \end{array}$ diamin		250- 251	395 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	
Aethylen-dito- lylamin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} + \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Br} \\   \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{array} = 2 \text{HBr} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ o-Toluidin    Aethylenbromid	75-76			ul.	1	Eis- essig 1	M 7 231
Aethylen-di- rethan	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{Cl} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 + \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2\text{NH}_2 \end{array} = 2 \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Chlorameisensäure- äthylester    Aethylen-diamin	112		farblose Nadeln	sl.	1	1	R 7 260
Aethylen-flu- 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
Aethylen-glykol	$\text{CH}_2 (\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 (\text{OH})$	$\text{CH}_2 \text{Cl} - \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{Pb O} + \text{H}_2 \text{O} = \text{Pb Cl}_2 + \text{CH}_2 \text{OH} \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$ Aethylenchlorid	11.5	197- 197.5	farblose Flüssig- keit	1	1	ul.	A Spl 6.200
Aethylen-jodid	$\text{CH}_2 \text{J} \cdot \text{CH}_2 \text{J}$	$\text{CH}_2 \text{Br} - \text{CH}_2 \text{Br} + \text{K}_2 \text{CO}_3 + \text{H}_2 \text{O} = 2 \text{K Br} + \text{CO}_2 + \text{CH}_2 \text{OH} \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$ Aethylenbromid $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{J}_2 = \text{CH}_2 \text{J} - \text{CH}_2 \text{J}$ Aethylen $\text{CH}_2 \text{Cl} - \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{Ca J}_2 = \text{Ca Cl}_2 + \text{CH}_2 \text{J} = \text{CH}_2 \text{J}$ Aethylenchlorid	81-82		farblose Tafeln				J.pr.Ch 11.229 A 15 67 A 231 265
Aethylen-oxyl	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{Cl} \\   \\ \text{CH}_2 \text{OH} \end{array} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2 \text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{O} \end{array}$ Glykolechlorhydrin $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{J} \\   \\ \text{CH}_2 \text{J} \end{array} + \text{Ag}_2 \text{O} = 2 \text{Ag J} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{O} \end{array}$ Aethylenjodid	13.5		farblose Flüssig- keit				A 110 125 J 1877 522
Aethylen-phe- nylendiamin	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \quad 1. \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \quad 2. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} 1 \\   \\ \text{OH} 2 \end{array} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array} = 2 \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Brenzkatechin    Aethylen-diamin	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			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
$\alpha$ -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		rhombische Tafeln	sl.			J 1855 609
Aethylen- $\alpha$ -tetramethyldipyrrol		$2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 + CH_2 \cdot NH_2 + CH_2 \cdot NH_2 = 4 H_2O + C_{14}H_{20}N_4$ Acetylaceton Aethyldiamin	125- 126		perlmutterglänzende Blättchen	ul.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 B 19 3157
Aethylenthioharnstoff		$CH_2 \cdot NH_2 + CS_2 = H_2S + CH_2 \cdot NH \cdot CH_2$ Aethyldiamin	194		farblose Prismen	1	sl.		B 5 242
Aethylen-tri-carbonsäure-triäthylester	$C_2H_5O \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C \begin{matrix} \swarrow COO C_2H_5 \\ \searrow COO C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_2 \cdot COO C_2H_5 + Cl_2H \cdot COO C_2H_5 + 2 C_2H_5ONa = NaCl + 2 C_2H_5OH + C_2H_4 \cdot COO C_2H_5$ Malonsäureester Dichloressigester Natriumäthylat	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
Aethylformamid	$H \cdot CO \cdot NH \cdot C_2H_5$	$C_2H_5 \cdot NH_2 + H \cdot COOH = H_2O + H \cdot CO \cdot NH \cdot C_2H_5$ Aethylaminformiat	199		farblose Flüssigkeit				J 1869 602
Aethylformanilid	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \swarrow C_2H_5 \\ \searrow CHO \end{matrix}$	$C_6H_5NH \cdot CHO + C_2H_5Br = HBr + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \swarrow C_2H_5 \\ \searrow CHO \end{matrix}$ Formanilid Bromäthyl	258		farbloses Öl	ul.	1	1	B 21 1108
Aethylglykolsäure	$CH_2 \cdot O \cdot C_2H_5$   COOH	$CH_2Cl + NaO \cdot C_2H_5 = NaCl + CH_2 \cdot O \cdot C_2H_5$ Natriumäthylat Chloressigsäure	206- 207		farblose Flüssigkeit				J 1860 314

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Ather	
		$CH_2Cl \cdot CCl_2 + 3 C_2H_5 O Na = 2 NaCl + 2 C_2H_5 Cl + CH_2 \begin{matrix} O \cdot C_2H_5 \\ \diagdown \\ COO Na \end{matrix}$ a-Tetrachloräthan Natriumäthylat							J 1873 317
α Aethylhydroxylamin	$C_2H_5O \cdot NH_2$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot N \begin{matrix} \diagup \\ C_2H_5 \\ \diagdown \\ O \cdot C_2H_5 \end{matrix} + 2 H_2O = C_2H_5 OH + C_6H_5 \cdot COOH + C_2H_5 \cdot O \cdot NH_2$ Äthylbenzhydroxamsaurer Aethyl ester	68		farblose Flüssigkeit	ul.			A 182 223
Aethyliden- acessigsäureäthyl- ester	$CH_3 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \diagup \\ CH \cdot CH_3 \\ \diagdown \\ COO C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + CH_3CHO = H_2O + CH_3 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \diagup \\ CH \cdot CH_3 \\ \diagdown \\ COOC_2H_5 \end{matrix}$ Acetessigester Aldehyd	210- 212		farblose Flüssigkeit				A 218 172
Aethyliden- äthylendisul- fid	$\begin{matrix} CH_3 \\ \diagup \\ C \\ \diagdown \\ H \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ S \\ \diagdown \\ CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ S \\ \diagdown \\ CH_2 \end{matrix}$	$CH_2 \cdot SH + CH_2 \cdot COH = H_2O + \begin{matrix} CH_2 \cdot S \\ \diagup \\ C \\ \diagdown \\ CH_2 \cdot S \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ CH_3 \\ \diagdown \\ H \end{matrix}$ Acetaldehyd Aethylenmercaptan	172- 173		farbloses Öl				B 21 1475
Aethyliden- äthylendisul- fon	$\begin{matrix} CH_3 \\ \diagup \\ C \\ \diagdown \\ H \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ SO_2 \cdot CH_3 \\ \diagdown \\ SO_2 \cdot CH_3 \end{matrix}$	$\begin{matrix} CH_2 \cdot S \\ \diagup \\ C \\ \diagdown \\ CH_2 \cdot S \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ CH_2 \\ \diagdown \\ H \end{matrix} + 2 O_2 = \begin{matrix} CH_2 \cdot SO_2 \\ \diagup \\ C \\ \diagdown \\ CH_2 \cdot SO_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ CH_3 \\ \diagdown \\ H \end{matrix}$ Aethylidenäthylendisulfid	198		farblose Nadeln				B 21 1475
Aethyliden- bromid	$CH_2 \cdot CH Br_2$	$CH_2 \cdot CH_2 Br + Br_2 = HBr + CH_2 \cdot CH Br_2$ Aethylbromid	112.5		farblose Flüssigkeit				J 1860 346
		$CH_2 = CH Br + HBr = CH_2 \cdot CH Br_2$ Bromäthylen							Z 1870 199
Aethyliden- bromojodid	$CH_2 \cdot CH Br J$	$CH_2 = CH Br + HJ = CH_2 \cdot CH Br J$ Bromäthylen	142- 143		farblose Flüssigkeit				J 1865 483
		$CH_2 \cdot CHJ_2 + BrJ = CH_2 \cdot CH BrJ + J_2$ Aethylidenjodid							Bl 31 412
Aethyliden- chlorid	$CH_2 \cdot CHCl_2$	$CH_2 \cdot CH_2Cl + Cl_2 = HCl + CH_2 \cdot CHCl_2$ Aethylchlorid	60		farblose Flüssigkeit				Bl 27 113



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Äther	Ligroin	
1873 317 Aethyliden- chlorobromid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH Cl Br}$	$\text{CH}_2 = \text{CH Br} + \text{HCl} = \text{CH}_3 - \text{CH Cl Br}$ Bromäthylen		82.7	farblose Flüssig- keit				A 155 215
182 223 Aethyliden- chlorojodid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH Cl J}$	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{Cl} + \text{Br}_2 = \text{HBr} + \text{CH}_3 = \text{CH Cl Br}$ Aethylchlorid $\text{CH}_3 \cdot \text{CH J}_2 + \text{Cl J} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH Cl J} + \text{J}_2$ Aethylidenjodid		117- 119	farblose Flüssig- keit				A 195 193 B1 31 411
218 172 Aethylidendi- essigsäure- anhydrid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 - \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	$2\text{CH}_3(\text{COOH})_2 + \text{CH}_3\text{CHO} = 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} \cdot \text{O}$ Malonsäure Paraldehyd	46	282- 284	feine Prismen	1	1	Ligroin al.	A 218 150
321 475 Aethylidendi- oxamid	$\text{CO} \cdot \text{NH}_2$   $\text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$   $\text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$4\text{CN} + \text{CH}_3\text{COH} + 3\text{H}_2\text{O} = \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Aldehyd			weisses Pulver				A 128 338
Aethylidendi- phenylidi- amin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + 2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Acetaldehyd Anilin			gelbe Warzen				A 140 127
1880 346 Aethyliden- harnstoff	$\text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{O} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CH}_3 \cdot \text{COH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{O} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ Harnstoff Aldehyd		154	farblose Nadeln	ul.	sl.	ul.	A 151 186
1870 199 Aethylidenhy- drazon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} - \text{N} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_3\text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} - \text{N} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ Phenylhydrazin Acetaldehyd		248- 252	farblose Krystalle	1	1	Ligroin al.	A 190 196
1865 483 Aethyliden- jodid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH J}_2$	$\text{CH} \equiv \text{CH} + 2\text{HJ} = \text{CH}_3 - \text{CH J}_2$ Acetylen  $\text{CH}_3 \cdot \text{CH Cl}_2 + \text{Ca J}_2 = \text{Ca Cl}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH J}_2$ Aethylidenchlorid		177- 179	farblose Flüssig- keit				A 132 122  A 23 1266

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Al- koh- hol	Äther	
Aethylden- 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
Aethyldenox- chlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{Cl} \end{matrix} \text{O}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + 2 \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CH Cl})_2\text{O}$ Aldehyd							A 106 338
Aethylden- propionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} = \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ 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
Aethylden- 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
		$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{NH}_3 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 = 2 \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Acetal							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	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{Na}_2 = 2 \text{NaJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Aethyljodid Isoamyljodid	99.5		farblose Flüssig- keit				A 166 163
		$\text{CH}_3 \cdot \text{CHJ} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{HJ} + \text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Methylisoamylcarbinoljodid							Soe 39.467
Aethylisoamyl- oxalsäure	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \text{C}$	$\text{COO C}_2\text{H}_5 + 2(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2 \text{Zn} + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnO} + \text{ZnJ}_2 + \text{COO C}_2\text{H}_5$ Diäthyloxalat Isoamyljodid $+ \text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \text{C}$			farbloses Öl				A 142 6

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Aethylisobutyl	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Aethyljodid Isobutylijodid		62	farblose Flüssig- keit				J 1855 574
Aethylisobutyl- keton	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{ONa} + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{COO Na} + \text{CO} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}$ Natriumäthylat Natriumisovalerianat		135	farblose Flüssig- keit				A 202 327
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  $\text{C}_2\text{H}_5\text{J} + \text{AgCN} = \text{AgJ} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NC}$ Aethyljodid		78	farblose Flüssig- keit				A 144 114  A ch 17, 203
Aethylisopro- pylätber	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CHJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \text{N} = (\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{N} \cdot \text{HJ}$ Isopropyljodid Aethylalkohol Triäthylamin  $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$		54	farblose Flüssig- keit				J 1881 409
Aethylisopro- pylcarbinol	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COCl} + 2\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnO} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Isobutyrylchlorid  $\text{ZnCl} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{CH}_3$		127- 127,5	farblose Flüssig- keit				K 23 164
Aethyljodid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \text{J}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{HJ} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{J}$ Alkohol  $3\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{P} + 3\text{J} = \text{P}(\text{OH})_3 + 3\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{J}$		72,5	farblose Flüssig- keit				A ch 91 89  A 126 250
Aethylkohlen- saurer Kalium	$\begin{matrix} -\text{OK} \\ \text{C}=\text{O} \\ -\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{KOH} + \text{CO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} -\text{OK} \\ \text{C}=\text{O} \\ -\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$			seiden- glänzende Blätter	sl.	ul.		A 35 284
Aethylmalon- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CHNa} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{C}_2\text{H}_5\text{J} = \text{NaJ} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ 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			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Aethylmercaptan	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> .SH	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \end{matrix} \text{Ba} + \text{Ba}(\text{HS})_2 = 2 \text{Ba SO}_4 + 2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SH}$ Äthylschwefelsaurer Baryt $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{KHS} = \text{KCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{SH}$ Aethylchlorid		36	farblose Flüssigkeit				A 111
α-Aethylnaphthalin	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> (α)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br} + \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} + 2 \text{Na} = 2 \text{Na Br} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ α Brom-naphthalin Aethylbromid		251-252	farblose Flüssigkeit				A 155-118
β-Aethylnaphthalin	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> (β)	$\text{C}_{10}\text{H}_8 + \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + (\text{Al Cl}_3) = \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Naphthalin Aethylchlorid $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br} + \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} + 2 \text{Na} = 2 \text{Na Br} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ β Bromnaphthalin Aethylbromid		251	farblose Flüssigkeit				G 11-265 B 17-1179
α-Aethylnaphthylcarbonat	$\begin{matrix} -\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C} = \text{O} \\ -\text{O} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{OK} + \text{Cl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 = \text{KCl} + \text{CO}_3 \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix}$ α-Naphthol-Chlorameisenkalium Ester	31		farblose rhombische Tafeln	1			B 13-702
Aethylnitrat	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> .NO <sub>3</sub>	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_3$ Aethylalkohol		87.5	farblose Flüssigkeit				A Spl 6-220
Aethylnitrit	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> .NO <sub>2</sub>	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{Na NO}_2 = \text{Na OH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$ Alkohol		17	farblose Flüssigkeit				A 253-251
Aethylnitrosäure	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> < NO <sub>2</sub> / NO	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{Br}_2 \end{matrix} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = 2 \text{HBr} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO} \end{matrix}$ Dibromnitroäthan Hydroxylamin $\text{CH}_3 \cdot \text{CH Na} \cdot \text{NO}_2 + \text{HNO}_2 = \text{Na OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO} \end{matrix}$ Natriumnitroäthan	81-82		hellgelbe orthorhombische Krystalle	1	1		A 175-98 A 175-98

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Aethyl-m-Oxybenzoesäure	$\begin{array}{c} \text{C. COOH} \\   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{N=N} \end{array} \text{HSO}_4 \text{ (3)} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{O, C}_2\text{H}_5 \end{array} + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$ m. Diazobenzoensäuresulfat	137		weisse Nadeln	nl.			B 21 979
Aethyl-p-Oxybenzoesäure	$\begin{array}{c} \text{C. COOH} \\   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C. OC}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{N=N} \end{array} \text{HSO}_4 \text{ (4)} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{COOH (1)} \\ \text{O, C}_2\text{H}_5 (4) \end{array} + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$ p-Diazobenzoensäuresulfat	107						B 21 979
Aethylparakon- säure	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$ Bernsteinsäure      Propionaldehyd	85		farblose Nadeln		1	CS <sub>2</sub> unl.	A 255 56
p-Aethylphenol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH (1)} \\ \text{C}_2\text{H}_5 (4) \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{SO}_2\text{K} \end{array} + \text{KOH} = \text{K}_2\text{SO}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{OH} \end{array}$ p-Aethylbenzolsulfon- saurer Kalium	45-46	213- 214	farblose Nadeln	nl.	1		B 22 2665
		$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Phenol		204- 205	flüssig				G 14 484
o-Aethylphenol		siehe Phlorol							
Aethylphenyl- carbinol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Aethylphenylketon		212	farblose Flüssig- keit				J 1874 535
		$\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} + \text{Zn} \cdot (\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} + \text{Zn} (\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{OH}$ Benzaldehyd      Zinkäthyl							Z 16 322
Aethylphenyl- disulfid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SH} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SH} + 2 \text{Br} = 2 \text{HBr} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{S} \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{S} \end{array}$ Thiophenol      Aethylmercaptan			farblose Flüssig- keit	nl.	1	1	B 19 3135

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						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	$C_6H_5 > S$ $C_6H_5 > S$	$C_6H_5 \cdot S \cdot Na + C_2H_5 \cdot J = Na \cdot J + C_6H_5 > S$ Thiophenol- Aethyljodid- natrium $C_6H_5 \cdot N = NCl + C_2H_5 \cdot SH = HCl + N_2 + C_6H_5 > S$ Diazobenzolchlorid Aethylmercaptan		204	farblose Flüssigkeit				J pr Ch 17.457
Aethylphenylsulfon	$C_6H_5 > SO_2$ $C_6H_5 > SO_2$	$C_6H_5 > S + O_2 = C_6H_5 > SO_2$ Aethylphenyl- sulfid $C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot Na + C_2H_5 \cdot Br = Na \cdot Br + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot C_2H_5$ Benzolsulfinsaures Aethyl- Natrium- bromid		42	farblose Tafeln	sl.	1	1	B 17 2078 J pr Ch 17.457
Aethylphosphin	$C_6H_5 \cdot PH_2$	$C_6H_5 \cdot J + PH_3 + Zn \cdot O = Zn \cdot J_2 + H_2O + C_6H_5 \cdot PH_2$ Aethyl- Jodphos- jedid phonium		25	farblose Flüssigkeit				B 4 492
Aethylphosphorchlorür	$C_6H_5 \cdot PCl_2$	$Hg (C_2H_5)_2 + PCl_3 = Hg \cdot Cl_2 + C_2H_5 \cdot C_2H_5 \cdot PCl_2$ 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	$C_2H_5 \cdot O \cdot PO Cl_2$	$PCl_3 + 2 C_2H_5 \cdot OH + Cl_2 = C_2H_5 \cdot Cl + 2 HCl + C_2H_5 \cdot O \cdot POCl_2$		167	farbloses Öl	nl.			A Spl 6.265
Aethylpropyläther	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH + CH_3 \cdot CH_2 \cdot OH + (H_2SO_4) = H_2O + CH_3 \cdot O \cdot C_2H_5$ Propylalkohol Aethylalkohol $CH_3 \cdot Cl \cdot O \cdot C_2H_5 + Zn (C_2H_5)_2 = Zn \cdot Cl (C_2H_5) + C_2H_5 \cdot O \cdot C_2H_5$ Chlormethyläthyläther Zinkäthyl		63.5	farblose Flüssigkeit				Am 6 245 B 24 858

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 118 29	α-Aethyl- β-Propyl- akrolein	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH = C \begin{matrix} \swarrow C_2H_5 \\ \searrow CHO \end{matrix}$	$2 CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CHO = H_2O + C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot CH = C \begin{matrix} \swarrow C_2H_5 \\ \searrow CHO \end{matrix}$ Butyraldehyd		172.5 173.5	farblose Flüssig- keit	ul.			M 8 112
pr Ch 7.457	Aethylpropyl- carbinol	$C_2H_5 \cdot CH \begin{matrix} \swarrow OH \\ \searrow C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CO - CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3 + H_2 = CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \swarrow OH \\ \searrow CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3 \end{matrix}$ Aethylpropylketon		135	farblose Flüssig- keit				B 8 1019
B 17 2078	Aethylpropyl- keton	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5$	$[CH_3 \cdot CH_2 \cdot COO]_2 Ca + [CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COO]_2 Ca = 2 Ca CO_3 + 2 C_2H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5$ Calciumpropionat Calciumbutyrat		122- 124	farblose Flüssig- keit				B 8 1019
pr Ch 17.457	Aethylpyrrol	$\begin{matrix} CH - CH \\    \quad    \\ CH \quad C \cdot C_2H_5 \\   \\ NH \end{matrix}$	$\begin{matrix} CH - CH \\    \quad    \\ CH \quad CH \\   \\ NH \end{matrix} + 2 CH_3 \cdot CHO = CH_3 \cdot COOH + C_2H_5N$ Pyrrol Aldehyd		163- 165	farblose Flüssig- keit				B 19 2190
B 13 1274	Aethylrhodanid	$C_2H_5 \cdot S \cdot CN$	$KCNS + C_2H_5O \cdot KSO_3 = K_2SO_4 + C_2H_5 \cdot S \cdot CN$ Aethylschwefelsaures Kalium		141- 142	farblose Flüssig- keit	ul.	1	1	A 61 99
B 4 432	Aethylschwefel- säure	$C_2H_5 \cdot O \cdot SO_2 \cdot OH$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot + H_2SO_4 = C_2H_5O \cdot SO_2 \cdot OH$ Aethylen  $C_2H_5OH + H_2SO_4 = H_2O + C_2H_5O \cdot SO_2 \cdot OH$ Alkohol			farbloses Öl	1			P 14 282  J pr Ch 19.246
A 6 129	Aethylsemi- carbuzid	$NH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot NH \cdot C_2H_5$	$C_2H_5 \cdot NH \cdot NH_2 \cdot HCl + CONK = C_2H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2 + KCl$ Aethylhydrazin Cyansaures Kalium		165- 106	feine Blättchen	1	1	sl.	A 199 284
A Spl 1.265	Aethylsenföl	$C_2H_5 \cdot NCS$	$Hg [SCN]_2 + 2 C_2H_5J = HgJ_2 + 2 C_2H_5NCS$ Rhodanquecksilber  $C_2H_5NH_2 + CS_2 = H_2S + C_2H_5N \cdot CS$ Aethylamin		131- 132	farblose Flüssig- keit				Am 417  B 7 811

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wasser	Alko- hol	Äther		
β-Aethyl- α-Stilbazol		 Collidin $C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} CH \\ CH \\ CH \end{matrix} + C_6H_5 \cdot COH = H_2O + C_{13}H_{13}N$ Benzaldehyd	58.5	356.5	weiße Tafeln	nl.	1	1	B 21 3087	
β-Aethyl- α-Stilbazolin		$C_{13}H_{13}N + 4 H_2 = C_{13}H_{21}N$ β-Aethyl-α-Stilbazol		314	farbloses Öl	sl.	1	1	B 21 5096	
Äthylsulfid	$C_2H_5 > S$	$2 C_2H_5Cl + K_2S = 2 KCl + C_2H_5 \cdot S \cdot C_2H_5$ Aethylchlorid  $C_2H_5S > Hg = Hg S + C_2H_5 > S$ Quecksilbermercaptid		92.5- 93	farblose Flüssig- keit	nl.			A 34 24	
Aethylsulfon- aceton	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot SO_2 \cdot C_2H_5$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot Cl + C_2H_5 \cdot SO_2 Na = NaCl + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot SO_2 \cdot C_2H_5$ Chloraceton Aethylsulfinsaures Natrium			Öl	1	1	sl.	B 24 868	
Aethylsulfon- äthanol	$CH_3 \cdot OH$ $CH_3 \cdot SO_2 \cdot C_2H_5$	$CH_3 \cdot SO_2 \cdot C_2H_5 + KOH = C_2H_5 SO_2 K + CH_3 \cdot OH$ $CH_3 \cdot SO_2 \cdot C_2H_5$ Aethylendiäthylsulfon			farblose Masse			1	J pr Ch 36,443	
β-Aethylsulfon- propionsäure	$C_2H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$	$J \cdot CH_2CH_2 \cdot COOH + C_2H_5SOONa = NaJ + C_2H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$ β-Jodpropionsäure Aethylsulfinsaures Natrium		112	farblose Blättchen			1	1	B 21 995
Aethylsulfon- sulfonal	$C_2H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2$ $CH_3 \cdot C \begin{matrix}   \\ SO_2 \cdot C_2H_5 \\   \\ SO_2 \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_2Cl \cdot CO \cdot CH_2 + 3 C_2H_5SH + 6 O = HCl + H_2O + C_2H_5 \cdot SO_2$  $C_2H_5SO_2 \begin{matrix}   \\ CH_2 \\   \\ C - SO_2C_2H_5 \end{matrix}$ Chloraceton		137	farblose Nadeln	sl.	sl.		B 33 3239	

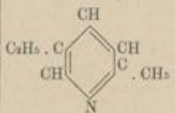

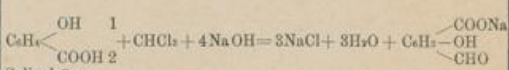
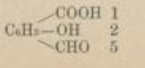


Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 3087	Aethylsulfoxyd	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} > \text{SO}$	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} > \text{S} + \text{O} = \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} > \text{SO}$ Aethylsulfid			farbloser Syrup	1			A 144 153
B 21 3096	Aethylsulfuron	$\begin{matrix} \text{CH}_2 . \text{S} . \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 . \text{S} . \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 . \text{S} . \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 . \text{S} . \text{CH}_2 \end{matrix} . \text{C}_2\text{H}_5\text{J} + \text{NaOH} = \text{NaJ} + \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_2 . \text{S} . \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 . \text{S} . \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix}$ Diäthylendisulfid-Jodmethylat	215		farblose Flüssig- keit				B 19 3266
B 21 3096	α Aethyltartronsäure	$\text{C}_2\text{H}_5 . \text{C}(\text{OH})(\text{COOH})_2$	$\text{C}_2\text{H}_5 . \text{CJ}(\text{COO} \text{C}_2\text{H}_5)_2 + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{HJ} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_2\text{H}_5 . \text{C}(\text{OH})(\text{COOH})_2$ 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	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 . \text{S} . \text{S} \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 . \text{S} . \text{S} \end{matrix}$	$2 \text{C}_2\text{H}_5 . \text{SH} + \text{S}_2\text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + (\text{C}_2\text{H}_5)_2 \text{S}_4$ Mercaptan			gelbliches Öl				J pr Ch 15. 214
B 24 868	Aethylthio- carbamid- säureäthyl- ester	$\text{NH} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CS} . \text{O} . \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{SCN} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} = \text{NH} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CS} . \text{O} . \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Aethylsenföl	204- 208		Öl				B 2 117
pr Ch 6.443	Aethylthiogly- kolsäure- äthylester	$\text{C}_2\text{H}_5\text{S} . \text{CH}_2 . \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_2\text{H}_5 \text{SNa} + \text{ClCH}_2 . \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 = \text{NaCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{S} . \text{CH}_2 . \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$ Natrium- Chloressigsäureester mercaptid	187- 189		Öl				B 13 444
B 21 995	Aethylthio- kohlenstoffsäure- chlorid	$\text{Cl} . \text{CS} . \text{O} . \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{CSCl}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{HCl} + \text{Cl} . \text{CSO} . \text{C}_2\text{H}_5$ Thiophosgen	436		farblose Flüssig- keit				B 20 2384
B 33 3239	Aethylthio- kohlenstoffsäure- Kalium	$\begin{matrix} \text{SK} \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{O} . \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{O} . \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{KOH} = \begin{matrix} \text{SK} \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{O} . \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ Thiokohlenstoffsäure- 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 Was- ser Alko- hol Äther	Litte- ratur
		$C_2H_5 \cdot SK + CO_2 = C \begin{matrix} \diagup SK \\ = O \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$ Kaliummercaptid					J 151 513
		$C_2H_5OH + COS + KOH = C \begin{matrix} \diagup SK \\ = O \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix} + H_2O$					A 148 137
Aethylthio- phosphorsäure	$C_2H_5O \cdot PS(OH)_2$	$C_2H_5OH + PSCl_3 + 2 H_2O = 3 HCl + C_2H_5O \cdot PS(OH)_2$ Alkohol			farbloses Öl	ul.	Z 1869 415
o-Aethyltoluol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup Br \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} + C_2H_5Br + 2 Na = 2 NaBr + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ 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.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup Br \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} + C_2H_5Br + 2 Na = 2 NaBr + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ 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.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup Br \\ \diagdown CH_3 \end{matrix} + C_2H_5J + 2 Na = NaJ + NaBr + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ p-Bromtoluol	161- 162		farblose Flüssig- keit		A 136 312
Aethylunter- schweflig- saures Natrium	$C_2H_5 \cdot S \cdot SO_2 \cdot ONa$	$C_2H_5Br + Na_2S_2O_3 = NaBr + C_2H_5S \cdot SO_2 \cdot ONa$ Aethylbromid			6-seitige farblose Blättchen	1	B 7 646
		$C_2H_5SH + Na_2SO_3 + J_2 = NaJ + HJ + C_2H_5S \cdot SO_2 \cdot ONa$ Merkaptan					B 7 1162
Aethylxan- thogensäure	$C_2H_5O \begin{matrix} \diagup CS \\ HS \end{matrix}$	$C_2H_5OH + KOH + CS_2 + HCl = H_2O + KCl + C_2H_5O \begin{matrix} \diagup CS \\ HS \end{matrix}$ Alkohol			farbloses Öl	sl.	Berz. Jahres- bericht 3. 83
Aethylxan- thogensäure- äthylester	$C_2H_5O \begin{matrix} \diagup CS \\ C_2H_5S \end{matrix}$	$C_2H_5O \begin{matrix} \diagup CS \\ KS \end{matrix} + C_2H_5J = KJ + C_2H_5O \begin{matrix} \diagup CS \\ C_2H_5S \end{matrix}$ Aethylxantogen- saures 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)	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \\ \diagdown Br \end{matrix} + C_2H_5J + 2 Na = NaBr + NaJ + C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_3 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$ Brom-m-xylol	185- 186		farblose Flüssig- keit		B 23 998

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
J 151 513	Aethyl-p-xylol	$\begin{array}{l} < \text{CH}_3 < (1) \\ \text{C}_6\text{H}_4 < \text{CH}_3 < (4) \\ > \text{C}_2\text{H}_5 > (6) \end{array}$	analog aus Brom-p-xylol und Aethyljodid		185	farblose Flüssigkeit				B 23 990	
A 148 137	Aethyl-o-xylol	$\begin{array}{l} < \text{CH}_3 < (1) \\ \text{C}_6\text{H}_3 < \text{CH}_3 < (2) \\ > \text{C}_2\text{H}_5 > (4) \end{array}$	analog aus Brom-o-xylol und Aethyljodid		187- 188	farblose Flüssigkeit				B 23 991	
Z 1869 415	Akonitsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \qquad \qquad \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \qquad \qquad \qquad \qquad \qquad   \\ \text{C} \cdot (\text{OH}) \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \qquad \qquad \qquad \qquad \qquad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \qquad \qquad \qquad \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{Citronensäure} \end{array}$	191		farblose Blättchen	1	1		J. 1856 463 u. A 178 153	
B 18 1121	Akridin		$\text{C}_6\text{H}_5 > \text{NH} + \text{H} \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{N} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_4$ Diphenylamin Ameisensäure	107		farblose Blättchen	sl.	1	1	CS <sub>2</sub> 1	A 224 3
A 136 312			$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 > \begin{array}{c} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\   \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \end{array} = 4 \text{H} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{N} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_4$ Phenyl-o-toluidin								B 17 1370
B 7 646			$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH}_2 + (\text{Zn Cl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{N} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_4$ Benzaldehyd Anilin								B 19 2452
B 7 1162			$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{NH} + \text{CH Cl}_3 = 3 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{N} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_4$ Diphenylamin								B 17 162
Berz. Abres- bericht 3. 83 A 75 125	Akridinsäure		$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{N} \end{array} > \text{C}_6\text{H}_4 + 9 \text{O} = 2 \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{17}\text{H}_7\text{NO}_4$ Akridin			farblose Nadeln	sl.	1	sl.		B 13 100

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alco- hol	Ather		
Akridylbenzoe- säure	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{N} \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{13}\text{NO}_2$ Phtalsäureanhydrid 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 Sp1 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		1			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	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$2 \text{CHCl} = \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{Ba}(\text{OH})_2 = \text{BaCl}_2 + 2 \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 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
		$\text{CH}_2\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ β-Jodpropionsäure								B 3 339
α-Alanin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$ α Chlorpropionsäure			farblose Nadeln	1	sl.			A 113 220

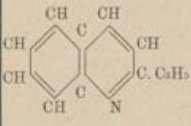

Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Ather	
A 224 45	β-Alanin	NH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . COOH	J CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . COOH + 2 NH <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 SpI 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 Rhomben- eder	1	sl.		A 14 133
A 47 113	Aldehydol- 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>3</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>3</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>3</sub> . CH (OH) . CN	CH <sub>3</sub> . CHO + HCN = CH <sub>3</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>3</sub> $\begin{matrix} \text{OH} & 1 \\ \text{COOH} & 2 \end{matrix}$ + CHCl <sub>3</sub> + 4 NaOH = 3 NaCl + 3 H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> $\begin{matrix} \text{COONa} \\ \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Salicylsäure	179	farblose Nadeln	sl.			B 9 1268
B 3 339			entsteht neben der (v)- m-Aldehydosalicylsäure	248- 249	farblose Nadeln	sl.	sl.	1 CHCl <sub>3</sub> unl.	B 9 1271
A 113 220	(s)-m-Aldehydo- salicylsäure								

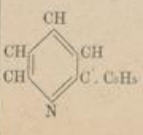
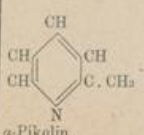
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
p-Aldehyd- zimmtsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{CHO} \end{matrix} + CH_3 \cdot \text{COOH} = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Terephthaldehyd 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 29 mm	zäher Syrup	1	1	1	J 1872 449
Alizarin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{Cl} \end{matrix} + 2 KOH = 2 KCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Dichloranthrachinon  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Brenzcatechin Pholsäureanhydrid	289— 290		rote trimetrische Nadeln	sl.	1	1	A Spl 7.300  B 7 972
α-Alizarinamid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + NH_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$ Alizarin	250		braune Nadeln		1		A 183 206
Alizarinblau	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{CH} \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H(NO_2)(OH)_2 + C_2H_5(OH)_2 = 3 H_2O + O_2 + C_{17}H_9NO_4$ β Nitroalizarin Glycerin	270		blaue Masse	ul.	sl.	sl.	Benzol 1 B1 28 62
Alizarinimid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6H_2(OH)_2 + NH_3 = 2 H_2O + C_{10}H_7NO_2$ 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	$CO \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$CO \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \\    \\ \text{NH} - \text{C} \cdot \text{NH} \end{matrix} CO + H_2O + O = CO_2 + CO \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Harnsäure			farblose monokline Säulen	sl.	ul.		A 26 245

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
		$2 \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{C} \begin{matrix} (\text{OH})_2 \\ \text{COOH}_2 \end{matrix} = 3\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH}.\text{CH}.\text{NH}.\text{CO}.\text{NH}_2 \\ \text{NH}.\text{CO} \end{matrix}$ <p>Harnstoff      Mesoxalsäure</p>							Am 5 198
Allantoinsäure	$\begin{matrix} \text{NH}.\text{CO}.\text{NH}_2 \\ \text{CH} \diagup \text{COOH} \\ \text{NH}.\text{CO}.\text{NH}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH}.\text{CH}.\text{NH}.\text{CO}.\text{NH}_2 \\ \text{CO} \diagup \text{NH}.\text{CO} \end{matrix} + \text{KOH} = \begin{matrix} \text{NH}.\text{CH}.\text{NH}.\text{CO}.\text{NH}_2 \\ \text{CO} \diagup \text{NH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{NH}.\text{CO}.\text{NH}_2 \\ \text{COOK} \end{matrix}$ <p>Allantoin</p>			farbloses Krystall- Pulver	sl.			A 159 362
Allantoxan- saurer Kalium	$\begin{matrix} \text{NH}.\text{CO} \\ \text{CO} \diagup \text{NH}.\text{C}=\text{N}.\text{COOK} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH}.\text{CO} \\ \text{CO} \diagup \text{NH}.\text{CH}.\text{NH}.\text{CO}.\text{NH}_2 \end{matrix} + \text{O} + \text{KOH} = \begin{matrix} \text{NH}.\text{CO} \\ \text{CO} \diagup \text{NH}.\text{C}=\text{N}.\text{COOK} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ <p>Allantoin</p>			seiden- glänzende Nadeln	1 ul.			B 8 1292
		$\begin{matrix} \text{CO}.\text{NH}_2 \\ \text{CO} \diagup \text{NH}.\text{CH}.\text{NH}.\text{CO}.\text{NH}_2 \end{matrix} + \text{KOH} = \begin{matrix} \text{NH}.\text{CO} \\ \text{CO} \diagup \text{NH}.\text{C}=\text{N}.\text{COOK} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ <p>Oxalyldiureid</p>							B 18 982
Allantursäure	$\begin{matrix} \text{NH}.\text{CH}(\text{OH}) \\ \text{CO} \diagup \text{NH}.\text{CO} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH}.\text{CH}.\text{NH}.\text{CO}.\text{NH}_2 \\ \text{CO} \diagup \text{NH}.\text{CO} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \begin{matrix} \text{NH}.\text{CH}(\text{OH}) \\ \text{CO} \diagup \text{NH}.\text{CO} \end{matrix}$ <p>Allantoin</p>			farbloser Gummi	1 ul.			A 44 107
Allophansäure- äthylester	$\text{NH}_2.\text{CO}.\text{NH}.\text{COO}.\text{C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{CNOH} = \text{NH}_2.\text{CO}.\text{NH}.\text{COO}.\text{C}_2\text{H}_5$ <p>Alkohol      Cyansäure</p>			farblose Krystalle	sl.			P 20 396
		$\text{Cl}.\text{COO}.\text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_2.\text{CO}.\text{NH}_2 = \text{HCl} + \text{NH}_2.\text{CO}.\text{NH}.\text{COO}.\text{C}_2\text{H}_5$ <p>Chlorameisensäure-ester      Harnstoff</p>							A 147 155
		$2 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{O}.\text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NH}_2.\text{CO}.\text{NH}.\text{COO}.\text{C}_2\text{H}_5$ <p>Urethan</p>							B 19 2344
Alloxan	$\begin{matrix} \text{NH}.\text{CO} \\ \text{CO} \diagup \text{NH}.\text{CO} \end{matrix} \text{CO}$	$\begin{matrix} \text{NH}.\text{CO}.\text{C}.\text{NH} \\ \text{CO} \diagup \text{NH} \end{matrix} \text{CO} + \text{O} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \begin{matrix} \text{NH}.\text{CO} \\ \text{CO} \diagup \text{NH}.\text{CO} \end{matrix} \text{CO}$ <p>Harnsäure</p>			farblose trikline Krystalle	1			A ch 2 372

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Alloxansäure	$\text{CO} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_2 + 4 \text{Cl} + 3 \text{H}_2\text{O} = 4 \text{HCl} + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{CO} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CO}$ Xanthin							A 215 316
		$\text{CO} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CO} + \text{KOH} = \text{CO} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOK} \end{array}$ Alloxan				Krystall- masse	1	1	sl.
Alloxantin	$\text{CO} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C}(\text{OH})$ $\text{CO} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C}(\text{OH})$	$2 \text{CO} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CO} + \text{H}_2 = \text{C}_5\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$ Alloxan				farblose rhombische Säulen	sl.		A 26 262
		$\text{CO} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CO} + \text{CO} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CH} \cdot \text{OH} = \text{C}_5\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_7$ Alloxan Dialursäure							
Allylacetessig- säureäthyl- ester	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH Na} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2\text{J} = \text{NaJ}$ Natriumacetessigester Allyljodid $+ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$		206	farblose Flüssig- keit				A 187 33
Allyläther	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{O} \end{array}$ $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{O} \end{array}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{Na O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 = \text{NaJ} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{O} \end{array}$ Allyljodid Natriumallylalkoholat		34.5	farblose Flüssig- keit				A 102 290
		$2 \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2\text{J} + \text{HgO} = \text{Hg J}_2 + (\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2)_2\text{O}$ Allyljodid							
Allylalkohol	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{Na}_2 = 2 \text{Na Cl} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ s-Dichlorhydrin		96.6	farblose Flüssig- keit				A. ch. 67.323
		$\begin{array}{l} \text{CH}_2\text{OH} \quad \text{COOH} \\   \quad   \\ \text{CH OH} \quad \text{COOH} \end{array} = 2 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\    \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ Glycerin Oxalsäure							
Allylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} = \text{CH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2$ Styron		178- 180	farblose Flüssig- keit				A 172 129



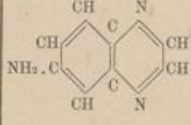
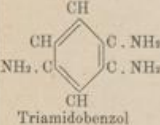
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 215 316	Allylbromid	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 \text{ Br}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{Br}_2 = 2 \text{ HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ 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		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2$ Chinaldin Acetaldehyd	249- 253		farblose Flüssig- keit			B 20 2043	
A 26 262			$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 \text{ Cl}$ Allylchlorid	46	farblose Flüssig- keit			K 14 394		
A 187 33	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							
A 102 290	Allylchlorpropylalkohol	$\text{CH}_2 \text{ Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ $\text{CH}_2 = \text{CH}$	$\text{CH}_2 \text{ Cl} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{O} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5\text{J} + \text{Zn} + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnO} + \text{HJ} + \text{CH}_2 \text{ Cl} - \text{CH} \cdot \text{OH}$ 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	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH}$ 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	Allylendibromid	$\text{CH Br} = \text{CBr} \cdot \text{CH}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{CH} + \text{Br}_2 = \text{CHBr} = \text{CBr} \cdot \text{CH}_2$ Allylen	132		farblose Flüssig- keit				A 132 126
	Allylenjodid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CJ} = \text{CHJ}$	$\text{CH}_2 = \text{C} = \text{CH}_2 + \text{J}_2 = \text{CH}_2 \cdot \text{CJ} = \text{CHJ}$ Allylen	198		farblose Flüssig- keit				Bl 4 434
A 172 129	Allylenoxyd	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH}$ 	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{CH} + \text{O} = \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH}$ Allylen	62-63		farblose Flüssig- keit	1			Bl 14 116

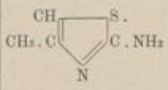
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Allylentetra- bromid	$\text{CH}_2 . \text{CBr}_2 . \text{CH Br}_2$	$\text{CH}_2 . \text{C} \equiv \text{CH} + 2 \text{Br}_2 = \text{CH}_2 . \text{CBr}_2 . \text{CHBr}_2$ Allylen	225- 230		farblose Flüssig- keit				A 132 124
s-Allylentetra- bromid	$\text{CH}_2 \text{Br} . \text{CBr}_2 . \text{CH}_2 \text{Br}$	$\text{CH}_2 = \text{C} = \text{CH}_2 + 2 \text{Br}_2 = \text{CH}_2 \text{Br} . \text{CBr}_2 . \text{CH}_2 \text{Br}$ s-Allylen	0	215- 230	farblose Flüssig- keit				J pr Ch 38.204
Allylenessig- säure	$\text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{CH}_2 . \text{COOH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 . \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{CH}_2 . \text{COOH}$ Allylmalonsäure	187- 189		farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	A 204 170
Allylisocyanid	$\text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{NC}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 \text{J} + \text{Ag CN} = \text{AgJ} + \text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{NC}$ Allyljodid	96- 106		farblose Flüssig- keit	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 Flüssig- keit				B 47 876
Allylmalon- säurediäthyl- ester	$\text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 . \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH Na} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 \text{J} = \text{NaJ} + \text{Natriummalonsäure-ester} \quad \text{Allyljodid} \quad \text{CH}_2 = \text{CH} . \text{CH}_2 . \text{CH} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	222- 223		farblose Flüssig- keit				A 204 168
Allylnitrat	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 . \text{NO}_2$	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 \text{Br} + \text{Ag NO}_2 = \text{Ag Br} + \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 \text{NO}_2$ Allylbromid	106		farblose Flüssig- keit				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 Flüssig- keit				G 18 364
o-Allylpyridin		 + $\text{CH}_2 . \text{CHO} = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 . \text{C}_6\text{H}_5 \text{N}$ α-Pikolin	189- 190		farblose Flüssig- keit				A 247 26

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wass.	Alko- hol	Aether	
A 132 124	Allylschwefel- säure	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OR} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_3\text{H}_5\text{O} \cdot \text{SO}_2\text{OH}$ Allylalkohol			farblose Flüssig- keit				A 230 44
J pr Ch 38: 204	Allylsenföl	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NCS}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{KSCN} = \text{KJ} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{NCS}$ Allyljodid		150.5	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	A 97 126
A 204 170	Allylsulfid	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{S}$ $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{S}$	$2 \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{NCS} + \text{K}_2\text{S} = 2 \text{KNCS} + (\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2)_2 \text{S}$ Allylsenföl		138.5	farblose Flüssig- keit				A 55 297
A 112 316	Allylthioharn- stoff	$\text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{NH}_2 \\ = \text{S} \\ \searrow \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{CSN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{NH}_3 = \text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{NH}_2 \\ = \text{S} \\ \searrow \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Allylsenföl		78.5	monokline Krystalle	1	1	1	A 10 326
B 47 876	Amalinsäure	$\text{CO} \begin{array}{l} \nearrow \text{N}(\text{CH}_3) \text{CO} \\ \searrow \text{N}(\text{CH}_3) \text{CO} \end{array} \text{C}(\text{OH})$ $\text{CO} \begin{array}{l} \nearrow \text{N}(\text{CH}_3) \text{CO} \\ \searrow \text{N}(\text{CH}_3) \text{CO} \end{array} \text{C}(\text{OH})$	$2 \text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2 + 6 \text{Cl} + 3 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{CNCl} + 2 \text{C}_8\text{H}_9 \cdot \text{NH}_2 + 4 \text{HCl}$ Caffein $+ \text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_4$			farblose rhom- bische Säulen	nl.	nl.		A 71 1
A 204 168			$\text{CO} \begin{array}{l} \nearrow \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \searrow \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{array} \text{CO} + \text{CO} \begin{array}{l} \nearrow \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \searrow \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{array} \text{CH} \cdot \text{OH} = \text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_4$ Dimethylalloxan Dimethylalursäure							M 3 105
B 5 452	Amarin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \begin{array}{l} \nearrow \\ \searrow \end{array} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \begin{array}{l} \nearrow \\ \searrow \end{array} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + 2 \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{21}\text{H}_{18}\text{N}_4$ Benzoin Benzaldehyd		100	farblose Säulen	nl.	1	1	B 15 1495
G 18 364			$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \nearrow \text{N} \\   \\ \searrow \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \begin{array}{l} \nearrow \\ \searrow \end{array} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \nearrow \text{N} \\   \\ \searrow \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \begin{array}{l} \nearrow \\ \searrow \end{array} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ 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 Flüssig- keit	1			A 15 7
			$\text{COOH} \begin{array}{l}   \\ \text{COOH} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{H} \cdot \text{COOH}$ Oxalsäure							A ch 46.218



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 97 128			$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} > \text{O} + \text{NH}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array}$ 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> -Nitrozobenzol	123		goldgelbe Nadeln					M 8 61
A 135 119	<i>p</i> -Amidoazobenzol	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{HNO}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Anilin	125- 126		orange gelbe rhombische Nadeln oder Prismen	sl.	1	1		Z 1866 132
A 1 198			$\text{C}_6\text{H}_5 \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + (\text{HCl}) = \text{C}_6\text{H}_5 \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ Diazamidobenzol								Soc. 47 920
J 1861 599	<i>p</i> -Amidoazobenzolsulfonsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 = \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$ NH <sub>2</sub> SO <sub>2</sub> H	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{SO}_2\text{N} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{N}_2\text{SO}_2$ <i>p</i> -Diazobenzolsulfonsäure Anilin			gelbliche Nadeln	sl.	ul.	ul.		B 15 2187
A 176 133	<i>o</i> -Amidoazonaphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6\text{NH}_2$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7 \text{NH}_2 + \text{HNO}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ <i>o</i> -Naphthylamin	183		rohbraune Nadeln	sl.	sl.			Z 1866 138
B 15 2686	Amidoazophenylen	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{NH} \text{N}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{NH}_2 + \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \text{NH} \text{N}$ <i>o</i> -Phenylendiamin	98.5		farblose Nadeln					B 9 222
B 26 98	<i>o</i> -Amidobenzaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{NH}_2$ 1. $\text{CHO}$ 2.	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{NO}_2$ 1. $\text{CHO}$ 2. + 6 H = 2 H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \text{NH}_2$ <i>o</i> -Nitrobenzaldehyd	39- 40		silber- glänzende Blättchen	sl.	4	1	Ligroin ul.	B 15 2572
A 150 67	<i>m</i> -Amidobenzaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{NH}_2$ 1. $\text{CHO}$ 3.	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{NO}_2$ 1. $\text{CHO}$ 3. + 8 H = 2 H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \text{NH}_2$ <i>m</i> -Nitrobenzaldehyd			gelbe Masse			1		B 15 2044
A 148 190	<i>p</i> -Amidobenzaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{NH}_2$ 1. $\text{CHO}$ 4.	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{NO}_2$ 1. $\text{CHO}$ 4. + 6 H = 2 H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \text{NH}_2$ <i>p</i> -Nitrobenzaldehyd	69.5 70.5		farblose Blättchen	l				B 16 2002
A 121 228	<i>m</i> -Amidobenzoessäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{NH}_2$ 1. $\text{COOH}$ 3.	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{NO}_2$ 1. $\text{COOH}$ 3. + 6 H = 2 H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \text{NH}_2$ <i>m</i> -Nitrobenzoessäure	174		röthliche Warzen	sl.	1	1		A 101 94

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
p-Amido- benzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{COOH 4.} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{COOH 4.} \end{matrix} + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 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	$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CH = CH \cdot COOH + NH_3 = CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Crotonensäure			farblose Krystalle	1	1	ul.	B1 50 102	
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 siehe Piperidinsäure							B 13 312	
Amidochin- oxalin		 + $\begin{matrix} \text{CHO} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix}$ = 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> N <sub>3</sub> Triamidobenzol Glyoxal	158-	159	gelbe Nadeln	1	1	sl. CHCl <sub>3</sub> 1	A 237 345	
β-Amidoeroton- 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 1	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	
		$KCN O + CN \cdot NH_2 = CO \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} NK$ Cyanamid							A 153 295	
o-Amidodiphe- nylamin	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{C}_6H_4 \text{—NH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{C}_6H_4 \text{—NO}_2 \end{matrix} + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{C}_6H_4 \text{—NH}_2 \end{matrix}$ o-Nitrodiphenylamin	79-	80	farblose Nadeln	sl.		Benzol	B 23 1842	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 127 142	o-Amidodiphenylharnstoff	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1} \\ \text{NH}_2 \text{ 2} \end{matrix} = \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Carbanil o-Phenylendiamin			farblose Nadeln	sl.	ul.	Benzol sl.	A 228 220
A spl 2. 71	Amidoessigsäure		siehe Glykokoll							
B 150 102	Amidoguanidin	$\text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{NO}_2 \end{matrix} + 3 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Nitroguanidin			Krystall- linisch	1	1	ul.	A 270 23
B 18 312	γ-Amidoisobuttersäure	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{NH}_3 + \text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Acetylharnstoff  $\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CN} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Blausäureaceton  $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + 3 \text{O} = \text{CH}_3\text{COOH} + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Diacetonamin			farblose monokline Tafeln	1	ul.	ul.	A 164 268
A 237 345										A 198 46
B 11 1194	Amidomalonsäurenitril	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{CN} \end{matrix}$	$3 \text{H} \cdot \text{CN} + (\text{KOH}) = \text{NH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{CN} \end{matrix}$ Blausäure	186		farblose trikline Krystalle	1	sl.	sl.	B 6 99
A 158 295	Amidomethyldiphenylmiazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \text{N} \cdot \text{C}(\text{NH}_2) \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{CN} + \text{C}_2\text{H}_5\text{CN} = \text{C}_{17}\text{H}_{15}\text{N}_3$ Benzonitril Aethylcyanid	172- 173		farblose Krystalle	sl.	sl.	sl.	J pr Ch 39.195
A 158 295	Amidomethylthiazol		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{NH}_3 \cdot \text{SCN} = \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{C} \\ \text{C} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Chloraceton Rhodanammonium							B 21 959
B 23 1842	Amidonaphthochinonimid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \text{---} \text{C} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}(\text{NH}) \text{---} \text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{matrix} (\text{NH}_2)_2 \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6\text{N}_2\text{O}$ Diamidonaphthol			gelbe Nadeln	ul.	1		A 134 377

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Amidonaphtophenazin	<chem>C10H6&lt;N&gt;C6H5NH2</chem>	$C_{10}H_7.NH_2 + C_6H_5.NCl = 2 HCl + C_{10}H_6<N>C_6H_5.NH_2$ β Naphthylamin Chinondichlorimid			dunkelgelbe Nadeln	sl.		Anilin 1	B 21 1599
o-Amidophenol	<chem>C6H4&lt;OH&gt;1&lt;NH2&gt;2</chem>	$C_6H_4<OH>1<NO_2>2 + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4<OH>1<NH_2>2$ o-Nitrophenol	170		farblose rhombische Schuppen	sl.	sl.	1	A 103 351
p-Amidophenol	<chem>C6H4&lt;NH&gt;1&lt;NH2&gt;4</chem>	$C_6H_4<OH>1<NO_2>4 + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4<OH>1<NH_2>2$ o-Nitrophenol  $C_6H_5.N<N> + H_2O = N_2 + C_6H_5<OH>1<NH_2>2$ Diazobenzolimid	184		farblose Blättchen	sl.	sl.		A 110 166
Amidophenylfurfurmethan	<chem>CH&lt;CH&gt;CH&lt;O&gt;C.CH2.C6H4.NH2</chem>	$CH<CH>CH<O>C.CH_2.OH + C_6H_5.NH_2 = H_2O + C_6H_5O.CH_2.C_6H_4.NH_2$ Anilin  Furfuralkohol			gelbe Flocken	ul.	1		A 239 376
o-Amidophenylpropionsäure	<chem>C6H4&lt;NH2&gt;1&lt;C#C.COOH&gt;2</chem>	$C_6H_4<NO_2>1<C#C.COOH>2 + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4<NH_2>1<C#C.COOH>2$ o-Nitrophenylpropionsäure	123		gelbliche Nadeln	ul.	1	sl. Benzol	B 75 2147
Amidoselenazol	<chem>N&lt;C(NH2)-Se&gt;CH=CH</chem>	$CSe(NH_2)_2 + C_2H_5Cl_2.O + C_2H_5 = 2 HCl + C_2H_5OH + C_6H_4N_2Se$ Selenbarnstoff Diehloräther	121		farblose Nadeln	1	1	1	A 259 308
p-Amidostyrol	<chem>C6H4&lt;NH2&gt;1&lt;CH=CH2&gt;</chem>	$C_6H_4<NO_2>1<CH=CH.COOC_2H_5> + 8H = CO_2 + C_2H_5OH + C_6H_4<NH_2>1<CH=CH_2> + 2 H_2O$ p-Nitrozimmtsäureäthylester	81		amorph	ul.	1	sl. Ligroin unl.	B 14 2360
Amidosuccinursäure	<chem>NH2.CO.CH2&lt;CH&gt;NH.CO.NH2&lt;COOH&gt;</chem>	$CH_2.CO.NH_2 + CO.NH = NH_2.CO.CH_2.CH<NH.CO.NH_2>COOH$ Asparagin	137- 138		farblose Prismen	sl.	ul.	ul.	B 10 1747



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	alkohol	Äther	
B 21 1599	Amidotetrazot- säure	$\text{NH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{N} \diagdown \\ \diagdown \text{N} \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{N} \end{array}$	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{array} + (\text{H}_2\text{O}) = \text{HNO}_3 + \text{NH}_2 = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{N} \diagdown \\ \diagdown \text{N} \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{N} \end{array}$ Diazoguanidinnitrat	203		farblose Prismen	sl.	sl.	nl.	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			$\text{C}_2\text{H}_5 - \text{O} - \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} = \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + 2 \text{HCl}$ 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	$\text{COOH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{HBr} + \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$ Brombrenztraubensäure Sulfoharnstoff			Krystall- pulver				B 21 941
B 15 2147	Amidodiodi- phenylamin	$\text{NH} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{NH} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{SO} \\ \diagdown \text{NO}_2 \end{array} + 8 \text{H} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{NH} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array}$ Nitrodiphenylamin- sulfoxyd			atlas- glänzende Blättchen	sl.	1	1	A 230 101
A 259 308			$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{S} = \text{H}_2\text{S} + \text{NH} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array}$ p-Amidodiphenylamin							A 230 106
B 14 2360	o-Amido-p- toluylamid	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CO NH}_2 \text{ (1)} \\ \diagdown \text{NH}_2 \text{ (2)} \\ \diagdown \text{CH}_3 \text{ (4)} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CN} \\ \diagdown \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CO NH}_2 \\ \diagdown \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$ o-Amido-p-tolunitril	146- 147		weisse Blättchen	sl.	1	1	B 21 1536
B 10 1747	o-Amido-p- tolunitril	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CN} \text{ (1)} \\ \diagdown \text{NH}_2 \text{ (2)} \\ \diagdown \text{CH}_3 \text{ (4)} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CN} \\ \diagdown \text{NO}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} + 3 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CN} \\ \diagdown \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$ o-Nitro-p-tolunitril	94		farblose hexagonale Blättchen	nl.	1	1	B 21 1535

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
m-Amidotriphenylcarbinol	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \text{ NH}_2 \\   \\ \text{C} - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \text{ NO}_2 \\   \\ \text{C}(\text{OH}) - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 3 \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{C} - \text{OH} - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O}$	155		farblose Krystalle				B 21 190
Amidotriphenylmethan	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C} - \text{H} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2$ Benzhydrol Anilin	83- 84		farblose Prismen				A 206 155
m-Amidotriphenylmethan	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \text{ NH}_2 \\   \\ \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 3 \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O}$	120		farblose Nadeln		1		B 21 189
Amidouracil	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CO} \quad \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CO} \quad \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{NO}_2 + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CO} \quad \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$ Nitrouracil							A 229 38
Amidouracilcarbonsäure	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \quad   \\ \text{CO} \quad \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \quad   \\ \text{CO} \quad \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{NO}_2 + 3 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \quad   \\ \text{CO} \quad \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$ Nitrouracilcarbonsäure			farblose Nadeln	1			A 236 41
Ammelid	$\text{C}_8 \text{H}_8 \text{N}_2 \text{O}_3$	$2 \text{C}_8 \text{H}_8 \text{N}_2 \text{O} \cdot \text{HNO}_3 = \text{N}_2 \text{O}_3 + \text{NH}_3 + \text{C}_8 \text{H}_8 \text{N}_2 \text{O}_3$ Salpeters. Ammelin $6 \text{CN} \cdot \text{NH}_2 + 3 \text{H}_2 \text{O} + 3 \text{H}_2 \text{SO}_4 = 3 \text{NH}_4 \cdot \text{HSO}_4 + \text{C}_8 \text{H}_8 \text{N}_2 \text{O}_3$ Cyanamid $3 \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + 3 \text{CNJ} = 3 \text{HJ} + \text{C}_8 \text{H}_8 \text{N}_2 \text{O}_3$ Harnstoff Jodecyan			farbloses Pulver	nl.			A 10 30 B 6 1373 A 128 339
Ammelin	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{array} \text{NH}$	$\text{C}_8 \text{H}_8 \text{N}_4 + 2 \text{H}_2 \text{O} = \text{NH}_3 + 2 \text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} - \text{CO} \\   \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{array} \text{NH}$ Melam $\text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \\   \\ \text{NH} \end{array} \text{C} = \text{NH} + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_8 \text{H}_8 \text{N}_4 \text{O}$ Dicyandiamid Harnstoff			farblose Nadeln				A 10 24 M 9 761
Amylalkohol	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{COOK} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$ 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

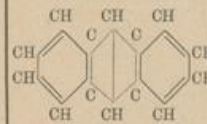
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 190	Amylbenzol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$	$C_6H_5Br + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2Br + 2 Na = 2 NaBr + C_{11}H_{16}$ Brombenzol Amylbromid	200.5 201.5		farblose Flüssig- keit				A 218 388
A 206 155	Amylbromid	$CH_3 (CH_2)_4 \cdot CH_2 Br$	$CH_3 (CH_2)_4 \cdot CH_2 \cdot OH + HBr = H_2O + CH_3 (CH_2)_4 \cdot CH_2 Br$ Amylalkohol	128.5		farblose Flüssig- keit				A 159 73
B 21 189	Amylchlorid	$CH_3 (CH_2)_4 \cdot CH_2 Cl$	$CH_3 (CH_2)_4 \cdot CH_2 \cdot OH + HCl = H_2O + CH_3 (CH_2)_4 \cdot CH_2 Cl$ Amylalkohol	106.5		farblose Flüssig- keit				A 159 72
A 229 38	Amylen	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH = CH_2$	$2 CH_2 = CH - CH_2 J + Zn \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot CH_2 \\ \text{CH}_2 \cdot CH_2 \end{matrix} = ZnJ_2 + 2 CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH = CH_2$ Allyljodid Zinkäthyl	39— 40		farblose Flüssig- keit				A 123 203
A 236 41	Amylenhydrat	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 - C \\   \\ CH_2 \cdot CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} OH \\   \\ CH_2 \cdot CH_3 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot COCl + 2 Zn (CH_2)_2 + H_2O = ZnO + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 - C \\   \\ CH_2 \cdot CH_2 + CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} OH \\   \\ CH_2 \cdot CH_2 + CH_3 \end{matrix} + Zn Cl CH_3$ Propionylchlorid	-12 101.5 -102		farblose Flüssig- keit				Z 1871 275
A 10 30	Amylhexa- akrylsäure	$CH_3 (CH_2)_4 \cdot CH \begin{matrix} (CH_2)_4 \cdot CH_3 \\   \\ COOH \end{matrix}$	$2 CH_3 (CH_2)_4 \cdot CHO + KOH = H_2O + H_2 + CH_3 (CH_2)_4 \cdot CH = C \begin{matrix} (CH_2)_4 \cdot CH_3 \\   \\ COOK \end{matrix}$ Oenanthol			farblose Flüssig- keit				B 16 211
B 6 1373 A 128 359	Amylhydro- anthron	$C_6H_5 \begin{matrix} CO \\   \\ CH(C_6H_5) \end{matrix} C_6H_5$	$C_6H_5 \begin{matrix} CH_2 \\   \\ CO \end{matrix} C_6H_5 + C_6H_5 J + KOH = KJ + H_2O + \begin{matrix} CH_2 \\   \\ CO \\   \\ CH(C_6H_5) \end{matrix} C_6H_5$ Hydroanthron	252— 253		gelbliche Krystalle	sl.	1	Ligroin unl.	B 21 2509
A 10 24	Amyljodid	$CH_3 (CH_2)_4 \cdot CH_2 J$	$CH_3 (CH_2)_4 \cdot CH_2 Cl + HJ = HCl + CH_3 (CH_2)_4 \cdot CH_2 J$ Amylchlorid	155.5		farblose Flüssig- keit				A 159 74
M 9 761	Anethol	$C_6H_5 \begin{matrix} O \cdot CH_3 \\   \\ CH_2 \cdot CH = CH_2 \end{matrix}$	1. im Anisöl 4.	21.1	232	farblose Blätter	sl.	1	1	A 44 313
A 161 268 A 159 70	Anhydro- acetonbenzil	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 \end{matrix} CO$ $C_6H_5 \cdot CO$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + (KOH) = H_2O + C_{17}H_{14}O_2$ Benzil	147		gelbe Prismen				B 18 182
	Anhydroaceto- phenonbenzil	$C_6H_5 \cdot C = CH \cdot CO \cdot C_6H_5$ $C_6H_5 \cdot CO$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_5 + (KOH) = H_2O + C_{21}H_{16}O_2$ Benzil Acetophenon	129		gelbliche Nadeln	sl.	sl.		B 18 188

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Anhydro- egonin	$\text{CH}_3 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH} \quad \quad \quad \text{CH} \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH} \quad \quad \quad \text{CH} \\ \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{PCl}_5 = 2 \text{HCl} + \text{POCl}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$ Egonin	235		farblose Krystalle	sl.		CHCl <sub>3</sub> 1	B 19 3013
Anhydroform- aldehyd- anilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{CH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{H} \cdot \text{CO} \cdot \text{H} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{CH}_2$ Anilin      Formaldehyd	140- 41		farblose Nadeln	nl.	sl.	1 CHCl <sub>3</sub> nl.	B 18 3399
Anhydropyro- gallolketon	$\text{O} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 \end{array} \text{O}$	$\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_3 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CO} \end{array} + \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_{13}\text{H}_6\text{O}_6$ Gallein			hellbraunes Krystall- pulver	sl.	1		A 209 270
Anhydrotri- äthylsulf- aminsäure	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{SO}_2 \\ \diagdown \text{O} \end{array}$	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{N} + \text{SO}_3 = (\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{SO}_2 \\ \diagdown \text{O} \end{array}$ Triäthylamin	91, 5		farblose Tafeln	sl.	1	sl. Aceton 1	B 16 1267
Anilbernsteln- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{COOH} + 2 \text{O}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ Pyranilpyroinsäure- anhydrid	151- 152		farblose Blättchen	1	1	1	B 21 1364
Anilbrenz- traubensäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COOH} \end{array}$ Anilin      Brenztraubensäure	122		farblose Krystalle	1			A 188 336
Anilidothoxy- benzochinon- anil	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Azophenin	137		rote Prismen				B 21 676
β-Anilidoäthyl- phthalimid	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{N} \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{N} \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Bromäthylphthalimid      Anilin	99- 100		gelbe Nadeln		1		B 22 2224
Anilidoessig- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Anilin      Chloressigsäure	125- 127		farblose Krystalle	1		nl.	B 10 2046

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Äther	Alkohol		
B 19 3013	Anilidoessigsäureanilid	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CONH \cdot C_6H_5$	$CH \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown SO_2Na \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 = 2 NaHSO_3 + H_2O + C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$ Glyoxalnatriumbisulfid	112-113		farblose Nadeln					
B 18 3309	Anilido- $\alpha$ -naphthochinon	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 O = 2 H_2O + 2 C_6H_5 \cdot NH \cdot C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphthochinon Anilin	190-191		rote Nadeln	1	1	Ligroin ul.	See 37 639	
A 209 270	Anilido- $\beta$ -naphthochinon	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 O = 2 H_2O + 2 C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix}$ $\beta$ -Naphthochinon Anilin			rote Nadeln	ul.	sl.		B 14 1494	
B 16 1267	Anilidonaphthochinonanilid	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown O \\ \diagup NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown O \\ \diagup NOH \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 = C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown O \\ \diagup NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + 2 H_2O$ Naphthochinonoxim			rote Nadeln	ul.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> 1	B 21 394
B 21 1384			$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO - CCl_2 \\ \diagdown CCl - CH \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 = 3 HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO - C \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown C - CH \\ \diagup N \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Trichlor- $\alpha$ -Ketonaphthalin								B 21 3389
A 188 336	$\beta$ -Anilido-naphthochinon- $\alpha$ -anilid Anilin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown N \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ $C_6H_5 \cdot NH_2$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup (NH)_2 \\ \diagdown OH \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 = 2 NH_3 + C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown N \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ $\alpha$ -Dümidonaphthol Anilin $C_6H_5 \cdot NO_2 + 6 H = 2 H_2O + C_6H_5 \cdot NH_2$ Nitrobenzol	187		rote Nadeln	ul.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 13 124
B 21 676			$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} + CaO = CaCO_3 + C_6H_5 \cdot NH_2$ o-Amidobenzoessäure $C_6H_5 \cdot SO_2OK + KNH_2 = K_2SO_4 + C_6H_5 \cdot NH_2$ Benzolsulfosaures Kalium Kaliumamid			farbloses Öl					A 55 200 A 53 11 B 19 903
B 22 2224											
B 10 2046	o-Anilinsulfonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown SO_3H \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown SO_3H \end{matrix} + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown SO_3H \end{matrix}$ o-Nitrobenzolsulfonsäure			farblose Rhomboeder	sl.				A 177 98

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						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			farblose Nadeln	sl.			J. 1850 418
p-Anilinsulfon- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$	siehe Sulfanilsäure							
Anilintrisulfon- säure	$C_6H_2 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ (\text{SO}_3H)_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \text{NH}_2 + 3 H_2 \text{SO}_4 = 3 H_2O + C_6H_2 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ (\text{SO}_3H)_3 \end{matrix}$			farblose Prismen	sl.			B 21 2032
β-Anilinpropion- säure	$C_6H_5 \text{N} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$C_6H_5 \text{N} = \text{C} \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + C_6H_5 \text{N} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Anilbernsteinsäure	153		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 21 1374
Aniluvitonin- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{COOH})-\text{CH} \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \text{NO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 H_2O + C_{11} H_9 \text{NO}_2$ 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		247- 248	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	A 98 189
		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COH} \end{matrix} + \text{CH}_3 \text{J} + \text{KOH} = H_2O + \text{KJ} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ p-Oxybenzaldehyd							B 10 63
o-Anisaldoxim	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 & (1) \\ \text{CH} \cdot \text{NOH} & (2) \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{COH} \end{matrix} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH} \cdot \text{NOH} \end{matrix}$ o-Anisaldehyd Hydroxylamin	92		weiße Nadeln	sl.			B 23 2741
Anisaldoxim	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} & (1) \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & (4) \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{NH}_2 \text{OH} = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ 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	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \text{Cl} \end{matrix} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4 \text{Cl} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ 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 2743

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Ather		
J. 1850 418	Anisohydramid	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{N} \\ \diagdown \end{matrix}$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagdown \text{N} \\ \diagup \end{matrix}$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{N} \\ \diagdown \end{matrix}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 2 \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_9\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_3$ Anisaldehyd	120		farblose Prismen	ul.	1	1	A 56 309	
B 21 2082	Anisohydroxamsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CO} \text{Cl} \end{matrix} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Anisylchlorid Hydroxylamin	156- 157		farblose Blättchen	sl.	1	sl.	Benzol unl.	A 175 284
B 21 1374	o-Anisidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ o-Nitroanisol	226.5		farbloses Öl					Z 1867 205
B 21 1374	p-Anisidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ p-Nitroanisol	55.5 245- 56.5 246		farblose rhomboische Tafeln					A 74 300
J. pr. Ch 35.582	Anisodureid	$\text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 2 \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Anisaldehyd Harnstoff			gelbliche Blätter					A 151 195
A 98 189	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 10 63			$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{CaO} = \text{CaCO}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$ Anissäure								A 41 69
B 23 2741	Anisonitril	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CN} \text{ (1)} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 \text{ (4)} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} + \text{CH}_3 \cdot \text{COCl} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} + \text{CH}_3\text{COOH}$ Anisaloxim Acetylchlorid	61- 62		weisse Nadeln	ul.	1	1		B 22 2791
B 22 2790	Anissäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \text{ 1.} \\ \text{COOH} \text{ 4.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 7 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Anethol	184.2 275- 280		farblose Nadeln	sl.	1			A 41 65
A 98 189			$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \text{ 1.} \\ \text{COOH} \text{ 4.} \end{matrix} + 2 \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{KOH} = 2 \text{KJ} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COOCH}_3 \end{matrix}$ p-Oxybenzoesäure								A 141 245
A 70 47	Anisursäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COCl} \end{matrix} + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOAg} = \text{AgCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Anisylchlorid Glycinsilber			farblose Blätter	sl.				A 109 32
B 23 2742	o-Anisylharnstoff	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \text{ (1)} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \text{ (2)} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CNOH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ o-Anisamin	127		weisse Nadeln	sl.				B 23 2743

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wass. ser.	Alko- hol.	Ather.	
Anisylphenyl- thioharnstoff	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} = \text{S} \quad \text{---} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SN} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} = \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} = \text{S} \quad \text{---} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Phenylsenföf Anisidin	127		weisse Prismen				B 21 1868
p-Anol	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} = \text{S} \quad \text{---} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Anisylsenföf Anilin	93	250	farblose Blättchen	sl.	l	l	A. Spl 8. 88
Anthracen		$2 \text{C}_6\text{H}_6 + \text{CH}_2 = \text{CH}_2 = 3 \text{H}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4$ Benzol Aethylen	213	über 360	farblose monokline Tafeln	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ schw.	A 142 254
		$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} = 3 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \text{---} \text{C}_6\text{H}_5$ Benzylchlorid							Soc 37 726
		$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \text{OH} + (\text{P}_2\text{O}_5) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \text{---} \text{C}_6\text{H}_5$ Benzylphenol							B 6 1202
		$2 \text{C}_6\text{H}_6 + \text{CHBr}_2 = \text{CHBr}_2 + 4 \text{HBr} + \text{C}_{14}\text{H}_{10}$ Acetylentetrbromid							A 235 165
$\alpha$ -Anthracen- carbonsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{array}{c} \text{C}(\text{COOH}) \\   \\ \text{CH} \end{array} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 + \text{COCl}_2 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{array}{c} \text{C}(\text{COCl}) \\   \\ \text{CH} \end{array} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4$ Anthracen	206		hellgelbe Nadeln	ul.	l		B 2 678
$\beta$ -Anthracen- carbonsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \text{---} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \text{---} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{HSO}_3 + \text{K}_2\text{CO}_3 = \text{KHSO}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \text{---} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{COOK}$ Anthracensulfosäure	260		gelbe Nadeln	ul.	l	sl. Benzol schw.	B 8 246
1. 3. Anthra- cendicarbonsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{array}{c} \text{CH} \text{---} \text{C} \text{---} \text{COOH} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \\ \text{CH} \text{---} \text{C} \text{---} \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{array}{c} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{array} \text{---} \text{C}_6\text{H}_3 (\text{COOH})_2 + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_4$ 1. 3. Anthrachinondicarbonsäure			farbloses Krystall- pulver	ul.	l	l	B 20 1365





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

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 160 131			$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} N \cdot OH + H_2O = CO_2 + C_6H_5 \begin{matrix} NH_2 \\ COOH \end{matrix}$ Phthalylhydroxylamin							A 205 302
A 164 109			$C_6H_5NO_2 + H_2O = CO_2 + C_6H_5 \begin{matrix} NH_2 \\ COOH \end{matrix}$ Isotosäure							J.pr.ch 30.124
B 20 1341	Anthranol	$C_6H_5 \begin{matrix} C(OH) \\ CH \end{matrix} C_6H_5$	$C_6H_5 \begin{matrix} CO \\ CO \end{matrix} C_6H_5 + 4H = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} C(OH) \\ CH \end{matrix} C_6H_5$ Anthrachinon	163- 170		farblose Nadeln			Benzol sl.	A 212 6
B 9 379	o-Anthranol- säure	$C_6H_5 \begin{matrix} C(OH) \\ CH \end{matrix} C_6H_5 \cdot COOH$	$CH_2 \begin{matrix} C_6H_5 \cdot COOH \\ C_6H_5 \cdot COOH \end{matrix} + (H_2SO_4) = H_2O + C_{13}H_{10}O_2$ o-Diphenylmethandicarbonsäure	252- 253		farblose Krystalle	1	1		A 242 255
B 9 379	Anthrarufin	$(1.) C_6H_5 \begin{matrix} CO \\ CO \end{matrix} C_6H_5 \cdot OH$ OH	$2 C_6H_5 \begin{matrix} OH \\ COOH \end{matrix} + (H_2SO_4) = 2 H_2O + OH \cdot C_6H_5 \begin{matrix} CO \\ CO \end{matrix} C_6H_5 \cdot OH$ m-Oxybenzoesäure	280		hellgelbe Blätter	ul.	sl.	sl. Benzol 1	B 11 1176
Bl 29 401	m-Anthrol	$C_6H_5 \begin{matrix} CH \\ CH \end{matrix} C_6H_5 \cdot OH$ (2)	$C_6H_5 \begin{matrix} CH \\ CH \end{matrix} C_6H_5 \cdot SO_3 K + KOH = K_2SO_4 + C_6H_5 \begin{matrix} CH \\ CH \end{matrix} C_6H_5 \cdot OH$ Anthracensulfosaures Kalium			hellbraune Nadeln	1	1	Aceton 1	A 212 49
B 10 39	Antimontetra- methylum- jodid	$Sb(CH_3)_4 J$	$Sb(CH_3)_3 + CH_3 J = Sb(CH_3)_4 J$ Antimon- Methyljodid trimethyl			farblose hexagonale Tafeln	1			A 84 44
B 15 224	Antimontri- äthyl	$Sb(C_2H_5)_3$	$Sb K_3 + 3 C_2H_5 J = 3 KJ + Sb(C_2H_5)_3$ Aethyljodid	158.5		farblose Flüssig- keit	ul.			A 75 815
A 212 57	Antimontri- methyl	$Sb(CH_3)_3$	$2 Sb Cl_3 + 3 Zn(C_2H_5)_2 = 3 ZnCl_2 + 2 Sb(C_2H_5)_3$ Zinkäthyl	80.5		farblose Flüssig- keit	sl.			A 103 357
B 15 2105	Apigenin	$C_{15}H_{10}O_5$	$Sb Na_3 + 3 CH_3 J = 3 Na J + Sb(CH_3)_3$ Methyljodid			farblose Blättchen	sl.	1	ul.	B 9 1124
A 163 138	Apifolaldehyd	$C_{10}H_{10}O_3$	$C_7H_{12}O_4 + H_2O = 2 C_6H_{12}O_4 + C_{10}H_{10}O_3$ Apiin	102		farblose Krystalle				B 21 1626
	Apisäure	$C_{10}H_{10}O_4$	$C_{17}H_{14}O_4 + 7 O = 2 CO_2 + 2 H_2O + C_{10}H_{10}O_4$ Isapiol	175		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	B 21 1625

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Wasser	Alko- hol	Ather	
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
Apionacryl- säure	$C_9H_8(O)CH_2(O)CH_3$ $CH=CH.COOH$	$C_9H_8(O)CH_2(O)CH_3$ $C_9H_8(O)CH_2 + CH_3.COOH = H_2O + C_{12}H_{12}O_6$ Apiolaldehyd	186		gelbe Nadeln	ul.	1	sl.	B 22 2485
Apocöonitin	$C_{22}H_{41}NO_{11}$	$C_{22}H_{42}NO_{12} = H_2O + C_{22}H_{41}NO_{11}$ Aconitin	185- 186		farblose Krystalle			1	Soc 33 324
Apöotropin	$C_{17}H_{21}NO_7$	$C_{17}H_{23}NO_8 = H_2O + C_{17}H_{21}NO_7$ Atropin	60- 62		farblose Prismen	sl.	1	1	G 11 588
Apöchinen	$C_{19}H_{17}NO_2$	$C_{20}H_{21}N_3O + HBr + H_2O = CH_3Br + NH_3 + C_{19}H_{15}NO_2$ Chinen	246		farblose Krystalle	sl.	1	sl.	B 18 1226
Apöchinin	$C_{19}H_{21}N_3O_2$	$C_{20}H_{21}N_3O_2 + H_2O = CH_3OH + C_{19}H_{20}N_3O$ Chinin	160		weisses Pulver	sl.	1	1	A 205 323
Apöcinchen	$C_{19}H_{19}NO$	$C_{19}H_{21}N_3 + H_2O = NH_3 + C_{18}H_{19}NO$ Cinchen	209- 210		farblose Krystalle			1	B 14 1855
Apökaffein	$CO.O.C(COOH).N.CH_3$ $N(CH_3).C=N.CO$	$C_8H_{10}N_4O_2 + H_2O + O_2 = CH_3.NH_2 + C_7H_7N_3O_2$ Kaffein	144- 145		farblose monokline Prismen	sl.	1	1	Benzo- schw. M 3 160
Apömorphin	$C_{17}H_{17}NO_2$	$C_{17}H_{19}NO_2 = H_2O + C_{17}H_{17}NO_2$ Morphin			weisse Masse	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 A Spl. 7.171
Apöpseudo- aconitin	$C_{27}H_{29}NO_4$	$C_{28}H_{30}NO_{12} = C_6H_5(O.CH_2)_2 + C_{21}H_{24}NO_8$ Pseudoaconitin			hellgelbe Masse				Soc 33 160
Apöpseudo- aconitin	$C_{26}H_{27}NO_{11}$	$C_{26}H_{28}NO_{12} = H_2O + C_{26}H_{27}NO_{11}$ Pseudoaconitin	102- 103		farblose Krystalle			1	Soc 33 151
Arabid	$CH_2(OH).[CH(OH)]_5.CH_2OH$	$CH_2(OH).[CH(OH)]_5.CHO + H_2 = CH_2(OH).[CH(OH)]_5.CH_2.OH$ Arabinose	102		farblose Warzen	1	sl.		B 20 1234
Arabonsäure	$CH_2(OH).[CH(OH)]_5.COOH$	$CH_2(OH).[CH(OH)]_5.CHO + O = CH_2(OH).[CH(OH)]_5.COOH$ Arabinose	89		farblose Krystalle				J.pr.Ch 30.379
Arachinsäure	$CH_3(CH_2)_{17}.COOH$	$CH_3(CH_2)_{17}.CH(CO.CH_3)COOH + KOH = CH_3COOK + CH_3(CH_2)_{17}.COOH$ Oktodecylacetessigsäure	75		glänzende Blätter				J 1884 1193
Arsenäthyl- chlorid	$As_2(C_2H_5)Cl_2$	$Hg(C_2H_5)_2 + AsCl_3 = Hg(C_2H_5)Cl + As(C_2H_5)Cl_2$ Quecksilberdiäthyl	156		farblose Flüssigkeit	1	1	1	A 208 33

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 21 1630	Arsenamid	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	
B 22 2485	Arsenmethyl- chlorid	As (CH <sub>3</sub> ) Cl <sub>2</sub>	As (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Cl <sub>2</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>2</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	
Soc 33 324	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	
G 11 538	Arsenmethyl- sulfid	CH <sub>3</sub> . As O (OH) <sub>2</sub>	Na <sub>2</sub> . As O <sub>2</sub> + CH <sub>3</sub> J = Na J + CH <sub>3</sub> . As O (ONa) <sub>2</sub> Natriumarsenit Methyljodid			farblose Blätter	l			B 16 1440	
B 18 1926	Arsenbenzol	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.	1	1	CS <sub>2</sub> 1	A 107 263
A 205 323	Asaronsäure	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>2</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
B 14 1855	Asaronsäure	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> < (O CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> COOH	C <sub>6</sub> H <sub>5</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>5</sub> < (O CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Asaron	144	300	farblose Nadeln	sl.	1	Benzol 1	B 19 3	
M 3 100	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   NH <sub>2</sub>   CH < COOH	CH <sub>2</sub> < CO NH <sub>2</sub>   NH <sub>2</sub>   CH < CO OH + H <sub>2</sub> O = NH <sub>2</sub> + CH <sub>2</sub> < COOH NH <sub>2</sub>   CH < COOH			farblose rhombische Säulen	sl.	ul.		A. ch 35. 175	
Soc 33 160			Asparagin							B 21 351 R	
Soc 33 151			COO C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>								
B 20 1234			C = N . OH								
J.pr.Ch 90. 379			+ 4 H + 2 Na OH = 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . OH + H <sub>2</sub> O +								
J 1884 1193	inact-Aspara- ginsäure	CH <sub>2</sub> < COOH   NH <sub>2</sub>   CH < COOH	CH <sub>2</sub> < COOH   NH <sub>2</sub>   CH < COOH + NH <sub>3</sub> = CH <sub>2</sub> < COOH   NH <sub>2</sub>   CH < COOH			farblose monokline Krystalle	sl.			B 14 98	
A 208 33			Fumarsäure								

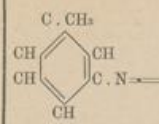
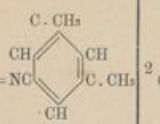
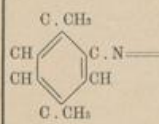
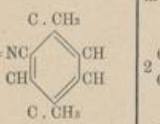
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Atroglucerin- säure	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2, OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup Br \\ \diagdown CH_2Br \\ \diagdown COOH \end{matrix} + 2 KOH = 2 KBr + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2, OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ Dibromhydratropasäure	146		farblose Warzen	l			A 206 30
Atrolaktin- säure	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown Br \\ \diagdown COOH \end{matrix} + KOH = KBr + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ $\alpha$ Bromhydratropasäure	93-- 94		farblose rhombische Tafeln	l			A 195 153  B 14 1353
Atronsäure	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_5 \cdot HCN + 2 H_2O = NH_3 + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ Acetophenonhydrocyanid $C_6H_5 \cdot C(COOH) \cdot CH_3 = CO_2 + H_2 + C_7H_7O_2$ $\alpha$ -Isatropasäure	164		farbloses Pulver	ul.	l	Eis- essig l	A 206 46
Atropasäure	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_{17}H_{23}NO_3 = C_6H_5NO + CH_2 = C \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ Atropin Tropin	106-- 107	267	farblose monokline Tafeln	sl.		CS <sub>2</sub> l	A 128 282
Atropin	$CH_3 = C \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ $C_{17}H_{23}NO_3$	in Atropa Belladonna	115-- 115,5		farblose Nadeln	sl.	l	sl. CHCl <sub>3</sub> l	A 5 43
Auramin	$NH = C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2 \\ \diagdown C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2 \end{matrix}$	$CO \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2 \\ \diagdown C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2 \end{matrix} + NH_4Cl = H_2O + C_{17}H_{19}N_3 \cdot HCl$ Tetramethyldiamidobenzophenon	136		citronen- gelbe Blättchen	ul.	sl.	ul.	B 20 2847
Aurin	$4 \cdot OH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown O \end{matrix} 1.$ $4 \cdot OH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown O \end{matrix} 4.$	$3 C_6H_5OH + \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix} = H \cdot COOH + C_{19}H_{15}O_5 + 2 H_2O$ Phenol Oxalsäure			dunkel- rote Krystalle		l		A 119 169
Azimidonitro- benzol	$\begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C_6H_4 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} NH$	$NO_2 \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + HNO_2 = 2 H_2O + C_6H_5N_2O_2$ $\alpha$ Nitrophenylendiamin	211		farblose Nadeln	sl.	l	l	A 115 251
Azimidotoluol	$(1) CH_3 \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH(3) \\ \diagdown N(4) \end{matrix} N$	$(1) CH_3 \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2(3) \\ \diagdown NH_2(4) \end{matrix} + HNO_2 = 2 H_2O + CH_3 \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown N \end{matrix} N$ mp-Tolylendiamin	88	328	farblose Krystalle	l	l	sl. CHCl <sub>3</sub> schw.	B 9 220
o-Azobenzoe- säure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \\ \diagdown N=N \end{matrix} C_6H_5$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} 1. + 8 H = 4 H_2O + C_{14}H_{10}N_2O_4$ o-Nitrobenzoesäure	237		dunkelgelbe Nadeln	sl.	l	Benzol unl.	B 10 1869

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 206 30	m-Azobenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} & \text{COOH} \\ \diagdown & / \\ & \text{N} = \text{N} \end{matrix} > C_6H_4$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \cdot 1 + 8 H = 4 H_2O + C_{14}H_{10}N_2O_4$ m-Nitrobenzoesäure			gelbes Pulver	sl.	sl.	sl.	A 129 134	
A 195 153	p-Azobenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} & \text{COOH} \\ / & \diagdown \\ & \text{N} = \text{N} \end{matrix} > C_6H_4$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \cdot 4 + 8 H = 4 H_2O + C_{14}H_{10}N_2O_4$ p-Nitrobenzoesäure			fleisch- farbendes 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 $2 \cdot C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 O = 2 H_2O + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_5$ Anilin	68	293	orangefolbe monokline Blätter		1	Ligrolin 1	A 12 311 A 142 364	
A 206 46	Azodicarbonamid	$NH_2 \cdot CO \cdot N = N \cdot CO \cdot NH_2$	$NH = C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{N} = \text{N} \\   \\ \text{C} = \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 H_2O = 2 NH_3 + NH_2 \cdot CO \cdot N = N \cdot CO \cdot NH_2$ Azodicarbonamidin			orangerotes Krystall- pulver	sl.	ul.		A 270 42	
A 128 282	Azodicarbonamidninitrat	$HNO_2 \cdot NH \cdot C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{N} \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	$2 C \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \cdot \text{HNO}_2 \end{matrix} = 2 NH_3 + C_2H_5N_6 \cdot 2 HNO_3$ Amidoguanidninitrat			gelbes Krystall- pulver	sl.	ul.		A 270 89	
A 5 48	Azodicarbon-saures 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-Azodimethylanilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\   \\ \text{N} \\   \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N(\text{CH}_3)_2 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = C_6H_5 \cdot OH + N_2 + H_2O +$ Nitrosodimethyl- Phenylhydrazin anilin $C_6H_4 \begin{matrix} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\   \\ \text{N} = \text{N} - \text{C}_6H_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	225		rote Nadeln	sl.	1		B 21 2615	
A 119 169	Azodiphenylblau	$C_{12}H_{10} \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\   \\ \text{N} \\   \\ \text{N} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{N} = \text{N} \end{matrix} \cdot C_6H_5 + C_6H_5NH_2 = NH_3 + C_{18}H_{13}NH_3$ 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	
A 115 251	α-Azonaphthalin	$C_{10}H_7 \cdot N = N \cdot C_{10}H_7$	$C_{10}H_7 \cdot N = N \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2 + H_2O = NH_3 + O + C_{10}H_7 \cdot N = N \cdot C_{10}H_7$ α-Amidazonaphthalin	190		stahlblaue Nadeln	sl.		Benzol 1	B 18 298	
B 9 220	Azoorein	$C_{14}H_{11}NO_2$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{matrix} + HNO_2 = 2 H_2O + C_{14}H_{11}NO_2$ Orein			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	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Azophenylen	$\text{C}_6\text{H}_5 = \text{N} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{N} = \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} \end{array} + 2 \text{CaO} = 2 \text{CaCO}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 = \text{N} = \text{N} = \text{C}_6\text{H}_5$ Azobenzolsäure	170- 171		hellgelbe Nadeln				A 168 1	
o-Azophenol	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{OH} \end{array} \frac{1}{2} + 8 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$ o-Nitrophenol	171		gold- glänzende Blättchen	ul.	sl.	1	A 196 344	
p-Azophenol	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{OH} \end{array} \frac{1}{4} + 8 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$ p-Nitrophenol	200		hellbraune trikline Krystalle	sl.	1	1	Benzol 1	A 196 340
Azophthalsäure	$\text{COOH} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} + 8 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_4$ Nitrophthalsäure	230		goldgelbe Nadeln	sl.	sl.	sl.		B 14 1331
o-Azotoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 - \text{N} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{N} = \text{C}_6\text{H}_4 - \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2 + 8 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ 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 327
Azotoluolsulfosäure	$\text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{HSO}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} = \text{C}_6\text{H}_4 \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_3 = \text{C}_6\text{H}_5\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{HSO}_3 \end{array} \end{array}$ p-Azotoluol			orangerote Krystalle	sl.				B 21 119
o-Azoxybenzoesäure	$\text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{O} \begin{array}{c} \diagdown \\ \diagup \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} \frac{1}{2} + 6 \text{H} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{O} \begin{array}{c} \diagdown \\ \diagup \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ o-Nitrobenzoesäure	237- 242		kleine rhombische Prismen	sl.	sl.			B 7 1611
		$3 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array} \frac{1}{2} = \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{O} \begin{array}{c} \diagdown \\ \diagup \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{array} \frac{1}{2} + 2 \text{H}_2\text{O}$ o-Nitrobenzylalkohol								H 2 57
m-Azoxybenzoesäure	$\text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{O} \begin{array}{c} \diagdown \\ \diagup \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} \frac{1}{3} + 6 \text{H} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{O} \begin{array}{c} \diagdown \\ \diagup \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ 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	Äther	Benzol	
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	ul.	1		B 1 324 B 6 557 Z. 1866 308
A 196 344			$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}-\text{O}-\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Azobenzol						
A 196 340	Azoxymethyl- thylanilin		$2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}$ Nitrosodimethylanilin	173	braune Krystall, goldgelbe Blättchen	sl.	1	Benzol 1	B 8 619 B 21 2614
B 14 1831	Azoxyp- diphenyl- amin		$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{N} \cdot \text{NO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{NH}_3 + \text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_4\text{O}$ Nitrosodiphenylamin Phenylhydrazin						
A 207 114 J. 1864 527	Azo-o-xylo- sym.		$2 \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3) \cdot \text{NO}_2 + 4 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ o-Nitroxytol	110- 111	orange- gelbe Nadeln	1	1		B 21 3139
B 21 119	Azo-o-xylo- unsym.		$2 \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3) \cdot \text{NO}_2 + 4 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ o-Nitroxytol	140- 141	rote Nadeln	sl.			B 21 3140
B 7 1611	Azo-m-xylo- unsym.		$2 \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3) \cdot \text{NO}_2 + 4 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ m-Nitroxytol	129	rote Nadeln	sl.	1	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		
						Was- ser	Alko- hol	Äther			
Azo-m-xylol sym.			$2 \text{ C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_3 + 4 \text{ H}_2 = 4 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2\text{N}(\text{CH}_3)_2$	136- 137		orangerote Nadeln	1	1	B 21 3142		
Azo-p-xylol			$2 \text{ C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_4 + 4 \text{ H}_2 = 4 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_3\text{N}(\text{CH}_3)_2$	119		gelbe Nadeln			B 21 3143		
$\alpha$ -Azoxynaph- talin	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N} - \text{N} - \text{C}_{10}\text{H}_7$	$2 \text{ C}_{10}\text{H}_7\text{NO}_2 + 6 \text{ H} = 3 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{N} - \text{N} - \text{C}_{10}\text{H}_7$ $\alpha$ -Nitronaphthalin				dunkelgelbe Masse	ul.	ul.	ul.	$\text{CHCl}_3$ 1	J. 1864 532
o-Azoxyphene- tol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \cdot \text{O}$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{N} \cdot \text{O}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2) + 6 \text{ H} = 3 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2$ Nitrophenetol		102		farblose rhombische Tafeln	ul.	sl.			Jpr Ch 18. 200
o-Azoxytoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} - \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2) + 6 \text{ H} = 3 \text{ H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} - \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Nitrotoluol		59-60		gelbliche monokline Tafeln					B 20 2016
m-Azoxytoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} - \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2) + 6 \text{ H} = 3 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}$ m-Nitrotoluol		37-39		hellgelbe Nadeln		1			B 22 835
$\alpha$ p-Azoxytoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} - \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2) + 6 \text{ H} = 3 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}$ p-Nitrotoluol		70		blasgelbe Nadeln	1	1			B3.551
$\beta$ p-Azoxytoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} - \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	entsteht neben $\alpha$ p. Azoxytoluol		75		orange gelbe Nadeln					B 24 41
Azulminsäure	$\text{CN} \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}(\text{NH}_2) \cdot \text{CN}$ $\text{NH} - \text{NH}$	$2 \text{ } \begin{array}{c} \text{CN} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CN} \end{array} + \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 = \text{C}_4\text{H}_5\text{N}_5\text{O}$ Cyan				braune Flocken	sl.				B 4 947

Azurin  
Barbitur  
Benzäth  
Benzal-  
essigs-  
äthyl-  
Benzal-  
acet-  
säure-  
ester.  
Benzale  
Benzald  
Benzald-  
hydro  
Benzal-  
napht-  
oxyd  
Benzald  
Benzal-  
säure

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkoh.	Äther	
	Azurin	$C_{10}H_{12}N_4O_2$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 3 C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COH} \end{matrix} = 3 H_2O + C_{10}H_{12}N_4O_2$ mp-Toluyldiamin Salicylaldehyd	250.5		farblose Tafeln	l		Ligroin unl.	B 11 596
B 21 3142	Barbitursäure	$CO \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} CH_2$	$CH_2 \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} + CO \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 PCl_5 = 2 POCl_3 + 4 HCl +$ Malonsäure Harnstoff $CO \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} CH_2$			farblose trimetrische Prismen	sl.			Bi 31 146
	Benzäthylamid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH C_2H_5$	$C_2H_5NH_2 + COCl \cdot C_6H_5 = HCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_2H_5$ Aethylamin Benzoylchlorid	69-70		farblose Krystalle	l	l	Ligroin sl.	B 22 2404
B 21 3143	Benzalacet- essigsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COO} C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + C_6H_5CHO + (HCl) = H_2O +$ Acetessigester Benzaldehyd $CH_3 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COO} C_2H_5 \end{matrix}$	59-60	295- 297	farblose Tafeln	ul.	sl.	CHCl <sub>3</sub> l	A 218 177
J, 1864 532	Benzaläthyl- acetessig- säureäthyl- ester	$\begin{matrix} \text{CH} \cdot C_6H_5 \\    \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COO} C_2H_5 \end{matrix} \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COO} C_2H_5 \end{matrix} = H_2O + CH_3 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COO} C_2H_5 \end{matrix}$ Benzaldehyd Aethylacetessigester $\begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COO} C_2H_5 \end{matrix} \end{matrix}$	205- 220 22mm		farbloses Oel				A 218 183
J pr Ch 18. 290	Benzalchlorid	$C_6H_5 \cdot CH Cl_2$	$C_6H_5 \cdot CHO + PCl_5 = POCl_3 + C_6H_5 \cdot CH Cl_2$ Benzaldehyd $C_6H_5 \cdot CHO + CO Cl_2 = CO_2 + C_6H_5 \cdot CH Cl_2$ Benzaldehyd		206	farblose Flüssig- keit				A 70 39 Z 1871 79
B 20 2016	Benzaldehyd	$C_6H_5 \cdot CHO$	$C_6H_5 \cdot CH Cl_2 + HgO = HgCl_2 + C_6H_5 \cdot CHO$ Benzalchlorid $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH + O = H_2O + C_6H_5 \cdot CHO$ Benzylalkohol		179	farblose Flüssig- keit	sl.			Gr. 4 721 A 88 180
B 22 835	Benzaldehyd- hydrocyanid	$C_6H_5 \cdot CH (OH) \begin{matrix}   \\ \text{CO} \cdot \text{N} \cdot \text{CH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CHO + HCN = C_{13}H_{12}NO_2$ Benzaldehyd		195	farblose Krystalle	ul.	sl.	Eisessig l	Berz. Jahr. 17.288
B 24 41	Benzal-β-di- naphtylen- oxyd	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \text{C}_{10}H_7 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_{10}H_7 \end{matrix} O$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 C_{10}H_7 \cdot OH + (H_2SO_4) = 2 H_2O + C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \text{C}_{10}H_7 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_{10}H_7 \end{matrix} O$ Benzaldehyd β-Naphtol	189- 190		farblose Tafeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> l	B 17 499
B 4 947	Benzaldoxim	$C_6H_5 \cdot CH = NOH$	$C_6H_5 \cdot CHO + NH_2 \cdot OH = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = N \cdot OH$ Benzaldehyd Hydroxylamin			farblose Flüssigkeit	sl.	l	l	B 15 2785
	Benzalmalon- säure	$C_6H_5 \cdot CH = C \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + CH_2 (COOH)_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = C (COOH)_2$ Benzaldehyd Malonsäure	195- 197		glas- glänzende Prismen	sl.	l	sl.	CHCl <sub>3</sub> unl. 135

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Benzal-dis-oxynaphthochinon		$2 \text{ C}_{10}\text{H}_7\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_2$ Oxynaphthochinon Benzaldehyd	211- 214		hellgelbe Nadeln	1	1	Benzin unl.	B 21 2203	
Benzalptalid		$\text{C}_6\text{H}_4\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{O}_2$ Phthalsäureanhydrid Phenyllessigsäure	98-99		farblose monokline Prismen	ul.	sl.		B 11 1017	
Benzamaron	$\text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}_4$	$5 \text{ C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5 = \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_4$ Desoxybenzoin $\text{C}_6\text{H}_5\text{COH} + 2 \text{ C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_4$ Benzaldehyd Desoxybenzoin	225		farblose Nadeln	sl.	ul.	Essig- säure sl.	Z 1871 127 B 21 2935	
Benzamid	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} + 2 \text{ NH}_3 = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CONH}_2$ Benzoylchlorid $\text{C}_6\text{H}_5\text{CN} + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{C}_6\text{H}_5\text{CONH}_2 + \text{O}$ Benzonitril	128		farblose monokline Tafeln	ul.	1	1	Benzol schw.	A 3 268 B 18 355
Benzaurin	$4 \text{ OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 > \text{C} < \text{OH}$ $4 \text{ OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 > \text{C} < \text{C}_6\text{H}_5$ 1.	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CCl}_2 + 2 \text{ C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} = 3 \text{ HCl} + \text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{O}_2$ Benzotrlichlorid Phenol	102		ziegelrotes Krystall- pulver	ul.	1	1		A 217 227 J pr Ch 35.262
o-Benzamid		$\text{C}_6\text{H}_4\text{CONH}_2 + \text{HNO}_2 = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{NH}_2)$ o-Amidobenzamid	211- 212		farblose Nadeln	1				
Benzyl- amidophen- anthrol		$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} + \text{NH}_3 = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{21}\text{H}_{18}\text{NO}$ Benzaldehyd Phenanthren- chinon	202		farblose Nadeln	sl.		Benzol schw.	Soc 37 668	
Benzyl- amidophenol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OH})(\text{NH}_2)\text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} = \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OH})(\text{NH}_2)\text{C}_6\text{H}_4$ o-Amidophenol Benzoylchlorid $\text{C}_6\text{H}_4\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_4\text{OH} + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OH})(\text{NH}_2)\text{C}_6\text{H}_4$ Phthalsäureanhydrid o-Amidophenol	103 -108	314- 317	farblose Blätter	ul.	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 9 1526 B 9 1526	
α-Benzyl- amidothio- naphthol	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{C}(\text{NH}_2)\text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\text{NH}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{S} + \text{S} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{NH}_2)\text{C}_{10}\text{H}_7$ Benzoylnaphthalid	102.5 -108		farblose Nadeln	sl.	1		B 20 1798	



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Benzhydramid	$C_{12}H_{15}N_3O$	$3 C_6H_5 \cdot CHO + HCN + NH_3 = 2 H_2O + C_{12}H_{15}N_3O$ Benzaldehyd			farblose Krystalle	ul.	sl.	1	Berz. Jahr. 18.352
Benzhydrol Benzhydrol- äther	$C_6H_5 > C < O$ $C_6H_5 > C < O$ $C_6H_5 > C < O$	siehe Diphenylcarbinol $2 (C_6H_5)_2 CH_2 \cdot OH + (H_2SO_4) = 2 H_2O + H_2 + C_{10}H_{10}O$ Benzhydrol	109	315	farblose monokline Krystalle	sl.		Benzol 1	A 184 174
Benzhydroxam- säure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot COCl + NH_2OH \cdot HCl + Na_2CO_3 = 2 NaCl + CO_2 + H_2O$ Benzoylchlorid Hydroxylamin- chlorhydrat	124- 125		farblose rhombische Tafeln	sl.	1	sl. Benzol unl.	A 161 347
Benzhydroxam- säureamid	$C_6H_5 \cdot C < \begin{matrix} NOH \\ NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot C < \begin{matrix} NH \\ NH_2 \end{matrix} + NH_3 \cdot OH = NH_3 + C_6H_5 \cdot C < \begin{matrix} NOH \\ NH_2 \end{matrix}$ Benzoylamidin Hydroxylamin	79-80		farblose monokline Prismen	sl.	1	1 Ligroin unl.	B 17 185
Benzhydriyl- amin	$C_6H_5 > CH \cdot NH_2$	$C_6H_5 \cdot CN + NH_2OH = C_6H_5 \cdot C < \begin{matrix} NOH \\ NH_2 \end{matrix}$ Benzonitril Hydroxylamin							B 17 128
Benzidin	$C_6H_5 < \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} < C_6H_5 \cdot NH_2 (4)$	$C_6H_5 > CH Br + 2 NH_3 = NH_4 Br + (C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot NH_2$ Diphenylbrommethan $C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5 = NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_5 \cdot NH_2$ Hydrazobenzol $C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_5 + 2 H = NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_5 \cdot NH_2$ Azobenzol		288- 289	farblose Flüssig- keit				B 133 557
Benzidinsulfon	$C_6H_5 \cdot NH_2$ $  > SO_2$ $C_6H_5 \cdot NH_2$	$C_6H_5 \cdot NH_2$ Benzidin	122		farblose Blättchen	sl.	1	1	J pr Ch 36.93 A 207 330
Benzidinsulfo- säure	$C_6H_5 \cdot NH_2$ $  > HSO_2$ $C_6H_5 \cdot NH_2$	$C_6H_5 \cdot NH_2$ Benzidin $C_6H_5 \cdot NH_2$ $+ H_2SO_4 = H_2O + C_6H_5 \cdot NH_2$ $  > SO_2H$ Benzidin			gelbe Nadeln	ul.	ul.	ul.	B 22 2467
Benzil	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5$	$3 C_6H_5 \cdot CBr = CBr \cdot C_6H_5 + 2H_2O = 2 C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot C_6H_5 + 6 HBr$ Stilbenbromid Stilben + $C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5$ $2 C_6H_5 \cdot COCl + 2 Na = 2 NaCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5$ Benzoylchlorid	95	346- 348	gelbe Säulen	ul.	1		A 17 91 A 145 338 Kekulé Lehrb.

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
Berr. Jahrb. 18.352	Benzilhydrazon	$C_6H_5.NH-N=C \begin{matrix} C_6H_5 \\ CO.C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5.CO.CO.C_6H_5 + C_6H_5.NH.NH_2 = H_2O + C_{10}H_{14}N_2O$ Benzil Phenylhydrazin	128-129		gelbe Nadeln				A 236 197
A 184 174	Benzilhydrocyanid	$C_6H_5.C(OH).CN$	$C_6H_5.CO.CO.C_6H_5 + 2 HCN = C_{10}H_{12}N_2O_2$ Benzil	132		farblose rhombische Tafeln	ul.	1	Benzol	A 34 189
A 161 347	Benzilimid	$C_6H_5.C(OH).CN$ $C_6H_5.CO > C(OH).C_6H_5(?)$	$2 C_6H_5.CO.CO C_6H_5 + NH_3 = C_6H_5.COOH + C_{11}H_{17}NO_2$ Benzil	137-139		farblose Nadeln		1		A 228 348
B 17 185	Benzilosazon	$C_6H_5.NH.N=C.C_6H_5$ $C_6H_5.NH.N=C.C_6H_5$	$C_6H_5.CO + 2 C_6H_5.NH.NH_2 = 2 H_2O + C_{10}H_{12}N_4$ Benzil Phenylhydrazin	225		farblose Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub>	A 232 230
B 17 128	Benziloxim	$C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CO \end{matrix} . C_6H_5$	$C_6H_5.CO.CO.C_6H_5 + NH_2OH = H_2O + C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CO \end{matrix} . C_6H_5$ Benzil Hydroxylamin	130-131		farblose Blättchen	sl.	1	1	B 16 503
B 133 587	Benzilsäure	$C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_5.CO + KOH = C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOK \end{matrix}$ Benzil	150		farblose monokline Nadeln	sl.	1	1	A 25 25
J pr Ch 36.93 A 207 390 B 22 2467	Benzimid	$C_{10}H_{14}N_2O_2$	$3 C_6H_5.CO.H + 2 HCN = H_2O + C_{10}H_{14}N_2O_2$ Benzaldehyd	167		weisse Masse	ul.	sl.	sl.	A 34 188
B 22 2461	m-Benzodimethyl- o-Difurfurand- carbonsäure		$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup ONa \\ \diagdown ONa \end{matrix} + 2 CH_2Cl.CO.CH_2.COO.C_2H_5 =$ Resorcinatrium Chloracetessigester $2 NaCl + 2 H_2O + C_{14}H_{16}O_6 (C_2H_5)_2$			farblose Krystalle	sl.	1	sl.	B 19 2931
A 17 91 A 145 338 Kekulé Lehrb.	Benzoesäure	$C_6H_5.COOH$	$C_6H_5.CH_3 + 3 O = H_2O + C_6H_5.COOH$ Toluol $C_6H_5 + CO_2 + (AlCl_3) = C_6H_5.COOH$ Benzol $C_6H_5.CCl_3 + 2 H_2O = 3 HCl + C_6H_5.COOH$ Benzotrichlorid $C_6H_5.COOH + C_2H_5.OH + (HCl) = H_2O + C_6H_5.COO.C_2H_5$ Benzoesäure	121.5	249.2	weisse Blätter	sl.	1	1	B 11 1283 J 1878 793 A Spl 4.128
	Benzoesäure- äthylester	$C_6H_5.COO.C_2H_5$			213	farblose Flüssigkeit				A 110 210

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Benzoessäure- anhydrid	$C_6H_5 \cdot CO > O$ $C_6H_5 \cdot CO > O$	$C_6H_5 \cdot COONa + C_6H_5COCl = NaCl + (C_6H_5 \cdot CO)_2O$ Natriumbenzoat Benzoylchlorid COOK $2 C_6H_5COCl + COOK = 2 KCl + CO + CO_2 + (C_6H_5 \cdot CO)_2O$ Benzoylchlorid Kaliumoxalat	42	360	farblose rhombische Prismen	ul.	l	l	A 87 78 A 87 78
Benzoin	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5CHO + (KCN) = C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5$ 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
Benzoinam	$C_{10}H_{11}N_2O$	$2 C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5 + 2 NH_3 = 3 H_2O + C_{10}H_{11}N_2O$ Benzoin			farblose Nadeln	ul.	sl.	ul.	Berz. Jahr. 28. 666
Benzoindial- dehyd	$(1) C_6H_4 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_4(1)$ CHO (4) (4) CHO	$2 C_6H_4 \cdot \begin{matrix} CHO \\   \\ CHO \end{matrix} + (KCN) = COH \cdot C_6H_4 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CHO$ Terephthaldehyd	170- 174		weisses Pulver	ul.	sl.	ul.	B 19 1874
Benzoinhydra- zon	$C_6H_5 \cdot CH(OH) > C = N \cdot NH_2$ $C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_{10}H_{13}N_2O$ Benzoin Phenylhydrazin	155		farblose Nadeln		l	l	Ligroin sl. A 232 229
Benzoinidam	$C_{10}H_{13}NO_2$	$2 C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5 + NH_3 = 2 H_2O + C_{10}H_{13}NO_2$ Benzoin	199		farblose Tafeln oder Prismen		sl.		Soc. 49 826
Benzol	$C_6H_6$	$2 C_6H_5 \cdot COOH + CaO = CaCO_3 + 2 C_6H_6$ Benzoessäure $C_6H_5 \cdot \begin{matrix} COOH \\   \\ COOH \end{matrix} + CaO = CaCO_3 + C_6H_6$ Phtalsäure $3 CH \equiv CH = C_6H_6$ Acetylen	6	80.4	farblose Flüssig- keit	ul.			A 9 39 A 42 217 A ch 9.469
Benzolazo- acetylaceton	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot CH < \begin{matrix} CO \cdot CH_3 \\ CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 = HCl + C_{11}H_{11}N_2O_2$ 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-naphtylamin	88		rote Prismen		l		B 23 3803
Benzolazo- $\alpha$ - dimethyl- naphtylamin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_{10}H_7 \cdot (CH_3)_2$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + C_{10}H_7 \cdot (CH_3)_2 = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_{10}H_7 < \begin{matrix} CH_3 \\ CH_3 \end{matrix}$ Diazobenzol- chlorid $\alpha$ -Dimethyl- naphtylamin			gelbrotes Pulver				B 23 3803



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wass- ser	Alko- hol	Äther	
A 87 73	Benzolazo- $\alpha$ - $\beta$ - dimethylamin	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \diagup N=N, C_6H_5 \\ \diagdown NH_2, C_6H_5 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot C_{10}H_7 + C_6H_5 \cdot N = NCl = HCl + C_{10}H_8 \begin{matrix} \diagup N = N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$ $\alpha \beta$ Dinaphtylamin Diazobenzolchlorid	167		rote Nadeln				B 23 1329
A 87 73	Benzolazo- diphenyl	$C_6H_5 - N = N \cdot C_6H_5 \cdot C_6H_5$	$5 C_6H_5 - N = N \cdot NO_2 + H_2 = NH_2 + C_6H_5 - N = N \cdot C_6H_5 + 5 Na_2O_2$ Diazobenzolnitrat $+ C_6H_5 - N = N \cdot C_6H_5 \cdot C_6H_5$	150		gelbe Blättchen				B 21 911
A 3 276	Benzolazo- $\alpha$ - naphtol	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_{10}H_7 \cdot OH$	$C_{10}H_7 \cdot OH + C_6H_5 \cdot N = N \cdot Cl = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_{10}H_7 \cdot OH$ $\alpha$ -Naphtol Diazobenzolchlorid	206		stahlblaue Nadeln	sl.		Benzol sl.	B 10 1580
A 3 276		$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_{10}H_7 \cdot OH$ Phenylhydrazin $\alpha$ -Naphtochinon		134		rotgoldene Nadeln	ul.	1	Benzol 1	B 17 3026
Berz. Fabr. 36. 366	Benzolazo- $\beta$ - naphtol	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$	$C_{10}H_7 \cdot OH + C_6H_5 \cdot N = NCl = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$ $\beta$ Naphtol Diazobenzolchlorid							G 13 438
B 19 1874	Benzolazo- $\alpha$ naphtylamin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot NH \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot NO_2 + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = C_6H_5 \cdot N = N \cdot NH \cdot C_{10}H_7 \cdot HNO_2$ Diazobenzolnitrat $\alpha$ Naphtylamin			rubinrote Säulen	1	1		A 137 60
A 232 229	Benzolazo- $\beta$ - naphtylamin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot NH \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot Cl + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = C_6H_5 \cdot N = N \cdot NH \cdot C_{10}H_7 \cdot HCl$ Diazobenzolchlorid $\beta$ -Naphtylamin	102- 104		rote, rhom- bische Tafeln	ul.	1		B 18 798
Soe. 49 526	Benzolazo- $\beta$ - Naphtylamin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup N = NCl \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} = C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2 \cdot HCl$ Anilin Diazonaphtalinchlorid	148- 150		gelbe Nadeln				B 18 799
A 9 39	$\alpha$ -Benzolazo- nitrosoresor- cin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)_2 + HNO_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ p-Benzolazoresorcin			braunrote Nadeln	sl.	1	sl. CHCl <sub>3</sub> 1	B 21 3109
A 42 217	$\nu$ -Benzolazo- nitrosoresor- cin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix} = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_2 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Diazobenzolchlorid Nitrosoresorcin			goldgelbe Blättchen	sl.			B 21 3112
A ch 9.469	Benzolazoorcin	$CH_3 \cdot C_6H_2 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown N = N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix} + C_6H_5 \cdot N = NCl = HCl + CH_3 \cdot C_6H_2 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown N = N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Orcin Diazobenzolchlorid	183		dunkel- rotes Pulver	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 10 1579
B 21 1702	Benzolazopara- oxychinolin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \cdot N$ OH	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot Cl + C_{10}H_6 \cdot N = NCl = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \cdot N$ Diazobenzolchlorid OH Paraoxychinolin			orangerote Nadeln	ul.	1	1	B 21 1642
B 23 3803	Benzolazo- phloroglucin	$(C_6H_5 \cdot N = N)_2 \cdot C_6H(OH)_3$	$C_6H_3(OH)_3 + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 HNO_2 = 4 H_2O + C_{18}H_{14}N_4O_3$ Phloroglucin Anilin			goldbraune Blättchen				B 12 226

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Benzolazopyro- gallol	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_2(OH)_3$	$C_6H_5(OH)_3 + C_6H_5 \cdot N = NCl = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_2(OH)_3$ Pyrogallol Diazobenzolchlorid			rote Nadeln	ul.	1	Nitro- benzol 1	B 13 44
p-Benzolazo- resorcin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)_3$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot NO_2 + C_6H_3(OH)_3 = HNO_2 + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)_3$ Diazobenzolnitrat Resorcin	170		dunkelrote Nadeln	ul.	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 10 1577
Benzolazosali- cylaldehyd	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)(CHO)$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + C_6H_3(OH)(CHO) = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)(CHO)$ Diazobenzolchlorid Salicylaldehyd	128		schwefel- gelbe Blätter		1	CHCl <sub>3</sub>	A 251 182
Benzol azosali- cylsäure	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)(COOH)$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + C_6H_3(OH)(COOH) = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)(COOH)$ Salicylsäure Diazobenzolchlorid			orangefarbene Nadeln	ul.	1		B 13 716
Benzolazosali- genin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)(CH_2OH)$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + C_6H_3(OH)(CH_2OH) = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_3(OH)(CH_2OH)$ Saligenin Diazobenzolchlorid	143- 144		bronce- farbene Blättchen	sl.	1		A 251 184
Benzoldisazo- m-phenylen- diamin	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \cdot N = N \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot N = NCl + C_6H_4(NH_2)_2 = HCl + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \cdot N = N \cdot C_6H_5$ Diazobenzolchlorid m-Phenyldiamin	185		braunrote Nadeln	sl.	1		B 16 2033
m-Benzoldisul- fösäure	$C_6H_4(SO_3H)_2$ 1. 3.	$C_6H_6 + 2 H_2SO_4 = 2 H_2O + C_6H_4(SO_3H)_2$ Benzol			farblose Krystalle		1		A 188 159
p-Benzoldisul- fösäure	$C_6H_4(SO_3H)_2$ 1. 4.	entsteht neben der meta-Säure			farblose Krystalle		1		B 8 1477
Benzolhexa- chlorid α	$C_6H_2Cl_6$	$C_6H_6 + 6 Cl = C_6H_2Cl_6$	157	288	farblose monokline Krystalle				P 35 370
Benzolhexa- chlorid β	$C_6H_2Cl_6$	entsteht neben der α-Verbindung	310		farblose Würfel	ul.	1		Bl 41 539
p-Benzolnitro- säure	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \cdot N = N \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \cdot NO_2 + H_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \cdot N = N \cdot OH$ p-Nitroazobenzol			rotbraune Nadeln				B 18 1136
Benzolresorcin- phtalein	$OH \text{---} C_6H_3 \text{---} C(C_6H_5) \text{---} CO$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_3(OH)_2 + C_6H_5(OH)_2 = H_2O + C_{20}H_{14}O_4$ o-Benzoylbenzoesäure Resorcin	175- 176		rötliche Prismen	sl.	1		B 14 1869
Benzolsulfon- säure	$C_6H_5 \cdot SO_3H$	$2 C_6H_5SO_2Cl + Zn(C_6H_5)_2 = 2 C_6H_5Cl + (C_6H_5 \cdot SO_2)_2 Zn$ 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	CHCl <sub>3</sub> schw.	A 119 156 B 9 1636

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 13 44	Benzolsulfchlorid	$C_6H_5SO_2Cl$	$C_6H_5SO_2Na + PCl_5 = POCl_3 + NaCl + C_6H_5SO_2Cl$ Benzolsulfosaures Natrium	246-247		farblose Flüssigkeit				A 87 299
B 10 1577	Benzolsulfosäure	$C_6H_5SO_2.OH$	$C_6H_6 + H_2SO_4 = H_2O + C_6H_5.SO_2.OH$ Benzol			farblose Nadeln	l			P 31 283
A 251 182	m-Benzolsulfosäure azo- $\alpha$ -Naphtol	$C_6H_4 \begin{matrix} SO_2H \\ \diagdown \\ N=N \end{matrix} . C_{10}H_7OH$	$C_6H_4 \begin{matrix} SO_2 \\ \diagdown \\ N=N \end{matrix} + C_{10}H_7OH = C_{16}H_{13}SO_4$ m-Diazobenzolsulfosäure $\alpha$ -Naphtol			schwarzgraue Blättchen	sl.	sl.	ul.	B 11 2179
B 13 716	p-Benzolsulfosäure-azo- $\alpha$ -Naphtol	$C_6H_4 \begin{matrix} SO_2H \\ \diagdown \\ N=N \end{matrix} . C_{10}H_7OH$	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ SO_2H \end{matrix} 1. + HNO_2 + C_{10}H_7OH = 2H_2O + C_{16}H_{13}N_2SO_4$ Sulfanilsäure $\alpha$ -Naphtol			rote Nadeln	l	l	sl.	A 211 60
A 251 184	Benzoltetra-sulfid	$C_6H_5-S-S-S-S$	$2C_6H_5.SH + S_2Cl_2 = 2HCl + C_6H_5-S-S-S-S$ Thiophenol			gelbes Öl				J.pr.Ch. 37
B 16 2033	Benzonitril	$C_6H_5.CN$	$C_6H_5.COONH_4 = 2H_2O + C_6H_5.CN$ Ammoniumbenzoat $C_6H_5.COCl + CNOK = KCl + CO_2 + C_6H_5.CN$ Benzoylchlorid COOH   + $C_6H_5.NH_2 = CO_2 + 2H_2O + C_6H_5CN$ Anilin COOH Oxalsäure $C_6H_5NCS + Cu = CuS + C_6H_5CN$ Phenylsenföhl $C_6H_5.SOK + KCN = K_2SO_4 + C_6H_5CN$ Benzolsulfosaures Kalium	-170	190.7	farblose Flüssigkeit	sl.	l	l	A 49 91 A 101 98
A 188 159 B 8 1477 P 35 370										A 142 125 B 6 218
B 141 530										B 17 1767
B 18 1136	Benzophenon	$C_6H_5.CO.C_6H_5$	$(C_6H_5.COO)_2Ca = CaCO_3 + C_6H_5.CO.C_6H_5$ Calciumbenzoat $2C_6H_6 + COCl_2 + (AlCl_3)_3 = 2HCl + C_6H_5.CO.C_6H_5$ Benzol Phosgen	48-48.5	170 (15 mm)	farblose rhombische Prismen	ul.	l	l	A 12 41
B 14 1860										A. ch 1.518
A 119 156 B 9 1636	Benzophenon-hydrazon	$C_6H_5NH.N = C \begin{matrix} C_6H_5 \\ \diagdown \\ C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5.CO.C_6H_5 + C_6H_5.NH.NH_2 = H_2O + C_6H_5.NH.N = C(C_6H_5)_2$ Benzophenon Phenylhydrazin		187	farblose Nadeln		sl.		B 17 576

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Äther	Über	
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	l	l	CHCl <sub>3</sub> 1	B 6 1112
Benzophenyl-nitril	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} \end{array} \right\rangle$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + (\text{Zn Cl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} \end{array} \right\rangle$ p-Amidobenzophenon	118		farblose Blättchen	sl.	l	CHCl <sub>3</sub> 1	A 219 276
Benzotrichlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C Cl}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO Cl} + \text{PCl}_3 = \text{PO Cl}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C Cl}_3$ Benzoylchlorid	213-214		farblose Flüssigkeit				J 1858 279
Benzoylacetessigsäure-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} \right\rangle$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH Na} \cdot \text{CO C}_2\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO Cl} = \text{Na Cl}$ Natriumacetessigester Benzoylchlorid + $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} \right\rangle$			farbloser Syrup				A 187 1
Benzoylacetone	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} \right\rangle + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ 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.	l	l	B 16 2239
Benzoylakrylsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 + \begin{array}{c} \text{CH} \text{---} \text{CO} \\    \quad \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \text{---} \text{CO} \quad \text{O} \end{array} + (\text{Al Cl}_3) = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH}$ Benzol Maleinsäureanhydrid	96-97		atlasglänzende Blättchen	sl.	l	l	Ligroin schw. B 15-885
Benzoylaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	$\text{H} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \text{COCH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$ Ameisensäureester Acetophenon			farbloseres Öl		l		B 21 1135
Benzoylameisensäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$ Benzoylcyanid	65-66		farblose Krystalle	l	l		B 10 439
α-Benzoylameisensäureamid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Benzoylcyanid	90-91		farblose Prismen	sl.	l	Benzol 1	B 12 633
γ-Benzoylameisensäureamid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{O} \quad \text{O} \end{array} \right\rangle$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + (\text{HCl}) = (\text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{O}_2\text{N})_2$ α-Benzoylameisensäureamid	134-135		weisses Pulver	ul.	l	ul. Benzol unl.	B 12 635
Benzoylanilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \right\rangle$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Anilin Benzoesäure	163		farblose Blättchen	ul.	l	sl.	A 208 291

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 6 1112	Benzoylanisol	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} \cdot CH_3 & (1) \\ \text{CO} \cdot C_6H_5 & (4) \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot O \cdot CH_3 + C_6H_5 \cdot CO \cdot Cl + (Al_2 Cl_6) = HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} \cdot CH_3 \\ \text{CO} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Anisol Benzoylchlorid	61-62		farblose Krystalle			1	B 23 1204
A 210 276 J 1858 279	Benzoylazimid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \text{N} \\ \text{N} \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot NH_2 + HNO_2 = 2 H_2O + C_6H_5 \cdot CO \cdot N \begin{matrix} \text{N} \\ \text{N} \end{matrix}$ Benzoylhydrazin	29-30		farblose Prismen	ul.	1	1	B 23 3029
A 187 1	Benzoylazotid	$C_6H_5 \cdot CH = N \cdot CH \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \text{CN} \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CHO + HCN + NH_3 = 2 H_2O + C_6H_5N_2$ Benzaldehyd	85-87		farblose Nadeln		1		B 6 907 J 1878 759
B 16 2239 B 20 218	o-Benzoyl- benzoesäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \cdot C_6H_5 & 1. \\ \text{COOH} & 2. \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 + 5O = 2 H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \cdot C_6H_5 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ o-Benzyltolnol $C_6H_5 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} O + (Al Cl_3) = C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \cdot C_6H_5 \\ \text{CO} \cdot OH \end{matrix}$ Phtalsäureanhydrid	161- 162		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 13 820 A 216 277
B 15 885	m-Benzoyl- benzoesäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \cdot C_6H_5 & 1. \\ \text{COOH} & 3. \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \cdot Cl & 1. \\ \text{CO} \cdot Cl & 3. \end{matrix} + C_6H_5 + (Al Cl_3) = HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \cdot C_6H_5 \\ \text{CO} \cdot Cl \end{matrix}$ Isophtalsäurechlorid $C_6H_5 \cdot CO \cdot Cl + (C_6H_5 \cdot CO)_2O + H_2O = C_6H_5 \cdot COOH + HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \cdot C_6H_5 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Benzoylchlorid Benzoesäureanhydrid	194		farblose Blättchen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> schw. A 161 98
B 21 1135 B 10 430 B 12 633	p-Benzoyl- benzoesäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \cdot C_6H_5 & 1. \\ \text{COOH} & 4. \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 + 3 O = H_2O + C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot COOH$ p-Phenyltolylketon	156- 158		weisse Prismen	sl.	1		B 21 1131
B 12 635	Benzoylbrenz- traubensäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot COOH$	$2 C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot + 2 \begin{matrix} \text{COO} C_6H_5 \\ \text{COO} C_6H_5 \end{matrix} + 2 Na + 2 H_2O = 4 C_6H_5 \cdot OH + H_2 + 2 C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot COO Na$ Acetophenon Oxaläther	43		farblose Prismen		1	1	B 20 2184
B 12 635	Benzoylbrenz- traubensäure- äthylester	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot + \begin{matrix} \text{COO} C_2H_5 \\ \text{COO} C_2H_5 \end{matrix} = C_6H_5 \cdot OH + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5$ Acetophenon Diäthylloxalat	-1 218- 219		farblose Flüssig- keit				B 14 2473
208 291	Benzoyl- carbinol o-Benzoyl- chinaldin	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot OH$ $(1) C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot Br + KOH = KBr + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot OH$ o-Bromacetophenon $C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CO} \cdot C_6H_5 \end{matrix} + 2 CH_3 \cdot CHO = 2 H_2O + C_7H_7NO + H_2$ o-Amidobenzophenon Acetaldehyd	85.5 -86 107- 108		farblose Tafeln farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 B 10 2010 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>	$\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}-\text{NH}_2 \\   \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ p-Amidobenzophenon Acetaldehyd	67-68		farblose Blättchen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 242 323
Benzoylchlorid	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.Cl	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CHO + 2 Cl = HCl + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.Cl Benzaldehyd C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .COOH + PCl <sub>5</sub> = POCl <sub>3</sub> + HCl + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.Cl Benzoesäure C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> + COCl <sub>2</sub> + (AlCl <sub>3</sub> ) = HCl + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.Cl Benzol	198- 198.5		farblose Flüssig- keit					A 3 262 A 70 40 A ch 1 517 J pr Ch 13.272
Benzoylcyana- mid	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.NH.CN	CN.NH.Na + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.Cl = NaCl + CN.NH.CO.C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Natriumcyanamid Benzoylchlorid								
Benzoylcyanid	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CN	Hg(CN) <sub>2</sub> + 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.Cl = HgCl <sub>2</sub> + 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CN Cyanquecksilber Benzoylchlorid C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CH <sub>2</sub> .NO = H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CN Nitrosoacetophenon	92-93	206- 208	farblose Tafeln					A 3 267 B 20 2196
β-Benzoyl- dinaphthyl- amin	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.N(C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> ) <sub>2</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> -NH + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.Cl = HCl + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.N(C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> ) <sub>2</sub> β-Dinaphthylamin Benzoylchlorid	173		farblose Nadeln	sl.	sl.			B 17 1593
Benzoyldisulfid	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.S	2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.SH + O = H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.S Thiobenzoesäure C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .C ≡ C.COOH + H <sub>2</sub> O = C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CH <sub>2</sub> .COOH Phenylpropionsäure	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	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CH <sub>2</sub> .COOH Phenylpropionsäure $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{N} \\   \\ \text{N} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} = \text{N}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Diazoessigester	103- 104		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin schw.	B 17 2705
Benzoylfluorid	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.FI	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CH <sub>2</sub> + CO < $\begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ = C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .OH + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CH <sub>2</sub> .COO.C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Acetophenon Diäthylcarbonat C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.Cl + KFI.HFI = HFI + KCl + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.FI Benzoylchlorid	161.5		farblose Flüssig- keit	nl.				B 20 656 A 126 69
Benzoylformal- dehyd	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CO.H	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CH = N.OH + NaHSO <sub>3</sub> + 2H <sub>2</sub> O = NH <sub>4</sub> .HSO <sub>3</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CO.CO.H Nitrosoacetophenon	78		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin schw.	B 20 2904

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 242 323	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 3 282	Benzoylharnstoff	$CO \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$O = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CO Cl = HCl + O = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Harnstoff Benzoylchlorid	gegen 200		farblose Blätter	sl.	nl.		A 92 404
A 70 40	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
A ch 1 517 J pr Ch 13.272	Benzoyl- hyperoxyd	$C_6H_5 \cdot CO \cdot O$ $C_6H_5 \cdot CO \cdot O$	$2 C_6H_5 \cdot CO Cl + BaO_2 = BaCl_2 + C_6H_5 \cdot CO \cdot O$ Benzoylchlorid	103.5		farblose rhombische Krystalle			1 Benzol	J 1863 316
A 3 267	Benzoylmilch- säure	$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \diagup O \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COOH + C_6H_5 \cdot COOH = H_2O + CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \diagup O \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ Milchsäure Benzoesäure	112		farblose Tafeln	sl.	1	1	A 80 42
B 20 2196	$\alpha$ -Benzoyl- naphthalid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot CO Cl + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = HCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_{10}H_7$ Benzoylchlorid $\alpha$ -Naphthylamin	159- 160		farblose Nadeln				A 208 324
B 17 1593	Benzoyl- $\alpha$ - naphthylen- diamin	$NH_2 \cdot C_{10}H_6 \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup NH_2 \cdot 1 \\ \diagdown NH_2 \cdot 2 \end{matrix} + (C_6H_5 \cdot CO)_2 O = C_6H_5 \cdot COOH + C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtylendiamin Benzolsäureanhydrid			farbloses Krystall- pulver			Eis- essig 1	B 18 801
A 115 27	Benzoylphenyl- carbizin	$C_6H_5 \cdot CO \cdot N \begin{matrix} \diagup N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CO \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5 + CO Cl_2 = 2 HCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot N \begin{matrix} \diagup N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CO \end{matrix}$ Benzoylphenylhydrazid	113- 114		weisse Nadeln	nl.	sl.		B 21 2641
B 17 2705	Benzoylphenyl- harnstoff	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup N \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + H_2O = C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$ Benzenyldiureid	195- 200		farblose Nadeln				B 22 1608
B 18 2373	Benzoylphenyl- hydrazin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + C_6H_5 \cdot CO Cl = HCl + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$ Phenylhydrazin Benzoylchlorid	168		farblose Prismen	sl.	1	sl. CHCl <sub>3</sub>	A 190 125
B 20 656	Benzoylphenyl- hydrazin	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + C_6H_5 \cdot CO Cl = HCl + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ Phenylhydrazin Benzoylchlorid	70		farblose Nadeln	sl.	1	1 CHCl <sub>3</sub>	B 20 44
A 126 60	Benzoylphenyl- sulfocarbizin	$C_6H_5 \cdot CO \cdot N \begin{matrix} \diagup N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CS \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5 + CSCl_2 = 2 HCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot N \begin{matrix} \diagup N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CS \end{matrix}$ Benzoylphenylhydrazid	110		weisse Nadeln	ul.	sl.	1	B 21 2641
B 20 2904	$\beta$ -Benzoyl- propionsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$	$CH_2 \cdot CO \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \end{matrix} + C_6H_5 \cdot (AlCl_3) = C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$ Bernsteinsäureanhydrid	116		farblose ortho- rhombische Prismen	1	1	1 CHCl <sub>3</sub>	A ch 26.435

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
β-Benzoylpropion- o-carbonsäure- anhydrid	$C_6H_5-CO-CH_2-CH_2-CO-O$	$C_6H_5-CO-O + \begin{matrix} CH_2 \cdot CO \\   \\ CH_2 \cdot CO \end{matrix} O = H_2O + CO_2 + C_{11}H_{12}O_4$ Phthalsäureanhydrid Bernsteinsäureanhydrid	120		farblose Nadeln	sl.	1		B 17 2770	
Benzoylrhoda- nid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot SNC$	$2 C_6H_5 \cdot CO \cdot Cl + Pb(SNC)_2 = PbCl_2 + 2 C_6H_5 \cdot CO \cdot SNC$ Benzoylchlorid			gelbe Flüssigkeit			1 CS <sub>2</sub> 1	A ch 11.300	
Benzoylsulfid	$C_6H_5 \cdot CO-S$ $C_6H_5 \cdot CO-S$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot Cl + CaH_2 \cdot CO \cdot SK = KCl + \begin{matrix} C_6H_5 \cdot CO \\   \\ C_6H_5 \cdot CO \end{matrix} S$ Benzoylchlorid α Thiobenzoesaures Kalkum	48		farblose Prismen	ul.		1	Z 1868 357	
Benzylthio-β- dinaphtyl- amin	$S \begin{matrix} C_{10}H_7 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix} N \cdot CO \cdot C_6H_5$	$S \begin{matrix} C_{10}H_7 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix} NH + C_6H_5 \cdot CO \cdot Cl = HCl + S(C_{10}H_7)_2 \cdot N \cdot CO \cdot C_6H_5$ Thiodinaphtylamin Benzoylchlorid	196- 197		gelbe Nadeln	ul.	sl.	ul.	Ligroin ul.	B 23 2459
o-Benzpina- kolin	$C_6H_5-C \begin{matrix} / \\ \backslash \end{matrix} C \begin{matrix} / \\ \backslash \end{matrix} C_6H_5$ $C_6H_5-C \begin{matrix} / \\ \backslash \end{matrix} O \begin{matrix} / \\ \backslash \end{matrix} C_6H_5$	$C_6H_5-C(OH)-C(OH)-C_6H_5 + (Zn + HCl) = H_2O + C_{20}H_{20}O$ Benzpinakon	204- 205		farblose Nadeln	ul.	sl.	Benzol 1	B 11 68	
β-Benzpina- kolin	$(C_6H_5)_2 \cdot C \cdot CO \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5 + H_2 = H_2O + C_{20}H_{20}O$ Benzophenon	178- 179		farblose Nadeln	sl.	sl.	Benzol 1	B 11 1396 B 10 1475 B 17 911	
Benzpinakon	$C_6H_5-C(OH)-C(OH)-C_6H_5$	$2 (C_6H_5)_2 CO + H_2 = C_{20}H_{20}O_2$ Benzophenon	168		farblose Prismen	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 133 26	
p-Benztoluidid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH(C_6H_5 \cdot CH_2)$ (4)	$C_6H_5-C \begin{matrix} / \\ \backslash \end{matrix} NH_2 + CO \cdot Cl \cdot C_6H_5 = HCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \cdot CH_2$ p-Toluidin Benzoylchlorid	157 158		farblose Blättchen	ul.	1		B 22 2404	
Benzylacet- amid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2 + (CH_3 \cdot CO)_2O = CH_3 \cdot COOH + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$ Benzylamin Essigsäureanhydrid	60- 61		farblose Blättchen	1	1	Ligroin sl.	B 5 697 B 12 1297	
Benzylaceton	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	$CH_2 \cdot CO \cdot CH \begin{matrix} / \\ \backslash \end{matrix} C_6H_5 + 2 KOH = C_6H_5 \cdot OH + K_2 CO_3 + CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzylacetessigester	235- 236		farblose Flüssig- keit				A 187 15 B 14 890	
		$(C_6H_5 \cdot CH_2 - CH_2 \cdot COO)_2 Ca + (CH_3 \cdot COO)_2 Ca = 2 CaCO_3 +$ Hydrozimmtsaure Kalk Essigsaurer Kalk $2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \cdot C_6H_5$								



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wass.	Äther	and.	
B 17 2770	Benzylaceto- phenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH = CH \cdot C_6H_5 + H_2 = C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzalacetophenon	72-73		farblose Blättchen	ul.	1	1	B 21 1325
A ch 11.300	Benzylaceto- phenonoxim	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO - CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 + NH_2OH = H_2O + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzylacetophenon Hydroxylamin	87		farblose Nadeln	ul.	1	1	B 21 1325
Z 1868 357	Benzylaceto- oxim	$CH_2 \begin{matrix} \diagup C = N \cdot O \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$	$CH_2 \begin{matrix} \diagup C = N \cdot OH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CH_2Cl = HCl + (CH_2)_2C = N \cdot O \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ 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 Bl 38 159
B 11 88	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	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 $C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} = CO_2 + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2$ Phenylamidoessigsäure	183		farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 121 144 A 134 128 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 $C_6H_5N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CHO \end{matrix} = CO + C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzylformanilid	32	200- 220 50 mm	farblose Prismen				A 138 225 B 21 1110
B 5 697	o-Benzyl- benzoesäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot COOH + H_2 = C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot COOH + H_2O$ o-Benzoylbenzoesäure	114		farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 J 1875 598
B 12 1297	p-Benzyl- benzoesäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 + 3 O = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot COOH$ p-Benzyltoluol $C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot COOH + H_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot COOH$ p-Benzoylbenzoesäure	154- 155		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 161 108 B 8 1054
A 187 15	Benzylarbinol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CHO + H_2 = C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$ α-Toluylsäurealdehyd	212		farblose Flüssigkeit				B 9 373
B 14 890	Benzylarbyl- 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			Litteratur	
						Wasser	Alko- hol	Äther		
Benzylechlorid	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH + HCl = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2Cl$ Benzylalkohol		176	farblose Flüssig- keit				A 88 130	
Benzyleyan- amid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CN$	$C_6H_5 \cdot CH_2 + 2 Cl = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2Cl$ Toluol							A ch 45.768	
Benzyleyanid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CN$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2 + ClCN = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CN$ Benzylamin Chlorcyan	33		farblose Tafeln	ul.	1	1	B 5 694	
Benzyldeoxy- benzoin	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + KCN = KCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CN$ Benzylechlorid		231.7	farblose Flüssig- keit				A 96 247	
p-Benzyl- diphenyl	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_5 = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_5$ Benzylechlorid Diphenyl		85	285- 286 (100 mm)	farblose Blättchen		1	1	Benzol 1
Benzyldisulfid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S$ $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S$	$3 C_6H_5 \cdot CHCl_2 + 7 KHS = C_6H_5CS \cdot SK + 6 KCl + 3 H_2S + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S$ Benzalchlorid		71-72	farblose Blättchen	sl.		1	A 70 40	
		$2 C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SH + O = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S$ Benzylmercaptan							A 140 86	
Benzylfluoren	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown C_6H_4 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown C_6H_4 \end{matrix} = HCl + C_{20}H_{13}$ Benzylechlorid Fluoren		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	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \\ \diagdown CO \cdot NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CN \\ \diagdown CN \end{matrix} \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 + 2 H_2O = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot NH_2 \\ \diagdown CO \cdot NH_2 \end{matrix}$ 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
							Wasser	Alko- hol	Äther	
A 88 130 A ch 45.768 B 5 694 A 96 247	$\alpha$ -Benzylhomo- o-phthalimid		$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CO}\cdot\text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CO}\cdot\text{NH}_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CO}\cdot\text{NH}\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CO}\cdot\text{NH}_2$ $\alpha$ -Benzylhomo- o-phthalimid	176		weisse Nadeln	1			B 21 2681
B 21 1300	$\alpha$ -Benzylhomo- o-phthalonitril		$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CN} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CN}\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CN}$ o-Cyanbenzyleyanid	109- 110		farblose Blättchen	ul.	ul.		B 21 2680
B 21 1300 M 2 433	$\alpha$ -Benzylhomo- o-phthalsäure		$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CN} + 4\text{H}_2\text{O} = 2\text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COOH}\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COOH}$ $\alpha$ -Benzylhomo- o-phthalonitril	154		gelbe Säulen	1	ul.		B 21 2682
A 70 40	Benzylhydro- xylaminchlor- hydrat	$\text{NH}_2\cdot\text{O}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{HCl}$	$\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} = (\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO})_2\text{O} + \text{NH}_2\cdot\text{O}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{HCl}$ Benzylacetoxim			silber- glänzende Schuppen	1	1		B 16 175
A 140 86	Benzyliden- acetophenon	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}=\text{CH}\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CHO} + \text{CH}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}=\text{CH}\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$ Benzaldehyd Acetophenon	57-58	345- 348	hellgelbe Prismen	sl.	1	Ligroin schw.	B 14 2463
M 2 443	Benzyliden- äthylamin	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}=\text{N}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{COH} + \text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}=\text{N}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$ Benzaldehyd Äthylamin		195	farblose Flüssig- keit	ul.	1	1	A 245 279 B 21 1476
B 21 1111	Benzyliden- anilin	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}=\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	$\text{CH}_2\text{SH} + \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{COH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{S}\text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH}_2\text{SH}$ Benzaldehyd Äthylencapitan	29		gelbe Nadeln	ul.	1	1	J 1850 488
B 4 412 B 21 2681	Benzyliden- chinaldin		$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CHO} + \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}=\text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$ Chinaldin Benzaldehyd	100		farblose Krystalle	ul.	1	CS <sub>2</sub> unl.	B 16 2008
	Benzyliden- acetamid	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}=\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CHO} + 2\text{CH}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}(\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_3)_2$ Benzaldehyd Acetamid			farblose Krystalle	sl.	1	sl.	A 154 74

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	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	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup O \cdot CrCl_2 \cdot OH \\ \diagdown O \cdot CrCl_2 \cdot OH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 CrO_2Cl_2 = C_6H_5 \cdot CH(O \cdot CrCl_2 \cdot OH)_2$ Tolnol			chocolade- braunes Pulver		1	1	CSa unl.
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	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup S \cdot C_2H_5 \\ \diagdown S \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 C_2H_5 \cdot SH = H_2O + C_6H_5 \cdot CH(S \cdot C_2H_5)_2$ 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		farbloses Krystall- pulver	ul.	1	ul.	A 151 192
Benzylidendi- urethan	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH \cdot COO \cdot C_2H_5 \\ \diagdown NH \cdot COO \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 NH_2 \cdot COO \cdot C_2H_5 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH(NH \cdot COO \cdot C_2H_5)_2$ 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
Benzyliden- methylketol	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup C \cdot NH \\ \diagdown C \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 C_6H_5 \cdot \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C \cdot CH_3 = H_2O + C_{20}H_{22}N_2$ 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	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + 2 \begin{matrix} \diagup CONH_2 \\ \diagdown COO \cdot C_2H_5 \end{matrix} = \begin{matrix} \diagup COO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown COO \cdot C_2H_5 \end{matrix} + H_2O + C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix}$ Benzaldehyd Oxamethan			farblose Blättchen	1	1	sl.	A 157 59



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Benzylphenylsulfon	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SO_2 \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot SO_2 Na + C_6H_5 \cdot CH_2Cl = NaCl + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzolsulfinsaures Benzylchlorid Natron							B 21 1695
Benzylphosphin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot PH_2$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + PH_3 \cdot HJ = HCl + HJ + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot PH_2$ Benzylchlorid		180	farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	B 5 101
Benzylphosphinsäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot PO \cdot (OH)_2$	$4 C_6H_5 \cdot CHO + 2 PH_3 \cdot HJ = 2 HJ + C_{21}H_{21}PO + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot PO \cdot (OH)_2$ Benzaldehyd		166	farblose Prismen		ul.	CHCl <sub>3</sub>	B 22 2144
Benzylsulfid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S$ $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S$	$2 C_6H_5 \cdot CH_2Cl + 2 KSH = 2 KCl + (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 S + H_2S$ Benzylchlorid		49	farblose rhombische Tafeln	ul.	1	1	A 136 88
Benzylsulfon	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SO_2$ $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SO_2$	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2 SO + O = (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 SO_2$ Benzylloxysulfid		150	farblose Nadeln	sl.		Benzol	B 13 1284
Benzylsulfonsäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SO_3 H$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + Na_2SO_3 = NaCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SO_3 Na$ Benzylchlorid			farblose Krystalle	1			A 221 216
Benzylthioformamidinchlorhydrat	$C \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ = S \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \searrow NH \cdot HCl \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + C \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ = S \\ \searrow NH \cdot HCl \end{matrix} = C \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ = S \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \searrow NH \cdot HCl \end{matrix}$ Benzylchlorid Thioharnstoff		168- 168	farblose Nadeln	1	1		B 13 575
Benzylthioglykolsäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CH_2 SH + CH_2 Cl \cdot COOH + Na OH = Na Cl + H_2O$ Benzylmercaptan Chloressigsäure		58-59	farblose Tafeln				B 12 1641
Benzylthioharnstoff	$C \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2 \cdot HCl + NH_4 \cdot S \cdot CN = NH_4 Cl + C \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzylaminchlorhydrat Rhodammonin		101	farblose Krystalle	1			B 9 81
m-Benzyltoluol	$C_6H_4 \begin{matrix} \nearrow CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \searrow CH_3 \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_4 \begin{matrix} \nearrow CO \cdot C_6H_5 \\ \searrow CH_3 \end{matrix} 1. + 2 H_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \nearrow CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \searrow CH_3 \end{matrix}$ m-Phenyltolylketon		268- 269.5	farblose Flüssigkeit				B 12 2300
		$C_6H_4 \begin{matrix} \nearrow CH_2 Cl \\ \searrow CH_3 \end{matrix} 1. + C_6H_6 + (Al Cl_3) = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \nearrow CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \searrow CH_3 \end{matrix}$ m-Xylylchlorid							A 220 230
p-Benzyltoluol	$C_6H_4 \begin{matrix} \nearrow CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \searrow CH_3 \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_5 \cdot CH_2 Cl + C_6H_5 \cdot CH_3 = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \nearrow CH_2 \cdot C_6H_5 \\ \searrow CH_3 \end{matrix}$ Benzylchlorid Toluol		279- 280	farblose Flüssigkeit				A 161 95
Benzylurethan	$CO \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow O \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2 OH + CO \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow NH_2 \cdot HNO_3 \end{matrix} = NH_4 \cdot NO_3 + CO \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow O \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzylalkohol Harnstoffnitrat		86	farblose Blätter	sl.	1	sl.	J 1871 792



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Ather	
		$2 \text{ C}_6\text{H}_5\text{.CH.Na.CO.C}_6\text{H}_5 + \text{CHBr} \begin{array}{l} \text{COO C}_6\text{H}_5 \\ \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{array} = \text{CH.Na} \begin{array}{l} \text{COO C}_6\text{H}_5 \\ \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{NaBr}$ <p align="center">Brommalonsäureester</p> $\text{C}_6\text{H}_5\text{.CH.CO.C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5\text{.CH.CO.C}_6\text{H}_5$							B 21 1359
Bisdiazodi- phenylnitrat	$\text{C}_6\text{H}_4\text{.N=N.NO}_2$ $\text{C}_6\text{H}_4\text{.N=N.NO}_2$	$\text{C}_6\text{H}_4\text{.NH}_2\text{HNO}_2 + 2 \text{ HNO}_2 = 4 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4\text{.N=N.NO}_2$ <p align="center">Benzidinnitrat</p>			gelbliche Nadeln	l	sl.	ul.	J 1866 461
Bisdialhyl- 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	$\text{CN}_2\text{>C=N.N=C<CH}_3$ $\text{CN}_2\text{>C=N.N=C<CH}_3$	$2 \text{ CH}_3\text{.CO.CH}_3 + \text{NH}_2\text{.NH}_2 = 2 \text{ H}_2\text{O} + (\text{CH}_3)_2\text{C=N.N=C(CH}_3)_2$ <p align="center">Aceton      Hydrazin</p>	131		flüssig	l	l	l	J pr Ch 44. 164
Bisphenyl- methyl- pyrazolon	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{array}{l} \text{N=C.CH}_3 \\ \text{CO.CH} \end{array}$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{array}{l} \text{CO.CH} \\ \text{N=C.CH}_3 \end{array}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_5\text{.CO.CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5 + 3 \text{ C}_6\text{H}_5\text{NH.NH}_2 = \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ <p align="center">Acetessigester      Phenylhydrazin      + 2 H<sub>2</sub>O + C<sub>10</sub>H<sub>15</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub></p>			farblose Krystalle	ul.	ul.	ul.	B 17 2044
Biuret	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C=O} \\ \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$2 \text{ CO(NH}_2)_2 = \text{NH}_2 + \text{NH}_2\text{.CO.NH.CO.NH}_2$ <p align="center">Harnstoff</p>	190		farblose Nadeln	sl.	l		A 68 324
Biuretdleyan- amid	$\text{NH}[\text{CO.NH.C(NH)NH}_2]_2$	$\text{CO(NH}_2)_2 + \text{C.NOH} = \text{NH}_2\text{.CO.NH.CO.NH}_2$ <p align="center">Harnstoff      Cyansäure</p> $2 \text{ C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH} \\ \diagup \\ \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{ CO(NH}_2)_2 = 3 \text{ NH}_2 + \text{NH}[\text{CO.NH.C(NH)NH}_2]_2$ <p align="center">Guanidin      Harnstoff</p>			amorph				A 124 396 M 10 98
Borneol	$\text{C}_6\text{H}_7\text{.CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \quad \text{CH.OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH} \end{array} \text{C.CH}_3$	$2 \text{ C}_{10}\text{H}_{18}\text{O} + 2 \text{ Na} = \text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{O Na} + \text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{O Na}$ <p align="center">Campher</p>	206- 207	212	farblose Krystalle	sl.	l	l	Z 1866 408





Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
		$CH_3 \cdot CO \cdot CN + HCl + 2 H_2O = NH_4 Cl + CH_3 \cdot CO \cdot COOH$ Acetylcyanid $CH(OH) \cdot COOH = CO_2 + H_2O + CH_3 \cdot CO \cdot COOH$ Weinsäure $CH(OH) \cdot COOH$							B 11 620 B 14 321
Brenztrauben- säureamid	$CH_3 \cdot CO \cdot CO \cdot NH_2$	$CH_3 \cdot CO \cdot CN + H_2O = CH_3 \cdot CO \cdot CO \cdot NH_2$ Acetylcyanid	124-	125	farblose Prismen	1	sl.	Benzol schw.	B 11 1566
Brenzweinsäure	$CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$CH_2 = CH \cdot CH_2I + 2 KCN + KOH + 3 H_2O = KJ + 2 NH_3$ Allyljodid $+ CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup COOK \\ \diagdown CH_2 \cdot COOK \end{matrix}$ $CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CN \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix} + HCl + 2 H_2O = NH_4 Cl + CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ β-Cyanbuttersäure $2 COOH \cdot CH(OH) \cdot CH(OH) \cdot COOH = 3 CO_2 + 2 H_2O$ Weinsäure $+ CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	112			1	1	1	A 191 37 A 165- 93 A ch 35.161
Brenzweinsäureimid	$CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CO \cdot NH \\   \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \end{matrix}$	$CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup COONH_4 \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix} = 2 H_2O + CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CO \cdot NH \\   \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \end{matrix}$ Saurer brenzweinsäures Ammoniak	66	280	farblose rhom- bische Tafeln	1	1	1	A 87 290
Brenzweinsäurenitril	$CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CN \\ \diagdown CH_2 \cdot CN \end{matrix}$	$CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup Br \\ \diagdown CH_2 \cdot Br \end{matrix} + 2 KCN = 2 KBr + CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CN \\ \diagdown CH_2 \cdot CN \end{matrix}$ Propylenbromid	12	252- 254	farblose Flüssig- keit				A 121 160
Bromacetol	$CH_3 \cdot CBr_2 \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + PBr_3 = POBr + CH_3 \cdot CBr_2 \cdot CH_3$ Aceton	114-	114.5	farblose Flüssig- keit				A 138 125 A. ch 14.465
Bromacetol- bromid	$CH_3 \cdot CBr_2 \cdot CH_2 \cdot Br$	$CH_3 \cdot C \equiv CH + 2 HBr = CH_3 \cdot CBr_2 \cdot CH_3$ Allylen $CH_2 = CBr \cdot CH_2 + Br_2 = CH_2Br \cdot CBr_2 \cdot CH_3$ β-Brompropylen	190-	191	farblose Flüssig- keit				A chem 14.476
o-Bromaceto- phenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_3 + 2 Br = HBr + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br$ Acetophenon	50		farblose Prismen	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 4 148
Bromacetylen	$CH \equiv CBr$	$CH_2 = CBr_2 + KOH = KBr + H_2O + CH \equiv CBr$ Dibromäthylen			Gas				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	Bromäthylalkohol	CH <sub>2</sub> Br. CH <sub>2</sub> OH	CH <sub>2</sub> OH + HBr = H <sub>2</sub> O + CH <sub>2</sub> Br   CH <sub>2</sub> OH Glykol CH <sub>2</sub> Br   CH <sub>2</sub> OH		147	farblose Flüssigkeit				J 1872 304	
B 11 1566 A 191 37	Bromäthylen	CH <sub>2</sub> = CHBr	CH <sub>2</sub> Br + KOH = H <sub>2</sub> O + KBr + CH <sub>2</sub> = CH Br Aethylenbromid CH <sub>2</sub> = CH <sub>2</sub> + Br <sub>2</sub> = HBr + CH <sub>2</sub> = CH Br Acetylen CH <sub>2</sub> = CH Br + Br <sub>2</sub> = CH <sub>2</sub> Br - CH Br <sub>2</sub> Bromäthylen CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> Br + 2 Br <sub>2</sub> = 2 H Br + CH <sub>2</sub> Br. CH Br <sub>2</sub> Aethylbromid		16	farblose Flüssigkeit				A 15 63 J 1872 304	
A 165 93	Bromäthylenbromid	CH <sub>2</sub> Br. CH Br <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> = CH Br + Br <sub>2</sub> = CH <sub>2</sub> Br - CH Br <sub>2</sub> Bromäthylen CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> Br + 2 Br <sub>2</sub> = 2 H Br + CH <sub>2</sub> Br. CH Br <sub>2</sub> Aethylbromid		-26	187.5	farblose Flüssigkeit				A 104 243 A 120 323
A ch 35, 161	Bromäthylphthalimid	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CO > N. CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> Br	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CO > NK +   CH <sub>2</sub> Br = KBr + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CO > N. CH <sub>2</sub> - CH <sub>2</sub> Br   CH <sub>2</sub> Br Phthalimidkalium Aethylenbromid			farblose Krystalle				B 22 566	
A 87 250	o-Bromazotoluol			entsteht neben o-Bromazotoluol		139	orange-rote Tafeln	1			B 21 1217
A 138 125	m-Bromazotoluol	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < CH <sub>3</sub> (1) > N (4) = N (4) - C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> . CH <sub>3</sub> (1)		entsteht neben o-Bromazotoluol		128	orangegelbe Blättchen	1		Aceton leicht	B 21 1214
A. ch 14.465 A chem 14.476	o-Brombenzoesäure	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < Br 1. > COOH 2.	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < Br 1. > CH <sub>3</sub> 2. + 3 O = H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < Br > COOH o-Bromtoluol C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < NH <sub>2</sub> > COOH + 2 HBr = NH <sub>3</sub> . Br + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < Br > COOH o-Amidobenzoesäure		147- 148	farblose Nadeln	1	1	1		B 7 1502 B 4 465
B 4 148 A 119 183	m-Brombenzoesäure	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < Br 1. > COOH 3.	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> COOH + Br <sub>2</sub> = HBr + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < Br > COOH Benzoesäure		155	farblose Nadeln	sl.	1	1		Z 1865 116



Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	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 Flüssigkeit				A. 3.295
A 143 247	sec. 2-Bromoktan	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 $\begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ + 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 Flüssigkeit				Æ 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 Flüssigkeit				A. 161 40
A 108 106 B 9 561	Brompropan secund.	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \text{ Br} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix}$ · OH + HBr = H <sub>2</sub> O + $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix}$ Br Isopropylalkohol		59 59.5	farblose Flüssigkeit				A 136 41
A Spl. 7.115	α-Brompropionsäure	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> + $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH} \text{ Br} \end{matrix}$ Br Propylenbromid		24.5	205.5	farblose Prismen			A 120 286
A ch 8.304	β-Brompropionsäure	CH <sub>3</sub> Br · CH <sub>2</sub> · COOH	CH <sub>3</sub> · CH <sub>2</sub> · COOH + 2 Br = HBr + CH <sub>3</sub> · CH Br · COOH Propionsäure							A 130 16
M 8 562 1873 584	γ-Brompropylalkohol	CH <sub>2</sub> Br · CH <sub>2</sub> · CH <sub>2</sub> OH	CH <sub>3</sub> · CH (OH) · COOH + HBr = H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> · CH Br · COOH Milchsäure		62.5	farblose Tafeln	1	1	1	Z 186 494
A 167 174	β-Brompropylen	CH <sub>2</sub> = C Br · CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> J · CH <sub>2</sub> · COOH + Br = CH <sub>2</sub> Br · CH <sub>2</sub> · COOH + J β Jodpropionsäure		68-112 (185 mm)	farblose Flüssigkeit	sl.		1	M. 8 697
A 172 176 A 130 1	Brompropylenbromid	CH <sub>2</sub> · CH Br · CH <sub>2</sub> Br	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 Flüssigkeit				A 77 122
A 195 62	Brompropylphthalimid	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \text{ Br} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix}$	CH Br = CH · CH <sub>2</sub> + HBr = CH <sub>2</sub> Br · CH Br · CH <sub>3</sub> Iso-α-brompropylen		200- 201	farblose Flüssigkeit				A. ch. 14.481
		$\begin{matrix} \text{CH}_2 \text{ Br} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \text{ Br} \end{matrix}$	CH <sub>2</sub> Br + CaH <sub>2</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ NK = KBr + $\begin{matrix} \text{CH}_2 \text{ Br} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix}$ Phthalimidkalimin		72- 73	farblose Nadeln	nl.	1	1	H. 21 2671
			Trimethylenbromid							

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 $2 \text{CH}_3 \text{J}_2 + \text{Zn} \begin{matrix} \text{CH}_3\text{J} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2\text{J} \end{matrix} = \text{ZnJ}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Methylen- 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 $\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{J} + \text{H}_2 = \text{HJ} + \text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ 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 $\text{C}_4\text{H}_9 \text{ONa} + \text{CH}_3 \cdot \text{COONa} + \text{CO} = \text{H} \cdot \text{COONa} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COONa}$ 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	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COCl} + \text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH} + 4 \text{H}_2 = \text{HCl} + \text{H}_2 \text{O}$ Butyrylchlorid Buttersäure $+ 2 \text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ 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 $+ \text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH}$ $\text{C}_2\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CHJ} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{C}_2\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{OH}$ sec. Butyl- jodid		99	farblose Flüssig- keit				A 175 374 A 151 121
tert. Butyl- alkohol	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COCl} + 2 \text{Zn} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{H}_2 \text{O} = \text{ZnCl}(\text{CH}_3) + \text{CH}_3 + \text{ZnO}$ Acetylchlorid Zinkmethyl $+ \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	25	83	rhomboische 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

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
		$C_4H_9 \cdot N \cdot CO + KOH + H_2O = KHCO_3 + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$ Butylcarbonimid							A 158 172
Butylbenzol normal	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot Br + 2Na = NaCl + NaBr + C_6H_5 \cdot C_4H_9$ Benzylehlorid Propylbromid $C_6H_5Br + C_4H_9Br + 2Na = 2NaBr + C_6H_5 \cdot C_4H_9$ Brombenzol Butylbromid		180	farblose Flüssigkeit				B 9 261 B 16 296
Butylbromid	$CH_3 \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_2 \cdot Br$	$CH_3 \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_2OH + HBr = H_2O + CH_3 \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_2Br$ Butylalkohol		100	farblose Flüssigkeit				A 158 161
tertiär Butylbromid	$CH_3 > C < \begin{matrix} CH_3 \\ Br \end{matrix}$	$CH_3 > C < \begin{matrix} CH_3 \\ OH \end{matrix} + PBr_3 = (CH_3)_3 \cdot CBr + HBr + POBr$ Trimethylcarbinol		72	farblose Flüssigkeit				J 1881 409
Butylehlorid	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2Cl$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 + Cl_2 = HCl + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot Cl$ Butan		77.5	farblose Flüssigkeit				A 158 161
tertiär-Butylehlorid	$CH_3 > C < \begin{matrix} CH_3 \\ Cl \end{matrix}$	$CH_3 > CH \cdot CH_2 \cdot J + ClJ = J_2 + CH_3 > C < \begin{matrix} CH_3 \\ Cl \end{matrix}$ Isobutyljodid		51-52	farblose Flüssigkeit				A 162 18
Butylen normal	$CH_3 - CH_2 \cdot CH = CH_2$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2J + KOH = KJ + H_2O + CH_3 - CH_2 \cdot CH = CH_2$ Butyljodid		-5	Gas				B 5 480 A 179 313
Butylenbromid	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CHBr \cdot CH_2Br$	$2CH_2 = CHBr + Zn \begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{matrix} = ZnBr_2 + 2CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH = CH_2$ Bromäthylen		165.5 -166	farblose Flüssigkeit				A 152 21 A 152 23
β-Butylenbromid	$CH_3 \cdot CH \cdot Br \cdot CHBr \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH = CH_2 + Br_2 + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CHBr \cdot CH_2Br$ 1. Butylen $CH_3 \cdot (CH_2)_2 \cdot CH_2Br + Br_2 = HBr + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CHBr \cdot CH_2Br$ Butylbromid		158	farblose Flüssigkeit				A 161 199 A 144 236
β-Butylen-glykol	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CH_2(OH)$	$CH_3 \cdot CH = CH \cdot CH_2 + Br_2 = CH_3 \cdot CHBr \cdot CHBr \cdot CH_3$ 2. Butylen $2CH_3 \cdot CHO + H_2 = CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CH_2(OH)$ 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			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Butyljodid normal	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HJ} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J}$ 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	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{CH}_2 \\   \\ \text{OH} \end{array} + \text{HJ} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$ tertiär Butylalkohol $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} = \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} + \text{HJ} = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Isobutylen	100.5		farblose Flüssigkeit				A 144 5 A 144 22
Butyraldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \\ \text{HCOO} > \text{Ca} + \end{array} > \text{Ca} = 2\text{Ca CO}_2 + 2\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CHO}$ Calciumformiat Calciumbutyrat	73-77		farblose Flüssigkeit	sl.			A 211 355
Butyramid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO NH}_2$ Ammoniumbutyrat	115	216	farblose Tafeln				B 15 982
Butyrylchlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$	$3\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH} + \text{PCl}_3 = 3\text{HCl} + \text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCl}$ Buttersäure	100- 101.5		farblose Flüssigkeit				A. ch 26.468
Butyrylmalon- säureäthyl- ester	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{CH} < \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} \end{array}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCl} + \text{CHNa} \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} = \text{NaCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Butyrylchlorid Natriummalonensäure	247- 252		farblose Flüssigkeit				B 20 1326
Camphansäure	$\text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_9 < \begin{array}{l} \text{O} \\   \\ \text{CO} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O} + 4\text{O} = \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_4 + \text{H}_2\text{O}$ Campher	201		monokline farblose Prismen	1	1		B 18 3112
Campher	$\text{CH}_2\text{C} \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array} < \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_9$	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O} + \text{O} = \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_2$ Camphersäure $\text{C}_{10}\text{H}_{17} \cdot \text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{OH}$ Borneol	175	204	weiße hexagonale Krystalle	sl.	sl.	1	Aceton 1
Campher- aldehyd	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_9 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CO} \\   \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_8\text{H}_{14} < \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{array} + \text{COH} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_8\text{H}_{14} < \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{COH} \\ \text{CO} \end{array}$ Campher Ameisenäther	76-78		krystal- linische farblose Masse				B 22 535



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Äther	Alkohol	
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	unl.	1	1	Benzol unl. 247
A 144 5	Campherosazon	$C_{10}H_{15}N.NH, C_6H_5$ $NH.NH, C_6H_5$	$C_{10}H_{15}BrO + 3C_6H_5NH.NH_2 = C_6H_5.NH.NH_2.HBr + C_{10}H_{15}N.NH.NH, C_6H_5$ Bromcampher Phenylhydrazin	55		amorph	unl.	1	1	CS <sub>2</sub> 1 137
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
A 211 355	Campherphoron	$CH_2-C=C-CO-CH_2-CH_3$ $CH_3-CH_2$	$C_{10}H_{15}O_4$ $C_{10}H_{15}O_4$ Ca = CaCO <sub>3</sub> + CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + 2C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O Campher Campher-saurer Kalk	200- 205		farblose Flüssigkeit	unl.			A 72 293
B 15 982	Camphersäure	$CH_2-C-CH_2$ $COOH$ $COOH$ $C_6H_5$	$C_{10}H_{16}O + 3O = C_{10}H_{16}O_4$ Campher	187		farblose Säulen	sl.	sl.		CS <sub>2</sub> unl. 135
A. ch 26, 468	Camphersäureanhydrid	$CH_2-C-CH_2$ $CO$ $CO$ $C_6H_5$	$CH_2-C-CH_2$ $COOH$ $COOH$ $C_6H_5$ = H <sub>2</sub> O + $CH_2-C-CH_2$ $CO$ $CO$ $C_6H_5$ Camphersäure	216- 217		farblose rhombische Säulen	sl.	sl.	1	A 87 294
B 20 1326	Camphorcarbonsäure	$C_6H_5-C-CH_2-CH_2-C-CH_3$ $COOH$ $COOH$	$3C_{10}H_{16}O + 4Na + 4CO_2 + 3H_2O = 3NaHCO_3 + 2C_{10}H_{15}O$ Campher + $C_6H_5-C-CH_2-CH_2-C-CH_3$ $CH(COONa).CO$	128- 129		farblose monokline Krystalle	sl.	1	1	Z 1868 482
B 18 3112	Campholen-säurenitril	$CH_2 = C_6H_{13}.CN$	$C_{10}H_{17}NO + CH_3.COCl = CH_3COOH + HCl + CH_2 = C_6H_{13}.CN$ Campheroxim Acetylchlorid $C_{10}H_{15} = N.NH, C_6H_5 + HCl = C_6H_5.NH_2.HCl + CH_2 = C_6H_{13}.CN$ Campherphenylhydrazin	226- 227		farblose Flüssigkeit			1	B 16 2981 G 16 133
A 227 3	Campholsäure	$CH_2-CH, CH_2, COOH$ $CH_2, CH_2$	$C_8H_{14} + O_2 = C_{10}H_{16}O_2$ Campher	95	260	farblose monokline Prismen	sl.	1		G 22 108
A 40 328	Campheronsäure	$CH_2-CH, CH_2, CH_2$ $CH_2-CH, CH_2, COOH$ $CH_2-CH-COOH$ $CH_2, COOH$	$C_{10}H_{16}O + 8O = CO_2 + H_2O + C_8H_{14}O_8$ Campher	136- 137		farblose Nadeln	1	1	sl.	A 159 286

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Camphylamin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CN} \end{array} \end{array} + 2 \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{C} = \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array} \end{array}$	194- 196		farblose Flüssig- keit				B 18 1634
Caprinaldehyd	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHO}$	<p>Campholsäurenitril  <math>(\text{H} \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + [\text{CH}_2(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{COO}]_2 \text{Ca} = 2 \text{CaCO}_3 + 2 \text{CH}_2(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHO}</math>                      Ameisensäurer Caprinsaurer Kalk</p>	106 15 mm		farblose Flüssig- keit				B 6 1717
Caprinsäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}[(\text{CH}_2)_7 \cdot \text{CH}_2] \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{CH}_2 \cdot \text{COOK} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHO}$ Oktylacetessigsäure	30	265- 270	feine Nadeln				A 204 5
Capronaldehyd	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CHO}$	$(\text{H} \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + [\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{COO}]_2 \text{Ca} = 2 \text{CaCO}_3 + 2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CHO}$ Ameisensäurer Capronsaurer Kalk		128	farblose Flüssig- keit				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 Flüssig- keit	ul.			A 163 199
Caprylen normal	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + (\text{H}_2 \text{SO}_4) = \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ norm. Oktylalkohol		122- 123	farblose Flüssigkeit				A 185 52
Capryliden	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{C} = \text{CH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CHBr}_2 + 2 \text{KOH} = 2 \text{KBr} + 2 \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ Caprylenbromid		131- 132	farblose Flüssigkeit				A . ch 15.429
Caprylsäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH}_2 \text{OH} + 2 \text{O} = \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{COOH}$ Oktylalkohol	16.5	236- 237	farblose Blätter	sl.			A 152 9
Carbamid	$\text{CO} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{COCl}_2 + 2 \text{NH}_3$ Phosgen $\text{CO} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array} = \text{H}_2 \text{O} + \text{CO} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array}$ Carbaminsaures Ammoniak $2 \text{NH}_3 + \text{CO}_2 = \text{H}_2 \text{O} + \text{CO} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array}$ $\text{CON} \cdot \text{NH}_2 = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH}_2 \end{array}$ Cyansaures Ammoniak	132		farblose quadratische Säulen	1 sl.	$\text{CHCl}_3$ ul.		A 98 289 J pr Ch 1. 283  Am 4 35 Berz. Jahres- bericht 12.206

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 18 1634	Carbaminocarbamin-dithioglykolsäure	$\text{NH}_2\text{C}(\text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH})\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$2 \text{CNS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_8\text{N}_2\text{S}_2\text{O}_7$ Rhodanessigsäure	149		farblose Nadeln	ul.			B 14 731
B 6 1717	Carbaminiminodisulfid	$\text{NH}=\text{C}(\text{NH}_2)\text{NH}_2-\text{S}-\text{S}-\text{C}(\text{NH}_2)\text{NH}_2$	$2 \text{C}-\text{S}(\text{NH}_2)_2 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_6\text{N}_4\text{S}_2$ Thioharnstoff	50	61-62	farblose Prismen	sl.	ul.	ul.	M 11 458
A 204 5	Carbaminsäurechlorid	$\text{C}(\text{NH}_2)(\text{O}=\text{C})\text{Cl}$	$\text{COCl}_2 + \text{NH}_3 = 2 \text{HCl} + \text{COCl} \cdot \text{NH}_2$ Cyanäure	52	177	farblose Tafeln	1	1		A 244 30 A 845 357 A 79 110
A 187 130	Carbaminsäuremethyl-ester	$\text{C}(\text{NH}_2)(\text{O}=\text{C})\text{OCH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{CNCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \text{C}(\text{NH}_2)(\text{O}=\text{C})\text{OCH}_3$ Holzgeist			farblose Blättchen	1			A 30 47
A 163 199	Carbaminsaures Ammoniak	$\text{C}(\text{NH}_2)(\text{O}=\text{C})\text{ONH}_4$	$2 \text{NH}_3 + \text{CO}_2 = \text{C}(\text{NH}_2)(\text{O}=\text{C})\text{ONH}_4$ Ammoniumcyanamid							J pr ch 11.329
A 159 75	Carbaminthioglykolsäure	$\text{NH}_2-\text{C}(\text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH})-\text{NH}_2$	$\text{CNS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}(\text{NH}_2)\text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Rhodanessigsäure	143		farblose rhombische Prismen	1	1	sl.	J pr ch 16. 11
A. ch 15.429	Carbaminthio-saures Ammoniak	$\text{C}(\text{NH}_2)(\text{O}=\text{C})\text{S} \cdot \text{NH}_4$	$2 \text{NH}_3 + \text{COS} = \text{C}(\text{NH}_2)(\text{O}=\text{C})\text{S} \cdot \text{NH}_4$ Kohlenoxysulfid			farblose Krystalle		sl.	ul.	Z 1868 160
A 98 289	Carbaminthio-milchsäure	$\text{CO}(\text{NH}_2)\text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} + \text{K CNS} = \text{KJ} + \text{CO}(\text{NH}_2)\text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ β-Jodpropionsäure	147.5		glas- glänzende Blättchen	1			B 24 3849
J pr Ch 1. 283	Carbanil	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CO}$	$\text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \cdot \text{CO}$ Oxanilid			farblose Flüssigkeit				A 74 33
Am 4 35	Carbazol	$\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH}-\text{C}_6\text{H}_4$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + 2 \text{CO Cl}_2 = 4 \text{HCl} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CO}$ Anilin			farblose Krystalle	sl.	sl.	CH Cl <sub>3</sub> sl.	B 17 1284 A 167 125





Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Carbonyldi- phenylenoxyd	$\text{CO} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{O}$	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \text{O} + 2 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{O}$ 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 Salicylsäures 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
Carbonyl- pyrrol	$\text{C} = \text{O} \begin{array}{c} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_4\text{H}_7 \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}_4\text{H}_7 \end{array}$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{CH} \end{array} + \text{CO Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C} = \text{O} \begin{array}{c} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_4\text{H}_7 \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}_4\text{H}_7 \end{array}$ Pyrrol	62- 63	238	farblose monokline Krystalle	ul.	1	1 Ligroin schw.	B 18 415
Carbonylthio- carbanilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \diagdown \text{S} \end{array} \text{C} = \text{O}$	$\text{C} = \text{S} \begin{array}{c} \diagup \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{CO Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \diagdown \text{S} \end{array} \text{C} = \text{O}$ Thiocarbanilid	87		glas- glänzende Prismen	ul.	sl.	1 Benzol	B 14 1486
Carbophenyl- hydrazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}-\text{CH} \\ \diagdown \text{C} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{CH Cl}_2 = 6 \text{HCl} + \text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_4$ Phenylhydrazin	186		farblose Nadeln	ul.	1	1 CHCl <sub>3</sub>	Soe 53 590
α-Carbopyrrol- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{NH} \end{array}$	$(\text{NH}_4)_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2 = \text{CO}_2 + 5 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CONH}_2 \end{array}$ Schleimsaures Ammoniak	191.5		farblose monokline Säulen	1	1	1	A 116 274
β-Carbopyrrol- säure	$\text{CH}-\text{C} \cdot \text{COOH} \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{CH} \\   \\ \text{NH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{CH} \end{array} + (\text{NH}_4)_2 \text{CO}_3 = \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{COONH}_4 \end{array} + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ Pyrrol Pyrrolkalium	161- 162		farblose Nadeln				B 17 1150 M 1 625

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur		
						Wasser	Alkoh.	Äther			
B 14 192 pr Ch 8. 275 B 16 339 B 18 415	Carbostyrl 	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + 6H = 3H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix}$ o-Nitrozimmtsäure $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{C} \text{Cl} \end{matrix} + H_2O = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Py 2-Chlorchinolin $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{CH} \end{matrix} + HClO = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Chinolin	199- 200		farblose Prismen	sl.	1	1	NH <sub>3</sub> ul.	A 83 118 B 15 335 B 18 3295	
B 14 1486 oe 53 550	Carbothialdin NH <sub>2</sub> . CS . SN (CH . CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Carbovaleraldin  Carboxy- äthylurethan NH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Carboxyl- $\beta$ - Amidocroton- säurediäthyl- ester CH <sub>3</sub> . C $\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 CH_3 CH(OH) . NH_2 + CS_2 = 2 H_2O + NH_2 . CS . SN (CH . CH_3)_2$ Aldehydammoniak $2 (CH_3)_2 . CH . CH_2 . CHO + CS_2 + 2 NH_3 = 2 H_2O + C_{11}H_{22}N_2S_2$ Isovaleraldehyd 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 CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + NH <sub>3</sub> . COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> = H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> . C $\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Acetessigester Urethan	115.5 -117	49-50 215	29	farblose Krystalle farblose Warzen	ul.	1			A 85 43 B 4 469 Bl 44 30 A 244 235
A 116 274 B 17 1150	o-Carboxy- phenylgly- oxylsäure C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Carbylodiacet- tonamin CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . C $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \cdot \text{HCN} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Carbysulfat CH <sub>3</sub> . O . SO <sub>2</sub> $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{O} \end{matrix}$ CH <sub>3</sub> . SO <sub>2</sub> $\begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix}$	$C_{10}H_8O Na + 7 O = CO_2 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtolnatrium CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . C $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + HCN = CH_3 . CO . CH_2 . C \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \cdot \text{HCN}$ Diacetonamin CH <sub>3</sub> . O . SO <sub>2</sub> $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{O} \end{matrix}$ $\parallel$ CH <sub>2</sub> + 2 SO <sub>2</sub> = $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{O} \end{matrix}$ Aethylen			farblose Krystalle					B 21 1535	
M 1 625	Carvaerol C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_7 \end{matrix}$ 1. 2. 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{H}_2\text{SO}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_7 \end{matrix} + KOH = KH SO_4 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_7 \end{matrix}$ Cymolsulfosäure		80	farblose Öl	1	sl.			A 25 32 B 2 121	





Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Wasser	Alkohol	Äther	
m-Chinaldin- acrylaldehyd			73		weisse Krystalle	sl.	1	1	B 22 277
m-Chinaldin- acrylsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ 	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ m-Chinaldinacrylsäure 1. + 2 CH <sub>3</sub> · CHO = 2 H <sub>2</sub> O m-Amidozimmtsäure + C <sub>11</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub>	246		farblose Prismen	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	B 22 272
p-Chinaldin- acrylsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ 	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ p-Amidozimmtsäure 1. + 2 CH <sub>3</sub> · CHO = 2 H <sub>2</sub> O + H <sub>2</sub> + C <sub>11</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>2</sub>			farblose Nadeln	sl.	sl.		B 18 3235
m-Chinaldin- aldehyd	$(2) \text{CHO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ 	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ m-Chinaldinacrylsäure + 4 O = H <sub>2</sub> O + 2 CO <sub>2</sub> + C <sub>11</sub> H <sub>9</sub> NO	61		farblose Krystalle	sl.	1	1	Ligroin sl. B 22 277
p-Chinaldin- aldehyd	$(3) \text{CHO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ 	analog aus p-Chinaldinacrylsäure	106		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin sl. B 18 3237
o-Chinaldin- carbonsäure	$(1) \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ 	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ o-Amidobenzoensäure 1. + 2 CH <sub>3</sub> · CHO = H <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>11</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub> Acetaldehyd	151		farblose Nadeln	1	1		B 17 943
m-Chinaldin- carbonsäure	$(2) \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ 	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ m-Amidobenzoensäure 1. + 2 CH <sub>3</sub> · CHO = H <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>11</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub> Acetaldehyd	285		farblose Nadeln	ul.	1		B 17 941
p-Chinaldin- carbonsäure	$(3) \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ 	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ p-Amidobenzoensäure 1. + 2 CH <sub>3</sub> · CHO = H <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>11</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub> Acetaldehyd	259		farblose Nadeln	sl.	1		B 17 939
Chinasäure	$(\text{OH})_2 \text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{COOH}$	In der Chinarinde, im Heidelbeerkraut	161.5		farblose monokline Prismen	1	sl.	ul.	A 110 334
Chinen	$\text{C}_{20} \text{H}_{21} \text{N}_2 \text{O}$	$\text{C}_{20} \text{H}_{21} \text{Cl N}_2 \text{O} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20} \text{H}_{21} \text{N}_2 \text{O}$ Chininchlorid	81-82		farblose Krystalle				B 17 1989

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur	
						Wass- er	Alko- hol	Äther		
Chinhydron	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} \cdot C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} = C_{12}H_{10}O_4$ Chinon Hydrochinon $2 C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} + O = H_2O + C_{12}H_{10}O_4$ Hydrochinon			grüne Prismen	sl.	1	1	Ligrolin unl.	A 51 153
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 1088	Chinolol
Chinizarin	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix} + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot O = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Hydrochinon Phthalsäureanhydrid $C_6H_5 \begin{matrix} \diagup Cl \\ \diagdown OH \end{matrix} + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot O = HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot C_6H_5 (OH)_2$ p-Chlorphenol Phthalsäureanhydrid	192- 193		tiefrote Nadeln		1	Benzol 1	B 6 596	Chinolol
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 $C_6H_7N$		240.5	flüssig				M 1 317	Bz. 1. C sulfo
			$CH \begin{matrix} \diagup C \cdot CHO \\ \diagdown C \cdot NH_2 \end{matrix} + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CHO \end{matrix} + (Na OH) = 2 H_2O + C_6H_7N$ Acetaldehyd						B 16 1833	Bz. 2. C sulfo
o-Chinolin- carbonsäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N = C \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N = C \cdot CH_3 \end{matrix} + 3 O = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N = C \cdot COOH \end{matrix}$ Chinaldin	156		farblose Nadeln	sl.		Benzol 1	B 16 2472	p-Chin
o-Chinolin- carbonsäure	$(1)COOH \cdot C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N = CH \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} + 2 C_6H_5(OH)_2 = 2 C_{10}H_7NO_2 + 7 H_2O + O$ o-Nitrobenzoesäure o-Amidobenzoessäure Glycerin	186- 187.5		farblose Nadeln	1	1		M 2 530	p-Chin

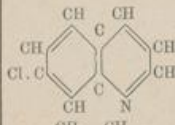
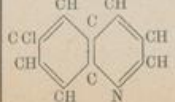
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Äther	Alkohol	Benzol	
A 51 153  m-Chinolin- carbonsäure		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{COOH 3.} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{COOH 3.} \end{matrix} + 2 C_5H_5(OH)_2 = 2 C_{10}H_7NO_2 + 7 H_2O + O$ m-Nitrobenzoesäure m-Amidobenzoesäure Glycerin	247		farblose Nadeln	sl.	1	nl.	Benzol sl.	M 7 519
A 215 130  p-Chinolin- carbonsäure		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{COOH 4.} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{COOH 4.} \end{matrix} + 2 C_5H_5(OH)_2 = 2 C_{10}H_7NO_2 + 7 H_2O + O$ p-Nitrobenzoesäure p-Amidobenzoesäure Glycerin	291- 292		farbloses Krystall- pulver	sl.	1			M 2 526
1873 786 B 25 1038  B 6 506  B 8 152  M 1 317  Chinolingelb		$C_5H_5N \cdot CH_3 + O \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4 = H_2O + C_{10}H_7NO_2$ Chinaldin Phthalsäureanhydrid	234- 235		goldgelbe Nadeln	nl.	sl.	sl.	Eis- essig 1	B 16 1082
Chinolinsäure		$C_{10}H_7NO_2 + 9 O = 2 CO_2 + H_2O + \begin{matrix} \text{COOH} \cdot C \\ \text{COOH} \cdot C \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix}$ Chinolin	190- 195		farblose monokline Prismen	sl.	sl.	sl.	Benzol unl.	R 1 107
Bz. 1. Chinolin- sulfosäure		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{HSO}_3 \end{matrix} + H_2SO_4 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{HSO}_3 \end{matrix}$ Chinolin			farblose Säulen	sl.				B 20 95
Bz. 2. Chinolin- sulfosäure		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{HSO}_3 \end{matrix} + H_2SO_4 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{HSO}_3 \end{matrix}$ Chinolin			farblose Nadeln	1				J.pr.Ch 37.261
B 16 1833  B 16 2472  M 2 530  p-Chinon		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \text{ 1.} \\ \text{OH} \text{ 4.} \end{matrix} + O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix}$ Hydrochinon	115.7		gelbe monokline Prismen	sl.	1			A 51 152
p-Chinonamid	$C_6H_4O_2 \cdot NH_2$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} + NH_3 = C_6H_4O_2 \cdot NH_2$ p-Chinon			smaragd- grüne Krystall- masse					Berz. Jahr. 26.801

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Was- ser	Äther	andere Lösungsmittel		
Chinon- chlorimid	$C_6H_4 \begin{matrix} N \cdot Cl \\ \diagdown \\ O \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ OH \end{matrix} 1. + 2 Cl_2 = 3 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} N \cdot Cl \\ \diagdown \\ O \end{matrix}$ p-Amidophenol	84.5	-85	goldgelbe Krystalle	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	J pr Ch 8. 2
Chinondichlor- diimid	$C_6H_4 \begin{matrix} NCl \\ \diagdown \\ NCl \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ NH_2 \end{matrix} 1. + 3 Cl_2 = 4 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} NCl \\ \diagdown \\ NCl \end{matrix}$ p-Phenylendiamin			Nadeln	sl.	1	1		B 12 47
Chinondioxim	$C_6H_4 \begin{matrix} NOH \\ \diagdown \\ NOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ O \end{matrix} 1. + 2 NH_2 OH = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} NOH \\ \diagdown \\ NOH \end{matrix}$ Chinon Hydroxylamin $C_6H_4 \begin{matrix} NO \\ \diagdown \\ OH \end{matrix} + NH_2 OH = C_6H_4 \begin{matrix} NOH \\ \diagdown \\ NOH \end{matrix} + H_2O$ Nitrosophenol			gelbe Nadeln					B 20 614
Chinonhomo- fluorindin		$2 C_6H_4 \begin{matrix} NO_2 \\ \diagdown \\ NH_2 \end{matrix} + H_2 = 4 H_2O + C_{18}H_{10}N_4O_2$ Chinon o-Nitranilin			dunkel- grüne Krystalle	ul.				B 23 2794
Chinon- $\alpha$ - methylphen- azin		$C_6H_4 O_2 + C_6H_4 \begin{matrix} NO_2 \\ \diagdown \\ NH_2 \\ \diagdown \\ CH_3 \end{matrix} = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} -N \\ \diagdown \\ -N \\ \diagdown \\ C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$ Chinon m-Nitro-p-toluidin			bronce- farbiges Pulver	sl.				B 23 2795
Chinontetra- hydrur	$CO \begin{matrix} CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} CO$	$CH_2 \cdot CO \cdot CH \cdot COOH = 2 CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ O \end{matrix}$ Succinylbernsteinsäure	75		farblose Prismen	1	1	1		A 211 321
Chinophtalon	$C_{17} H_{11} NO_2$	$C_6H_5N + C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ \diagdown \\ CO \end{matrix} O = H_2O + C_{17}H_{11}NO_2$ Chinolin Phthalsäureanhydrid	235		gold- glänzende Nadeln	ul.	sl.	sl.	Eis- essig 1	B 16 298
Chinoxalin	$C_6H_4 \begin{matrix} N(1) = CH \\ \diagdown \\ N(2) = CH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ NH_2 \end{matrix} + \begin{matrix} CHO \\   \\ CHO \end{matrix} = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} N = CH \\ \diagdown \\ N = CH \end{matrix}$ o-Phenylen- diamin Glyoxal	27	225- 226	farblose Krystalle	1	1	1	Benzol 1	A 237 334

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
pr Ch 8.2	Chloracetal	$\text{CH}_3\text{-C Cl . (O C}_2\text{H}_5)_2$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl - O - C}_2\text{H}_5\text{Cl + C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{CH}_3\text{ . C Cl (O C}_2\text{H}_5)_2 + \text{H Cl}$ Dichloräther			farblose Flüssigkeit				B 21 616
B 12 47	Chloracetal- dehyd	$\text{CH}_2\text{Cl . CHO}$	$\text{CH}_2\text{Cl . CH Cl . O C}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH + HCl + CH}_2\text{Cl . CHO}$ Dichloräther $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Cl} \\    \\ \text{CH}_2 \\ + \text{HClO} = \text{HCl} + \\   \\ \text{CHO} \end{array}$ Chloräthylen		85— 85.5	farblose Flüssig- keit	1	1		B 4 216 Z 1867 678
B 20 614			$\text{CH Cl}_2\text{CH(OH) . COO Na} = \text{CH}_2\text{Cl . CHO + CO}_2 + \text{Na Cl}$ Dichlormilchsäures Natrium							A 257 335
B 21 429	Chloracetamid	$\text{CH}_2\text{Cl . CO . NH}_2$	$\text{Cl CH}_2\text{ . COO C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH + CH}_2\text{Cl . CO . NH}_2$ Chloressigsäureester	119.5	224— 225	farblose monokline Prismen	1	1		A 102 110
B 23 2794	$\alpha$ -Chloracet- essigsäure- äthylester	$\text{CH}_3\text{ . CO . CH Cl . COO C}_2\text{H}_5$	$\text{CH}_3\text{ . CO . CH}_2\text{ . COO C}_2\text{H}_5 + 2\text{Cl} = \text{HCl + CH}_3\text{ . CO . CH Cl . COO C}_2\text{H}_5$ Acetessigester		193	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	A 245 99
B 23 2794	Chloracetal	$\text{CH}_2\text{CCl}_2\text{ . CH}_2$	$\text{CH}_2\text{ . CO . CH}_2 + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{CH}_2\text{ . CCl}_2\text{ . CH}_2$ Aceton		69.5	farblose Flüssigkeit				A 112 236
B 23 2796	Chloraceton	$\text{CH}_2\text{Cl . CO . CH}_2$	$\text{CH}_2\text{ . CO . CH}_2 + \text{HClO} = \text{H}_2\text{O + CH}_2\text{Cl . CO . CH}_2$ Aceton $\text{CH}_2\text{ . CO . CH}_2 + \text{Cl}_2 = \text{HCl + CH}_2\text{Cl . CO . CH}_2$ Aceton		119	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	B 5 1010 B 5 1010
A 211 321	$\omega$ -Chloracetophenon	$\text{C}_6\text{H}_5\text{ . CO . CH}_2\text{Cl}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{ . CO . CH}_2 + 2\text{Cl} = \text{HCl + C}_6\text{H}_5\text{ . CO . CH}_2\text{Cl}$ Acetophenon $\text{C}_6\text{H}_5 + \text{CH}_2\text{Cl . CO Cl} = \text{HCl + C}_6\text{H}_5\text{ . CO . CH}_2\text{Cl}$ Benzol Chloracetylchlorid	58.59	244— 245	farblose rhombische Tafeln	ul.	1	1	B 4 35 A ch 1.507
B 16 298	Chloracetyl- chlorid	$\text{CH}_2\text{Cl . CO Cl}$	$\text{CH}_2\text{CO Cl + Cl}_2 = \text{HCl + CH}_2\text{Cl . CO Cl}$ Acetylchlorid $3\text{CH}_2\text{Cl . COOH} + 2\text{PCl}_5 = 3\text{HCl + P}_2\text{O}_5 + 3\text{CH}_2\text{Cl . CO Cl}$ Chloressigsäure		105— 106	farblose Flüssig- keit				A 102 95 A 130 372
A 237 334	Chloracetylen	$\text{C Cl} = \text{CH}$	$\text{C Cl}_2 = \text{CH . COOH} = \text{HCl + CO}_2 + \text{C Cl} = \text{CH}$ $\beta$ -Dichloracrylsäure			Gas				A 103 88
	1-Chloräther	$\text{CH}_2\text{ . CHCl . O . CH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_2\text{ . CH}_2\text{ . O . CH}_2\text{ . CH}_3 + \text{Cl}_2 = \text{HCl + CH}_2\text{ . CH Cl . O . CH}_2\text{CH}_3$ Äther		97.98	farblose Flüssigkeit				A 111 121

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
2-Chloräthyl- alkohol	CH <sub>2</sub> Cl . CH <sub>2</sub> OH	CH <sub>3</sub> . CHO + CH <sub>3</sub> . CH <sub>2</sub> OH + HCl = H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> . CHCl . O . CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> Aldehyd Alkohol							A 108 226
		CH <sub>2</sub> OH + HCl = H <sub>2</sub> O + $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Cl} \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ Glykol		128	farblose Flüssig- keit	1			A 110 125
		$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\    \\ \text{CH}_2 \end{array} + \text{ClOH} = \begin{array}{c} \text{CH}_3\text{Cl} \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ Aethylen							
α-Chlorakryl- säure	CH <sub>2</sub> = CCl . COOH	2 CH <sub>2</sub> Cl . CHCl . COOH + BaO = BaCl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + 2 CH <sub>2</sub> = CCl . COOH α β Dichlorpropionsäure	65		farblose Nadeln				A 170 168
β-Chlorakryl- säure	CHCl = CH . COOH	CH ≡ C . COOH + HCl = CHCl = CH . COOH Propargylsäure	84- 85		farblose Blätter				B 15 2702
Chloral	CCl <sub>3</sub> . CHO	CH <sub>3</sub> . CH <sub>2</sub> OH + 8 Cl = 5 HCl + CCl <sub>3</sub> . CHO Alkohol		97.7	farblose Flüssig- keit	1			A 1 189
Chloraldehyd- alkoholat	CH <sub>2</sub> Cl . CH(OH) . O . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> Cl . CHCl . O . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> + KOH = KCl + CH <sub>2</sub> Cl . CH(OH) . O . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> Dichloräther		93-95	farblose Flüssig- keit				A 164 218
Chloralid	CCl <sub>3</sub> . CH . COO . CH . CCl <sub>3</sub> O	3 CCl <sub>3</sub> . COH + H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> = CO + HCl + 2 Cl . HSO <sub>3</sub> + CCl <sub>3</sub> . CH . COO . CH . CCl <sub>3</sub> Chloral	114- 115	272- 273	farblose monokline Prismen	nl.	sl.	1	B 8 1433 A 193
		CCl <sub>3</sub> . CH(OH) . COOH + CCl <sub>3</sub> . CHO = H <sub>2</sub> O + C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> Cl <sub>6</sub> O <sub>2</sub> Trichlormilchsäure Chloral							
Chloralimid eis.	(CCl <sub>3</sub> . CH = NH) <sub>2</sub>	3 CCl <sub>3</sub> . CHO + 3 NH <sub>4</sub> . COO CH <sub>3</sub> = 3 CH <sub>2</sub> COOH + 3 H <sub>2</sub> O + (CCl <sub>3</sub> . CH = NH) <sub>2</sub> Chloral Ammoniumacetat	150- 155		ortho- rhombische Blätter	nl.	sl.	Benzol 1	B 10 1068
Chloraloxim	CCl <sub>3</sub> . CH = NOH	CCl <sub>3</sub> . CHO + NH <sub>2</sub> . OH = H <sub>2</sub> O + CCl <sub>3</sub> . CH = NOH Chloral Hydroxylamin	39-40		farblose Prismen	ul.	1	1	A 264 119
Chloralurethan	CCl <sub>3</sub> . CH $\begin{array}{l} \text{NH} . \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{NH} . \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	CCl <sub>3</sub> . CHO + 2 NH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> = 2 HCl + CCl <sub>3</sub> . CH(NH . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub> Chloral Urethan	103		farblose Masse	ul.	1	1	B 7 631
Chlorameisen- säureäthyl- ester	Cl . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH + CO + Cl <sub>2</sub> = HCl + Cl . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Alkohol		93	farblose Flüssig- keit				A 147 150
Chlorameisen- säuremethyl- ester	Cl . COO CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> . OH + CO Cl <sub>2</sub> = HCl + Cl . COO CH <sub>3</sub> Holzgeist		71.5	farblose Flüssig- keit				A 15 39

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
		$H \cdot COOCH_3 + Cl_2 = HCl + Cl \cdot COOCH_3$ Methylformiat							J.pr Ch 96. 213
Chloranil	$C_6Cl_4O_2$	$C_6H_5 \cdot OH + H_2O + 12 Cl = 8 HCl + C_6Cl_4 \begin{matrix} O \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \end{matrix}$ Phenol			goldgelbe monokline Prismen	ul.	sl.	1	A 52 57
Chloranilamid	$C_6Cl_4O_2(NH_2)_2$	$C_6Cl_4O_2 + 4 NH_3 = 2 NH_4Cl + C_6Cl_4O_2(NH_2)_2$ Chloranil			rotbraune Krystalle	ul.	ul.	ul.	A 210 184
Chloranilsäure	$\begin{matrix} OH \\ \diagup \\ C_6Cl_3 \end{matrix} \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ O \end{matrix}$	$\begin{matrix} OH \\ \diagup \\ C_6Cl_3 \end{matrix} \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ O \end{matrix} + 2 NH_3 = \begin{matrix} NH_2 \\ \diagup \\ C_6Cl_3 \end{matrix} \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ O \end{matrix} + H_2O$ Chloranilsäure			schwarze Nadeln	1	1		A 48 321
Chloranilanilid	$\begin{matrix} C_6H_5 \cdot NH \\ \diagup \\ C_6Cl_3O_2 \end{matrix}$	$C_6Cl_4O_2 + 2 C_6H_5NH_2 = 2 HCl + C_{12}H_{10}Cl_2N_2O_2$ Chloranil Anilin	285- 290		gelbbraune Tafeln	ul.	ul.	sl.	A 114 306
o-Chloranilin	$C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ NO_2 \end{matrix} + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix}$ o-Chlornitrobenzol		297	farblose Flüssig- keit				A 176 27
m-Chloranilin	$C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ NO_2 \end{matrix} + 6 H = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix}$ m-Chlornitrobenzol		230	farblose Flüssig- keit				A 176 27
p-Chloranilin	$C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4NH_2 + 2 Cl = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix}$ Anilin	69. 7	230- 231	farblose rhombische Prismen				J. 1860 349
Chloranilsäure	$\begin{matrix} OH \\ \diagup \\ C_6Cl_3 \end{matrix} \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ O \end{matrix}$	$C_6Cl_4 \begin{matrix} O \\ \diagup \\ O \end{matrix} + 4 KOH = 2 KCl + 2 H_2O + \begin{matrix} KO \\ \diagup \\ C_6Cl_3 \end{matrix} \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ O \end{matrix}$ Chloranil			hellrote Blättchen				A 48 315
o-Chlorbenzaldehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ CHO \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ CH=CH \end{matrix} + 4 O = 2 CO_2 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ CHO \end{matrix}$ o-Chlorzimmtsäure		210- 220	farblose Flüssig- keit				J. 1869 508
p-Chlorbenzaldehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ CHO \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ CH_2 \end{matrix} + H_2O = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ CHO \end{matrix}$ o-Chlorbenzylidenchlorid							See 53 140
		$C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ CH_2 \end{matrix} + H_2O = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} Cl \\ \diagup \\ CHO \end{matrix}$ p-Chlorbenzylidenchlorid	47. 5	210- 213	farblose Tafeln	sl.	1	1	A 147 352

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkoh.	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 $C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + 2 PCl_5 = 2 POCl_3 + 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{CO Cl} \end{matrix}$ Salicylsäure	137		farblose Nadeln	sl.	l	l	B 8 880 A 83 317
m-Chlorbenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_5 \text{COOH} + 2 Cl = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 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 $C_6H_5 OH + PCl_5 = POCl_3 + HCl + C_6H_5 Cl$ Phenol $C_6H_5 + SO_2 Cl_2 = SO_2 + HCl + C_6H_5 Cl$	236		farblose Schuppen	sl.	l	l	A 139 336
Chlorbenzol	$C_6H_5 Cl$		-40	132	farblose Flüssigkeit				A 75 79 Z. 1866 705
Chlorberstein säure	$COOH \cdot CH_2 \cdot CH Cl \cdot COOH$	$COOH \cdot CH = CH \cdot COOH + HCl = COOH \cdot CH_2 \cdot CH Cl \cdot COOH$ Fumarsäure	151.5		farblose Krystalle	l		CH Cl <sub>3</sub> sl.	B 15 1074
Chlorbrom- acetyl	$CH_2 \cdot CBr Cl \cdot CH_3$	$CH_2 \cdot C Cl \cdot CH_3 + HBr = CH_2 \cdot C Cl Br \cdot CH_3$ β-Chlorpropylen	93		farblose Flüssigkeit				A.chem 14.482
Chlorcarbo- styril	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{NCl} - \text{CO} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{CH} \end{matrix} + 2 HClO = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{NCl} = \text{CO} \end{matrix} + HCl$ Chinolin	93		farblose trimetrische Nadeln				A 234 343
Bz. 2 Chlor- chinolin		$4 C_6H_5 (OH)_2 + 2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5 NO_2 = 15 H_2O + O + 4 C_6H_5 ClN$ Glycerin m-Chloranilin Nitrobenzol	257		farblose Flüssigkeit				B 18 2941
Bz. 3 Chlor- chinolin		$4 C_6H_5 (OH)_2 + 2 C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5 NO_2 = 15 H_2O + O + 4 C_6H_5 ClN$ Glycerin p-Chloranilin Nitrobenzol	259		farblose Flüssigkeit				B 15 559

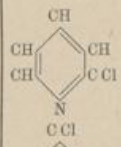
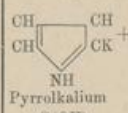
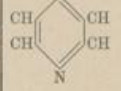
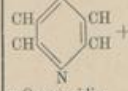


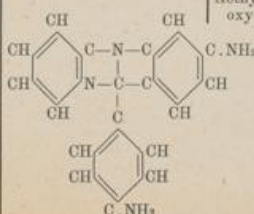
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt =	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Bz. 4. Chlor- chinolin		$4 C_6H_5(OH)_2 + 2 C_6H_5 \begin{matrix} Cl \\   \\ NH_3 \end{matrix} + 2 C_6H_5 NO_2 = 15 H_2O + O + 4 C_8H_6ClN$ Glycerin m-Chloranilin Nitrobenzol	31-32	267- 268	farblose Nadeln oder Prismen				B 18 2941	
Py. 2. Chlor- chinolin		$C_6H_5 \begin{matrix} CH=CH \\   \\ N=C \end{matrix} + PCl_5 = POCl_3 + HCl + C_8H_6ClN$ Carbostyryl	37-38	266- 267	farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 15 333
Chloretiramal- säure		$CH_3 \cdot C \cdot COOH + HClO = COOH \cdot CHCl \cdot C \cdot COOH$ Citronensäure	139		farblose rhombische Krystalle			1		A 126 204
Chloreyan	C N Cl	$HCN + Cl_2 = HCl + C N Cl$		15.5	Gas					Ber- thollet
Chloressig- säure	CH <sub>2</sub> Cl . COOH	$CH_3 \cdot COOH + Cl_2 = HCl + CH_2Cl \cdot COOH$ Essigsäure	62.5 -63	185- 187	farblose rhombische Tafeln	1				A 102 1 A 296 78
α-Chlorfurfur- acrolein		$CH \begin{matrix} CH \\   \\ C \cdot COH \end{matrix} + CH_2Cl \cdot CHO = CH \begin{matrix} CH \\   \\ C \cdot CH = CCl \cdot CHO \end{matrix} + H_2O$ Furfural Chloracetaldehyd		79	hellgelbe Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> Ligroin	B 21 423
α-Chlorfurfur- acrylsäure		$C_6H_5O \cdot CH = CCl \cdot COH + Ag_2O = C_6H_5O \cdot CH = C \cdot Cl \cdot COO Ag + Ag$ α-Chlorfurfuracrolein		142	weisse Krystalle	sl.	1	1	Ligroin unl.	B 21 426
γ-Chlorfurfur- pentensäure		$C_6H_5O \cdot CH = CCl \cdot COH + CH_3 \cdot COONa + (CH_3CO)_2O = CH \begin{matrix} CH \\   \\ C \cdot CH = Cl \cdot CH = CH \cdot COONa \end{matrix} + 2 CH_3COOH$ 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 $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{H}_2\text{O} (+ \text{H}_2\text{SO}_4) = \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Allylchlorid		127	farblose Flüssig- keit				A Spl. 1 254 A Spl. 6.367
Chloritakon- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{COOH})_2$	$\text{COOH} \cdot \text{C}(\text{CH}_2\text{CO})_2 + \text{HCl} = \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{COOH})_2$ 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 I		Z 1871 615 B 2 219 B 2 547 Z. 1868 5
Chlorkohlen- stoff	$\text{C Cl}_4$	$\text{CH Cl}_3 + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{C Cl}_4$ Chloroform $\text{CS}_2 + 3 \text{Cl}_2 = 2 \text{S Cl}_2 + \text{C Cl}_4$ $\text{Cl} / \text{COO C Cl}_3 = \text{CO}_2 + \text{C Cl}_4$ Perchlormethyl- formiat		76.5	farblose Flüssig- keit				A 33 332 A 45 41 J pr Ch 36.308
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				Bl 28 171
$\alpha$ -Chlormilch- säure	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) + \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{Cl}) \cdot \text{COOH}$ Glycerinsäure			farbloser Syrup	1	1	1	B 12 178

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Äther	Alkoh.	
β-Chlormilchsäure	<chem>CH2Cl . CH(OH) . COOH</chem>	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} + \text{HClO} = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{Cl} \\   \\ \text{COOH} \end{array} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ Acrylsäure $\text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{CHO} + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CN} \\ / \quad \backslash \\ \text{CHO} \end{array} + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{HCN} + \text{CH}_2\text{Cl} \\ + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$ Acetaldehyd      Cyanaldehyd $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{HClO} = \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$ Acrylsäure $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH} + 2\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$ Chlorhydrin $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}_2 + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$ Naphtalinchlorid	78		farblose rhombische Prismen	1	1	1	B 12 2227  Z 1870 515  K 13 157 J pr Ch 20.193  A 8 13  B 18 1939  K 8 141  Bl 25 258  B 18 1940  B 21 1089
α-Chlornaphtalin	<chem>C10H7Cl (α)</chem>	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{Cl} + (\text{HCl}) = \text{N}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$ α-Diazonaphtalinchlorid $\text{C}_{10}\text{H}_8 + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$ Naphtalin $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$ β-Naphtol $\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{Cl} + (\text{HCl}) = \text{N}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$ β-Diazonaphtalinchlorid	250- 252		farblose Flüssigkeit				B 18 1939  K 8 141  Bl 25 258  B 18 1940  B 21 1089
β-Chlornaphtalin	<chem>C10H7Cl (β)</chem>	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{Cl} + (\text{HCl}) = \text{N}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$ β-Diazonaphtalinchlorid	56	264- 266	farblose Blätter	1			Bl 25 258  B 18 1940  B 21 1089
Chlor-α-naphtochinon	<chem>C6H4(CO)2Cl</chem>	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} - \text{C} \text{Cl} \\   \\ \text{CO} - \text{CH} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} - \text{C} \text{Cl} \\   \\ \text{C} \text{Cl} = \text{CH} \end{array}$ Trichlor-α-ketonaphtalin $\text{C}_{10}\text{H}_6\text{Cl}_2 \cdot \text{OH} + \text{O} = \text{C}_{10}\text{H}_6\text{Cl} \text{O}_2 + \text{HCl}$ Dichlor-α-naphtol	116- 117		gelbe Nadeln	ul.	sl.		B 21 898
Chlor-α-naphtol	<chem>C10H7Cl</chem>	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_6\text{Cl} \cdot \text{OH}$ α-Naphtol			farblose Nadeln	1	sl.		B 21 894

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Chlor-β-naph- tol		$C_{10}H_7 \cdot OH + Cl_2 = HCl + C_{10}H_6Cl \cdot OH$ β-Naphtol	70		farblose Nadeln	sl.	1		B 21 895
Chlorobenzil	$C_6H_5 \cdot CCl_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + PCl_5 = POCl_3 + C_6H_5 \cdot CCl_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$ Benzil	71		farblose rhombische Prismen	ul.	sl.	1	A 119 177
Chloroform	$CHCl_3$	$C Cl_3 \cdot COH + KOH = \overset{H}{COOK} + CHCl_3$ Chloral $C Cl_3 \cdot COOH = CO_2 + CHCl_3$ Trichloressigsäure $2 CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH + 4 Ca(OCl)_2 = CaCl_2 + 2 Ca(OH)_2 + 2 H_2O$ Alkohol $+ (CHO)_2 \cdot Ca + 2 CHCl_3$	-70	61.2	farblose Flüssig- keit	ul.			A 1 199 A 32 113 Achem 48.131
o-Chlorphenol	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} & 1. \\ \text{OH} & 2. \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot OH + Cl_2 = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Phenol $C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + HNO_3 = N_2 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{OH} \end{matrix}$ o-Chloranilin	7	175- 176	farblose Flüssig- keit				A 173 303 A 176 59
m-Chlorphenol	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} & 1. \\ \text{OH} & 3. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + HNO_3 = N_2 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{OH} \end{matrix}$ m-Chloranilin	28.5	214	farblose Krystalle				A 176 45
p-Chlorphenol	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} & 1. \\ \text{OH} & 4. \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot OH + SO_2 Cl_2 = SO_2 + HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Phenol $C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + HNO_3 = N_2 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{OH} \end{matrix}$ p-Chloranilin	37	217	farblose Krystalle	ul.	1	1	Z 1866 705 A 176 30
Chlorpropiol- säure	$C Cl \equiv C \cdot COOH$	$2 C Cl_2 \cdot CH \cdot COOH + Ba(OH)_2 = \begin{matrix} C \cdot Cl \equiv C \cdot COO \\ C \cdot Cl \equiv C \cdot COO \end{matrix} Ba + 2H_2O + 2HCl$ β <sub>2</sub> Dichloracrylsäure							A 263 92
β-Chlor- propionsäure	$CH_2 Cl \cdot CH_2 \cdot COOH$	$CH_2 = CH \cdot COOH + HCl = CH_2 Cl \cdot CH_2 \cdot COOH$ Akrylsäure $CH_2(OH) \cdot CH_2 \cdot COOH + HCl = H_2O + CH_2 Cl \cdot CH_2 \cdot COOH$ Hydrakrylsäure	37-38	203- 205	weisse Blättchen				A 163 95 B 18 226

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
	<b>α-Chlorpropionylchlorid</b>	CH <sub>3</sub> . CH Cl . COCl	CH <sub>3</sub> . CH (OH) . COOH + 2 PCl <sub>5</sub> = 2 POCl <sub>3</sub> + 2 HCl + CH <sub>3</sub> . CHCl . COCl Milchsäure	109- 110		farblose Flüssigkeit				B 43 617
B 21 S 95	<b>β-Chlorpropionylchlorid</b>	CH <sub>2</sub> Cl . CH <sub>2</sub> . COCl	CH <sub>2</sub> = CH <sub>2</sub> + COCl <sub>2</sub> = CH <sub>2</sub> Cl . CH <sub>2</sub> . COCl Aethylen	143- 145		farblose Flüssigkeit				A 129 81
A 119 177	<b>3-Chlorpropylalkohol</b>	CH <sub>2</sub> Cl . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> OH	CH <sub>2</sub> OH                      CH <sub>2</sub> Cl                                          CH <sub>2</sub> + HCl = H <sub>2</sub> O + CH <sub>2</sub>                                          CH <sub>2</sub> OH                          CH <sub>2</sub> OH Trimethylenglykol	160- 162		farblose Flüssigkeit	1			A ch 14.491
A 1 199 A 32 13 chem S. 131 A 173 363 A 176 39	<b>o-Chlorpyridin</b>		CH  + CH Cl <sub>2</sub> = HCl + KCl + C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> Cl N Pyrrolkalium C(OH)	148		farblose Flüssigkeit	1			B 14 1153
A 176 45	<b>p-Chlorpyridin</b>		CH  + PCl <sub>5</sub> = POCl <sub>3</sub> + HCl + C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> Cl N γ-Oxypyridin	147- 148		farblose Flüssigkeit	1			M 6 315
A 1866 705	<b>Chlorthioamensäureäthylester</b>	Cl . COS . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	COCl <sub>2</sub> + Na S . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> = Na Cl + Cl . CO . S . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Phosgen Natriummercaptid	136		farblose Flüssigkeit				J pr Ch 7. 252
A 176 30	<b>Chlorthiocarbonylschwefelchlorid</b>	C Cl <sub>2</sub> S . SCl	CSCl <sub>2</sub> + S = CSCl . S . Cl Thiophosgen			gelbes Öl				B 20 2381
A 203 92	<b>o-Chlortoluol</b>	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Cl . CH <sub>3</sub> (1. 2)	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CH <sub>3</sub> + 2 Cl = HCl + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Cl . CH <sub>3</sub> Toluol	157		farblose Flüssigkeit				B 6 790
A 163 95 B 18 226	<b>p-Chlortoluol</b>	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> . Cl . CH <sub>3</sub> (1. 4)	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CH <sub>3</sub> + 2 Cl = HCl + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Cl . CH <sub>3</sub> Toluol	6. 5 160.5		farblose Flüssigkeit				A 139 334

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Äther	andere		
o-Chlorzimmt- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \text{Cl} \\ \diagup \\ \text{HCl} \end{matrix} + (HCl) = N_2 + C_6H_4 \text{Cl} \cdot CH_3$ Diazotoluolechlorid							B 18 1939	
		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + HCl = HNO_2 + N_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{COOH} \end{matrix}$ o-Diazozimmtsäurenitrat	200		farblose Krystalle	ul.	1	1	Ligroin unl.	B 16 2037
m-Chlorzimmt- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + 2 HCl = NH_4Cl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{COOH} \end{matrix}$ m-Amidozimmtsäure	176		gelbliche Nadeln	sl.	1	1	Benzol schw.	B 16 2037
p-Chlorzimmt- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + HCl = HNO_2 + N_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{COOH} \end{matrix}$ p-Diazozimmtsäurenitrat	240- 242		farblose Krystalle	sl.	1	sl.	Benzol schw.	B 16 2037
Cholestrophan	$\begin{matrix} \text{N} \cdot (\text{CH}_3) \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagup \\ \text{N} \cdot (\text{CH}_3) \text{CO} \end{matrix}$	$C_{12} H_{16} N_2 O_6 + 2 NH_3 = C \cdot \begin{matrix} \text{N} (\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{N} (\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{matrix} + C_7 H_{10} N_2 O_2$ Murexoin	145.5	275- 277	farblose rhombische Blättchen	1	sl.		B 21 515	
Cholin	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{OH} \cdot \text{N} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\begin{matrix} \text{N} \text{Ag} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \\ \text{N} \text{Ag} \cdot \text{CO} \end{matrix} + 2 \text{CH}_3\text{J} = 2 \text{AgJ} + \begin{matrix} \text{N} (\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \\ \text{N} (\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Parahansaures Silber Methyljodid							A 118 174	
		$C_6H_5NO_2 + 2 H_2O = C_6H_5O_2 + C_6H_5NO_2$ Sinapin Sinapinsäure			farbloser Syrup					A 84 22
Chrysanilin		$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{N} + H_2O = C_6H_5NO_2$ Aethylen-Trimethyl- oxydamin							A Spl 6, 201	
		$CH (C_6H_4 \cdot NH_2)_2 + O_2 = 2 H_2O + C_{10}H_8N_2$ Leukanilin	267- 270		goldgelbe Nadeln	sl.	1			A 226 188

Litteratur

B 18  
1939

B 16  
2037

B 16  
2037

B 16  
2037

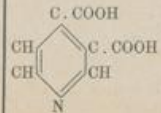
B 21  
515

A 118  
174

A 84  
92

A Spl  
3, 201

A 226  
188

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Chrysean	$C_6H_5Na_2S_2$	$4 KCN + 5 H_2S = 2 K_2S + NH_4HS + C_6H_5Na_2S_2$			gold- glänzende Nadeln	sl.	1	1	B 7 902
Chrysen	$C_6H_5 \cdot CH$ $C_{10}H_7 \cdot CH$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_{10}H_7 = 2 H_2 + C_{16}H_{13}$ Benzylnaphtylmethan $C_6H_5-CH=CH + C_{10}H_7 = H_2O + C_6H_5-CH=CH$ Naphthalin Cumaron	250		farblose Oktaeder	sl.	sl.	Eisessig 1	B 12 1079 B 23 84
Chrysensäure	$C_6H_5-COOH$ $C_{10}H_7$	$C_6H_5-CO + KOH = C_6H_5-COOK$ Chrysoketon $C_6H_5-CH + 3 O = H_2O + C_6H_5-CO$ Chrysochinon Chrysen	186.5		silber- weisse Blättchen	sl.	1	1 Benzol 1	B 23 2441
Chrysochinon	$C_6H_5-CO$ $C_{10}H_7 \cdot CO$	$C_6H_5-CH + 3 O = H_2O + C_6H_5-CO$ Chrysen			orange- rote Prismen	nl.			B 23 2437
Chrysofluoren	$C_6H_5-CH_2$ $C_{10}H_7-CH_2$	$C_6H_5-CO + 4 H = H_2O + C_6H_5-CH_2$ Chrysoketon	187- 188		silber- glänzende Tafeln		1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 18 1934
Chrysoidin	$C_6H_5N=N(1), C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 2.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot NO_2 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \end{matrix} = C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_5 (NH_2)_2 \cdot HNO_2$ Diazobenzolnitrat m-Phenylendiamin	117.5		hellgelbes Pulver	sl.	1	1	B 10 213
Chrysoketon	$C_6H_5 > CO$ $C_{10}H_7 > CO$	$C_6H_5 \cdot CO + PbO + O = PbCO_3 + C_6H_5 > CO$ Chrysochinon	132.5		rubinrote Nadeln				B 23 2439
Chrysofenol	$C_{10}H_7N_2 \cdot OH$	$C_{10}H_7N_2 + H_2O = NH_3 + C_{10}H_7N \cdot OH$ Chrysanilin			gelbrote Nadeln	sl.	1	sl.	A 226 181
Cinchomeron- säure		$C_6H_3(COOH)_2 + N_2 = CO_2 + C_6H_3N \cdot (COOH)_2$ Carboinchomeronensäure	258- 259		farblose Prismen	sl.	sl.	nl.	A 204 106

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Cinchonin	$C_{19}H_{22}N_2O$	In den Chinarinden	255.5		farblose Prismen	sl.	l.	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.	l.	l.	B 13 286
Cinchonin- säure	$C_6H_5 \begin{array}{l} C(COOH)=CH \\   \\ N=CH \end{array}$	bei der Oxydation von Cinchonin mit $HNO_3$	253- 254		farblose Prismen	sl.	sl.	ul.	A 173 84
Cinchonsäure	$COOH \cdot CH \begin{array}{l} \diagup COOH \\   CH_2 \\ \diagdown O > CO \end{array}$	$C_8H_9N \begin{array}{l} COOH \\   \\ COOH \end{array} + 2H_2O + 2H = NH_3 + C_7H_5O_4$ Cinchomeronsäure	168 169		farblose monokline Tafeln	l.	l.	sl. Benzol unl.	A 173 104
Cinchotenin	$C_{18}H_{20}N_2O_2$	$C_{19}H_{22}N_2O + 4O = H \cdot COOH + C_{18}H_{20}N_2O_2$ Cinchonin	197- 198		farblose Nadeln	l.	sl.		A Spl 7.249
$\alpha$ -Cinnameryl- chinolin	$C_6H_5 \begin{array}{l} N=C \cdot CH=CH \cdot C_6H_5 \\   \\ CH=CH \end{array}$	$C_6H_5 \begin{array}{l} N=C \cdot CH=CH \cdot C_6H_5 \\   \\ C=CH \end{array} = CO_2 + C_6H_5 \begin{array}{l} N=C \cdot CH=CH \cdot C_6H_5 \\   \\ CH=CH \end{array}$ $\alpha$ -Cinnamerylcinchoninsäure	100		weisse Nadeln	sl.	l.		B 22 3008
$\alpha$ -Cinnameryl- cinchonin- säure	$C_6H_5 \begin{array}{l} N=C \cdot CH=CH \cdot C_6H_5 \\   \\ C=CH \\   \\ COOH \end{array}$	$C_6H_5 \begin{array}{l} N=C \cdot CH_3 \\   \\ CH=CH \end{array} + C_6H_5 \cdot COH + (ZnCl_2) = C_6H_5 \begin{array}{l} N=C \cdot CH=CH \cdot C_6H_5 \\   \\ CH=CH + H_2O \end{array}$ Chinaldin $C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot COH + CH_3 \cdot CO \cdot COOH + C_6H_5 \cdot NH_2 = H_2 + 2H_2O +$ Zimtaldehyd Brenztraubensäure	295		gelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.	B 22 3007
$\beta$ -Cinnameryl- $\alpha$ -naphto- chinolin	$C_{10}H_7 \begin{array}{l} N=C \cdot CH=CH \cdot C_6H_5 \\   \\ CH=CH \end{array}$	$C_{10}H_7 \begin{array}{l} N=C \cdot CH=CH \cdot C_6H_5 \\   \\ C \cdot COOH=CH \end{array} = CO_2 + C_{10}H_7 \begin{array}{l} N=C \cdot CH=CH \cdot C_6H_5 \\   \\ CH=CH \end{array}$ $\alpha$ -Cinnameryl $\alpha$ -naphtocinchoninsäure	104		hellgelbe Nadeln	ul.	sl.	l. Benzol l.	B 23 1233
$\alpha$ -Cinnameryl- $\beta$ -naphto- chinolin	$C_{10}H_7 \begin{array}{l} N=C \cdot CH=CH \cdot C_6H_5 \\   \\ CH=CH \end{array}$	analog aus $\alpha$ -Cinnameryl- $\beta$ -naphtocinchoninsäure	175		weisse Nadeln	ul.	sl.	Eis- essig l.	B 23 1239



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt v	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
α-Cinnamyl- α-naphthocin- choninsäure		$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CHO + C_{10}H_7 \cdot NH_2 + CH_3 \cdot CO \cdot COOH = H_2$ Zimmtaldehyd α-Naphthylamin Brenztraubensäure $+ 2H_2O + C_{21}H_{19}NO_2$	256		citronen- gelbe Nadeln	ul.	1	sl.	B 23 1231
α-Cinnamyl- β-naphthocin- choninsäure	$C_{10}H_7 \cdot N \cdot C \cdot CH = CH \cdot C_6H_5$ $C \cdot COOH = CH$	analog aus Zimmtaldehyd, β-Naphthylamin u. Brenztraubensäure	305		gelbe Nadeln	ul.	ul.	sl.	B 23 1238
α-Cinnamol- naphthylamin	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \cdot N \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CHO + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \cdot N \cdot C_{10}H_7$ Zimmtaldehyd α-Naphthylamin	65		farblose Nadeln		1		A 239 384
β-Cinnamol- naphthylamin	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \cdot N \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CHO + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \cdot N \cdot C_{10}H_7$ Zimmtaldehyd β-Naphthylamin	95-96		farblose Nadeln				A 239 384
Cinnamol- urethan	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \cdot NH \cdot COO \cdot C_2H_5$ $NH \cdot COO \cdot C_2H_5$	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CHO + 2NH_2 \cdot COO \cdot C_2H_5 = H_2O + C_{13}H_{20}N_2O_4$ Zimmtaldehyd Urethan	135- 143		farblose Nadeln		1		B 7 1079
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
Cinnamyl- chlorid	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CO \cdot Cl$	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot COOH + HCl = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot COCl$ Zimmtsäure	35-36	170- 171	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	58 mm	farblose Nadeln		sl.		Soc 49 470
Cinnimadi- benzil	$C_{26}H_{20}N_2O_2$	$C_{27}H_{20}N_2O_2 + H_2O = C_6H_5 \cdot COOH + C_{26}H_{20}N_2O_2$ Cinnimabenzil	233		farblose Krystalle	ul.	ul.	ul.	Soc 49 471
Citrabrom- brenzweinsäure	$CH_2 \cdot CH \cdot COOH$ $CH \cdot Br \cdot COOH$	$CH_2 \cdot C \cdot CO$ $  $ $HC \cdot CO > O + HBr + H_2O = CH_2 \cdot CH \cdot COOH$ $  $ $CH \cdot Br \cdot COOH$ Citrakonsäureanhydrid	148		farblose monokline Krystalle	1	1	1	A 188 77
Citradibrom- brenzweinsäure	$CH_2 \cdot CH \cdot COOH$ $CBrs \cdot COOH$	$CH_2 \cdot C \cdot COOH + 2 Br = CH_2 \cdot CH \cdot COOH$ $  $ $HC \cdot COOH$ Citrakonsäure	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	
Citronensäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2(\text{COOH}) \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$ <p style="text-align: center;">Citronensäure</p>	80		farblose monokline Säulen	1			A ch 21.100
Citronensäure- anhydrid	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \\   \quad \diagup \text{O} \\ \text{HC} \cdot \text{CO} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \\   \quad \diagup \text{O} \\ \text{HC} \cdot \text{CO} \end{array}$ <p style="text-align: center;">Citronensäure</p>	7	213- 214	farblose Flüssig- keit				B 14 2788
Citramalsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{HCN} + \text{HCl} + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NH}_4\text{Cl} + \begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$ <p style="text-align: center;">Acetessigester</p>	119		farblose Prismen	1	1	1	J pr-Ch 46.287
		$\text{CH}_3 \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{array} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 4 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$ <p style="text-align: center;">Isovaleriansäure</p>							B 14 1782
Citramid	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{COOC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + 3 \text{NH}_3 = 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ <p style="text-align: center;">Citronensäuretriäthylester</p>	210- 215		farblose Krystalle	1	ul.	ul.	B 17 2684
Citrazinsäure	$\text{COOH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH} = \text{C}(\text{OH}) \\ \text{CH} - \text{C}(\text{OH}) \end{array} \text{N}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = 2 \text{NH}_3 + \begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH} - \text{C}(\text{OH}) \\ \text{CH} - \text{C}(\text{OH}) \end{array} \text{N} \end{array}$ <p style="text-align: center;">Citramid</p>			farblose Tafeln	sl.			B 17 2687
Citrodiamin- säure	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + 3 \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} = 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ <p style="text-align: center;">Citronensäuretriäthylester</p>	158		farblose Blättchen	1	ul.	ul.	B 17 2685
Citromonamin- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + 3 \text{NH}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} = 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{NH}_4 \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COO} \text{NH}_4 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CONH}_2 \end{array}$ <p style="text-align: center;">Citronensäuretriäthylester</p>	138		farblose Krystalle	1	sl.	ul.	B 17 2686

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Citronensäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \cdot \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \text{ Cl} \\ \text{CH}_2 \text{ Cl} \end{matrix} > \text{C} \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{COO Na} \end{matrix} + 2\text{KCN} + 2\text{HCl} + 4\text{H}_2\text{O} = 2\text{NH}_4\text{Cl} + 2\text{KCl}$ s-Dichloroxyisobuttersaures Natron	153		farblose rhombische Prismen	1	1	sl.	B 36 21	
Citronensäure- triäthylester	$\begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{C} \\   \quad \quad   \\ \text{OH} \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + (\text{HCl}) + 3\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = 3\text{H}_2\text{O} +$ Citronensäure	294		gelbliches Öl			1	A 47 195	
Citrotoluylen- diamin	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} - \text{NH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{N} \\ / \quad \backslash \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5(\text{NH}_2)_2 + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{N} \\ / \quad \backslash \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ Toluyldiamin	187		gelbes Krystall- pulver				B 21 665	
Cocain	$\begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} - \text{CH} - \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} - \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	In den Cocablättern	98		farblose monokline Prismen	sl.	1	1	J. 1860 365	
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	
Cörulein	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}(\text{OH}) \\   \quad \quad   \\ \text{C} - \text{C}_6\text{H}_2 \\   \quad \quad   \\ \text{O} \quad \quad \text{O} \end{matrix} \text{O}$	$\text{O}_2 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH}) \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH}) \end{matrix} \begin{matrix} \text{O} \\ / \quad \backslash \\ \text{C} - \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_8\text{O}_4$ Gallein			blau- schwarze Masse	sl.	sl.	sl.	Anilin 1	A 209 272
Cörrulignon	$\begin{matrix} \text{CH}_2\text{O} \\   \\ \text{CH}_2\text{O} \\   \\ \text{CH}_2\text{O} \\   \\ \text{CH}_2\text{O} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_2 - \text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_2 - \text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_2 - \text{O} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_2(\text{OCH}_3)_2 + \text{O} = \text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_4$ Pyrogalloldimethyläther			stahlblaue Nadeln	ul.	ul.	ul.	Phenol 1	B 11 335
Coerulein	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2 \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}_6\text{H}(\text{OH})_2 \end{matrix} \text{O}$	$\text{C}_{20}\text{H}_8\text{O}_4 + \text{H}_2 = \text{C}_{20}\text{H}_{10}\text{O}_4$ Coerulein			rotbraune Flocken			1	1	B 4 556

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Collidin sym.		$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_3 \end{matrix} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_8\text{H}_{13}\text{N}$ Aldehydammoniak Aceton	163-	164	farblose Flüssigkeit	1			B 21 2713
Collidincarbonsäure	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_5\text{HN} \cdot \text{COOH}$	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_5\text{N} \cdot (\text{COOH})_2 = \text{CO}_2 + (\text{CH}_3)_3 \cdot \text{C}_5\text{HN} \cdot \text{COOH}$ Collidindicarbonsäure	155		farblose Nadeln	1	1		B 225 131
Collidincarbonsäure		$\text{C}_{14}\text{H}_{11}\text{NO}_4 (\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{18}\text{H}_9\text{NO}_4 (\text{C}_2\text{H}_5)_2$ Hydrocollidindicarbonsäureester			farblose Nadeln	1	sl.	sl.	A 215 26
Coniferylalkohol		$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CHO} & 1 \\ \text{OH} & 4 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 & 3 \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Coniferylaldehyd	73-74		farblose Prismen	sl.	sl.	1	B 7 611
Coniin		$\text{CH} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 + 8\text{H} = \text{C}_8\text{H}_{17}\text{N}$ $\alpha$ Allylpyridin	166-	166.5	farblose Flüssigkeit	sl.	1	1	C S <sub>2</sub> sl. A 247 86
Cotarnin	$\text{C}_{17}\text{H}_{15}\text{NO}_2$	$\text{C}_{22}\text{H}_{25}\text{NO}_7 + \text{O} = \text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_5 + \text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{NO}_2$ Narkotin Opiansäure	132-	139	farblose Nadeln	sl.	1	1	A 50 19
Crotakonsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CCl} = \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{KCN} + 3\text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ $\beta$ -Chlor- $\alpha$ Crotensäure + $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	119		farblose Krystalle	1	1	1	A 191 74
$\alpha$ -Crotonaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + (\text{ZnCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO}$ Acetaldehyd $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO}$ Aldol	104-	105	farblose Flüssigkeit	1			A Spl. 1.117

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
B 21 2713	Crotonaldoxim	$\text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH} = \text{NOH}$	$\text{CH}_2(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2(\text{OH}) + 2\text{H.COOH} = \text{CO} + \text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ Erythrit Ameisensäure + $\text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH} = \text{CHO}$	119- 120		farblose Prismen	ul.	l.	l.	CHCl <sub>3</sub> 1	A ch 7 217 M 12 411
B 225 131	$\alpha$ -Crotonsäure	$\text{H} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2$ $\text{H} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{NH}_2\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH} = \text{NOH}$ Crotonaldehyd Hydroxylamin $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COONH}_4$ Allyleanid $\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ $\beta$ -Oxybuttersäure $\text{CH}_2 - \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{CH}_2\text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Malonsäure Paraldehyd $\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{CH}_2\text{COONa} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COONa}$ Brenztraubensäure	72	180- 181	farblose Nadeln	1			Ligroin sl.	A 125 273 Z 1869 325 A 218 149
A 215 26	Crotonsäure- nitril	$\text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CN}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CN} + \text{KCN} = \text{KJ} + \text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CN}$ Allyljodid		119	farblose Flüssig- keit					A 131 58
B 7 611	Crotonylen	$\text{CH}_2 = \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2$	$\text{CH}_2 = \text{CH} + \text{NaOC}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NaBr} + \text{CH}_2 = \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2$ Br. C. CH <sub>2</sub> Natriumäthylat 2 Brom - 2 Butylen $\text{CH}_2 = \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2$ Pseudobutylenbromid		27-28 74 mm	farblose Flüssig- keit					A 250 232
A 247 86	Crotylalkohol	$\text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{H}_2 = \text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Crotonaldehyd		117	farblose Flüssig- keit					M 1 825
A 50 19	$\alpha$ -Crotylamin	$\text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH} = \text{NOH} + 2\text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ $\alpha$ -Crotonaldoxim		81-85	farblose Flüssigkeit					M 12 416
A 191 74	Cumalin	$\text{CH} \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} - \text{CO} \end{matrix} \text{O}$	$\text{O} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{CH} \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} - \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ $\text{CO} \cdot \text{CH} = \text{CH}$ Cumalinsäure	5	206- 209	farblose Flüssig- keit					A 264 305
A Spl. 1.117	Cumalinsäure	$\text{O} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\text{CO} \cdot \text{CH} = \text{CH}$	$2\text{COOH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} (+ \text{H}_2\text{SO}_4) = 4\text{H}_2\text{O} + 2\text{CO}$ Aepfelsäure $\text{O} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\text{CO} \cdot \text{CH} = \text{CH}$	205- 210	215 120 mm	farblose Prismen	sl.	l.	sl.	Ligroin Benzol ul.	A 264 372

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
<b>o-Cumaraldehyd</b>	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{matrix}$	1. $C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{matrix} + H_2O = C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{matrix}$ 2. Glykocumaraldehyd	133		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 18 1962
<b>Cumarilsäure</b>	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + 3 \text{KOH} = 2 \text{KBr} + C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOK} \end{matrix} + 2H_2O$ Cumarinbromid	192- 193	310- 315	farblose Nadeln	sl.	1		Z 1871 178
<b>Cumarin</b>	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{ONa} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix} + (CH_3 \cdot CO)_2O = CH_3 \cdot COONa + H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$ Natriumsalicylaldehyd Essigsäureanhydrid	67	290- 290.5	farblose rhombische Krystalle	sl.	1		Z 1868 995
		$C_6H_5OH + \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \end{matrix} = 3 H_2O + CO + C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$ Phenol Äpfelsäure							B 17 929
<b>o-Cumarin-carboxylsäure-anhydrid</b>	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} = 2 H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Salicylaldehyd Malonsäure	187		farblose Nadeln				Soc. 49 366
<b>Cumaron</b>	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{C} \cdot \text{COOH} \end{matrix} = CO_2 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$ Cumarilsäure		168.5 169.5	farblose Flüssigkeit	nl.			A 216 168
		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CHO} \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \end{matrix} + (CH_3 \cdot CO)_2O = 2 CH_3 \cdot \text{COOH} + CO_2$ o-Aldehydphenoxy-essigsäure Essigsäureanhydrid							B 17 3000
<b>o-Cumarsäure</b>	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	1. $C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + H_2O = NH_3 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ 2. o-Amidozimmtsäure	207- 208		farblose Nadeln	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> unl.
<b>m-Cumarsäure</b>	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	1. $C_6H_5 \begin{matrix} \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + H_2O = HNO_2 + N_2 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ 3. m-Diazozimmtsäurenitrat	191		farblose Prismen	sl.	1	1	B 15 2297
<b>p-Cumarsäure</b>	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	1. $C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix} + CH_3 \cdot \text{COOH} = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ 4. p-Oxybenzaldehyd Essigsäure	206		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin unl.

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
o-Cumidin	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} \end{matrix} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Naringenin	215- 216		farblose Flüssig- keit				B 18 1344
		$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ Amidocuminsäure							
p-Cumidin	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} (1) \text{NH}_2 \\ (4) \text{CH} < \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH} < \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix} (1) + 3\text{H}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH} < \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix} (1)$ o-Nitrocumol	217- 218		farbloses Öl				B 21 1160
		$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH} < \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix} (4) + 3\text{H}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH} < \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix} (4)$ p-Nitrocumol							
p-Cumin- alkohol	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COH} + \text{H}_2 = (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Cuminol	246.5		farblose Flüssig- keit		1	1	A 92 66
Cuminal	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} 1, 4$	Im Römischkummelöl	232		farblose Flüssigkeit				A 38 70
Cuminsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO} + \text{O} = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ Cuminol	115		farblose primatische Tafeln	sl.	1	1	A 38 74
Cuminursäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{Br} + \text{CO}_2 + 2\text{Na} = \text{NaBr} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COO Na}$ Bromcumol	168		farblose Schuppen	sl.	1	sl.	J pr ch 84.100
		$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{19}\text{NO}_5$ Amidoessigsäure Cuminsäure							
Cumylamin	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \text{Cl} \end{matrix} + 2\text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Cumylechlorid	280		flüssig	ul.	1	1	A Sp1 1.141
o-Cumylharn- stoff	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} (1) \text{CH} < \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \\ (2) \text{NH} - \text{CO} - \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH} < \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix} \cdot \text{HCl} + \text{CNOK} = \text{KCl} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{matrix} (1) \text{CH} < \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \\ (2) \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ o-Cumidinchlorhydrat Kaliumcyanat	133- 134		farblose Nadeln		1		B 21 1162
		analog aus p-Cumidinchlorhydrat u. Kaliumcyanat.	152		weisse Nadeln	sl.			B 21 1159

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Äther	andere	
Cyaneursäure	NH (CN) <sub>2</sub> . O . (CN) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>	2 (NK) <sub>2</sub> (CN) <sub>2</sub> N + 3 KHO + 6 H <sub>2</sub> O = 5 NH <sub>3</sub> + 3 NK (CN) <sub>2</sub> . O . (CN) <sub>2</sub> (OK) <sub>2</sub> Mellonkalium			weisses Pulver	sl.			A 73 235
Cyamin- amalfinsäure	C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> N <sub>6</sub> O <sub>7</sub>	C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> N <sub>6</sub> O <sub>7</sub> + CN . NH <sub>2</sub> = H <sub>2</sub> O + C <sub>15</sub> H <sub>14</sub> N <sub>6</sub> O <sub>7</sub> Amalfinsäure Cyanamid			farblose Nadeln	sl.	nl.	ul.	M 3 433
Cyan	CN — CN	CN — CN   > Hg = Hg +   CN — CN Cyanquecksilber COO NH <sub>4</sub> — CN   = 4 H <sub>2</sub> O +   COO NH <sub>4</sub> — CN Ammoniumoxalat			Gas				Gilberts Ann. 33, 139
Cyanaacetamid	CH <sub>2</sub> (CN) . CO . NH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> (CN) . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + NH <sub>3</sub> = C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH + CN . CH <sub>2</sub> . CO . NH <sub>2</sub> Cyanessigsäureäthylester	195		farblose Krystalle				J 1874 561
Cyanaacetessig- säureäthyl- ester	CH <sub>3</sub> . CO . CH (CN) . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + CNCl = HCl + CH <sub>3</sub> . CO . CH (CN) . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Acetessigester Chloreyan	26	119 1-20 mm	seiden- glänzende Nadeln	ul.	1	1	A ch 17.204
Cyanaecto- phenon	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . CN	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CO . CH — CN   COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + H <sub>2</sub> O = CO <sub>2</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . OH + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CO . CH <sub>2</sub> . CN Cyanbenzoylessigester	80 . 5		farblose Nadeln	sl.		Ligroin st.	BI 14 271
Cyanitholin	CNO . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CNCl + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH = CNO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + HCl Chloreyan			farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	A 102 355
Cyanäthyl- phosphid	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . PH . CN	CNCl + PH <sub>3</sub> + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . O . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> = C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . OH + HCl + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . PH . CN Chloreyan Aether	49-50		rhombische Tafeln	1	1	1	B 3 179
Cyanaeisen- säureäthyl- ester	CN . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH <sub>2</sub> . CO . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + PCl <sub>3</sub> = POCl <sub>3</sub> + 2 HCl + CN . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Oxamethan		115- 116	farblose Flüssig- keit				A 184 12
Cyanamid	CN . NH <sub>2</sub>	CNCl + 2 NH <sub>3</sub> = NH <sub>4</sub> Cl + CN . NH <sub>2</sub> Chloreyan 2 Na NH <sub>2</sub> + CO <sub>2</sub> = 2 H <sub>2</sub> O + CN . N Na <sub>2</sub> Natriumamid 3 CO (NH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> + 3 Ca O = 4 NH <sub>3</sub> + 2 Ca CO <sub>3</sub> + CN . NCa Harnstoff CS (NH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> + Hg O = CN . NH <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + Hg S Thioharnstoff	40		farblose Krystalle	1	1	1	CS <sub>2</sub> schw. A 78 229 A 108 93 M 10 332 J pr ch 9 . 25



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Benzol	Ather	
A 73 235 M 3 433 Berthel Ann. 50,139	Cyanamido- benzoesäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CN} \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} \frac{1}{2} + \text{CNCl} = \text{HCl} + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{CN} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ m-Amidobenzoesäure	92.8		perlmutter- glänzende Nadeln	sl.	1	1	Benzol ul.	B 15 2113
Bl 32 385	Cyanamididi- kohlen säure- ester Cyanamido- kohlen saures Natrium Cyanamin	$\text{CN} \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ $\text{CN} \cdot \text{N} \cdot \text{Na} \cdot \text{COO} \text{Na}$	$\text{CN} \cdot \text{NHNa} + 2 \text{Cl} \cdot \text{COO} \text{H}_2\text{H}_2 = \text{NaCl} + \text{HCl} + \text{CN} \cdot \text{N} (\text{COO} \text{C}_2\text{H}_5)_2$ Cyanamidnatrium Chlorameisensäure- ester  $2 \text{CN} \cdot \text{N} \text{NaH} + \text{CO}_2 = \text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{CN} \cdot \text{N} \cdot \text{Na} \cdot \text{COO} \text{Na}$ Cyanamidnatrium			farblose Prismen	ul.	1	1	CS <sub>2</sub> sl.	J.pr Ch 16. 134
F 1874 561 A ch 17.204			$2 C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} + C_{10}H_7 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + C_{26}H_{25}N_2O_2$ Nitrosodimethylanilin			schwarz- braune Blättchen	ul.	ul.	ul.		B 23 2249
Bl 14 271	Cyananilin	$\text{NH} = \text{C} \cdot \text{NH} (\text{C}_6\text{H}_5)$ $\text{NH} = \text{C} \cdot \text{NH} (\text{C}_6\text{H}_5)$	$2 C_6H_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{CN} - \text{CN} = C_{14}H_{11}N_3$ Anilin Cyan	210- 220		farblose Blättchen	ul.	sl.	sl.	CS <sub>2</sub> sl.	A 66 129
A 184 12	Cyanbenzyl- idenphthalid		$C_6H_5 \cdot \text{CH}_2 \text{CN} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} = \text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{C} = \text{C} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ Benzylecyanid Phthalsäureanhydrid	164- 165		gelbliche Nadeln		sl.			B 18 1264
A 78 229 A 108 93 M 10 332	Cyanbenztrau- bensäurena- triumäthyl- ester	$\text{CN} \cdot \text{CH} \text{Na} \cdot \text{CO} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$	$C_2H_5\text{O} \text{Na} + \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_2 \cdot \text{CN} = 2 C_2H_5\text{OH} + C_6H_5 \text{Na} \text{NO}_2$ Natriumäthylat Oxaläther Acetonitril			farblose Krystalle					J.pr Ch 47. 376
I pr ch 9. 25	Cyanarimid- amidbenzoe- säure	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{CN} \end{matrix} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CN} - \text{CN} = C_6H_5 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{CN} \end{matrix} \end{matrix}$ m-Amidobenzoesäure Cyan			farblose Blättchen	sl.	sl.			B 11 1985

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	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	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CN}) = \text{CH} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$ 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 $\text{COOH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \nearrow \text{NOH} \\ \searrow \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Oximidobernsteinsäure	55		farblose Krystalle				A 131 348 B 24 1297
Cyanmalon- säurediäthyl- ester	$\text{CN} \cdot \text{CH}(\text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	$\text{CH} \cdot \text{Na}(\text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{CNCl} = \text{NaCl} + \text{CN} \cdot \text{CH}(\text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$ Natriummalonsäureester	120- 130 25 mm		farblose Flüssig- keit	sl.	l	l	A. Ch 16.419
Cyanmela- midin	$\text{C}_7 \text{H}_{13} \text{N}_3 \text{O}$	$6 \text{C} \begin{matrix} \nearrow \text{NH}_2 \\ \searrow \text{NH} \end{matrix} + 5\text{Pb} + \text{O} = 4\text{PbS} + \text{Pb}(\text{CNS})_2 + 3\text{HCN} + 6\text{NH}_3$ $\text{NH}_2 \cdot \text{CNSH} + \text{C}_7 \text{H}_{13} \text{N}_3 \text{O}$ Rhodanganidin			Krystall- Pulver	sl.	sl.		J.pr Ch 20.340
$\alpha$ -Cyanmilch- saurer Kalium	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \nearrow \text{OH} \\ \searrow \text{COOK} \\ \text{CN} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{KCN} = \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot (\text{CN}) \cdot \text{COOK}$ 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
Cyanosalzyl	$\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{matrix} \nearrow \text{O} \cdot \text{CN} \\ \searrow \text{CHO} \end{matrix}$ 1. 2.	$\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{matrix} \nearrow \text{OK} \\ \searrow \text{CHO} \end{matrix} + \text{BrCN} = \text{KBr} + \text{C}_6 \text{H}_4 \begin{matrix} \nearrow \text{O} \cdot \text{CN} \\ \searrow \text{CHO} \end{matrix}$ Salzylaldehydkalium 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.	CH Cl <sub>3</sub> 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.	CHCl <sub>3</sub> sl.	A 128 254
Cyansäure-iso	$\text{CO} \cdot \text{NH}$	$(\text{CONH})_2 = 3 \text{CONH}$ Cyanursäure			farblose Flüssigkeit				Berz. Jahres 11.84

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 191 69 Bl. 7 768			$KCN + O = CONK$							Berz. Jahr. 3. 78
B 18 2846			$CNCl + 2 KOH = 2KCl + 2 CO NH$							J pr Ch 16. 169
A 131 348	Cyansulfid	$\begin{array}{c} CN \\   \\ S \end{array}$	$CNCl$ Chlore cyan $\begin{array}{c} CN \\   \\ Hg + Cl_2 S = Hg Cl_2 + \begin{array}{c} CN \\   \\ S \end{array}$ Cyanquecksilber	60		farblose rhombische Tafeln	l	l	CS <sub>2</sub> 1	A ch 39.117
B 24 1207	α-Cyantolylsäure	$C_6H_4 \begin{array}{l} \leftarrow CH_2 \cdot CN \\ \leftarrow COOH \end{array}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{array}{l} \leftarrow CH_2 \\ \leftarrow CO \end{array} O + KCN = C_6H_4 \begin{array}{l} \leftarrow CH_2 \cdot CN \\ \leftarrow COOK \end{array}$ Phthalid	116		farbloses Krystallpulver	ul.	l	CHCl <sub>3</sub> 1	A 233 192
A. Ch 16. 419	Cyanurechlorid	(CN Cl) <sub>3</sub>	$3 HCN + 6 Cl = 3 HCl + (CNCl)_3$	145	190	monokline Krystalle			1 CHCl <sub>3</sub> 1	J pr ch 34.154
J. pr Ch 20. 340	Cyanurdisulfid	(CO) <sub>2</sub> S <sub>2</sub> . S <sub>2</sub> (CN) <sub>3</sub>	$2 (CNSH)_2 + 6 J = 6 HJ + (CN)_2 S_2 . S_2 (CN)_2$ Trithiocyanursäure			weisses Pulver				J pr ch 33.120
B 14 87	Cyanureessigsäure	$\begin{array}{c} CN \\   \\ C(OH) \\   \\ COOH \end{array} \begin{array}{c} C(OH) \\   \\ O \end{array}$	$\begin{array}{c} CN \\   \\ C(NH_2) \\   \\ COOH \end{array} \begin{array}{c} C(NH_2) \\   \\ NH \end{array} + 3 H_2 O = 3 NH_3 + C_5 H_5 N_3 O_3$			farblose Prismen	l	ul.		J pr ch 42.487
A. Spl 3. 373	Cyanursäure (iso)		Melidoessigsäure $(CNCl)_2 + 3 H_2 O = 3 HCl + C_2 N_2 H_2 O_2$ Chlore cyan			monokline farblose Oktaeder	sl.	sl.		Berz. Jahr. 9. 86
A 108 318			$3 COCl_2 + 3 NH_3 = 6 HCl + C_3 N_3 H_3 O_3$							A 154 354
J. pr Ch 35. 531			$\begin{array}{c} NH_2 \\   \\ C=O \\   \\ NH + NH_2 \end{array} \cdot COO C_2 H_5 = C_6 H_5 OH + NH_3 + C_5 N_3 H_3 O_3$ Urethan							B 23 1862
A 125 254			$\begin{array}{c} C=O \\   \\ NH_2 \end{array}$ Biuret							
Berz. Jahres 11. 84			$3 CO(NH_2)_2 = 3 NH_3 + C_3 N_3 H_3 O_3$ Harnstoff							A 99 375

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Cyanurtriäthyl	$(C_2H_5 \cdot CN)_3$	$3 C_2H_5Cl_2 \cdot CN + 6 H = 6 HCl + (C_2H_5 \cdot CN)_3$ Dichlorpropionitril	29	193- 195	farblose hexagonale Prismen	sl.	1	1	J pr ch 36.87
Cyanursäure- trimethylester	$C(OCH_3)_3 \begin{matrix} \diagup NC(OCH_3) \\ \diagdown NC(OCH_3) \end{matrix} N$	$3 CNCl + CH_3O Na = 3 NaCl + (CH_3 \cdot O \cdot CN)_3$ Chlorcyan Natriummethylat	185	265	farblose trimerische Prismen	sl.			B 19 2063
Cyantrisulfid	$(CN)_3 S_2$	$4 CNAg + 2 Cl_2 S_2 = 4 AgCl + (CN)_3 S + (CN)_2 S_2$ Cyan Silber			weisse Krystalle				J pr ch 32.187
Cyanwasser- stoff	HCN	CH    + N <sub>2</sub> = 2 HCN CH Acetylen CHCl <sub>3</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 Ameisensäures Ammoniak $2 [(KCN)_4 \cdot Fe(CN)_2] + 3 H_2SO_4 = 2 [KCN \cdot Fe(CN)_2] + 3 K_2SO_4 + 6 HCN$ gelbes Blutlaugensalz	-14	26	farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 150 60 A 100 369 A 2 90 J 1855 437
o-Cymol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3 \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown Br \end{matrix}$ 2. + CH <sub>3</sub> · CH <sub>2</sub> · CH <sub>2</sub> · Br + 2 Na = 2 NaBr + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$ o-Bromtoluol Propylbromid		181- 182	farblose Flüssig- keit				B 13 897
m-Cymol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3 \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown Br \end{matrix}$ 3. + CH <sub>3</sub> · CH <sub>2</sub> · CH <sub>2</sub> · Br + 2 Na = 2 NaBr + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$ m-Bromtoluol Propylbromid		176- 177.5	farblose Flüssig- keit				B 13 899
p-Cymol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3 \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown Br \end{matrix}$ 4. + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Br + 2 Na = 2 NaBr + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$ 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	$\begin{matrix} 2. OH \\ 3. OH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_3 \\ \diagdown O - CO \end{matrix} \begin{matrix} CH=CH \\   \\ O=CO \end{matrix}$	$C_{15}H_{12}O_6 + H_2O = C_6H_{12}O_6 + \begin{matrix} OH \\   \\ C_6H_3 \\   \\ CH=CH \\   \\ O=CO \end{matrix}$ Daphnin	253- 256		gelbliche Nadein	1	1	sl. CHCl <sub>3</sub> unl.	A 115 8

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Waa- ser	Alko- hol	Äther	
		$\text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})1.2.3. + \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{COOH} \\   \\ \text{CH}(\text{OH})\text{COOH} \end{array} = \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{O}-\text{CO} \end{array}$ Pyrogallol      Apfelsäure							B 17 634
Dehydreaet- säure	$\text{CO} \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{COOH}) = \text{C}(\text{CH}_3) \\ \diagdown \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \text{O} \end{array}$	$2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 = 2 \text{C}_2\text{H}_5 \text{ OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{ O}_4$ Acetessigester	108.5 -109	270	farblose rhombische Nadeln oder Tafeln	sl.		1	Z 1866 8
Dehydro- benzoylessig- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{O} - \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\begin{array}{c} \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$4 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COCl} + (\text{Pyridin}) = 4 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{ O}_4$ Acetylchlorid $2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{ OH} + \text{C}_{18}\text{H}_{12} \text{ O}_4$ Benzoylessigester	171- 172		gelbe Nadeln	sl.		1	Ligroin schw. B 19 76 B 17 64
Dehydrothio- toluidin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NS} \\ \parallel \\ \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{S}_2 = 3 \text{H}_2 \text{S} + \text{C}_{14}\text{H}_{12} \text{ N}_2 \text{ S}$ p-Toluidin	190- 191		farblose Nadeln	sl.	sl.		B 22 331
Dehydrotri- acetonamin	$\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \text{NH}$	$3 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2 \text{O} + \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \text{NH}$ Aceton		158	gelbes Öel	sl.			A 174 166
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				K 8 149
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 $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2\text{Na} = \text{NaJ} + \text{Na Br} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH}_3$ Äthyljodid	-90 -32	173	farblose Flüssig- keit				B 15 1695 A 220 179
Dekylalkohol	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> ·CH <sub>2</sub> OH	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHO} + \text{H}_2 = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$ Caprinaldehyd		+ 7	231	farbloses Öel			B 16 1717
Desoxybenzoin	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ·CO·CH <sub>2</sub> ·C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} = 2 \text{CaCO}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ α-toluylsaurer Kalk    benzoelsaurer Kalk $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2 = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzoin $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 4 \text{H} = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzil $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2 \text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Tolan	60	320- 322	farblose Tafeln	sl.	1	1	B 6 490 A 155 59 J pr ch 33.35 B 49 338

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass- sup- er	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	$NH.C_6H_4.CO.C\begin{matrix} C \\ NH \end{matrix}$ $NH.C_6H_4.CO.C\begin{matrix} C \\ NH \end{matrix}$ (?)	$8 C_6H_4\begin{matrix} CO \\ N \end{matrix}.OH + 7 NH_3 = 7 H_2O + C_{18}H_{14}N_6O_3 + 3 C_{18}H_{12}N_6O_2$ Isatin Oxidimido- diamidoisatin	209- 210		weisses Pulver	1	1		A 190 378
Desylbromid	$C_6H_5.CHBr.CO.C_6H_5$	$C_6H_5.CH_2.CO.C_6H_5 + Br_2 = HBr + C_6H_5.CH.Br.CO.C_6H_5$ Desoxybenzoin	54-55		farblose Nadeln				B 21 1355
Desylessig- säure	$C_6H_5.CH.CO.C_6H_5$ $CH_2.CO_2H$	$C_6H_5.CH_2.CO.C_6H_5 + Cl.CH_2.CO_2H = HCl + C_6H_5.CH.CO.C_6H_5$ 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	$C_6H_5.CH.CO.C_6H_5$ $CH_2.CH.CO_2H$	$C_6H_5.CH_2.CO.C_6H_5 + CH_3.CH_2.CO_2H = H_2O + C_6H_5.CH.CO.C_6H_5$ Desoxybenzoin $\alpha$ -Jodpropionsäure			farblose Krystalle				B 21 1353
$\beta$ -Desyl- propionsäure	$C_6H_5.CH.CO.C_6H_5$ $CH_2.CH_2.CO_2H$	$C_6H_5.CH_2.CO.C_6H_5 + CH_3.CH_2.CO_2H = H_2O + C_6H_5.CH.CO.C_6H_5$ Desoxybenzoin $\beta$ -Jodpropionsäure	136		weisse Nadeln	ul.	1	1	B 21 1351
Diacetalamin	$NH\begin{matrix} CH_2.CH(O.C_2H_5)_2 \\ CH_2.CH(O.C_2H_5)_2 \end{matrix}$	$2 ClCH_2.CH(OC_2H_5)_2 + NH_3 = 2 HCl + NH[CH_2.CH(OC_2H_5)_2]_2$ Chloracetal	258- 260		farblose Flüssig- keit	1	1	1	B 21 1482
Diacetamid	$NH\begin{matrix} CO.CH_3 \\ CO.CH_3 \end{matrix}$	$CH_3.CN + CH_3.CO_2H = NH(CO.CH_3)_2$ Acetonitril Essigsäure $CH_3.CO.NH_2 + (CH_3.CO)_2O = CH_3.CO_2H + NH(CO.CH_3)_2$ Acetamid Essigsäureanhydrid	77.5 -78	222.5 -223	farblose Nadeln	1	sl.		Z 1869 127 B 23 2395
Diacetauflid	$CH_3.CO\begin{matrix} C_6H_5 \\ CO \end{matrix}N.C_6H_5$	$C_6H_5.NCS + 2 CH_3.CO_2H = H_2S + CO_2 + (CH_3.CO)_2.N.C_6H_5$ Phenylsenföhl 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. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 236 135 B 21 1298	Diacetin	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$   CH (OH)   $\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2 \cdot \text{OH} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2$   CH · OH   CH <sub>2</sub> OH Glycerin		259- 261	farblose Flüssig- keit	1	1	Ligroin ul.	B 24 3465	
A 190 378 B 21 1355 B 21 1305	Diaceton- kohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 + \text{HNO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{N} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Diacetonamin $+ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$		163- 164	farblose Flüssig- keit	1	1	1	A 169 114	
B 21 1355 B 21 1305	Diacetonamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Aceton			farblose Flüssig- keit	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 sl.	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 $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NOH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_2 \text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Isonitrosomethylaceton		87.5- 88	gelbgrüne Flüssig- keit	1				A 249 200 B. 20 3213
B 21 1351	Diacetylaceton	$\text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{O} \begin{matrix} \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \\ \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \end{matrix} \text{CO} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}(\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2)_2$ Dimethylpyron		49	farblose Blätter		1	1		A. 257 256
B 21 1482	Diacetyldianil	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$   $\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$   $\text{CH}_3 \cdot \text{CO}$ Diacetyl Anilin		139	schwefel- gelbe Blättchen	ul.	sl.	1		B 21 1415
1869 127 328 2395 B 3 770 B 7 892	Diacetyl- dicyanhydrin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CN}$   $\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CN}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CN} + 2 \text{HCN} = \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CN}$   $\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CN}$ Diacetyl		110	farblose Nadeln	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> ul.	A 249 204
	Diacetyldioxim	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NOH} \\ \text{NOH} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{NOH} \\ \text{NOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{CH}_2$ Diacetyl Hydroxylamin $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{HCl} + \text{H}_2\text{O}$ Dichlormethyläthylketon			farblose Krystalle	ul.	1	1		A 249 204 B1 6 850

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt - Stützpunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur	
					Wasser	Alkohol	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	
Diacetylendi- carbonsäure	$\text{COOH} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{COOH}$	$2\text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{COOH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{COOH} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{COOH}$ Propargylsäure		farblose Tafeln	1	1	1	Ligroin sl.	B 18 2270
Diacetylform- amidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2 + 2\text{CH}_3 \cdot \text{CONH}_2 \rightarrow \beta\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O}) = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot (\text{C}_2\text{H}_5\text{O})$ Orthoameisen- säureäther Acetamid		farblose Würfel	sl.	sl.		B 3 2	
Diacetylfumar- säurediäthyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CNa} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{J}_2 = 2\text{NaJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Natriumdiacetbernsteinsäureester	95.5 -96	seiden- glänzende Nadeln			Benzol 1	B 18 2636	
Diacetylhar- stoff	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{COCl}_2 = 2\text{HCl} + \text{C} = \text{O}(\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3)_2$ Acetamid	152- 153	farblose Nadeln	sl.	sl.		J.pr Ch 5. 63	
Diacetyl- hydrazon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Diacetyl Phenylhydrazin	133	farblose Nadeln		1	Benzol 1	B 21 1413	
$\beta$ -Diacetylindol	$\begin{matrix} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CH} \\ \text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{COCH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CH} \\ \text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{CO}_2$ $\alpha$ Indolcarbonsäure	147- 150	farblose Nadeln	sl.		Benzol sl.	B 22 664	
Diacetylmalon- säurediäthyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH} \text{Na} \begin{matrix} \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + 2\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{Cl} = \text{NaCl} + \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Natriummalonsäureester Acetylchlorid	156 (17 mm)	flüssig				J.pr Ch 37. 475	
Diacetyl- $\alpha$ - naphthyl- diamin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot (\text{NH}_2)_2 + 2(\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = 2\text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_{10}\text{H}_7(\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3)_2$ $\alpha$ Naphthylendiamin						B 23 1879	
Diacetylosazon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{N}_4$ 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	

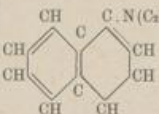
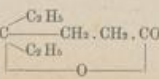


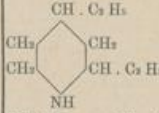
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 1413	Diacetyl-o-phenylendiamin	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot CH_3 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5(NH_2)_2 + 2(CH_3CO)_2O = 2CH_3 \cdot COOH + C_6H_5(NH \cdot CO \cdot CH_3)_2$ 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	133		gelbe Tafeln		1		B 21 549
B 18 2636	Diacetyl-pinakon	$CH_3 \cdot C(OH) \cdot CO \cdot CH_3$ $CH_3 \cdot C(OH) \cdot CO \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot CO + NH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5 = H_2O + CH_3 \cdot C(=N \cdot NH \cdot C_6H_5)$ Diacetyl						1	B 21 1413
.pr Ch 5. 63	Diacetyl-o-toluyldiamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix} (3)$ $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix} (4)$	$2CH_3 \cdot CO \cdot CO \cdot CH_3 + H_2 = CH_3 \cdot C(OH) \cdot CO \cdot CH_3$ Diacetyl	96		wasserhelle Nadeln			1	B 21 1421
B 21 1413	Diäthoxal-säure	$C_2H_5 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + 2(CH_3CO)_2O = 2CH_3 \cdot COOH + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$ o-Toluyldiamin	210		farblose Prismen	sl.	1	sl.	B 23 1878
B 22 664	Di-p-äthoxydi-phenylpiper-azin	$C_6H_5 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot O \cdot C_6H_5$	$COO \cdot CH_2 + 2C_2H_5J + 3Zn + H_2O = ZnJ_2 + 2ZnO + CH_4$ Oxalsäure-di-äthyljodid methylester	80		farblose trikline Krystalle	1	1	1	A 135 26
.pr Ch 7. 475	Diäthyläther-glyoxylsäure	$C_2H_5 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$2C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \cdot C_2H_5 \\ \diagdown NH \end{matrix} + 2 \begin{matrix} CH_2Br \\   \\ CH_2Br \end{matrix} = 4HBr + C_6H_5 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot N \cdot C_6H_5$ Phenetidin Äthylenbromid	223		farblose Blättchen			sl.	B 23 1979
B 20 3164	Diäthyläther-glyoxylsäure	$C_2H_5 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$CCl_4 - CCl_2 + 4NaO \cdot C_6H_5 + 2H_2 = 4NaCl + \begin{matrix} C_6H_5O \\   \\ C_6H_5O \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH \cdot COOH \\ \diagdown \end{matrix} + 2C_2H_5OH$ Perchloräthylen Natriumäthylat			farbloses Öl				J. 1864 316
B 21 2755	β-Diäthyl-äthylenmilch-säure	$C_2H_5 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$2CNH + 4C_2H_5OH + 4HCl = 2NH_4Cl + 2C_2H_5Cl + (C_2H_5O)_2 \cdot CH \cdot COOH$ $C_2H_5 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 - CH = CH_2 \end{matrix} + 5O = CO_2 + H_2O + (C_2H_5)_2 \cdot C(OH) \cdot CO \cdot CH_3$ Diäthylallylcarbinol	38- 39		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 11 1475 J. pr Ch 23. 201

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Diäthylamin	$\begin{matrix} C_2H_5 \\   \\ C_2H_5 \end{matrix} > NH$	$Cl \cdot C_2H_5 \cdot COO \cdot C_2H_5 + C_2H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5 + 2H = HCl +$ Chloressigester Diäthylketon $(C_2H_5)_2 \cdot C(OH) \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5$ $2 C_2H_5 \cdot J + 3 NH_3 = 2 NH_4 \cdot J + (C_2H_5)_3 \cdot NH$ Aethyljodid	-40	55 . 5	farblose Flüssigkeit				K 22 54 A 73 91
Diäthylanilin	$C_6H_5 \cdot N(C_2H_5)_2$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 C_2H_5 \cdot J = 2 HJ + C_6H_5 \cdot N(C_2H_5)_2$ Anilin Aethyljodid		213.5	farblose Flüssigkeit				A 74 185
o-Diäthyl- benzol	$C_6H_4 \begin{matrix} < C_2H_5 \\ < C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} < Cl \\ < Cl \end{matrix} + 2 C_2H_5 \cdot Br + 4 Na = 2 NaBr + 2 NaCl + C_6H_4(C_2H_5)_2$ o-Dichlorbenzol		184- 184.5	farblose Flüssigkeit				B 21 3499
m-Diäthyl- benzol	$\begin{matrix} C_6H_4 \\   \\ CH \\   \\ CH \\   \\ CH \end{matrix} \begin{matrix} < C_2H_5 \\ < C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 + 2 C_2H_5 \cdot Br + (AlCl_3) = 2 HBr + C_6H_4(C_2H_5)_2$ Benzol Aethylbromid		181- 182	farblose Flüssigkeit	ul.			B 21 2830
p-Diäthylbenzol	$C_6H_4 \begin{matrix} < C_2H_5 \\ < C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} < Br \\ < Br \end{matrix} + 2 C_2H_5 \cdot Br + 2 Na = 2 NaBr + C_6H_4(C_2H_5)_2$ p-Bromäthylbenzol Aethylbromid $C_6H_4 \cdot Br_2 + 2 C_2H_5 \cdot J + 4 Na = 2 NaJ + 2 NaBr + C_6H_4(C_2H_5)_2$ p-Dibrombenzol Aethyljodid		178- 179	farblose Flüssigkeit				A 144 285 A 216 212
o-Diäthyl- benzol- sulfamid	$C_6H_4 \begin{matrix} < (C_2H_5)_2 \\ < SO \cdot NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} < (C_2H_5)_2 \\ < HSO_3 \end{matrix} + NH_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} < (C_2H_5)_2 \\ < SO_2 \cdot NH_2 \end{matrix}$ o-Diäthylbenzolsulfosäure		119	farblose Tafeln		1		B 21 3500
o-Diäthyl- benzolsulfosäure	$C_6H_4 \begin{matrix} < (C_2H_5)_2 \\ < SO_3H \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} < (C_2H_5)_2 \\ < C_2H_5 \end{matrix} + H_2SO_4 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} < (C_2H_5)_2 \\ < HSO_3 \end{matrix}$ o-Diäthylbenzol							B 21 3500
Diäthylcarbo- benzoesäure	$C_{10}H_{10}O_2$	$3C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 + 2 C_2H_5 \cdot OH = 2 C_{10}H_{10}O + H_2O + C_{10}H_{10}O_2$ Desoxybenzoin Toluylenhydrat	102	288- 240 11 mm	farblose Nadeln	al.	1	NH <sub>3</sub> ul.	A 155 66
Diäthyl-β- dinaphthyl- ortho-carbonat	$\begin{matrix} C_2H_5O \\   \\ C_2H_5O \end{matrix} > C \begin{matrix} < O \cdot C_6H_4 \\ < O \cdot C_6H_4 \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7OH + 2 Cl \cdot COO \cdot C_2H_5 = 2 HCl + CO_2 + (C_2H_5O)_2 \cdot C(O \cdot C_6H_4)_2$ β-Naphtol Chlorameisensäure- ester		298- 300	farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 B 13 701
Diäthyl-di- propylglykol	$\begin{matrix} C_2H_5 \\   \\ C_2H_5 \end{matrix} > C(OH) \cdot C(OH) \begin{matrix} < C_2H_5 \\ < C_2H_5 \end{matrix}$	$2 C_2H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5 + H_2 = \begin{matrix} C_2H_5 \\   \\ C_2H_5 \end{matrix} > C(OH) - C(OH) \begin{matrix} < C_2H_5 \\ < C_2H_5 \end{matrix}$ Aethylpropylketon		254- 255	farblose Flüssigkeit				Bl. 25 10
Diäthylthio- methylen- glykol	$CH_2 \begin{matrix} < S \cdot C_2H_5 \\ < S \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$2 C_2H_5 \cdot SNa + CH_2 \cdot J_2 = 2 NaJ + CH_2(S \cdot C_2H_5)_2$ Natriummercaptid Aethylenjodid $CHCl_3 + 4 C_2H_5 \cdot SK + H_2O = 3KCl + (C_2H_5)_3S + KOH + CH_3(S \cdot C_2H_5)_2$ Chloroform Kaliummercaptid		184	farblose Flüssigkeit				J.pr.Ch 15. 176 B. 19 2813

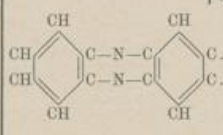
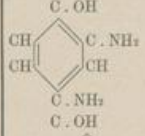
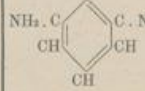
litte-  
atur  
K 22  
54  
A 73  
91  
A 74  
185  
B 21  
3499  
B 21  
2890  
A 144  
285  
A 216  
212  
B 21  
3500  
B 21  
3500  
A 155  
66  
B 13  
701  
H. 25  
10  
pr Ch  
p. 176  
. 19  
2813

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Diäthylthio- phosphinsäure	$C_2H_5 \rangle PS . SH$ $C_2H_5 \rangle PS . SH$	$C_2H_5 \rangle PH + S_2 = C_2H_5 \rangle PS . SH$ $C_2H_5 \rangle PS . SH$ Diäthylphosphin			Öl	ul.	1	1	B 25 2439
Diäthylthio- phosphinsulfid	$(C_2H_5)_2 . PS . S \rangle S$ $(C_2H_5)_2 . PS . S \rangle S$	$2 (C_2H_5)_2 PH + 6 S = H_2S + (C_2H_5)_2 . PS . S \rangle S$ Diäthylphosphin	105		farblose Säulen				B 25 2439
Diäthylen- disulfid	$CH_2 . S . CH_2$ $CH_2 . S . CH_2$	$2 \begin{array}{c}   \\ CH_2 Br \\   \end{array} + 2 K_2S = 4 KBr + \begin{array}{c}   \\ CH_2 . S . CH_2 \\   \end{array}$ Aethylenbromid $CS \begin{array}{c} \diagup S . CH_2 \\   \\ \diagdown S . CH_2 \end{array} + \begin{array}{c}   \\ CH_2 Br \\   \end{array} = CSBr_2 + \begin{array}{c}   \\ CH_2 . S . CH_2 \\   \end{array}$ Aethylen- thiocarbonat Aethylenbromid	111- 112	199- 200	farblose monokline Prismen		1	1	B 20 3263 A 126 208
Diäthylen- disulfon	$CH_2 . SO_2 . CH_2$ $CH_2 . SO_2 . CH_2$	$CH_2 . S . CH_2 + 2 O_2 = \begin{array}{c}   \\ CH_2 . SO_2 . CH_2 \\   \end{array}$ Diäthylendisulfid			farblose Krystalle	ul.	ul.	ul.	KOH 1 J. pr Ch 36.448
Diäthylen- glykol	$CH_2(OH) . CH_2 \rangle O$ $CH_2(OH) . CH_2 \rangle O$	$CH_2 . OH . CH_2 OH + CH_2 Br - CH_2 Br + H_2O = 2H Br$ Glykol Aethylenbromid + $CH_2(OH) . CH_2 . O . CH_2 . CH_2 . OH$ $2 \begin{array}{c}   \\ CH_2 \rangle O \\   \end{array} + H_2O = CH_2(OH) . CH_2 . O . CH_2 . CH_2 . OH$ Aethylenoxyd		250	farblose Flüssigkeit	1	1	1	A. ch 67.275 A. Spl 6.200
Diäthylen- tetrasulfid	$CH_2 . S . S . CH_2$ $CH_2 . S . S . CH_2$	$2 \begin{array}{c}   \\ CH_2 . SH \\   \end{array} + 2 Br_2 = 4H Br + \begin{array}{c}   \\ CH_2 . S . S . CH_2 \\   \end{array}$ Dithioglykol	151- 152		amorphes Pulver	ul.	ul.	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 1	B 20 462
Diäthylen- triamin	$CH_2 - NH_2 NH_2 - CH_2$ $CH_2 - NH - CH_2$	$2 \begin{array}{c}   \\ CH_2 Br \\   \end{array} + 7 NH_3 = 4 NH_4 Br + \begin{array}{c}   \\ CH_2 . NH_2 . NH_2 . CH_2 \\   \end{array}$ Aethylenbromid		208	farblose Flüssig- keit	1	1		J. 1861 514
Diäthyllessig- säure	$C_2H_5 \rangle CH . COOH$ $C_2H_5 \rangle CH . COOH$	$2 C_2H_5 . ONa + CH_3 . COONa + 2 CO = 2H . COONa + \begin{array}{c} C_2H_5 \\   \\ CH . COONa \end{array}$ Natriumäthylat Natriumacetat $\begin{array}{c} C_2H_5 \\   \\ C - \begin{array}{c} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{array} = CO_2 + \begin{array}{c} C_2H_5 \\   \\ CH . COOH \end{array}$ Diäthylmalonsäure		190	farblose Flüssigkeit				A 202 308 A 204 141

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Diäthylformamid	$H. CO. N(C_2H_5)_2$	$(C_2H_5)_2. NH. H. COOH = H_2O + H. CO. N(C_2H_5)_2$ Diäthylaminformiat  $N \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} (C_2H_5)_2 CO. COOH = CO_2 + H. CO. N(C_2H_5)_2$ Diäthylloxaminsäure	177- 178		farblose Flüssigkeit	1			J. 1869 602  A 214 271
Diäthylhydrazin	$\begin{matrix} C_2H_5 \\   \\ C_2H_5 \end{matrix} > N. NH_2$	$\begin{matrix} C_2H_5 \\   \\ C_2H_5 \end{matrix} > N. NO + 2H_2 = H_2O + (C_2H_5)_2. N. NH_2$ Nitrosodiäthylamin	96- 99		farblose Flüssigkeit	1	1	1	A 199 308
Diäthylketon	$C_2H_5. CO. C_2H_5$	$(CH_3. CH_2. COO)_2 Ca = CaCO_3 + C_2H_5. CO. C_2H_5$ Propionsaurer Kalk  $\begin{matrix} C_2H_5 \\   \\ C_2H_5 \end{matrix} > CH. OH + O = H_2O + \begin{matrix} C_2H_5 \\   \\ C_2H_5 \end{matrix} > CO$ Diäthylcarbinol	102.7		farblose Flüssigkeit	sl.			A 78 187  A 179 322
Diäthylketoxim	$C_2H_5 - C \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} NOH \\ C_2H_5 \end{matrix}$	$C_2H_5 - CO - C_2H_5 + NH_2. OH = C_2H_5 - C \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} NOH \\ C_2H_5 \end{matrix} + H_2O$ Diäthylketon Hydroxylamin	162- 163		farbloses Öl	ul.			B 21 509
Diäthylmalonsäurediäthylester	$\begin{matrix} CH_2. CH_2 \\   \\ CH_2. CH_2 \end{matrix} > C \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} COO C_2H_5 \\ COO C_2H_5 \end{matrix}$	$CH_2 < \begin{matrix} COO C_2H_5 \\ COO C_2H_5 \end{matrix} + 2 NaO C_2H_5 + 2 C_2H_5 J = 2 NaJ + 2 C_2H_5 OH$ Malonsäurediäthylester Aethyljodid	121		farblose Prismen	1	1	1	A 204 138
Diäthyl- $\alpha$ -naphthylamin		$C_{10}H_7. NH_2 + 2 C_2H_5. OH = 2H_2O + C_{10}H_7. N(C_2H_5)_2$ $\alpha$ -Naphthylamin	283- 285		wasser- helles Öl				B 21 3130
Diäthyl- $\alpha$ -naphthylamin carbonsäure	$C_{10}H_6 < \begin{matrix} N(C_2H_5)_2 \\ COOH \end{matrix}$	$C_{10}H_7. N(C_2H_5)_2 + COCl_2 + H_2O = 2 HCl + C_{10}H_6 < \begin{matrix} N(C_2H_5)_2 \\ COOH \end{matrix}$ Diäthyl- $\alpha$ -naphthylamin	166		weisse Blättchen				B 21 3131
Diäthyl- $\gamma$ -buttersäureanhydrid		$CH_2 COCl + CH_2 COCl + Zn(C_2H_5)_2 = Zn Cl_2 + \begin{matrix} CH_2. CO \\   \\ CH_2. CO \\   \\ C_2H_5 - C - C_2H_5 \end{matrix}$ Succinylchlorid	223- 233		farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	B 15 1852

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
1869 902	Diäthylphenylarsin	$C_6H_5As \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5AsCl_2 + Zn(C_2H_5)_2 = ZnCl_2 + C_6H_5As(C_2H_5)_2$ Phenylarsenchlorür		240	farblose Flüssigkeit				A 201 212
214 271	Diäthylphenylmethan	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHCl_2 + Zn(C_2H_5)_2 = ZnCl_2 + C_6H_5 \cdot CH(C_2H_5)_2$ Benzylidenchlorid Zinkäthyl $2 C_6H_5C_2H_4 + 3 Zn(C_2H_5)_2 = 2 CH_2=CH_2 + 3 ZnCl_2 + 2 C_6H_5 \cdot CH(C_2H_5)_2$ Benzotrichlorid Zinkäthyl		178	farblose Flüssigkeit				Z 1867 674 M 4 153
199 308	Diäthylphosphin	$C_2H_5 \begin{matrix} \diagup PH \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$	$2 C_2H_5J + PH_3J + ZnO = ZnJ_2 + H_2O + (C_2H_5)_2P \cdot HJ$ Aethyl- Jodphosphoniumjodid		85	farblose Flüssigkeit				B 4 433
78 187	Diäthylphosphorige Säure	$C_2H_5O \begin{matrix} \diagup P \cdot OH \\ \diagdown C_2H_5O \end{matrix}$	$2 C_2H_5OH + P_2O_5 + H_2O = H_2PO_3 + C_2H_5O \begin{matrix} \diagup P \cdot OH \\ \diagdown C_2H_5O \end{matrix}$ Alkohol		184- 185	farblose Flüssigkeit				Soc 57 634
179 322	Diäthylphosphorsäure	$C_2H_5O \begin{matrix} \diagup PO \cdot OH \\ \diagdown C_2H_5O \end{matrix}$	$2 C_2H_5OH + P_2O_5 + H_2O = PO(OH)_3 + (C_2H_5O)_2PO \cdot OH$ Alkohol			farbloser Syrup				A 69 183
21 509	Diäthylphthalylketon	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(C_2H_5)_2 \\ \diagdown CO \cdot O \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COCl \\ \diagdown COCl \end{matrix} + Zn(C_2H_5)_2 = ZnCl_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(C_2H_5)_2 \\ \diagdown CO \cdot O \end{matrix}$ Phthalylchlorid Zinkäthyl		52	farblose tetragonale Krystalle	ul.	l	l	A 143 269
204 138	op-Diäthylpiperidin		$C(C_2H_5) \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH=C(C_2H_5) \end{matrix} N + 6 H = C_8H_{15}N$ op-Diäthylpyridin		174- 179	farblose Flüssigkeit	al.			A 247 97
21 130	Diäthylpropylcarbinol	$CH_3 \cdot CH_2 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown OH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COCl + 2 Zn(C_2H_5)_2 + H_2O = ZnO + ZnCl_2 + C_2H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$ Butyrylchlorid		160.5	farblose Flüssigkeit				Z 1865 615
21 130	Diäthylselenit	$SeO \begin{matrix} \diagup O \cdot C_2H_5 \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$SeOCl_2 + 2 C_2H_5ONa = 2 NaCl + SeO(O \cdot C_2H_5)_2$ 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 $C_2H_5 \cdot OC_2H_5 + SO_2 = SO_2(O \cdot C_2H_5)_2$ Aether		-24.5 208	farblose Flüssigkeit				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 Flüssigkeit				A 143 74

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dithiylthio- phosphorsäure	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \end{matrix} \text{PS} \cdot \text{OH}$	$5\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{P}_2\text{S}_5 = (\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2\text{PS} + \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \text{PS} \cdot \text{OH} + 2\text{H}_2\text{S}$ Alkohol				farbloses Öel			A 112 196
Dialdan	$\begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} \\    \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$4\text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + (\text{HCl}) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_2$ (?) Acetaldehyd	130		farblose Krystalle	sl.	1	sl.	Bl 28 169
Diallyl	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	$2\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ Allyljodid		59.5	farblose Flüssigkeit				A 100 361
Diallylearbinol	$\begin{matrix} \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{OH}$	$\text{H} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + 2\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2\text{Zn} + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnJ}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5) + \text{ZnO} + \text{HJ} + (\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2)_2\text{CH} \cdot \text{OH}$ Ameisensäureester Allyljodid		151	farblose Flüssigkeit	ul.			A 185 148
Diallylen	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \text{Cl} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ Chlordiallyl		70	farblose Flüssigkeit				J 1878 380
Diallylessig- säure	$\begin{matrix} \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{CHCO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{KOH} = \text{CH}_2 \cdot \text{COOK} + (\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2)_2\text{CH} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$ Diallylacetessigsäureester $(\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2)_2 \cdot \text{C}(\text{COOH})_2 = \text{CO}_2 + (\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Diallymalonsäure		227- 227.5	farbloses Öel	ul.			A 201 49 A 204 173
Diallylharn- stoff	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \\    \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix}$	$2\text{CSN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 + 2\text{PbO} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{PbS} + \text{CO}_2 + \text{C} = \text{O}$ Allylsenföf $\text{CH}_2(\text{CH}_2)_2\text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + 2\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{Zn} + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnJ}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5) + \text{HJ} + (\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2)_2 \text{C} \cdot \text{OH}$ Buttersäureester Allyljodid		100	farblose Blättchen	sl.	1	1	A 52 27
Diallylpropyl- carbinol	$\begin{matrix} \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 - \text{C} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 + 2\text{Br}_2 = \text{CH}_2 \text{Br} \cdot \text{CH} \text{Br} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} \cdot \text{CH} \text{Br} \cdot \text{CH}_2 \text{Br}$ Diallyl		194	farblose Flüssigkeit				A 193 362
Diallyltetra- bromid	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr}(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$								B 6 589
Diamidoazo- naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = \text{HN} \text{O}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_5(\text{NH}_2)_2$ Diazonaphthalin $\beta$ -Naphtylendiamin			gelb braune Nadeln	ul.	1		B 13 717
Diamido- cyanursäure	$(\text{NH}_2)_2(\text{CN})_2 \cdot \text{OH}$	$(\text{CCl}_3 \cdot \text{CN})_2 + 2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} = 3\text{CHCl}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3\text{O}$ polymeres Trichloracetonitril			farblose Nadeln	ul.	ul.	ul.	J pr ch 33.86
o-Diamidodi- phenylkresol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix} 2 + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Salicylaldehyd Anilin			farblose Nadeln				B 16 1307

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
<i>o</i> -Diamidodi- phenylmethan	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2 \end{matrix} + 12\text{H} = 4\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2)_2$ Dinitrodiphenylmethan	85		perlmutter- glänzende Blättchen				B 5 796
Diamidodi- tetrahydro-1- 5-naphthyl- sulfoharnstoff	$\text{C} = \text{S} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{10} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{10} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{10} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CS}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{C} = \text{S} \begin{matrix} \text{NH}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{10} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{10} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ Tetrahydro 1. 5 naphthyl- diamin			farblose Krystalle	nl.			B 22 956
Diamido- hydrindinsäure	$\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2$	$\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_2 + 10\text{H} = 2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{N}_4\text{O}_2$ Oxydiimidiamidoisatin	215- 217		farblose Körner	1			A 194 95
Diamido- phenazin		$2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{NH}_2)_2 + 3\text{O} = 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{N}_4$ <i>o</i> -Phenylendiamin			braun- gelbe Nadeln				B 22 356
<i>op</i> -Diamido- phenol		$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} 1. \\ \text{NO}_2 2. \\ \text{NO}_2 4. \end{matrix} + 12\text{H} = 4\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ <i>op</i> -Dinitrophenol			farblose Krystalle				A 147 66
<i>oo</i> -Diamido- phenol		$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} 1. \\ \text{NO}_2 2. \\ \text{NO}_2 6. \end{matrix} + 12\text{H} = 4\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ <i>m</i> -Dinitrophenol			farblose Krystalle				A 205 79
<i>o</i> -Diamido- stilben	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{NH}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 + 12\text{H} = 4\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_2$ <i>o</i> -Dinitrostilben	176		gold- glänzende Prismen	1			B 21 2078
<i>p</i> -Diamido- stilben	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{NH}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 + 12\text{H} = 4\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_2$ <i>p</i> -Dinitrostilben	227- 228		gelbe Blättchen	sl. 1	Benzol sl.		B 6 330

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Diamidodihydrophenylamin	$\text{NH} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2) \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2) \end{array} \text{S}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 4.} \end{array} + 8 \text{H} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2$ p-Nitrotoluol							B 19 3237
		$\text{S} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \text{---NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---NH} \end{array} + \text{H}_2 = \text{NH} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2) \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2) \end{array} \text{S}$ Thionin				farblose Krystall- masse			
p-Diamidotriphenylcarbinol	$4 \text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 > \text{C} \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CCl}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} = 3 \text{HCl} + (\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_3\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzotrichlorid Anilin			gelbliche Krystalle	ul.	1	Benzol	A 217 242
p-Diamidotriphenylmethan	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHCl}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2$ Benzylidenchlorid Anilin	139		farblose Krystall- aggregate	sl.	1	$\text{CHCl}_3$	B 12 195
Diamyl	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2$ Benzaldehyd Anilin							A 206 147
		$2 \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{ J} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaJ} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$ actives Amyljudid			159- 162	farblose Flüssig- keit			
Dianilglycerin	$\text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{Cl} \quad \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Anilin				10 mm 290	ul.	1	C. r 166. 606
		$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{CH} \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{CH}_2 \end{array} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Epichlohydrin			farbloses Öel				
Dianilidochinon	$\text{C}_6\text{H}_3\text{O}_2 \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{O} \end{array} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_3\text{O}_2(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Chinon Anilin			rotbraune Schuppen	ul.			B 5 851
Dianilidochinonanilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{O} \end{array} + 3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} + \text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}$ Chinon Anilin	202- 203		braunrote Nadeln	sl.			B 18 787
Dianilidoazothioliol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{S} \\ \text{N} \text{---} \text{N} \end{array} \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{NHC}_6\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{S} + \text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}_4\text{S}$ Phenylthioharnstoff	181		weisse Nadeln	ul.	sl.	Eisessig 1	B 22 1177



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Wass- er	Alko- hol	Äther	
B 19 237 Dianilidooazo- thioleyanid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N} = \text{C} - \text{N} - \text{C} = \text{NH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{S} \\   \\ \text{N} = \text{C} - \text{N} - \text{C} = \text{NH} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{S} \diagdown \\ \diagdown \text{N} \diagup \end{array} \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $+ \frac{\text{CN}}{\text{CN}} = \text{C}_{14}\text{H}_{12} \text{N}_2\text{S}$			farblose Nadeln	sl.			B 22 1180
A 230 113 Dianthra- chinon- amidolmid	$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{OH} - \text{C}_6 < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2 + 3 \text{NH}_3 = 4\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{OH} - \text{C}_6 < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$ Alizarin			rotbraune Nadeln	ul.	ul.		J.pr Ch 18.174
A 230 126 Diaoacetamid	$\begin{array}{c} \text{N} \\   \\ \text{N} > \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{N} \\   \\ \text{N} > \text{CH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{N} \\   \\ \text{N} > \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Diaoessigsäureäthylester	114		goldgelbe Prismen	l	l		J.pr Ch 38.411
A 206 147 Diaoäthoxan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$2 \text{C}_2\text{H}_5 \text{J} + 2 \text{AgNO} = 2 \text{AgJ} + \text{C}_2\text{H}_5 \text{O} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Aethyljodid Nitrosylsilber			farbloses Öl	ul.	l		B 11 1630
A 220 155 m-Diaoami- dobenzoessäure	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \text{NH} \end{array} \text{COOH} > \text{C}_6\text{H}_4$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array} > + \text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{11} \text{N}_2\text{O}_4$ m-Amidobenzoessäure			orange gelbe Krystall- körner	ul.	ul.	sl.	J.1864 353
A 106 606 Diaoami- 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	ul.	sl.	l Benzol	A 121 258
A 206 147 α-Diaoamido- 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
A 206 147 β-Diaoamido- 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
A 206 147 o-Diaoamido- toluol	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{array} > + \text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Toluidin	51		orange- gelbes Krystall- pulver				B 20 1583
A 206 147 p-Diaoamido- toluol	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{array} > + \text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ p-Toluidin	115- 116		rotgelbe Nadeln oder Prismen				A 121 277
A 206 147 o-Diaoazoben- zoesäurenitrat	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{array} >$	$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \text{NH}_2 \end{array} > + \text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{array} >$ o-Amidobenzoessäurenitrat			farblose Tafeln	l	sl.		A 234 149

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
m-Diazo- benzoesäure- nitrat	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \cdot \text{HNO}_2 \end{matrix}$ 3. + $\text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{matrix}$ m-Amidobenzoensäurenitrat			farblose Prismen	sl.			A 120 126
p-Diazo- benzoesäure- nitrat	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \cdot \text{HNO}_2 \end{matrix}$ 4. + $\text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{matrix}$ p-Amidobenzoensäurenitrat			weiße monokline Prismen				Am 11 326
Diazobenzol- amidotoluol	$C_6H_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{CH}_3$	$C_6H_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ 1. 4. $\rightarrow \text{HNO}_2 + C_6H_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot C_6H_4 \cdot \text{CH}_3$ Diazobenzolnitrat p-Toluidin			gelbe Blättchen				A 137 60
Diazobenzol- benzamidin	$C_6H_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{Cl} = \text{HCl} + C_6H_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzamidin Diazobenzolchlorid	181		gelbe Prismen	sl.	Aceton	1	B 22 929
Diazobenzol- cyanid	$C_6H_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{CN}$	$C_6H_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 + \text{KCN} = \text{KNO}_2 + C_6H_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{CN}$ Diazobenzolnitrat	69		orangegelbe Prismen				B 12 1638
Diazobenzol- diphenyl- harnstoff	$\begin{matrix} \diagup \\ \text{N} = \text{N} \cdot C_6H_5 \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagup \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$\text{CON} \cdot C_6H_5 + C_6H_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot C_6H_5 = \text{C} \begin{matrix} \diagup \\ \text{N} = \text{N} \cdot C_6H_5 \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylcyanat Diazoamidobenzol	125		weisses Krystall- pulver	ul.	Ligrolin unl.		B 21 2559
Diazobenzol- imid	$C_6H_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \\ \parallel \\ \diagdown \\ \text{N} \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 + \text{NH}_2\text{OH} = \text{HNO}_2 + \text{H}_2\text{O} + C_6H_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \\ \parallel \\ \diagdown \\ \text{N} \end{matrix}$ Diazobenzolnitrat Hydroxylamin			blaugelbes Öl	ul.	sl.	sl.	A 190 92
Diazobenzol- nitrat	$C_6H_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2$	$C_6H_5 \cdot \text{NH} - \text{NH} \cdot \text{NO} = \text{H}_2\text{O} + C_6H_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \\ \parallel \\ \diagdown \\ \text{N} \end{matrix}$ Nitrosophenylhydrazin			farblose Nadeln	l	sl.	ul.	A 137 39
Diazobenzol- nitrosoanilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO} \end{matrix}$ + $C_6H_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2 + C_{12}H_{11} \cdot \text{N}_2\text{O}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ + $C_6H_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2 + C_{12}H_{11} \cdot \text{N}_2\text{O}$ Nitrosoanilin Phenylhydrazin	125		gelbe Nadeln	ul.			B 21 685
Diazobenzol- nitrosodi- methylanilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO} \end{matrix}$ + $C_6H_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2 + C_{14}H_{15} \cdot \text{N}_2\text{O}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$ + $C_6H_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2 + C_{14}H_{15} \cdot \text{N}_2\text{O}$ p-Nitrosodimethylanilin Phenylhydrazin	103		gelbe Nadeln				B 21 2610
Diazodiphenyl- aminsulfat	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{HSO}_4 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO} \end{matrix} + \text{H}_2\text{SO}_4 + 3\text{HNO}_2 = 2\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{HSO}_4 \end{matrix}$ p-Nitrosodiphenyl- amin	120		goldgelbe Nadeln	sl.	l		A 243 281

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Diazoessigsäureäthylester	$\begin{array}{c} \text{N} \\ \parallel \\ \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{N} \end{array}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{N} \\ \parallel \\ \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{N} \end{array}$ Amidoessigsäureäthylester	-22	84 (61 mm)	citronengelbes Öl	sl.	1	1	J pr Ch 38. 401
Diazoguanidin-nitrat	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{array}$	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HNO}_2 \end{array} + \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{array}$ Amidoguanidinnitrat	129		farblose Tafeln	1	1	ul.	A 270 46
Diazoisotriosomethyluracil	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH} = \text{NOH} \\ \text{CO} \begin{array}{l} \text{C} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{OH} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} (\text{CH}_3) \\ \text{CO} \begin{array}{l} \text{C} \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{HNO}_2 = \text{CO} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH} = \text{NOH} \\ \text{C} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{OH} + 2 \text{H}_2\text{O} \end{array} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \end{array}$ Amidomethyluracil							A 245 214
β-Diazonaphthalinbenzylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 - \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 - \text{N} = \text{N} \cdot \text{Cl} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ β-Diazonaphthalinchlorid Benzylamin	110		bräunliche Krystalle		1	Benzol	B 21 1019
1. 4. Diazonaphthalinsulfosäure	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \text{N} \\ \text{SO}_2 \\ \text{N} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_2\text{H} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 4. \end{array} + \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \text{N} \\ \text{SO}_2 \\ \text{N} \end{array}$ Naphtionsäure			gelbes Pulver				B 126 241
1. 5. Diazonaphthalinsulfosäure	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \text{N} \\ \text{SO}_2 \\ \text{N} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_2\text{H} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 5. \end{array} + \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \text{N} \\ \text{SO}_2 \\ \text{N} \end{array}$ 1. 5. Naphtylaminsulfosäure			hellgraues Pulver				A 247 331
1. 8. Diazonaphthalinsulfosäure	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \text{N} \\ \text{SO}_2 \\ \text{N} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_2\text{H} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 8. \end{array} + \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \text{N} \\ \text{SO}_2 \\ \text{N} \end{array}$ 1. 8. Naphtylaminsulfosäure			gelbe Prismen				A 247 331
o-Diazophenolchlorid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{N} = \text{NCl} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array} + \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{N} = \text{NCl} \end{array}$ Amidophenolhydrochlorid			farblose Rhomboeder				B 1 67
p-Diazophenolchlorid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{N} = \text{NCl} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 4. \end{array} + \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{N} = \text{NCl} \end{array}$ p-Amidophenolchlorhydrat			farblose Nadeln		sl.		J pr Ch 24. 449
Diazo-resorcin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 3. \end{array} + \text{N}_2\text{O}_2 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \text{H}_2 \text{N}_2 \text{O}_2$ Resorcin			dunkelrote Krystalle	ul.	sl.	ul.	M 1 889
Diazo-resorufin	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{N} \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{N} \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{N} (\text{OH})_2 + (\text{H}_2\text{SO}_4) = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_{24}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_7$ Diazo-resorcin			dunkelrote Krystalle	ul.	sl.	ul.	M 1 889

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
		$2 C_6 H_3 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{OH} \end{matrix} + 2 C_6 H_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} = 3 H_2 O + C_{12} H_{10} N_2 O_2$							M 5 608	
Diazotetrazol	$\begin{matrix} & N = N & \\ &   & \\ N = & C & - N \\ &   & \\ & N = N & \end{matrix}$	$NH_2 - C \begin{matrix} \text{N} = N \\    \\ \text{NH} \cdot N \end{matrix} + N_2 O_3 + NaOH = Na NO_2 + 2 H_2 O + CN_6$						A 273 147		
p-Diazotoluolbenzylamin	$C_6 H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ N = N \cdot NH \cdot CH_2 \cdot C_6 H_5 \end{matrix} (1)$	$C_6 H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ N = N \cdot Cl \end{matrix} (2) + 2 C_6 H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2 = C_6 H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2 \cdot HCl$	77		gelbliche Blättchen	1	1		B 21 1018	
p-Diazotoluoldimethylamin	$C_6 H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ N \cdot N = N \cdot C_6 H_5 \cdot CH_2 \end{matrix}$	$C_6 H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ NH \cdot C \cdot COOH \\   \\ NH \cdot C \cdot COOH \end{matrix} + C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ N = NCl \end{matrix} = HCl + C_6 H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ N \cdot N = N \cdot C_6 H_5 \cdot CH_2 \end{matrix}$	46		farblose rhombische Tafeln		1		B 22 937	
Diazouracilcarbonsäure	$CO \begin{matrix} \text{NH} \cdot C \cdot COOH \\   \\ C \cdot N = N \cdot OH \\   \\ NH \cdot COOH \end{matrix}$	$CO \begin{matrix} \text{NH} \cdot C \cdot COOH \\   \\ C \cdot NH_2 + HNO_2 = H_2 O + CO \begin{matrix} \text{NH} \cdot C \cdot COOH \\   \\ C \cdot N \cdot N \cdot OH \\   \\ NH \cdot COOH \end{matrix} \end{matrix}$			farblose Nadeln	sl.			A 258 349	
o-Diazozimmsäurechlorid	$C_6 H_4 \begin{matrix} N = NCl \\   \\ CH = CH \cdot COOH \end{matrix} 1.$	$C_6 H_4 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ CH = CH \cdot COOH \end{matrix} 2. + HCl + HNO_2 2 = H_2 O$			farblose Prismen	sl.			A 222 272	
p-Diazozimmsäurenitrat	$C_6 H_4 \begin{matrix} N = N \cdot NO_2 \\   \\ CH = CH \cdot COOH \end{matrix} 1.$	$C_6 H_4 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ CH = CH \cdot COOH \end{matrix} 4. + HNO_2 + HNO_2 = 2 H_2 O$			bräunliche Nadeln	sl.			B 15 2900	
Dibenzamid	$C_6 H_5 \cdot CO \begin{matrix} \text{CO} \\   \\ NH \end{matrix}$	$2 C_6 H_5 \cdot COCl + 2 K \cdot NH_2 = 2 KCl + NH_3 + (C_6 H_5 \cdot CO)_2 \cdot NH$	144		farblose rhombische Krystalle	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 111 5 B 9 975
Dibenzamido-dioxytetrol	$C_6 H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C = C \cdot OH$	$2 C_6 H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COO C_2 H_5 = 2 C_2 H_5 OH + C_6 H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C = C \cdot OH$	137- 138		gelbe Nadeln	nl.	sl.		B 13 708 B 21 3325	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur		
							Wass- er	Alko- hol	Äther			
M 5 608	Dibenzhydri- amin	$(C_6H_5)_2 \cdot CH-NH$ $(C_6H_5)_2 \cdot CH-NH$	$2 (C_6H_5)_2 \cdot CHBr + 3 NH_3 = 2 NH_4 Br + (C_6H_5)_2 \cdot CH-NH$ Diphenylbrommethan	136		farblose Nadeln	sl.		Benzol I	Bl 33 487		
A 273 147	Dibenzimidin	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix}$ $C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} = NH_3 + C_6H_5 \cdot C = NH$ Benzylamidin	108- 109		farblose Nadeln				B 11 8		
B 21 1018	Dibenzoyl- acetone	$CH \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ $CH \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CHNa \cdot CO \cdot CO_2 + C_6H_5 \cdot COCl = NaCl + CH \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzoylacetonnatrium Benzoylchlorid			farblose Krystalle				B 21 1153		
B 22 937	Dibenzoyl- äthylendiamin	$CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$ $CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$	$CH_2 \cdot NH_2 + 2 C_6H_5 \cdot COCl = 2 HCl + CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$ Äthylendiamin	245		farblose Krystalle	nl.	sl.		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	nl.	1	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	nl.	1	1	Ligroin al.	B 23 3377	
A 222 272	Dibenzoyl- carbinolbrom- acetat	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CBr(O \cdot COCH_3) \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CHBr \cdot CO \cdot C_6H_5 + (CH_3CO)_2O = CH_3COOH + C_6H_5 \cdot CO \cdot CBr \cdot O \cdot CO \cdot CH_3$ Dibenzoylbromid	101.5		farblose Krystalle				B 22 853		
B 15 2300	Dibenzoyl- essigsäure	$C_6H_5 \cdot CO \begin{matrix} \diagup CH \cdot COOH \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$\frac{1}{2} C_6H_5COCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO \cdot C_6H_5 = HCl + (C_6H_5CO)_2CH \cdot COO \cdot C_6H_5$ Benzoylchlorid Benzoylessigester	109		farblose Nadeln	sl.	sl.	1		B 16 2133	
A 111 5	Dibenzoylmid	$C_6H_5 \cdot CH=N \cdot CH \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CHO + NH_3 = H_2O + C_{14}H_{12}NO$ Benzaldehyd			farbloses Krystall- pulver			ul.		A 81 122	
B 9 975	Dibenzoyl- harnstoff	$O=C \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CO \cdot NH_2 + COCl_2 = 2 HCl + CO \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Benzamid	210		farblose Nadeln	sl.	1		J pr Ch 5.58		
B 13 708 B 21 3325	Dibenzoyl- methan	$CH \begin{matrix} \diagup CO \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + (C_6H_5CO)_2O = NH_2 + O = C(NH \cdot CO \cdot C_6H_5)_2$ Guanidin Benzoesäureanhydrid	81		farblose Tafeln			1	1	CHCl <sub>3</sub> I	B 20 655 B 16 2134

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dibenzoyl- <i>o</i> -phenylen- diamin	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot (NH_2)_2 + 2 C_6H_5 \cdot COCl + 2 Na OH = 2 H_2O + C_6H_5(NH \cdot CO \cdot C_6H_5)_2 + 2 Na Cl$ Phenyldiamin	300		farblose Prismen	sl.	sl.	sl.	B 23 1878
Dibenzoyl- <i>m</i> -phenylen- diamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \cdot 1. \\ NH_2 \cdot 3. \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot COCl = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ <i>m</i> -Phenyldiamin Benzoylchlorid	240		farblose Nadeln			Eisensig 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 $2 C_6H_5 \cdot CH_2 Cl + CH_2 Cl = 2 HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzol Aethylenchlorid	51.5- 52.5	284	farblose monokline Nadeln		1	1	CS <sub>2</sub> 1 A 121 250 J 1879 380
Dibenzylacet- oxim	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C = NOH$ $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C = NOH$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO + NH_2 \cdot OH \cdot HCl = HCl + H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C = NOH$ Dibenzylketon Hydroxylaminchlor- hydrat	119.5		gelbliche Krystalle				B 21 1316
Dibenzylamin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH$ $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH$	$2 C_6H_5 \cdot CH_2 Cl + 3 NH_3 = 2 NH_4 Cl + (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 NH$ 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
$\alpha$ -Dibenzyl- benzol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 \cdot CH_2 Cl + C_6H_6 = 2 HCl + (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 \cdot C_6H_6$ Benzylchlorid Benzol	86		flache farblose Blättchen		sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1 B 6 119
$\beta$ -Dibenzyl- benzol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4$ $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4$	entsteht neben dem $\alpha$ -Derivat			farblose Nadeln		1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 B 6 119
$\alpha$ -Dibenzyl- dicarbonsäure	$C_6H_5 \cdot CH \cdot COOH$ $C_6H_5 \cdot CH \cdot COOH$	$2 C_6H_5 \cdot CH Br \cdot COOH + 2 Na = 2 Na Br + C_6H_5 \cdot CH \cdot COOH$ Phenylbromessigsäure	183		farblose Prismen	1	1		B 5 1048
$\beta$ -Dibenzyl- dicarbonsäure	$C_6H_5 \cdot CH \cdot C(OH)_2$ $C_6H_5 \cdot CH \cdot CO \cdot O (?)$	$COOH \cdot C_6H_5 \cdot CH \cdot COOH + H_2 = C_{16}H_{14}O_4$ Stilbendicarbonsäure	299		farblose Nadeln	ul.	1	Benzol sl.	B 14 1862
Dibenzyllessig- säure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot COOH$ $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot COOH$	$CH_3 \cdot COO C_6H_5 + 2 C_6H_5 \cdot CH_2 Cl = 2 HCl + (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 \cdot CH \cdot COO C_6H_5$ 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

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Dibenzylessig- säureamid	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 - \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 - \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COCl} + (\text{NH}_2)_2 \text{CO} = \text{NH}_2 \cdot \text{Cl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ Dibenzylessigsäurechlorid + $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CONH}_2$	128- 129		weiße Nadeln	sl.	1	1	B 21 1328
Dibenzylessig- säurechlorid	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COCl}$	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{COOH} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COCl}$ Dibenzylessigsäure			hellgelbe Krystall- masse				B 21 1328
Dibenzylessig- säuretril	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CN}$	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CONH}_2 + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + 2\text{HCl} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CN}$ Dibenzylessigsäureamid	89-91		weiße Tafeln	ul.	1	1	B 21 1328
Dibenzylharn- stoff	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = 2 \text{HCl} + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Benzylchlorid Harnstoff	167		farblose Nadeln	ul.	1		B 4 412
Dibenzyliden- aceton	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \end{matrix} \text{CO}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH})_2 \cdot \text{CO}$ Benzaldehyd Aceton	112- 112.5		farblose monokline Tafeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	B 14 350
Dibenzyliden- p-phenylen- diamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 & 1. \\ \text{N} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 & 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 4. \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{N} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ p-Phenyldiamin Benzaldehyd	138- 140		farblose Blätter				B 11 599
Dibenzyliden- m-toluylen- diamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{N} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{NH}_2 & 2. \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{N} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ m-Toluyldiamin Benzaldehyd	122- 128		farblose Krystall- masse				A 140 98
Dibenzylketon	$\text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} = \text{Ca CO}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ α-toluylsaure Kalk	30	320- 321	farblose Krystalle				B 6 560
Dibenzyl- malonsäure	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{CH Na} (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 = \text{Na Cl} + \text{HCl} + (\text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_2)_2 \text{C} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Benzylchlorid Natriummalonsäure- diäthylester	162		farblose Prismen	sl.		Ligroin unl.	A 239 97
Dibenzyl- methan	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2$	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CO} + 2 \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2$ Dibenzylketon	290- 300		farblose Flüssig- keit				B 7 1627
Dibromacet- amid	$\text{CH Br}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH Br}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} + \text{CH Br}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Dibromessigsäureester $\text{C Br}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH Br}_2 + \text{NH}_3 = \text{CH Br}_2 + \text{CH Br}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ 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
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Di-o-bromnitrosophenol		 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NOH} + 2\text{Br}_2 = 2\text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_2\text{NOH}$			weisses Krystall- pulver	1	1		B 21 674
$\alpha,\alpha$ -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 $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{HBr} = \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH}$ $\alpha$ -Bromakrylsäure	64	227	farblose Tafeln oder Prismen	1	1		A 167 222 A 171 332
Dibromsalicylamid	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{Br})_2\text{CONH}_2$ (1) OH (2)	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CONH}_2$ (1) + $2\text{Br}_2 = 2\text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{Br})_2\text{CONH}_2$ (2) Salicylamid	183		weisse Nadeln	1	1		B 23 2769
Dibutylaktinsäure		$2 \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCl} \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HCl} + \text{C}_8\text{H}_{16}\text{O}_4$ Chlorisobuttersäure			amorph	1	sl.	ul.	J. 1878 704
Dicarbintetracarbonsäuretetraäthylester	$(\text{COO C}_2\text{H}_5)_4 - \text{C} = \text{C}$	$2 \text{CClNa}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 = 2\text{NaCl} + (\text{COO C}_2\text{H}_5)_4 \cdot \text{C} = \text{C}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_4$ Natrium-Chormalonsäureester $2 \text{CH}_2(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{J}_2 = 2 \text{NaJ} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ Malonsäureester + $(\text{COO C}_2\text{H}_5)_4 \cdot \text{C} = \text{C}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_4$	56- 58	325- 328	farblose monokline Prismen	sl.	1		A 214 76 B 17 2781
Dicarbonyldinaphthyl		$2 \text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH} + 2 \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} = 2 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_6 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_6 \end{array} \begin{array}{c} \text{O} \\   \\ \text{CO} \end{array}$ $\alpha$ -Naphthol Oxalsäure			blasse Blättchen	ul.	ul.	$\text{CHCl}_3$ sl.	B 5 725
Dicarbithion säureäthylester	$\text{S}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$	$2 \text{Cl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{Na}_2\text{S} = 2 \text{NaCl} + \text{S}(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$ 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	$(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}$ $(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{C} = \text{CH}$	$2 \text{CH}_2(\text{COO C}_2\text{H}_5)_2 + 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} + \text{CHCl}_3 = 3 \text{NaCl} + 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 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		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2$ Benzidin $+ 4 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = 4 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{H}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{N}_2$ Aldehyd		206- 207	farblose Nadeln	sl.	l.	sl.	Ligroin schw.	A 242 326
Dichinizo- hydrobenzol		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5$ Succinylbernsteinsäure- diäthylester $+ 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$ $= 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2$			gelbes Krystall- pulver	ul.	ul.	ul.		B 17 351
β-Dichinolyl		$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} = \text{CH} = \text{H}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_2$ Chinolin		192.5	seiden- glänzende monokline Tafeln	ul.	sl.	sl.		B 17 1965
p-Dichinolyl		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2$ Benzidin $+ 2 \text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 + 2 \text{O} = 8 \text{H}_2\text{O}$ $+ \text{C}_{18}\text{H}_{12}\text{N}_2$		178	farblose monokline Tafeln	sl.	sl.	sl.	Benzol l	M 5 418
α-Dichinolylin		$5 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} = \text{CH} = \text{C}_6\text{H}_5 + \text{N} + 2 \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_2$ Chinolin		175.5	perlmutter- glänzende Blättchen	ul.	sl.	l.	$\text{CHCl}_3$ l	M 2 490
Dichloroacetal- dehyd	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CHO}$	$\text{CCl}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COO Na} = \text{CO}_2 + \text{NaCl} + \text{CHCl}_2 \cdot \text{CHO}$ Trichlormilchsäures Natrium		88- 90	farblose Flüssig- keit					A 257 331

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dichloracetamid	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CCl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHCl}_2 + \text{NH}_3 = \text{CHCl}_2 + \text{CHCl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Pentachloracetan $\text{CHCl}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CHCl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Dichloressigsäureester $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Dichlorhydrin.	96	233- 234	farblose monokline Säulen	sl.	1	1	A 122 120 J. 1864 317
Dichloracetonsym.	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Dichlorhydrin.	45	172.5	farblose rhombische Tafeln	1	1	1	J. 1871 531
Dichloracetonsym.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHCl}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHCl}_2$ Aceton	120		farblose Flüssigkeit				A 110 40
1. 2. Dichloräther	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Chloraldehyd Alkohol $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{HCl} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Chloracetat	140- 145		farblose Flüssigkeit				M. 5 496 M. 5 496
2-2. Dichloräthylalkohol	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CHO} + \text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnO} + \text{C}_4\text{H}_{10} + \text{CHCl}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Dichloraldehyd	146		farblose Flüssigkeit	sl.	1	1	J. 1887 1247
$\alpha\beta$ -Dichlorakrylsäure	$\text{CHCl} = \text{CCl} \cdot \text{COOH}$	$\text{CCl} \cdot \text{COH} + \text{H}_2\text{O} = \text{H} \cdot \text{COOH} + \text{CHCl} = \text{CCl} \cdot \text{COOH}$ Maceochlorsäure $\text{CCl} - \text{CO} \begin{matrix}   \\ \text{NH} \end{matrix} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{NH}_3 + \text{CHCl} = \text{CCl} \cdot \text{COOH}$ Dichlormaleinsäureimid $\text{CCl} \cdot \text{CO} \begin{matrix}   \\ \text{CO} \end{matrix} + 2 \text{NaOH} = 2 \text{NaCl} + 2 \text{CO} + \text{CHCl} = \text{CCl} \cdot \text{COOH}$ Tetrachlordiketopenten	85- 86		farblose Prismen	1	1	1	Am 3 168 B 16 2397 B 24 918
o-Dichlorbenzol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{Cl} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{OH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{Cl} \end{matrix}$ o-Chlorphenol	179		farblose Flüssigkeit				A 176 40
m-Dichlorbenzol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{Cl} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{Cl}_2 \cdot \text{NH}_2 + \text{CaH}_2 \cdot \text{NO}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{Cl}_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ Dichloranilin Aethylnitrit	172		farblose Flüssigkeit				A 182 97
p-Dichlorbenzol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \text{Cl} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_6 + 2 \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{Cl}_2$ Benzol	53	172	farblose monokline Blätter	1	1	1	J. 1864 524

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dichlorbutenyglykol	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH} \cdot (\text{OH}) \\   \\ \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{array}{l} \text{Cl} \text{ 1.} \\ \text{OH} \text{ 4.} \end{array} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}_2$							A 176 32
		$\begin{array}{c} \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl} \\   \\ \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) \end{array} + 2 \text{HCl} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl} \\   \\ \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl} \end{array}$	125- 125.5	152 (90 mm)	farblose Krystalle	1			
Dichlorchinoxalin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C Cl} = \text{N} \\   \\ \text{N} = \text{C Cl} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{POCl}_3 + 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C Cl} = \text{N} \\   \\ \text{N} = \text{C Cl} \end{array}$	115		farblose Nadeln			Benzol 1	J.pr.Ch 39.150
p-Dichlorhydrateresorpinsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{Cl} \\   \\ (\text{COOH})_2 \end{array}$	$\text{COO C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{c}   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_4 \end{array} + 4 \text{PCl}_5 + 2 \text{H}_2\text{O} = 4 \text{POCl}_3 + 4 \text{HCl}$	272- 275		weisse Blättchen	1	1	1	B 21 1264
2. 3. Dichlordimethylbernsteinsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C Cl} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C Cl} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C Cl}_2 \cdot \text{COOH} + 2 \text{Ag} = 2 \text{AgCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C Cl} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C Cl} \cdot \text{COOH} \end{array}$	185		farblose Krystall- krusten	1	1	1	J.pr.ch 41.466
Dichlorditolyl	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{Cl} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{Cl} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + 4 \text{HCl} = 2 \text{NH}_4 \text{Cl} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{Cl} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{Cl} \end{array} \end{array}$	51		weisse Blättchen		1		B 21 1097
Dichloressig-glyoxylsäure-anhydrid	$\text{CH Cl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CHO}$	$2 \text{CH Cl}_2 \cdot \text{COO Ag} = 2 \text{Ag Cl} + \text{CH Cl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CHO}$			Öl				B 14 586
Dichloressigsäure	$\text{CH Cl}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + 2 \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CHCl}_2 \cdot \text{COOH}$	-4	189- 191	farblose Flüssig- keit				A 133 154
		$\text{C Cl}_2 = \text{C Cl}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \text{Na Cl} + \text{CH Cl}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5$							J. 1864 316
		$\text{C Cl}_2 \cdot \text{CHO} + \text{KCN} + \text{H}_2\text{O} = \text{KCl} + \text{HCN} + \text{CH Cl}_2 \cdot \text{COOH}$							A 173 295
		Chloral							

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Äther	Benzol		
$\beta$ -Dichlorhydrin	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{Cl}_2 = \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Allylkohol		182	farblose Flüssigkeit				A 156 164	
$\delta$ -Dichlorhydrin	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2\text{OH} \quad \text{CH}_2\text{Cl}$ $\text{CH}_2\text{OH} + 2 \text{HCl} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{OH}$ $\text{CH}_2\text{OH} \quad \text{CH}_2\text{Cl}$ Glycerin		176- 177	farblose Flüssigkeit	1			A 92 302	
Dichlorindol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C Cl} \\ \diagdown \diagup \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{Cl}$	$\text{C}_6\text{H}_7\text{NO}_2 + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{POCl}_3 + 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C Cl} \\ \diagdown \diagup \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{Cl}$ Oxindol		103- 104	farblose Blättchen	sl.	1	1	Benzol 1	B 3 352 B 12 457
$\alpha$ -Dichlor- $\beta$ -ketonaphthalin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C Cl}_2 - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{Cl} = \text{C} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix} + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C Cl}_2 - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$ $\alpha$ -Chlor- $\beta$ naphthol			gelber Syrup		1		B 21 3541	
$\beta$ -Dichlor- $\alpha$ -ketoxyhydrindensäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CO} > \text{C} \cdot \text{Cl}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{O} - \text{C} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{C} \cdot \text{O} - \text{C} \cdot \text{Cl} \end{matrix} + \text{ClOH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CO} > \text{C} \cdot \text{Cl}_2 \end{matrix}$ Chloroxynaphthochinon		70	farblose Prismen				B 21 2383	
		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CCl}_2 \cdot \text{CCl}_2 \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CO} > \text{C} \cdot \text{Cl}_2 \end{matrix}$ Tetrachlordiketon							B 21 497	
		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{Cl}_2 \end{matrix} + \text{NaOH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COO Na} \\   \\ \text{CO} > \text{C} \cdot \text{Cl}_2 \end{matrix}$ Dichlortriketon							B 21 497	
Dichlormethyläther	$\text{CH}_3\text{Cl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_3\text{Cl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Methyläther		105	farblose Flüssigkeit				K 19 473	
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	
$\alpha$ -Dichlor- $\mu$ -mukonsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{Cl}$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 \cdot (\text{COOH})_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + 6 \text{PCl}_5 = 6 \text{POCl}_3 + 10 \text{HCl} + \text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{Cl}_2$ Schleimsäure			weisse Nadeln	sl.	1	sl.	A 132 95	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Äther	Alkohol	
β-Dichlor- mukonsäure		entsteht neben der α-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-β-naphtol	34		farblose rhombische Tafeln		1	Ligroin 1	B 21 734
Dichlornaph- talin 1. 4.		$C_{10}H_8 \cdot Cl_2 = 2 HCl + C_{10}H_6Cl_2$ Naphtalin- tetrachlorid	67- 68	286- 287	seiden- glänzende Nadeln				B 9 1089
Dichlornaph- talinhydringlykol	$C_{10}H_8 (HClO)_2$	$C_{10}H_7Cl + Cl_2 = HCl + C_{10}H_6Cl_2$ α-Chlornaphtalin $C_{10}H_6Cl_2 + 2 H_2O = 2 HCl + C_{10}H_8 (HClO)_2$ Naphtalintetra- chlorid	155- 156		farblose Prismen	sl.	1	1	Bl 18- 207
αα-Dichlor- β-naphtol		$C_6H_4 \begin{matrix} CCl_2 \cdot CO \\   \\ CHCl-CHCl \end{matrix} + H_2 = 2 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} CCl = C \cdot OH \\   \\ C \cdot Cl = CH \end{matrix}$ Tetrachlorketonaphtalin	123- 124		weisse Nadeln		1	1	B. 21 3387
αβ-Dichlor- β-naphtol		$2 C_6H_4 \begin{matrix} CCl_2 = CO \\   \\ CH = CCl \end{matrix} + H_2 = 2 C_6H_4 \begin{matrix} CCl_2 = C \cdot OH \\   \\ CH = CCl \end{matrix}$ Trichlorketonaphtalin	80- 81		weisse Nadeln		1	1	B. 21 3386
Dichlor α-naph- tol		$C_{10}H_7 \cdot OH + 2 Cl_2 = 2 HCl + C_{10}H_6 \cdot Cl_2 \cdot OH$ α Naphtol	106- 107		seiden- glänzende Nadeln		1	1	B. 21 891

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dichloroxy- chinolin	$C_6H_3N \begin{matrix} C.OH = C.Cl \\ C.Cl = CH \end{matrix}$	$C_6H_3N \begin{matrix} C.OH = CH \\ CH = CH \end{matrix} + 2 Cl_2 = 2 HCl + C_6H_3N \begin{matrix} C.OH = CCl \\ CCl = CH \end{matrix}$ B. 1-Oxychinolin	179- 180		farblose Nadeln	ul.	sl.		B. 21 2980
o-p-Dichlor- phenylpara- consäure		$CH \begin{matrix} C.OH \\ CCl \end{matrix} + \begin{matrix} CH_2 - COOH \\ CH_2 . COOH \end{matrix} = H_2O + HCl +$ Bersteinsäure o-p-Dichlorbenzaldehyd	165		weisse Blättchen	1			B. 21 3444
o-p-Dichlor- phenylpara- consäure		$CH \begin{matrix} CCl \\ CCl \end{matrix} + \begin{matrix} CH_2 - COOH \\ CH_2 . COOH \end{matrix} = CO_2 +$ o-p-Dichlorphenylparaconsäure			weisse Prismen				B. 21 3444
αβ-Dichlor- propionsäure	$CH_2 Cl . CH Cl . COOH$	$CH_2 . OH + 2 PCl_5 = 2 POCl_3 + 2 HCl + CH_2 Cl . CH Cl . COOH$ Glycerinsäure	50	210	farblose Nadeln				A 167 49
ββ-Dichlor- propionsäure	$CH Cl_2 . CH_2 . COOH$	$CH_2 = CCl . COOH + HCl = CH_2 Cl . CH Cl . COOH$ α Chlorakrylsäure	56		farblose Prismen	1	1	1	B 10 1499 A 239 267
p-Dichlor- terephthal- säure	$C_6H_3Cl_2 \begin{matrix} COOH \\ COOH \end{matrix}$	$CH Cl = CH . COOH + HCl = CH Cl_2 - CH_2 . COOH$ β Chlorakrylsäure $C_6H_4 \begin{matrix} COOH \\ COOH \end{matrix} + O = H_2O + C_6H_3Cl_2 \begin{matrix} COOH \\ COOH \end{matrix}$ 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			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dieinnamenyl- vinylketon	$\text{CO} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{CO}(\text{CH}_3)_2 + (\text{NaOH}) = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_{18}\text{O}$ Zimmtaldehyd Aceton	142		goldgelbe Nadeln	sl.	sl.		B 18 2325
Dieumenyl- harnstoff	$\begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}=\text{O} \\ \diagup \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \diagup \end{array} + \text{COCl}_2 = 2 \text{HCl} + \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{13} \\ \diagdown \text{C}=\text{O} \\ \diagup \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{13} \end{array}$ Cumylamin	118		farblose Nadeln				B 22 932
Dieumenyl- oxamid	$\begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 + \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_2$ Cumylamin Oxaläther	181- 182		weisses Krystall- pulver				B 22 932
Dieyanaethyl- äthylendi- amin	$\begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{CN} \end{array}$	$2 \text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{array}$ Cyanessigsäure- äthylester Aethylendiamin	190- 191		farblose Nadeln	sl.	sl.		Privat
Dieyanamido- benzoyl	$\begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CN} \\ \diagdown \text{CO} - \text{N} \\ \diagup \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array} + \text{CN} - \text{CN} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CN} \\ \diagdown \text{CO} - \text{N} \\ \diagup \end{array}$ Anthranihsäure Cyan			gelbliche Prismen	sl.	l.		B 11 1986
Di-o-cyanben- zylidisulfid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CN} \quad \diagup \end{array} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \begin{array}{l} \text{C}=\text{NH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \\ \diagup \end{array} + \text{S} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CN} \quad \diagup \end{array} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Thiophthalimidin	124		farblose Prismen	sl.			B 23 2485
Dieyandiamid	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{C} = \text{NH}$	$2 \text{CN} \cdot \text{NH}_2 = \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}$ Cyanamid	205		farblose trimetrische Blättchen	l.	l.	sl.	A 108 99
Dieyan- diamidin	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array} \text{C} = \text{NH}$	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{C} = \text{NH} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array} \text{C} = \text{NH}$ Dicyandiamid			farblose Krystalle	l.	l.		A 122 25
Diiformin	$\text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{COH}$	$\text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array} = \text{NH}_2 + \text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Harnstoff Guanidin							B 7 446
	$\text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{COH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{OH} \quad \text{COOH} \quad \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{COH}$ $\text{CH} \cdot \text{OH} + 2 \quad \text{COOH} = 2 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH} \cdot \text{OH}$ 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			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 18 2325 B 22 932	Difurfurol- diphenylin	$C_6H_5 \cdot N = C_5H_4O$ $C_6H_5 \cdot N = C_5H_4O$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \cdot COH \end{array} = 2H_2O + \begin{array}{c} C_6H_5 \cdot N = C_5H_4O \\ C_6H_5 \cdot N = C_5H_4O \end{array}$ Diphenylin      Furfurol			gelbe Blättchen	1			B 22 3013
B 22 932	Difurylharn- stoff	$\begin{array}{c} NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5O \\ \diagup \quad \diagdown \\ C=O \\ \diagdown \quad \diagup \\ NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5O \end{array}$	$2 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \cdot CH_2 \cdot NH_2 \end{array} + COCl_2 = 2HCl + \begin{array}{c} NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5O \\ \diagup \quad \diagdown \\ C=O \\ \diagdown \quad \diagup \\ NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5O \end{array}$ Furylamin	128		farblose Blättchen	ul.	sl.	sl.	B 23 3207
Privat	Diglykolid- säure	$NH \begin{array}{c} CH_2 \cdot COOH \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \cdot COOH \end{array}$	$2 Cl \cdot CH_2 \cdot COOH + 3 NH_3 = 2 NH_4Cl + NH(CH_2 \cdot COOH)_2$ Chloressigsäure			farblose rhombische Prismen	sl.	ul.	ul.	A 122 257
B 11 1986	Diglykolamin- säure	$NH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOH \cdot CH_2 \cdot O$	$O \begin{array}{c} CH_2 \cdot CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \cdot CO \end{array} NH + H_2O = NH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot COOH$ Diglykolsäureimid	135		farblose rhombische Prismen	sl.	sl.		A 128 140
B 23 2485	Diglykolsäure	$\begin{array}{c} COOH \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ COOH \end{array}$	$\begin{array}{c} CH_2 \cdot COOH \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ COOH \end{array} + 2O_2 = 2H_2O + \begin{array}{c} CH_2 \cdot COOH \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ COOH \end{array}$ Diäthylenalkohol	148		farblose rhombische Prismen	l	l		A ch 69.342
A 108 99	Diglykol- säureimid	$O \begin{array}{c} CH_2 \cdot CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \cdot CO \end{array} NH$	$2 Cl \cdot CH_2 \cdot COOH + CaO = CaCl_2 + O \begin{array}{c} CH_2 \cdot CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \cdot CO \end{array} NH$ Chloressigsäure COOH $= 2H_2O + O \begin{array}{c} CH_2 \cdot CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \cdot CO \end{array} NH$ Saures diglykolsaures Ammoniak	142		farblose Nadeln	sl.	sl.	sl.	J 1861 40 A 128 134
B 7 446	Diheptylen- oxysulfid	$O \cdot (C_7H_{15})_2 \cdot S$	$2CH_3 \cdot (CH_2)_5 \cdot CHO + H_2S = H_2O + O(C_7H_{15})_2S$ Oenanthol		200- 205	farblose Flüssigkeit				A Spl 6.35
J 181 508	Diheptylessig- säure	$\begin{array}{c} CH_3(CH_2)_5 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CO \cdot CH_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_3(CH_2)_5 \end{array} CH \cdot COOH$	$\begin{array}{c} CH_3(CH_2)_5 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CO \cdot CH_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_3(CH_2)_5 \end{array} C \begin{array}{c} CO \cdot CH_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ COOH \end{array} + KOH = CH_3COOK + \begin{array}{c} CH_3(CH_2)_5 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CO \cdot CH_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_3(CH_2)_5 \end{array} CH \cdot COOH$ Diheptylacetessigsäure	26- 27	240- 250 (80- 90 mm	Krystall- masse	al.	l	l	A 200 116

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Dihexyl- carbinol	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ $\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CO} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_{13} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Dihexylketon	41- 42		farblose Tafeln		1	Ligroin 1	Soc. 57 536
Dihexylketon	$\text{C}_6\text{H}_{13} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{13}$	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{COO} > \text{Ca} = \text{CaCO}_3 + \text{C}_6\text{H}_{13} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{13}$ Oenanthsaure 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	$(\text{OH})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_2 (\text{OH})_2$	$2\text{C}_6\text{H}_4 (\text{OH})_2 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + (\text{OH})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_2 (\text{OH})_2$ Hydrochinon	297		farblose Blätter	sl.	1	1	M 5 690
$\beta$ -Dihydromu- kousäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix}    \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{matrix}$ $\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix}    \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{matrix}$	$\text{COOH} \cdot \text{CH} = \text{CCl} - \text{CCl} = \text{CH} \cdot \text{COOH} + 3\text{H}_2 = 2\text{HCl} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Dichlormukonsäure	195		farblose Säulen	sl.	1	sl.	A 256 10 B 18 680
Dihydroxy- toluclidinoxan- lin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CHCl}_2 \cdot \text{COOC}_6\text{H}_5 = \text{C}_7\text{H}_7\text{OH} + \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$ o-Toluyldiamin Chloressigester	100- 103		gelbliche Nadeln	1	1	1	A 237 361
$\alpha$ -Dihydrostil- bazol	$\text{CH} \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} - \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 - \text{C} \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{CH} \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{CH} \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{CH} \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix}$	$\text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_4\text{N} \begin{matrix}   \\ \text{CH} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \begin{matrix}   \\ \text{CH} \end{matrix}$ $\alpha$ -Stilbazol	-3	289.5	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	B 21 821
Dihydroxydi- benzoylstil- bendiamin	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 3\text{NH}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{13}\text{N}_2\text{O}_4$ Salicylaldehyd Benzil			farbloses Krystall- pulver	ul.	ul.	Phenol 1	Soc. 45 673
Dihydroxydi- ketodime- thylhexan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Diacetyl	96		lange farblose Nadeln				B 21 1421
Dihydroxy- hexamethyl- hexan	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} - \text{C} (\text{OH}) \cdot \text{CH}_2$ $(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} - \text{C} (\text{OH}) \cdot \text{CH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_{12} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{H}_2 = (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} - \text{C} (\text{OH}) \cdot \text{CH}_2$ Pinakolin	69		farblose Krystalle				J1873 304

Litteratur

Soe. 57  
536

A 108  
179

B 23  
2814

M 5  
600

A 256  
10

B 18  
650

A 237  
361

B 21  
821

Soe. 45  
673

B 21  
1421

J1873  
304

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
<b>Dilimidoisatin</b>	$\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{NH})$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{N} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{OH} + 2\text{NH}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$ Isatin	über 300		hellgelbe Nadeln	ul.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	A 190 371
<b>Dilithion- imidsäure</b>	$\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{NH})$ $\text{NH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_3\text{H} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_3\text{H} \end{matrix}$	$2\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_3\text{H} = \text{NH}_3 + \text{NH}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_3 \cdot \text{OH})_2$ Taurin			farblose Schuppen				B 7 117
<b>Dilithion- saures Am- moniak</b>	$\text{O} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{O} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2\text{NH}_4 \end{matrix}$ Isäthionsaures Ammoniak	196- 198		farblose Blättchen	1			B 12 1604
<b>Diisomyl</b>	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CH}(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CHCH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ Isoamyljodid		159.5	farblose Flüssig- keit			Einessig 1	B 10 1602
<b>Diisobutyl</b>	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ Isobutyljodid $\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{J} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ Isopropyljodid Isoamyljodid		108.5	farblose Flüssig-				A 96 365 A 144 188
<b>Diisobutylen</b>	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagdown \\ \text{C} = \text{CH} \cdot \text{C} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \cdot \text{J} + 2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} = \text{CH}_2 + \text{CaO} = \text{CaJ}_2 + \text{H}_2\text{O}$ Trimethyl- carbinoljodid Isobutylen $(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} = \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$		102.5	farblose Flüssig- keit				A 196 118
<b>Dilnitroso- aceton</b>	$\text{CO} \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} \\   \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{matrix}$	$\text{CO}(\text{CH}_2 \cdot \text{COOH})_2 + 2 \text{NaNO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO} \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} \\   \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{matrix}$ Acetondicarbonsäure			farblose Prismen	sl.	1	1	Ligroin sl. B 19 2465
<b>Diisooktyl</b>	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_6 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} (\text{CH}_2)_6 \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_2(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} - \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} (\text{CH}_2)_6 \text{CH}_3$ secundär Octyljodid		267- 269	farblose Flüssig- keit				Z 15. 175
<b>Diisopropyl</b>	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagdown \\ \text{CH} - \text{CH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}(\text{OH}) \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} + 4\text{HJ} = 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{J} + (\text{CH}_3)_2 \text{CH} - \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ Pinakon $2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CHJ} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} - \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ Isopropyljodid		58	farblose Flüssig- keit				Z 1871 699 A 144 184

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Diiisopropyl- carbinol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$ Diiisopropylketon		140	farblose Flüssig- keit				A 180 333
Diiisopropyl- glykol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \quad   \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{KOH} = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COOK} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Isobutyraldehyd	51.5	222- 223	farblose monokline Tafeln	sl.	1	1	M 4 664
Dijodacetamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\begin{array}{c} \text{N} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{J}_2 = \text{N}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{N} \end{array}$ Diazoacetamid $\text{CH}_3 \cdot \text{COOC}_6\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Dijodessigsäureester	201- 202		farblose Prismen	sl.			J pr Ch 35.434  J pr Ch 38.434
Dijodacetylen	$\text{CJ} \equiv \text{CJ}$	$\text{CH} \equiv \text{CH} \cdot \text{Ag}_2\text{O} + 2 \text{J}_2 = \text{H}_2\text{O} + 2 \text{AgJ} + \text{CJ} \equiv \text{CJ}$ Acetylen Silber	78		farblose Krystalle				B 135 258
Dijoddiacety- tylen	$\text{CJ} = \text{C} - \text{C} \equiv \text{CJ}$	$\text{C}_2\text{Ag} = \text{C} - \text{C} = \text{C}_2\text{Ag} + 2 \text{J}_2 = 2 \text{AgJ} + \text{CJ} = \text{C} - \text{C} \equiv \text{CJ}$ Diacetylen Silber	101		farblose Krystalle		1		B 18 2276
Dijodphenol- jodid	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{J}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{OJ} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 3 \text{J}_2 = 3 \text{HJ} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{J}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{OJ} \end{array}$ Phenol	157		violettrottes Pulver	ul.	1	1	Benzol 1 B 22 2314
Dijodphenylen- oxyd	$\text{C}_6\text{H}_4\text{J}_2\text{O}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 3 \text{J}_2 = 4 \text{HJ} + \text{C}_6\text{H}_4\text{J}_2\text{O}$ Phenol			rotbraunes Pulver	ul.	ul.	ul.	CS <sub>2</sub> 1 B 11 357
p-Diketohexa- methylen	$\begin{array}{c} \text{CO} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \backslash \quad / \\ \text{CO} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \quad   \\ \text{COOH} \quad \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \end{array} = 2 \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Succinylbernsteinsäure	78		farblose Prismen	1	1	ul.	B 22 2170 A 211 322
Dikohlen- hexamer- captid	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_6 \\   \\ \text{C}(\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_6 \end{array}$	$\text{C Cl}_3 + 6 \text{NaS} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = 6 \text{NaCl} + \begin{array}{c} \text{C}(\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_6 \\   \\ \text{C}(\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_6 \end{array}$ Hexachlor-Natriumcaptid äthan	199- 200		farbloses Öel	ul.			J pr Ch 15.210
Dikonsäure	$\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_8$	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = 2 \text{CO}_2 + \text{CO} + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4\text{O}_8$ Citronensäure			farblose Krystalle	1	1	1	J pr Ch 8.372

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
A 180 333	o-Dikresol	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} = \text{N} - \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \end{array} + 2\text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \end{array} + 2\text{N}_2 + 2\text{C}_6\text{H}_5 < \text{NH}_2 \\ \text{Tetrazoditoly}$	157	farblose Nadeln	sl.			B. 21 1076
M 4 664	o-Dikresol- dicarbonsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \end{array} + 2\text{CO}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$ o-Dikresol		weisse Nadeln	ul.	sl.	sl.	B. 21 1460
J pr Ch 38.434	Dimethylacetal	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} < \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$2\text{CH}_3\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} < \begin{array}{l} \text{OCH}_3 \\ \text{OCH}_3 \end{array}$ 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 Flüssig- keit				J.1864 485
B 135 258	Dimethylacetyl- tetra- bromid	$\text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3$ $\text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C} \cdot \text{CH}_3 + 2\text{Br}_2 = \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3$ Dimethyl- acetylen $\text{C} \cdot \text{CH}_3 + 2\text{Br}_2 = \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3$	230	tetragonale farblose Krystalle	ul.		Ligroin 1	J pr.Ch 42.144
B 22 2314	Dimethyläthyl- äthylen	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} = \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{J} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{array} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Dimethylpropyl- carbinoljodid	65- 67	farblose Flüssig- keit				A.195 255
B 22 2170 A 211 322	Dimethyl- äthylen- diamin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{NOH} + 4\text{H}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Diacetyldioxim		farblose Flüssig- keit				B. 23 1358
J pr Ch 15.210	Dimethyl- äthylensulfon	$\text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \text{Na} + 2\text{CH}_3\text{Br} = 2\text{NaBr} + \text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_3$ Methylbromid Äthandisulfinsaures Natrium	190	perlmutter- glänzende Schuppen	ul.			J prCh 36.445
J pr Ch 8.372	Dimethylakri- din	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{N} - \text{C} \cdot \text{CH} = \text{CH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{15}\text{H}_{17}\text{N}$ 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			Litter- atur
						Wip- ser	Alko- hol	Äther	
Dimethyl- alloxan	$\text{CO} \begin{array}{c} \diagup \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{array} \text{CO}$	$\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2 + 2 \text{Cl}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}(\text{CH}_3) + 4 \text{HCl} +$ 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	l	sl.	ul.	A 215 257
Dimethylallyl- carbinol	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagup \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{Zn} + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnO} + \text{HJ} +$ 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 Flüssig- keit	sl.			A 185 151
$\alpha$ -Dimethyl- allylen	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{C} = \text{C} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{CBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{KOH} = 2 \text{KBr} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{C} = \text{C} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$ Trimethyläthylenbromid		40— 41	farblose Flüssig- keit				J. pr. Chem 37, 392
Dimethyl- amidoazo- benzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 = \text{HNO}_2 + \text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{N}_3$ Dimethylanilin Diazobenzolnitrat		115	gelbe Blättchen	ul.			B 10 528
p-Dimethyl- amidoazoben- zolsulfosäure	$\text{SO}_3\text{H} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{N} \\ \diagdown \text{SO}_3\text{H} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{SO}_3$ p-Diazobenzol- sulfosäure Dimethylanilin			gelbe Blätter				B 10 528
Dimethyl- amidoazoben- zohydrolyd	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ Benzaldehyd Dimethylanilin		69— 70	weisse Nadeln	ul.	l	Ligroin al.	B. 21. 3293
p-Dimethyl- amidoazoben- zoesäure	$\text{COOH} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{COCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ Dimethylanilin Phosgen $\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{O} \\ \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ Tetramethyldiamidobenzo- phenon		234	farblose Nadeln	sl.			B. 9 400 B. 22 341
Dimethyl- amidoazobenzol- $\alpha$ -azonaph- talin	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \diagdown \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 - \text{N} = \text{NCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{HCl} + (\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ Diazonaphthalin- chlorid Dimethylanilin			rubinrote Prismen	ul.	sl.	sl. CHCl <sub>3</sub>	B. 23 1908
$\alpha$ -Dimethyl- amidoazobenzo- phenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + (\text{P}_2\text{O}_5) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ Benzoessäure Dimethylanilin		88— 89	330— 340	farblose Nadeln	l	Ligroin al.	A 206 88

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dimethyl- amidodiphe- nylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{N} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \right\rangle$	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO} \\ \text{N} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \right\rangle + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{N} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \right\rangle$ Nitrosodimethyl- anilin Phenylhydrazin	130		weisse Nadeln	l			B 21 2612
Dimethyl- amidophos- phenylchlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{N} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{PCl}_2 \end{array} \right\rangle$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \right\rangle + \text{PCl}_3 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{N} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{PCl}_2 \end{array} \right\rangle$ Dimethylanilin	66		gelbe Tafeln		sl.	Ligroin sl.	B 21 1497
Dimethyl- amidophos- phenylige Säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{N} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{P}(\text{OH})_2 \end{array} \right\rangle$	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{N} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{PCl}_2 \end{array} \right\rangle + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{N} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{P}(\text{OH})_2 \end{array} \right\rangle$ Dimethylamido- phosphorylchlorid	162		weisse Nadeln	l	sl.		B 21 1499
Dimethyl- amidoqueek- silberdiphenyl	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \text{---} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_3 \text{---} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{---} \text{Hg}$	$\text{HgCl}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \right\rangle = 2 \text{HCl} + \text{Hg} \left\langle \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \right\rangle$ Dimethylanilin	169		farblose Nadeln		sl.	sl. CHCl <sub>3</sub> l	B 21 1501
		$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{Na}_2 + \text{Hg} = 2 \text{NaBr} + \text{Hg} \left\langle \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \right\rangle$ p Bromdimethylanilin							B 21 1501
Dimethyl- amidotriph- enylearbinol	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + (\text{ZnCl}_2) = \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ Benzophenon Dimethylanilin	132		farblose Nadeln	l			A 242 341
Dimethyl- amidotriph- enylphosphin	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{array} \right\rangle$	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{PCl}_2 \end{array} \right\rangle + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{Cl} + 4 \text{Na} = 4 \text{NaCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{array} \right\rangle$ Dimethylamido- chlorbenzol phosphorylchlorid	152		farblose Krystalle		sl.	sl. Benzol l	B 21 1502
Dimethylamin	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \text{---} \text{NH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{CH}_3\text{I} + \text{NH}_3 = 2 \text{HI} + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \text{---} \text{NH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Methyljodid		7.2	farbloses Gas				J. 1862 329
		$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO} \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \right\rangle + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO} \\ \text{OH} \end{array} \right\rangle + (\text{CH}_3)_2 \text{NH}$ Nitrosodimethylanilin							B 7 964
Dimethyl- anilenchlor- imid	$\begin{array}{l} \text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{N} \text{---} \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \right\rangle + \text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{O} \\   \\ \text{N} \cdot \text{Cl} \end{array} \right\rangle = \text{HCl} + \begin{array}{l} \text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{N} \text{---} \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{CH}_3 \end{array}$ Dimethylanilin Chinonchlorimid			blaues Pulver				B 21 889

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Äther	Benzol	
Dimethyl- anilenchinon- imidsulfosäure	$\begin{matrix} O \\   \\ C_6H_5-N-C_6H_4-N-CH_3 \\   \quad \quad \quad   \\ SO_3H \quad \quad \quad CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5NH_2 + 2 Cl_2 + C_6H_5-N \begin{matrix} -CH_3 \\ -CH_3 \end{matrix} = 4 HCl + C_6H_5 \begin{matrix} O \\   \\ N-C_6H_4-N-CH_3 \\   \quad \quad \quad   \\ SO_3H \quad \quad \quad CH_3 \end{matrix}$ p Amidophenolsulfo- Dimethylanilin säure			blauviolette Nadeln	ul.	ul.	ul.	B 21 888
Dimethyl- anilin	$C_6H_5-N \begin{matrix} -CH_3 \\ -CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 CH_3I = 2 HI + C_6H_5 \cdot N(CH_3)_2$ Anilin Methyljodid		192	farblose Flüssig- keit				A 74 150
Dimethyl- anilinphtalein	$(CH_3)_2N \cdot C_6H_4 \cdot C \begin{matrix} -C_6H_5 \\ -O \end{matrix} \cdot CO$	$C_6H_5 \begin{matrix} -CO \\ -CO \end{matrix} \cdot O + 2 C_6H_5N(CH_3)_2 + (ZnCl_2) = H_2O + C_{21}H_{21}N_2O_2$ Phtalsäure- Dimethylanilin anhydrid	390- 391		farblose Prismen	ul.	sl.	Benzol 1	A 206 92
Dimethyl- anilinsalicyl- chlorhydrat	$C_{20}H_{16}N_2O_4 \cdot HCl$	$2 \cdot C_6H_5 \begin{matrix} -OH \\ -COCl \end{matrix} + 2 C_6H_5N(CH_3)_2 = HCl + C_{20}H_{16}N_2O_4 \cdot HCl$ Salicylchlorid Dimethylanilin			dunkelgrüne Flocken	ul.	ul.		B 10 954
Dimethylan- thracenhydrin	$C_6H_5 \begin{matrix} -CH(CH_3) \\ -CH(CH_3) \end{matrix} \cdot C_6H_5$	$2 CH_3 \cdot CHCl_2 + 2 C_6H_5 = 4 HCl + C_6H_5 \begin{matrix} -CH(CH_3) \\ -CH(CH_3) \end{matrix} \cdot C_6H_5$ Aethylidenchlorid	181- 181.5		gelbliche Blättchen	sl.	1		A 235 304
Dimethylazi- lithan	$CH_3 \cdot C = N$ $CH_3 \cdot C = N$	$CH_3 \cdot CO \cdot NH_2 + CH_3 \cdot C = N$ $CH_3 \cdot CO \cdot NH_2 + CH_3 \cdot C = N = 2 H_2O + CH_3 \cdot C = N$ Diäcetyl Hydrazin	ober 270		farbloses Krystall- pulver	ul.	sl.	Benzol al	J pr Ch 44.175
s (p) Dimethyl- benzophenon	$CO \begin{matrix} -C_6H_5 \cdot CH_3 \\ -C_6H_5 \cdot CH_3 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CH_3 + COCl_2 + (AlCl_3) = 2 HCl + CO(C_6H_5 \cdot CH_3)_2$ Toluol  $CH_3 \begin{matrix} -C_6H_5 \cdot CH_3 \\ -C_6H_5 \cdot CH_3 \end{matrix} + O_2 = H_2O + CO(C_6H_5 \cdot CH_3)_2$ Dimethylphenyl- methan	92	333- 333.5 (725 mm)	farblose rhombische Krystalle	ul.	1	1	J pr Ch 85.406  B 7 1183
unsym. Dime- thylbernstein- säure	$CH_3 \begin{matrix} -C \\ -CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} -COOH \\ -CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$CH_3 \begin{matrix} -C \\ -CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} -COOH \\ -CH(COOH)_2 \end{matrix} = CO_2 + (CH_3)_2 \cdot C \begin{matrix} -COOH \\ -CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ Dimethyläthyltricarbonsäure  $CH_3 \begin{matrix} -C \\ -CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} -CN \\ -CH_2 \cdot CN \end{matrix} + 2HCl + 4H_2O = 2NH_4Cl + (CH_3)_2 \begin{matrix} -COOH \\ -CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ Isobutylencyanid	137- 138		farblose trikline Prismen	1	1	1 Benzol al	A 242 133  B 22 1740





Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Äther	Alkohol		
Dimethyl- diamido- chinoxalin		$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \text{ (2)} \\ \text{NH}_2 \text{ (3)} \\ \text{NH}_2 \text{ (5)} \\ \text{NH}_2 \text{ (6)} \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_4$ Diacetyl Tetramidobenzol			orangefarbene Nadeln	sl.	sl.		B 22 443	
Dimethyl- dicumarin		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} + 2\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_6\text{H}_5 = 2\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_8\text{O}_4$ Resorcin Acetessigester			weisses Pulver		1	sl.	B 20 1329	
Dimethyl- dihydro- chinolin		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3\text{J} = \text{HJ} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Methyketol	243- 244		farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	A 242 353	
Dimethyl- dimethylen- trisulfon		$2 \text{H} \cdot \text{COH} + 2\text{CH}_2\text{J} + 3 \text{H}_2\text{S} + 6\text{O} = 2\text{HJ} + 2\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Formaldehyd	184- 185		farblose Prismen	sl.	nl.	nl.	Eisessig 1	B 22 1872
Dimethyl- dioxyl- chinoxalin		$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \text{ (2)} \\ \text{NH}_2 \text{ (3)} \\ \text{NH}_2 \text{ (5)} \\ \text{NH}_2 \text{ (6)} \end{array} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_4\text{O}_2$ Brenztraubensäure Tetramidobenzol			gelbe Krystall- blättchen	ul.	nl.	nl.		B 22 445
Dimethyl- diphenylketon		$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH}_3 \end{array} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Acetophenon	70	340- 345	farblose Tafeln	sl.	1	CH <sub>2</sub> 1	B 7 1625	
Dimethyl- diphenyl- tetrazon		$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{NO} \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{N}_4$ Nitrosomethylanilin	137		farblose monokline Blättchen	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	A 190 167	
Dimethyl- fumar säure- anhydrid		$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} + 4 \text{Ag} = 4 \text{AgCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \end{array} \text{O} + \text{H}_2\text{O}$ $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \end{array} \text{O} + \text{H}_2\text{O}$ Brenztraubensäure Bernsteinsäure	96	322	farblose Blättchen	sl.	1	1	B 18 829 A 267 204	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 22 443	$\alpha$ -Dimethyl- furan	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \text{O}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{ZnCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \text{O}$ Acetonylaceton $\text{COOH} \cdot \text{C} = \text{C}(\text{CH}_3) \text{O} = 2 \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \text{O}$ Carbopyrotritisäure		94	farblose Flüssig- keit	ul.	1	1	B 20 1085  B 20 1085
B 20 1329	anDimethyl- harstoff	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{N} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \end{array}$	$\text{CN OK} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH} \end{array} \cdot \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CO} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} + \text{KHSO}_4$ Cyansaures Dimethylaminsulfat Kalinin	180		farblose Krystalle	sl.	sl.		R 2 129
A 242 853	ab-Dimethyl- harstoff	$\begin{array}{c} \text{NH} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{NH} \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{NCO} + \text{CH}_3\text{NH}_2 = \text{C} = \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Methylcarbonimid	99.5- 102.3	268- 273	farblose Nadeln				Würitz Rep.ch. 4.199
B 23 1872	Py1.2.Dime- thylindol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{C} = \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{N} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{ZnCl}_2) = \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}$ Methylphenylhydrazin Aceton	56		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin sl. A 236 153
B 22 445	Py2.3.Dime- thylindol	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3 \text{---} \text{NH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + (\text{ZnCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}$ Bromlävulinsäure Anilin $\text{C} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH}$ $\text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3 = \text{CO}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}$ Methylindoleessigsäure	106	285	farblose Blättchen	sl.	1	1	B 20 429 A 236 128
B 7 1625	Dimethylketol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} > \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + (\text{ZnCl}_2) = \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}$ Methyläthylketon Phenylhydrazin $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} > \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$ Diacetyl	141- 142		farblose Flüssigkeit	1			A 236 128 B 22 2214
A 190 167	Dimethyl- methylene- äthylen- disulfid	$\begin{array}{c} \text{S} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{S} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{SH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \end{array} + (\text{HCl}) = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{S} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{S} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array}$ Aceton Thioglykol			farblose Flüssig- keit				B 21 1476
B 18 829	Dimethyl- methylene- dithioglykol- säure	$\begin{array}{c} \text{S} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{S} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array}$	$2\text{HS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = \begin{array}{c} \text{S} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} < \text{S} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} + \text{H}_2\text{O}$ 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	$C_{10}H_8(CH_3)_2$	$C_{10}H_8Br_2 + 2 CH_3J + 4 Na = 2 NaBr + 2 NaJ + C_{10}H_8(CH_3)_2$ $\beta$ -Dibromnaphthalin Methyljodid $C_{10}H_7(OH)(CH_3)_2 + H_2 = H_2O + C_{10}H_8(CH_3)_2$ Dimethylnaphthol	110 (6mm)		farblose Flüssigkeit				B 13 1517 G 12 412
Dimethyl- naphtheurodin		 Nitrosodimethyl- anilin $\beta$ Naphtylamin	205		rote Tafeln	1	1	B 21 721	
Dimethyl- $\alpha$ - naphtylamin	$C_{10}H_7N(CH_3)_2$	 $\alpha$ Naphtylamin $C_{10}H_7N(CH_3)_2 + 2 CH_3.OH = 2 H_2O + C_{10}H_7.N(CH_3)_2$	265- 267		wasserhelles Öel	al.		B 21 3124	
Dimethyl- naphtylamin- carbonsäure		$C_{10}H_7N(CH_3)_2 + COCl_2 + H_2O = 2HCl + C_{10}H_7N(CH_3)_2COOH$ Dimethyl- $\alpha$ -naphtylamin	163- 165		weisse Nadeln		1	B 21 3126	

Litteratur

B 13  
1517  
G 12  
412

B 21  
721

B 21  
3124

B 21  
3126

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Dimethyl- $\alpha$ -naphthindol	<chem>Cc1c[nH]c2ccccc12</chem>	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \text{ Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{NH}_2 = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{HBr} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}$ Bromävalinsäure $\alpha$ -Naphthylamin	156		farblose Prismen	sl.	1	Eisessig schw.	B 21 3365
Dimethyl- $\beta$ -naphthindol	<chem>Cc1c[nH]c2cccc12</chem>	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \text{ Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{NH}_2 = \text{HBr} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}$ $\beta$ -Bromävalinsäure $\beta$ -Naphthylamin	126		farblose Tafeln	ul.	1	Eisessig 1	B. 21 3363
Py. 2.4. Dimethyl- $\alpha$ -naphthochinolin	<chem>Cc1c[nH]c2ccccc12</chem>	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{N}$ $\alpha$ -Naphthylamin Aceton Aldehyd	43- 44		farblose Nadeln	ul.	1	Ligroin 1	J.pr Ch 35.312
Py. 2.4. Dimethyl- $\beta$ -naphthochinolin	<chem>Cc1c[nH]c2cccc12</chem>	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{N}$ $\beta$ -Naphthylamin Aceton Aldehyd	126- 127		farblose Nadeln	sl.		$\text{CHCl}_3$ 1	J.pr Ch 35.299
op-Dimethyl- $\gamma$ -oxychinolindin	<chem>Cc1c[nH]c2ccccc12</chem>	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 = \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OH})_2$ Dimethylphenylamidocroton-säureester	263- 264		weisse Nadeln	1	ul.	Benzol ul.	B 21 526
Dimethyloxy-pyrimidin	<chem>Cc1c[nH]c2ccccc12</chem>	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{NH} \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{NH}_2$ Acetamidin Acetessigester	192		farblose Nadeln	1	1	1	B. 22 1616
Dimethylphenylamidocroton-säureester	<chem>Cc1c[nH]c2ccccc12</chem>	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 = \text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{NH} \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ m Xylidin Acetessigester			farbloses Öel				B 21 526
p-Dimethylphenylen-diamin	<chem>Cc1c[nH]c2ccccc12</chem>	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO} \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + 2 \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ 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
						Wass- er	Alko- hol	Äther	
Dimethyl-phenylengrün	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{O}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{19}\text{N}_3$ Dimethyl-p-phenylendiamin Dimethylanilin			grüne Krystalle				B 13 208
Dimethyl-phenylosotriazon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \begin{array}{l} \text{C} = \text{N} \\   \\ \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{O} = \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + (\text{CH}_3 = \text{C} = \text{N})_2 \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Diacetylosotetrazon	35	255	farblose Nadeln	ul.	1	1	B 21 2759
Dimethyl-phenylpyrazol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{N} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \text{CH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2$ Acetylaceton Phenylhydrazin		273	flüssig	ul.	1	1	B 20 1103
Dimethylphosphin	$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\   \\ \text{P} \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \text{J} + \text{PH}_3 + \text{ZnO} = \text{ZnJ}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\   \\ \text{P} \end{array} \text{HJ}$ Methyl-Phosphonium-jodid		25	farblose Flüssig- keit				B 4 610
Dimethylphosphorsäure	$\text{CH}_3\text{O} \begin{array}{l} \text{O} \\   \\ \text{P} \end{array} \text{OH}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{POCl}_3 + \text{H}_2\text{O} = 3 \text{HCl} + (\text{CH}_3\text{O})_2 \cdot \text{PO} \cdot \text{OH}$ Holzgeist			farbloser Syrup				A 102 334
Dimethylpyron		$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\   \\ \text{CO} \\   \\ \text{CH} \end{array} \begin{array}{l} \text{O} \\   \\ \text{CO} \\   \\ \text{CH} \end{array} \cdot \text{CH}_3 = \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\   \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \end{array} \begin{array}{l} \text{O} \\   \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \end{array}$ Dehydracetsäure	132	248- 249	farblose Nadeln	1	1	1	B. 22 1570
		$\text{CO} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{O} \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \end{array} \text{CO}$ Diacetylaceton							A 257 273
Dimethylpyrrol	$\text{NH} \begin{array}{l} \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}$ Acetonylaceton		165	farbloses Öel				B 18 2254
2.5 Dimethylpyrrolcarbon-säureester		$\text{CH}_3\text{Cl} - \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_{11}\text{NO}_2$ Chloraceton Acetessigester		116	farblose Prismen	ul.	1	1	B 23 1474

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 13 208	β,γ-Dimethyl- pyrroldicarbonsäure	$\text{NH} \begin{matrix} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) = \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \text{C}(\text{CH}_3) = \text{C} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{NH} \begin{matrix} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) = \text{C} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{C}(\text{CH}_3) = \text{C} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Diacetylbernsteinsäureester	250- 251		farblose Nadeln	1			B 18 302	
B 21 2759	2,4-Dimethyl- pyrrol-3,5- dicarbonsäure	$\text{COOH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) \\ \diagdown \text{C}(\text{CH}_3) \end{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) \\ \diagdown \text{C}(\text{CH}_3) \end{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + 2\text{H}_2 = 3\text{H}_2\text{O} +$ Nitroso-Acetessigester Acetessigester $\text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) \\ \diagdown \text{C}(\text{CH}_3) \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$			farblose Flocken				A 236 317	
B 20 1103	o-Dimethyl- pyrrolphenol	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CH} \\ \diagdown \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{NO}$ Acetonylaceton o-Amidophenol	95		farblose Blätter	sl.	1	1	B 19 558	
B 4 610	Dimethyl- rosindol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \text{Cl} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{20}\text{N}_2 \cdot \text{HCl}$ Methylketol Benzoylchlorid	gegen 270		gelbrote Nadeln	sl.	1	sl.	B 20 815	
A 102 334	s-Dimethyl- sulfamid	$\text{SO}_2 \begin{matrix} \diagup \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 + \text{SO}_2\text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{SO}_2(\text{NH} \cdot \text{CH}_3)_2$ Methylamin	78		farblose rhomboische Prismen	1	1	Ligroin ul.	B. 3 418	
B. 22 1570	Dimethylsulf- aminchlorid	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \text{N} \cdot \text{SO}_2 \text{Cl} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{SO}_2 \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \text{N} \cdot \text{SO}_2 \text{Cl} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{matrix}$ Dimethylamin	182- 184		farbloses Öel	ul.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	A 222 121
A 257 273	Dimethylsulfat	$\text{SO}_2 \begin{matrix} \diagup \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_2$ Methylalkohol	188,5		farbloses Öel				J. pr Ch 19.244	
B 18 2254	Dimethylsulfid	$\text{SO} \begin{matrix} \diagup \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3\text{OH} + \text{Cl}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HCl} + \text{H}_2\text{S} + \text{SO} \begin{matrix} \diagup \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Methylalkohol	121,5		farblose Flüssig- keit				A 110 209	
B 23 1474	Dimethyl- sulfon	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \text{S} + 2 \text{O} = \text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{matrix}$ Methylsulfid $\text{SO}_2 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} = 2 \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{matrix}$ Sulfodiessigsäure	109	238	farblose Prismen				A 144 148 B 17 2819	
	Dimethyltolu- chinoxalin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Diacetyl Toluylendiamin	91	270- 271	farblose Krystalle	1	1	1	B 21 1414	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt v. Stoffgemisch	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
					Wa- ser	Alko- hol	Äther	
Dimethyl- trimethylen- disulfonsulfid	$\text{CH}_3 - \text{S} - \text{CH}_3$ $\text{SO}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{SO}_2$	$\text{CH}_2 - \text{S} - \text{CH}_2$ $\text{SO}_2 - \text{CH}_2 - \text{SO}_2$ Trimethylen- disulfonsulfid $+ 2 \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} = 2 \text{NaJ} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ $\text{CH}_2 - \text{S} - \text{CH}_2$ $+ \text{SO}_2 - \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{SO}_2$	319	farblose Nadeln	sl.	sl.	Eisessig schw.	B 25 249
Dimethyl- trimethylen- trisulfon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ $\text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2$	$\text{CH Na SO}_2 - \text{CH} \cdot \text{Na}$ $\text{SO}_2 - \text{CH}_2 - \text{SO}_2$ Dinatriumtrimethylen- trisulfon $+ 2 \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} = 2 \text{NaJ}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CH} - \text{SO}_2 - \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ $+ 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{SO}_2 - \text{CH}_2 - \text{SO}_2$		farblose Nadeln		sl.	Benzol sl.	B. 25 228
Dimethylweinsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 =$ Brenztraubensäure $\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$		Syrup				A 188 315
$\alpha$ -Dinaphтол	$\text{OH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH}$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH}$ $\alpha$ -Naphтол	300	farblose rhombische Tafeln	nl.	1	1 CHCl <sub>3</sub> sl.	Æ 6 183
$\beta$ -Dinaphтол	$\text{OH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH}$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH}$ $\beta$ -Dinaphтол	218	farblose Prismen	nl.	1	1 CHCl <sub>3</sub> sl.	Æ 6 187
$\alpha\alpha$ -Dinaphтыл	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaBr} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ $\alpha$ -Bromnaphталin $2 \text{C}_{10}\text{H}_8 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ Naphталin	154	farblose Tafeln		1	1 CS <sub>2</sub> l	A 144 77 A 144 77
$\beta\beta$ -Dinaphтыл	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_8 + \text{SnCl}_4 = \text{SnCl}_4 + 2 \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ Naphталin	187	farblose Tafeln	sl.	sl.	CS <sub>2</sub> l	B 19 1272
$\alpha\beta$ -Dinaphтыл	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	entsteht neben $\beta\beta$ -Dinaphтыл	76	farblose Tafeln		1	1 Ligroin l	J. 1877 392
Dinaphтыл- acetylen	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CCl}_3 + \text{H}_2 = 3 \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ Dinaphтылtrichloräthan	225	seiden- glänzende Nadeln		1	1	B 11 301
$\alpha\alpha$ -Dinaphтыл- äthan	$\alpha \text{C}_{10}\text{H}_7 - \text{CH}_2$ $\alpha \text{C}_{10}\text{H}_7 - \text{CH}_2$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 + \text{H}_2 = 2 \text{NH}_3 +$ $\alpha$ -Naphтоbenzylamin $\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2$ $\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2$	160	grüngelbe Tafeln	sl.		Benzol l	B 21 54
$\beta\beta$ -Dinaphтыл- 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 $\beta$ -Naphтоbenzylamin	253	silberweisse Tafeln	sl.	sl.	sl.	B 21 55



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
						Wass- er	Alko- hol	Äther		
B 25 249	Dinaphtyl- äther	$C_{10}H_7 \cdot O \cdot C_{10}H_7$	$2 C_{10}H_7 \cdot OH + (ZnCl_2) = H_2O + C_{10}H_7 \cdot O \cdot C_{10}H_7$ $\alpha$ Naphtol	110	farblose rhombische Tafeln	sl.	1		B 14 195	
B. 25 228	$\alpha$ -Dinaphtyl- amin	$C_{10}H_7 > NH$ $C_{10}H_7 > NH$	$C_{10}H_7 \cdot NH_2 \cdot HCl + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = NH_4Cl + (C_{10}H_7)_2NH$ $\alpha$ -Naphtylamin- chlorhydrat $\alpha$ -Naphtylamin	111	310- 315 (15 mm)	farblose quadratische Blättchen	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 19 68
A 188 315	$\beta$ -Dinaphtyl- amin	$C_{10}H_7 > NH$ $C_{10}H_7 > NH$	$2 C_{10}H_7OH + NH_3 = 2 H_2O + (C_{10}H_7)_2 \cdot NH$ $\beta$ -Naphtol $C_{10}H_7 \cdot NH_2 + C_{10}H_7OH + (CaCl_2) = H_2O + (C_{10}H_7)_2 \cdot NH$ $\beta$ Naphtylamin $\beta$ -Naphtol	170.5	silber- glänzende Blättchen	sl.		Benzol 1		B 13 1300
A 144 77	$\alpha$ $\beta$ -Dinaphtyl- amin	$C_{10}H_7 > NH$ $C_{10}H_7 > NH$	$C_{10}H_7NH_2 + C_{10}H_7 \cdot OH + (CaCl_2) = H_2O + (C_{10}H_7)_2 \cdot NH$ $\alpha$ Naphtylamin $\beta$ Naphtol	110- 111	farblose Prismen					B 16 17
B 6 183	Dinaphtyl- carbazon	$C_{10}H_5 > NH$ $C_{10}H_5 > NH$	$C_{10}H_5 \cdot NH_2 + HCl = NH_4Cl + \begin{matrix} C_{10}H_5 \\   \\ C_{10}H_5 \end{matrix} > NH$ $C_{10}H_5 \cdot NH_2$ Dinaphtylin	216	farblose Nadeln			Benzol 1		B 18 3259
B 6 187	$\beta$ -Dinaphtyl- carbazon	$C_{10}H_5 > NH$ $C_{10}H_5 > NH$	$S \begin{matrix} C_{10}H_5 \\   \\ C_{10}H_5 \end{matrix} > NH + Ca = CaS + \begin{matrix} C_{10}H_5 \\   \\ C_{10}H_5 \end{matrix} > NH$ $\beta$ Thiodinaphtylamin	169- 170	farblose Nadeln oder Prismen	sl.	1	Ligroin 1		B 19 2242
A 144 77	Di- $\alpha$ -naphtyl- diamidooiaz- thiol	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot C \begin{matrix} N-N \\    \\ S \end{matrix} C \cdot NH \cdot C_{10}H_7$	$2 C \begin{matrix} N-N \\    \\ S \end{matrix} + 2 H_2O_2 = S + 4 H_2O + C_{22}H_{34}N_2S$ $\alpha$ Naphtylthioharnstoff	104	weisse Nadeln	ul.	1	Aceton 1		B. 23 359
B 10 1272	Di- $\beta$ -naphtyl- diamidooiaz- thiol	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot C \begin{matrix} N-N \\    \\ S \end{matrix} C \cdot NH \cdot C_{10}H_7$	analog aus $\beta$ Naphtylthioharnstoff	110- 117	weisse Krystalle					B. 23 362
.1877 392	Dinaphtyl- dichinhydron	$C_{10}H_5(OH)_2$	$2 C_{10}H_5 \begin{matrix} O \\   \\ O \end{matrix} + (H_2SO_4) = C_{20}H_{16}(OH)_2 \begin{matrix} O \\   \\ O \end{matrix}$ $\beta$ -Naphtochinon		blau- schwarzes Pulver	ul.		Eisessig 1		A 194 205
B 21 54	Dinaphtylen- amin	$C_{10}H_5 > NH$ (?) $C_{10}H_5 > NH$	$C_{10}H_5OH + NH_3 = 2 H_2O + \begin{matrix} C_{10}H_5 \\   \\ C_{10}H_5 \end{matrix} > NH$ $C_{10}H_5OH$ $\beta$ -Dinaphtol	157	glas- glänzende rhombische Blättchen		1	Aceton 1		B 15 2173

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
β-Dinaphtylen- glykol	$C_{10}H_8 \cdot C(OH) \cdot C_{10}H_8 \cdot C(OH)$	$2 C_{10}H_7 \cdot OH + 2 CHCl_3 + 6 NaOH = 4 H_2O + 2 O + 6 NaCl + C_{20}H_{16}O_2$ β-Naphtol			farblose Krystalle	ul.	sl.	1 Benzol	A. ch. 28. 151
α-Dinaphtylen- oxyd	$C_{10}H_8 \cdot O$	$2 C_{10}H_7OH + (PbO) = H_2O + H_2 + \begin{matrix} C_{10}H_8 \\   \\ O \end{matrix}$ α-Naphtol	184		farblose Nadeln	ul.	sl.	1 Benzol	A. 209 134
β-Dinaphtylen- oxyd	$C_{10}H_8 \cdot O$	$2 C_{10}H_7OH + (PbO) = H_2O + H_2 + \begin{matrix} C_{10}H_8 \\   \\ O \end{matrix}$ β-Naphtol	158		farblose Blättchen	sl.	sl.	1 Benzol	A. 209 138
α-Dinaphtyl- harnstoff	$\begin{matrix} NH \cdot C_{10}H_7 \\   \\ C=O \\   \\ NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$	$\begin{matrix} NH_2 \\   \\ C=O \\   \\ NH_2 \end{matrix} + 2 C_{10}H_7 \cdot NH_2 \cdot HCl = \begin{matrix} NH \cdot C_{10}H_7 \\   \\ C=O \\   \\ NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix} + 2 NH_4 \cdot Cl$ Harnstoff α-Naphtylaminchlorhydrat	270		farblose Nadeln	sl.			B. 12 385
β-Dinaphtyl- harnstoff	$\begin{matrix} NH \cdot C_{10}H_7 \\   \\ C=O \\   \\ NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$	$\begin{matrix} N \cdot C_{10}H_7 \\   \\ C=O \\   \\ N \cdot C_{10}H_7 \end{matrix} + H_2O = \begin{matrix} NH \cdot C_{10}H_7 \\   \\ C=O \\   \\ NH \cdot C_{10}H_7 \end{matrix}$ β-Carbodinaphtyl- imid	293		farblose Nadeln	sl.	sl.	Benzol	B. 19 2406
Dinaphtylin	$C_{10}H_8 \cdot NH_2$	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot NH \cdot C_{10}H_7 = NH_2 \cdot C_{10}H_8 \cdot C_{10}H_8 \cdot NH_2$ α-Hydrazonaphtalin	273		farblose Blättchen				B. 18 3257
α-β-Dinaphtyl- keton	$C_{10}H_7 \cdot CO \cdot C_{10}H_7$	$C_{10}H_7 \cdot COOH + C_{10}H_8 + (P_2O_5) = H_2O + C_{10}H_7 \cdot CO \cdot C_{10}H_7$ α-Naphtoesäure Naphtalin $C_{10}H_7 \cdot COCl + C_{10}H_8 = HCl + (C_{10}H_7)_2 \cdot CO$ β-Naphtoylchlorid Naphtalin	135		farblose Nadeln	sl.	sl.	Benzol	B. 6 544 B. 6 1241
β-β-Dinaphtyl- keton	$C_{10}H_7 \cdot CO \cdot C_{10}H_7$	$C_{10}H_7 \cdot COOH + C_{10}H_8 + (P_2O_5) = H_2O + C_{10}H_7 \cdot CO \cdot C_{10}H_7$ β-Naphtoesäure Naphtalin	125.5		farblose Nadeln oder farblose Blätter	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub>	B. 6 545
α-Dinaphtyl- methan	$\begin{matrix} C_{10}H_7 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix} > CH_2$	$2 C_{10}H_8 + CH_2Cl_2 = 2 HCl + (C_{10}H_7)_2 \cdot CH_2$ Naphtalin Methylchlorid	164- 164.5		farblose Prismen	sl.	1	CHCl <sub>3</sub>	B. 7 1605
β-Dinaphtyl- methan	$\begin{matrix} C_{10}H_7 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix} > CH_2$	$C_{10}H_7 > CO + 2 H_2 = H_2O + \begin{matrix} C_{10}H_7 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix} > CH_2$ β-Dinaphtylketon	109		farblose Nadelchen	1		Benzol	B. 13 1728
Dinaphtyl- naphtalin	$C_{10}H_8 \cdot \begin{matrix} C_{10}H_7 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix}$	$7 C_{10}H_8 + \begin{matrix} CH_2Br \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix} = 2 H_2 + 2 HBr + 2 C_{10}H_7 \cdot CH_2 + \begin{matrix} C_{10}H_7 \\   \\ C_{10}H_7 \end{matrix}$ Naphtalin CH <sub>2</sub> Br Aethylenbromid	300	450	grünliche hexagonale Blättchen	ul.	sl.		B. 21 355R

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
A. ch. 28. 151	$\beta$ -Dinaphthyl-m-phenylen-diamin	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot C_{10}H_7$ 1. $C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot C_{10}H_7$ 3.	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 C_{10}H_7 \cdot OH = 2 H_2O + C_6H_5 (NH \cdot C_{10}H_7)_2$ m-Phenyldiamin $\beta$ -Naphthol	126		violette Nadeln	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 14 2655
A 209 134	$\beta$ -Dinaphthyl-p-phenylen-diamin	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot C_{10}H_7$ 1. $C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot C_{10}H_7$ 4.	$2 C_{10}H_7 \cdot OH + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = 2 H_2O + C_6H_4 (NH \cdot C_{10}H_7)_2$ $\beta$ -Naphthol p-Phenyldiamin	235		farblose Blättchen	ul.	ul.	Anilin 1	B 22 1080
A 209 188	$\beta$ -Dinaphthyl-piperazin	$C_{10}H_7 \cdot N \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot N \cdot C_{10}H_7$	$2 C_{10}H_7 \cdot NH_2 + 2 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Br} \\   \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix} = 4 HBr + C_{10}H_7 \cdot N \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot N \cdot C_{10}H_7$ $\beta$ -Naphthylamin CH <sub>2</sub> Br Aethylenbromid	228		farblose Krystalle			CHCl <sub>3</sub> sl.	B 23 1984
B 12 385	$\alpha$ -Dinaphthyl-sulfid	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{S} \\ \text{S} \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot S \begin{matrix} \text{Pb} \\ \text{S} \end{matrix} + 2 C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{Br} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = PbBr_2 + C_{10}H_7 \cdot NH_2 \begin{matrix} \text{S} \\ \text{S} \end{matrix} + C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{S} \\ \text{S} \end{matrix}$ $\beta$ -Naphthylsulfhydratblei $\alpha$ -Bromnaphthalin	60- 61		farblose Blättchen			sl.	B 23 2369
B 19 2406	$\omega$ -Dinaphthyl-sulfon	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{SO}_2 \\ \text{SO}_2 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{S} \\ \text{SO}_2 \end{matrix} + 2 O = C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{SO}_2 \\ \text{SO}_2 \end{matrix}$ $\omega$ -Dinaphthylsulfid	187		weisse Nadeln	ul.	sl.		B 23 2368
B 18 2257	$\alpha$ -Dinaphthyl-sulfon	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{SO}_2 \\ \text{SO}_2 \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7 + H_2SO_4 = 2 H_2O + (C_{10}H_7)_2 \cdot SO_2$ Naphthalin	123		farblose Prismen	sl.	sl.	Eisessig 1	B 9 682
B 6 544	$\beta$ -Dinaphthyl-sulfon	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{SO}_2 \\ \text{SO}_2 \end{matrix}$	entsteht eben dem $\alpha$ -Derivat	177		seidenartige Nadeln	sl.	sl.	Eisessig 1	B 9 682
B 6 1241	$\alpha$ -Dinaphthyl-thioharnstoff	$CS \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot C_{10}H_7$	$2 \cdot C_{10}H_7 \cdot NH_2 + CS_2 = H_2S + CS \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot C_{10}H_7$ $\alpha$ -Naphthylamin	197- 198		farblose Nadeln			sl.	B 64 371
B 6 545	$\beta$ -Dinaphthyl-thioharnstoff	$CS \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot C_{10}H_7$	$2 C_{10}H_7 \cdot NH_2 + CS_2 = H_2S + CS (NH \cdot C_{10}H_7)_2$ $\beta$ -Naphthylamin	193		farblose Blättchen	sl.	sl.	sl.	A 14 62
B 7 1605	Dinaphthyl-trichloräthan	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \cdot CCl_3$	$CCl_3 \cdot COH + 2 C_{10}H_7 + (H_2SO_4) = H_2O + C_{22}H_{16}Cl_3$ Chloral Naphthalin	156		farblose Krystalle	ul.	ul.	Benzol 1	B 11 298
B 18 1728	$\alpha$ -Dinitroanilin	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ 1. $C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ 2. $C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} + NH_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ $\alpha$ -Dinitrophenol	176		hellgelbe Prismen			1	B 21 1541
B 21 355R	m-Dinitro-benzidin	$NH_2 \cdot C_6H_3 \cdot NO_2$ $ $ $NH_2 \cdot C_6H_3 \cdot NO_2$	$C_6H_4 \cdot NH_2 + 2 HNO_3 = 2 H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ $C_6H_4 \cdot NH_2 + 2 HNO_3 = 2 H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ Benzidin	214		gelbe Blätter				B 23 795

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
<b>o-Dinitrobenzol</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow NO_2 \text{ 2.} \end{matrix}$	$C_6H_6 + 2 HNO_3 = 2 H_2O + C_6H_4(NO_2)_2$ Benzol			gelbe Nadeln	sl.	1		B 7 1372	
<b>m-Dinitrobenzol</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow NO_2 \text{ 3.} \end{matrix}$	entsteht neben o- & p-Dinitrobenzol	90	297	gelbe rhombische Tafeln				A 176 43	
<b>p-Dinitrobenzol</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow NO_2 \text{ 4.} \end{matrix}$	entsteht neben m- & o-Dinitrobenzol			gelbe monokline Nadeln		sl.		B 7 870	
<b>o-Dinitro- dikresol</b>	$C_6H_2 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \\ \swarrow NO_2 \\ \searrow OH \\ \searrow OH \\ \searrow NO_2 \\ \swarrow CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_2 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \\ \swarrow COOH \\ \searrow OH \\ \searrow OH \\ \searrow COOH \\ \swarrow CH_3 \end{matrix} + 2 HNO_3 = 2 H_2O + 2 CO_2 + C_6H_2 \begin{matrix} \swarrow CH_3 \\ \swarrow NO_2 \\ \searrow OH \\ \searrow OH \\ \searrow NO_2 \\ \swarrow CH_3 \end{matrix}$ o-Dikresoldicarbonsäure	270		rotgelbe Krystalle		ul.	ul.	B 21 497	
<b>α-Dinitro- naphthol</b>	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \swarrow NO_2 \\ \searrow OH \end{matrix}$	$C_{10}H_7OH + 2 HNO_3 = 2 H_2O + C_{10}H_5 \begin{matrix} \swarrow (NO_2)_2 \\ \searrow OH \end{matrix}$ α-Naphthol	138		citronen- gelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.	Z 1868 80	
<b>Dinitro-β- naphthol</b>	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \swarrow NO_2 \\ \searrow OH \end{matrix}$	$C_{10}H_7OH + 2 HNO_3 = 2 H_2O + C_{10}H_5 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \swarrow NO_2 \\ \searrow OH \end{matrix}$ β-Naphthol	195		hellgelbe Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 3 846
<b>o-Dinitro- phenol</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow C.OH \\ \swarrow CH \\ \searrow CH \\ \searrow C.NO_2 \\ \searrow C.NO_2 \\ \swarrow CH \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow C.OH \\ \swarrow CH \\ \searrow CH \\ \searrow C.NO_2 \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow OH \text{ 1} \\ \swarrow NO_2 \text{ 2} \\ \searrow NO_2 \text{ 3} \end{matrix}$ m-Nitrophenol	144		gelbe Nadeln				B 11 2104	
<b>mp-Dinitro- phenol</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow C.OH \\ \swarrow CH \\ \searrow CH \\ \searrow C.NO_2 \\ \searrow C.NO_2 \\ \swarrow CH \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow C.OH \\ \swarrow CH \\ \searrow CH \\ \searrow C.NO_2 \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} \swarrow OH \text{ 1} \\ \swarrow NO_2 \text{ 3} \\ \searrow NO_2 \text{ 4} \end{matrix}$ m-Nitrophenol	134		farblose Nadeln				B 11 2104	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 7 1372 A 176 43	m-Dinitrophenol		$\begin{matrix} \text{COOH} & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{---} & \text{---} \\ \text{OH} & 2 \\ \text{NO}_2 & 3 \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \begin{matrix} \text{OH} & 2 \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{---} & \text{---} \\ \text{NO}_2 & 3 \\ \text{NO}_2 & 1 \end{matrix}$ <p>m-Nitrosalicylsäure</p> $\begin{matrix} \text{OH} & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_4\text{---} & \text{---} \\ \text{NO}_2 & 2 \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{OH} & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{---} & \text{---} \\ \text{NO}_2 & 2 \\ \text{NO}_2 & 6 \end{matrix}$ <p>o-Nitrophenol</p>	63-64		gelbe Nadeln	1	sl.	1	Benzol 1	B 12 1346
B 7 870	o-p Dinitrophenol		$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{HNO}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{OH} & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{---} & \text{---} \\ \text{NO}_2 & 2. \\ \text{NO}_2 & 4. \end{matrix}$	113- 114		gelbliche Tafeln	sl.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 43 213
B 21 497	p-Dinitrophenol		$\begin{matrix} \text{C.OH} \\ \text{CH} \text{---} \text{C} \text{---} \text{CH} \\ \text{NO}_2 \cdot \text{C} \text{---} \text{C} \text{---} \text{C} \text{---} \text{CH} \\ \text{CH} \text{---} \text{C} \text{---} \text{CH} \\ \text{NO}_2 \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \begin{matrix} \text{OH} & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{---} & \text{---} \\ \text{NO}_2 & 3. \\ \text{NO}_2 & 6. \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$	104		hellgelbe Nadeln	sl.	sl.	1		B 8 21
Z 1868 80	Dinitrophenylmalonsäureester		$\begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH Na} \text{---} \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{---} \\ \text{NO}_2 \end{matrix} = \text{NaBr} + \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{---} \\ \text{NO}_2 \\ \text{CH} \text{---} \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ <p>Natriummalonsäureester      Dinitrobenzyl</p>	51		gelbliche Prismen	1	1			B 21 2473
B 11 2104	Dinitrophenyl- $\alpha$ -naphthylamin		$\begin{matrix} \text{Br} \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{---} \\ \text{(NO}_2)_2 \end{matrix} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{.NH}_2 = \begin{matrix} \text{(NO}_2)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{---} \\ \text{NH-C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix} \cdot \text{HBr}$ <p>Bromdinitrobenzol <math>\alpha</math>-Naphthylamin</p>	190,5		orangefote Nadeln	ul.	sl.	1		B 21 2301
B 11 2104	Dinitrophenyl- $\beta$ -naphthylamin		$\begin{matrix} \text{Er} \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{---} \\ \text{NO}_2 \end{matrix} + 2 \text{C}_{10}\text{H}_7\text{.NH}_2 = \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{---} \\ \text{NH-C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{Er} \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{---} \\ \text{NO}_2 \end{matrix} \cdot \text{HBr}$ <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 v	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
p-Dinitrosobenzol					hellgelbe Flocken	ul.	ul.	ul.	B 20 614
2,6-Dinitro-naphthalin					hellgelbes Pulver	ul.	ul.	ul.	B 21 434
Dinitroso- toluidin					gelbes Krystall- pulver				B 21 734
p-Dinitroso- toluol			208		gelbe Prismen		1		B 21 1543
Diönantsäure					farblose Flüssig- keit				Soc. 43 74
Diönanthyl- aldehyd	$C_{15}H_{27}.CHO$	$2 C_{15}H_{27}.CHO = H_2O + C_{15}H_{25}.CHO$ Ocuanthol		300- 310	farbloses Öl	ul.	1	1	B 15 2804
Dioxäthyl- anilin	$C_6H_5.N \begin{matrix} \diagup CH_2.C_2H_4.OH \\ \diagdown CH_2.C_2H_4.OH \end{matrix}$	$C_6H_5.N \begin{matrix} \diagup CH_2.C_2H_4.OH \\ \diagdown H \end{matrix} + Cl.C_2H_4.C_2H_4.OH$ Oxäthylanilin Aethylen- chlorhydrin = $C_6H_5.N \begin{matrix} \diagup CH_2.C_2H_4.OH \\ \diagdown CH_2.C_2H_4.OH \end{matrix} + HCl$		über 360	farbloses Öl			sl.	B 22 2093
Dioxäthyl- methylamin	$CH_3.N \begin{matrix} \diagup CH_2.C_2H_4.OH \\ \diagdown CH_2.C_2H_4.OH \end{matrix}$	$CH_3.N \begin{matrix} \diagup CH_2.C_2H_4.OH \\ \diagdown H \end{matrix} + Cl.C_2H_4.C_2H_4.OH$ Oxäthylmethylamin Aethylen- chlorhydrin = $CH_3.N \begin{matrix} \diagup CH_2.C_2H_4.OH \\ \diagdown CH_2.C_2H_4.OH \end{matrix} + HCl$		250- 255	farbloses Öl		1		B 22 2089

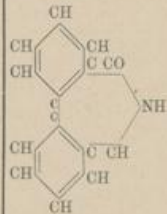
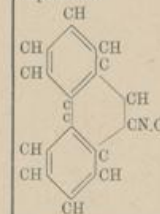
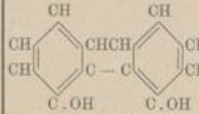


Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
$\alpha$ - $\beta$ -Dioxy- buttersäure	<chem>CH3.CH(OH).CH(OH).COOH</chem>	<chem>CH3.CH.Br.CH.Br.CO2H + 2 H2O = 2 HBr + CH3.CH(OH).CH(OH).CO2H</chem> $\alpha$ - $\beta$ -Dibrombuttersäure <chem>CH3.CH.CH.CO2H + H2O = CH3.CH(OH).CH(OH).CO2H</chem> Methylglycidsäure	74-75		farblose Prismen	1	1	nl.	Ligroin nl. J.pr Ch 25.390 A 234 208
Dioxyacron- säure	<chem>CH3.CH2.CH(OH).C(OH)(CH3).COOH</chem>	<chem>C6H5.CH(OH).CHO + H2O + 2 O = C6H5.CH(OH).COOH</chem> Methyläthylakrolein	190.5 152.5		farblose Prismen	1			M 4 65
Dioxychnon		<chem>C6H4(OH)2 + 2 H2O = 2 NH3 + C6H4(OH)2</chem> Diamidoresorcin			dunkel- gelbe Nadeln	ul.	1		B. 21 2874
Dioxychinon- phenazin		<chem>C6H4(NH2)2 + C6H4(OH)2 = 2 H2O + C6H4(OH)2</chem> o-Phenylendiamin Rhodizonsäure			rotbranne Nadeln	ul.	ul.	nl.	B 21 1227
Dioxychinon- mp-tolazin	<chem>CH3.C6H4.N=C(OH).CO</chem>	<chem>C6H4(OH)2 + C6H4(NH2)2 = 2 H2O + C6H4(NH2)2</chem> Rhodizonsäure mp-Toluylendiamin			gelbbranne Nadeln	sl.	1		B 20 323
Dioxychin- oxalin	<chem>C6H4(N=C(OH)1).N=C(OH)2</chem>	<chem>C6H4(NH.C=NH)2 + 2 HCl + 2 H2O = 2 NH4Cl + C6H4(N=C(OH)1).N=C(OH)2</chem> o-Phenylendiamincyanid			farblose Nadeln	sl.			B 18 674
Dioxycitrazin- amid	<chem>(OH)C6H3(CO)2N</chem>	<chem>C6H5NH.C(OH)=N.C6H5 + 2 H2O = 2 C6H5NH2 + (OH)C6H3(CO)2N</chem> Citrazinamidid			gelbbranne Krystalle	sl.		Eisensig 1	B 21 1149





Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
γ-Dioxyvaleriansäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} + \text{O} = \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} \cdot \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ Allylessigsäure			flüssig				A 268 83
γ-Dibromvaleriansäure		$\text{CH}_2 \text{Br} \cdot \text{CH} \text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HBr} + \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} \cdot \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$							A 208 108
Dioxyweinsäure	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{OH})_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}(\text{OH})_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}(\text{OH})(\text{NO}_2) \cdot \text{COOH} + 2 \text{NaOH} = 2 \text{NaNO}_2 + \text{C}(\text{OH})_2 \cdot \text{COOH}$ Nitroweinsäure	98		Krystall- masse	1	1		
Diphenacyl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{KOH} = \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Phenacylbenzoylessigester			weisse Nadeln	sl.	sl.	Benzol	B. 21 5056
Diphenacylacetessigester	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CO} \\   \\ \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \\   \\ \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C} \text{Na}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} = 2 \text{NaBr} + \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2)_2 \end{array} > \text{C} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Phenacylbromid	82- 83		farblose Säulen	ul.	l.	1	B. 22 3226
Diphenacylessigsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2 + 2 \text{KOH} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5$ Diphenacylacetessigester	132- 133		farblose Nadeln				B. 22 3229
Diphenacylmalonsäure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$2 \text{CH} \text{Na} \begin{array}{l} \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} = 2 \text{NaBr} + \text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O}_2(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ Natriummalonsäure-ester Bromacetophenon	134		farblose Prismen	sl.	1	1	Benzol unl. B. 19 3147 B. 19 3144

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wak- ser	Alko- hol	Äther		
Diphenacyl-p- toluidin	$C_6H_5 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot C_6H_5)_2 \end{array}$	$C_6H_5 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot C_6H_5 = 2 \text{HBr} + C_6H_5 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot C_6H_5)_2 \end{array}$ p-Toluidin Bromacetophenon	255		weisse Nadeln		sl.		B. 22 168	
Diphenamid	$C_6H_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ $C_6H_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$C_6H_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} + \text{NH}_3 = \begin{array}{c} C_6H_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ C_6H_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	215		farblose Krystalle				B 21 2356	
Diphenamin- säure	$C_6H_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ $C_6H_5 \cdot \text{COOH}$	$C_6H_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} + \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} C_6H_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ C_6H_5 \cdot \text{COOH} \end{array}$ Diphenimid	187- 188		farblose Nadeln		sl.		B 21 2356	
Diphenimid		 $(+ \text{HCl}) = \begin{array}{c} C_6H_5 \cdot \text{CO} \\   \\ C_6H_5 \cdot \text{CO} \end{array} \text{NH}$ Phenanthrenchinonmonoxim	215		farblose Nadeln	ul.	sl.		B 21 2356	
$\alpha$ -Diphenol		$2 C_6H_5OH + O = H_2O + C_{12}H_{10}(OH)_2$ Phenol	123		farblose Nadeln	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	A 156 93
$\beta$ -Diphenol	$OH \cdot C_6H_4 - C_6H_4 \cdot OH$	entsteht neben $\alpha$ -Diphenol	190		farblose Blättchen	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 11 1336
$\gamma$ -Diphenol	$OH \cdot C_6H_4 - C_6H_4 \cdot OH$	$\text{NH}_2 \cdot C_6H_4 - C_6H_4 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{HNO}_2 = 2 \text{N}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{OHC}_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot \text{OH}$ Benzidin	269- 270		glänzende Blätter	sl.	1	1		Z 1866 461
$\delta$ -Diphenol	$OH \cdot C_6H_4 - C_6H_4 \cdot OH$	$\text{NH}_2 \cdot C_6H_4 - C_6H_4 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{N}_2 + \text{OH} \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot \text{OH}$ 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				Litter- atur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Diphenoläthan	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + (\text{SnCl}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH})_2$ Acetaldehyd Phenol	122		farblose Blättchen				Litroin ul.	B 11 283
Diphenopropionsäure	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + (\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Brenztraubensäure Phenol			amorphe Masse	ul.		ul.	Aceton l	B 16 2971
Diphenylsäure	$\begin{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH} & \text{C} \cdot \text{COOH} \\   &   \\ \text{CH} & \text{CH} \\   &   \\ \text{C}_6\text{H}_4 & \text{C}_6\text{H}_4 \\   &   \\ \text{CH} & \text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{CH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + 4 \text{O} = \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ Phenanthren	228- 229		farblose monokline Säulen	sl.	l	l		A 166 367
Diphenyl	$\begin{matrix} \text{CH} & \text{CH} & & \text{CH} & \text{CH} \\   &   & &   &   \\ \text{C}_6\text{H}_4 & \text{C} & - & \text{C} & \text{C}_6\text{H}_4 \\   &   & &   &   \\ \text{CH} & \text{CH} & & \text{CH} & \text{CH} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ 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 121 363 Z 1866 707	
Diphenylacetaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$ Hydrobenzoin		315	farblose Flüssigkeit	ul.	l	l	$\text{CHCl}_3$ l	A 198 182
Diphenylacetonitril	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{Pb}(\text{CNS})_2 = 2 \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{S} + \text{PbS} + 2 (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CN}$ Diphenyllessigsäure	72- 73		farblose Nadeln		l	l		B 23 2845
Diphenylacetoxim	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NOH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NOH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Benzophenon Hydroxylamin	139.5 -140		seiden- glänzende Nadeln	sl.		l	$\text{CHCl}_3$ sl.	B 15 2782
Diphenyläthan	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \text{Br} \cdot \text{CH}_2 + \text{C}_6\text{H}_6 = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$ Phenylbromäthyl $\text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + 2 \text{C}_6\text{H}_6 (+ \text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} (\text{C}_6\text{H}_5)_2$ 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	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix}   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H} \cdot \text{COONH}_4 = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ Desoxybenzoin Ammoniumformiat	309- 310		farbloses Öl	sl.	l	l		B. 32 1410

Litteratur

B 11  
283  
B 16  
2071

A 166  
367

A 121  
363

I 1866  
707  
A 198  
182

B 23  
2845

B 15  
2782

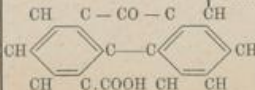
B 7  
140

B 7  
1190  
B136  
66

B. 32  
1410

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Diphenyl- äthylen	$\text{C}_6\text{H}_5 > \text{C} = \text{CH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 > \text{C} = \text{CH}_2$ Diphenylchloräthan	40	277	farblose prismatische Nadeln				B 7 1409
Diphenyl-p- amido- benzenyl- amidin	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{N} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 = \text{CBr}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 + (\text{AlCl}_3) = 2 \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 > \text{C} = \text{CH}_2$ Dibromäthylen $\text{CCl}_4 + 3 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 4 \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}_3$ Anilin	198		farblose Tafeln	ul.	sl.		B 12 2245 Z 1858 351
Diphenylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 > \text{NH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = \text{NH}_4\text{Cl} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH}$ 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	54	310	farblose Blättchen				Z 1866 438 B 17 2639
Diphenylamin- blau	$\text{Cl} \cdot \text{C} \cdot (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$	$6 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{ZnCl}_2 = \begin{matrix} \text{COO} \\   \\ \text{COO} \end{matrix} \text{Zn} +$ Diphenylamin			braunrotes Pulver	ul.	sl.	ul.	Nitro- benzol 1
Diphenyl- azophenylen	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{O}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O}$ Diphenylamin Anilin	176- 180		braungelbe Nadeln		sl.	1	$\text{CHCl}_3$ 1
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 132 166
Diphenyl- benzenyl- amidin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Anilin Benzamidid	144		farblose Nadeln	sl.	1	1	Z 1866 165
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
Diphenyl- biuret	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{NH} \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CONC}_6\text{H}_5 = \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{NH} \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Phenylharnstoff Phenylcyanat	208- 210		farblose Krystalle				B 21 504



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	Aceton	
		$2 C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2COOH = 2 H_2O + C_6H_5N \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot CO \\ \text{CO} \cdot CH_2 \end{matrix} N \cdot C_6H_5$ Phenylglycin $2 C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 ClCH_2 \cdot COOH = 2 H_2O + 2 HCl +$ Anilin      Chloroessigsäure $C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \text{CO} \cdot CH_2 \\ \text{CH}_2 \cdot CO \end{matrix} N \cdot C_6H_5$								B 21 1665
p-Diphenylen- dicarbin- säureäthyl- ester	$COOC_2H_5 \cdot NH \cdot C_6H_5$ $COOC_2H_5 \cdot NH \cdot C_6H_5$	$NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2 + 2 Cl \cdot COOC_2H_5 = 2 HCl + C_2H_5 \cdot O \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$ Benzidin      Chlorameisenester	226- 230		farblose Krystalle					Soc 49 256
Diphenylen- dicarbinimid	$CO = N \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot N = CO$	$NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2 + 2 COCl_2 = 4 HCl + CO = N \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot N = CO$ Benzidin	122		farblose Nadeln		1			Soc 49 225
Diphenylen- hydrazin	$NH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5$ $NH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot NH_2$ $+ 2 HNO_3 + 4 H_2 = 4 H_2O + C_{12}H_{10}N_4$ Benzidin	165- 167		farblose Blättchen	sl.	sl.	sl.	Aceton 1	A 239 208
Diphenylen- sulfid	$C_6H_5 - S$ $C_6H_5 - S$	$2 C_6H_6 + 4 SCl_2 = 4 HCl + S_2 +$ Benzol $C_6H_5 \cdot S$ $C_6H_5 \cdot S$	154- 155	360	farblose Prismen	nl.	sl.	1	CS <sub>2</sub> 1	A ch I. 530
Diphenylen- glykolsäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} C \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} OH \\ COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO$ $+ KOH =$ $C_6H_5 \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} C \begin{matrix} OH \\ COOK \end{matrix}$ Phenanthrenchinon	162		farblose Blättchen	sl.	1	1		B 10 125
Diphenylen- keton	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CO$ $C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CO$	$C_6H_5 - COOH = CO_2 + H_2O +$ $C_6H_5 \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} CO$ Diphensäure $C_6H_5 \cdot CO$ $+ O = CO_2 +$ $C_6H_5 \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} CO$ Phenanthrenchinon	83.5 -84		gelbe Tafeln	ul.	1	1		A 166 373
m-Diphenylen- ketoncarbon- säure		$C_6H_5 \cdot COOH + (H_2SO_4) = H_2O +$ $C_6H_5 \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} CO$ Diphensäure	217		farblose Nadeln	ul.	1			B 13 1303

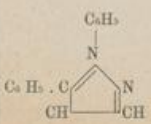
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Diphenylketoncarbon- säureamid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} > \text{NH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array} \end{array}$ Diphenimid	325		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 7 398
Diphenyl- 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  $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH}(\text{OH}) + \text{C}_6\text{H}_6 + (\text{P}_2\text{O}_5) = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \end{array}$ Fluorenealkohol Benzol	145.5		farblose Nadeln	sl.	sl.		Benzol 1	B 7 1208
Diphenyl- sulfid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{S} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{S} = \text{H}_2 + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{S} \end{array} \end{array}$ Phenylsulfid	97	332- 333	farblose Nadeln	1	1		Benzol 1	A 156 332
p-Diphenyl- α-tetra- methylpyrrol	$\begin{array}{c} \text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3) > \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \end{array} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 4 \text{H}_2\text{O}$ Benzidin Acetylaceton + $\text{C}_{24}\text{H}_{24}\text{N}_2$			farblose Tafeln	sl.	sl.		$\text{CHCl}_3$ 1	B 19 3158
1. 3. Diphenyl- lentetrasulfid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{S} - \text{S} \\   \quad   \\ \text{S} - \text{S} < \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 < \begin{array}{c} \text{SH} \\   \\ \text{SH} \end{array} (1) + \text{NH}_2\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{S} - \text{S} \\   \quad   \\ \text{S} - \text{S} < \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{H}_2$ Thioresorcin	101		gelbliches Pulver					
Diphenylsig- säure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2\text{O} \end{array}$ Benzilsäure	148		farblose Nadeln	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	A 155 84
α-Diphenyl- furfuran	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} < \text{CH} \cdot \text{CH} > \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \quad   \\ \text{O} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + (\text{HCl}) = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} < \text{CH} \cdot \text{CH} > \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \quad   \\ \text{CH} - \text{CH} \end{array}$ Diphenacyl	91	343- 345	farblose Nadeln	ul.	1	1		B 21 3057
Diphenyl- glyoxalin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{N} > \text{CH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H} \cdot \text{COH} + 2 \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{N}_2$ Benzil	227		farblose monokline Krystalle					Soe 51 558



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Äther	Alkohol	Äther	
α-Diphenylglyoxim	$C_6H_5 \cdot C = N \cdot OH$ $C_6H_5 \cdot C = N \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \nearrow NOH \\ \searrow CO \end{matrix} \cdot C_6H_5 + NH_2 \cdot OH = H_2O +$ Benziloxim Hydroxylamin $C_6H_5 \cdot C = N \cdot OH$	237		farbloses Krystall- pulver	ul.	sl.	ul.		B 16 1616
β-Diphenylglyoxim	$C_6H_5 \cdot C = NOH$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + 2 NH_2 \cdot OH + (HCl) = 2 H_2O + C_{14}H_{12}N_2O_2$ Benzil Hydroxylamin	206- 207		farblose Nadeln		sl.			B 16 2176
Diphenylguanidin	$OH \cdot N = C \cdot C_6H_5$ $\begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_6H_5 \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot NH_2 + CNCl = \begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_6H_5 \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + HCl$ Anilin Chlorcyan $\begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_6H_5 \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ $CS + NH_3 = H_2S + \begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_6H_5 \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Thiocarbamid	147		farblose Nadeln	sl.	l.			A 67 129 B 2 460
Diphenylharnstoff sym.	$\begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_6H_5 \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N \cdot CO + C_6H_5 \cdot NH_2 = \begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_6H_5 \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Carbanil Anilin $COCl_2 + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 = 2 HCl + \begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_6H_5 \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Anilin $\begin{matrix} \nearrow O \cdot C_6H_5 \\ \searrow O \cdot C_6H_5 \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 = 2 C_6H_5 \cdot OH + \begin{matrix} \nearrow NH \cdot C_6H_5 \\ \searrow NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylcarbonat Anilin	235	260	farblose Prismen	sl.	l.	l.		A 74 15 J pr Ch 27.499 B 18 516
Diphenylharnstoff unsym.	$\begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$	$(C_6H_5)_2 \cdot NH + COCl_2 + 3 NH_3 = 2 NH_4Cl + \begin{matrix} \nearrow NH_2 \\ \searrow N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$ Diphenylamin	189		farblose Nadeln					B 8 1665
Diphenylhydrazin	$\begin{matrix} C_6H_5 \\ C_6H_5 \end{matrix} > N - NH_2$	$\begin{matrix} C_6H_5 \\ C_6H_5 \end{matrix} > N \cdot NO + 2 H_2 = H_2O + (C_6H_5)_2 \cdot N - NH_2$ Nitrosodiphenylamin			gelbliches Öl	sl.	l.	l.		A 190 174
Diphenylin	$C_6H_4 \cdot NH_2 \cdot 2$ $C_6H_4 \cdot NH_2 \cdot 4'$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot C_6H_5 + H_2 = C_6H_4 \cdot NH_2$ Azobenzol	45	363	farblose Nadeln	sl.	l.	l.		A 207 330
Diphenylindol	$C_6H_3 \begin{matrix} \nearrow CH \\ \searrow N(C_6H_5) \end{matrix} > C \cdot C_6H_5$	$\begin{matrix} C_6H_5 \\ C_6H_5 \end{matrix} > N - N = C \begin{matrix} \nearrow CH_3 \\ \searrow C_6H_5 \end{matrix} + (Zn \cdot Cl_2) = NH_3 + C_{20}H_{15}N$ Acetophenondiphenylhydrazin			gelbes Öl	ul.	l.	l.	Benzol 1	A 239 228

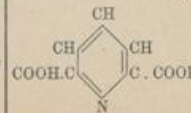
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Diphenylindol	$C_6H_5 \left\langle \begin{array}{c} C(C_6H_5) \\ NH \\ C \end{array} \right\rangle C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = NH_3 + C_{10}H_9N + H_2O$ Desoxybenzoin Phenylhydrazin	122- 123		farblose Krystalle	ul.	1	1	Ligroin sl. A 236 136
Diphenylizin- succinyl- bernsteinsäure- diäthyl- ester	$C_6H_5 \cdot N \left\langle \begin{array}{c} CH_2 \\ CH \cdot COO C_2H_5 \\ C-N \cdot C_6H_5 \\ CH_2 \\ NH \end{array} \right\rangle C_6H_5$	$CH_2 \cdot CO \cdot CH \cdot COO C_2H_5 + 2 C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = 2 H_2O + C_6H_5 \cdot COO \cdot CH \cdot CO \cdot CH_2$ Phenylhydrazin + $C_{12}H_{15}NO_4$ Succinylbernsteinsäurediäthylester	205- 206		gelbes Krystall- pulver				B 17 2055
Diphenyl- methan	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot Cl + C_6H_5 = HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzylchlorid $2 C_6H_5 + CH_2 \cdot Cl_2 = 2 HCl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzol Methylchlorid $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH + C_6H_5 = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Benzylalkohol	26-27 261- 262		farblose prismatische Nadeln		1	1	$CHCl_3$ 1 A 159 374 B 14 1526 B 6 963
o-Diphenyl- methandi- carbonsäure	$CH_2 \left\langle \begin{array}{c} C_6H_5 \cdot COOH \\ C_6H_5 \cdot COOH \end{array} \right\rangle$	$OH \cdot CH \left\langle \begin{array}{c} C_6H_5 \cdot COOH \\ C_6H_5 \cdot COOH \end{array} \right\rangle + H_2 = H_2O + CH_2(C_6H_5 \cdot COOH)_2$ o-Benzhydroxycarbonsäure	254.5		farblose Krystalle	sl.	1	1	$CHCl_3$ sl. A 242 253
Diphenyl- methyl- äthylendi- sulfid	$C_6H_5 \left\langle \begin{array}{c} S \cdot CH_2 \\ C \\ S \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO + \begin{array}{c} CH_2 \cdot SH \\   \\ CH_2 \cdot SH \end{array} = H_2O + C_6H_5 \left\langle \begin{array}{c} S \cdot CH_2 \\ C \\ S \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle C_6H_5$ Benzophenon Aethylenmercaptan	106		farblose Tafeln		1		B 21 1471
Diphenyl- methyltriazol	$C_6H_5 \cdot N \left\langle \begin{array}{c} N \\ C=N \\   \\ C=N \\   \\ C=N \\   \\ C_6H_5 \end{array} \right\rangle C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot N \cdot NH_2 + 2 CH_3 \cdot COOH = 4 H_2O + C_{12}H_{15}N_3$ Cyanphenylhydrazin	222- 223		farblose Prismen	ul.	1	ul.	B 21 3064
Diphenyl- naphtochin- oxalin	$C_{10}H_7 \left\langle \begin{array}{c} N=C \cdot C_6H_5 \\ NH_2 \\   \\ N=C \cdot C_6H_5 \end{array} \right\rangle$	$C_{10}H_7 \left\langle \begin{array}{c} NH_2 \\ CO \cdot C_6H_5 \\   \\ CO \cdot C_6H_5 \end{array} \right\rangle + Benzil = 2 H_2O + C_{10}H_7 \left\langle \begin{array}{c} N=C \cdot C_6H_5 \\   \\ N=C \cdot C_6H_5 \end{array} \right\rangle$ o-Naphtylen- diamin Benzil	147		hellbraune Blättchen		1	1	B 18 2426
Diphenyl- $\alpha$ - naphtylamin	$C_{10}H_7 \cdot N(C_6H_5)_2$	$C_{10}H_7 \cdot Br + \begin{array}{c} C_6H_5 \\   \\ C_6H_5 \end{array} NK = KBr + C_{10}H_7 \cdot N(C_6H_5)_2$ Brom- $\alpha$ -naphthalin Diphenylamin	142		farblose Nadeln	ul.	ul.	1	B 23 2541

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 236 136	Diphenyl-naphthylmethan	$\text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_7$	$\text{C}_6\text{H}_5 > \text{CH}(\text{OH}) + \text{C}_{10}\text{H}_8 + (\text{P}_2\text{O}_5) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{10}$ Benzhydrol Naphtalin	190 resp. 149		farblose Krystalle	sl.	1	Benzol 1	B 13 358	
B 17 2055	Diphenyl-oxalithylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH})$	$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{C} \cdot \text{NOH} + 3 \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 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	139		farblose Prismen	ul.	1	sl.	J. pr Ch 25. 282	
B 14 1526	Diphenyl-oxazol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{HBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{11}\text{NO}$ Bromacetophenon Benzamid	102.5- 103.5	338- 340	farblose Blätter	1	1	Benzol 1	B 17 2580	
B 6 963	Diphenyloxid	$\text{C}_6\text{H}_5 > \text{O}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + (\text{Al Cl}_3) = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{O}$ Phenol	28	252- 253	farblose Säulen	ul.	1		B 14 189	
A 242 253	Diphenyl-oxypyridin	$\text{OH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} - \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{HSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = \text{N}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{O}$ Diazobenzolsulfat			farblose Prismen	ul.	sl.	sl.	Pyridin 1	A 159 191 B 23 2919
B 21 1471	Diphenyloxy-pyrimidin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} - \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 \text{Cl} \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{OH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} - \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{HCl} + \text{NH}_2 \cdot \text{COO C}_6\text{H}_5$ Benzamidin Chlorkohlensäureester			farblose Nadeln	sl.	ul.	Eisessig 1	B. 22 1626	
B 21 3064	Diphenyl-phenylen-diamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{NH C}_6\text{H}_5)_2$ Resorcin Anilin	95		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	Ligroin sl.	B 16 2795
B 18 2426	Diphenyl-phenylen-diamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Hydrochinon Anilin	145		silber- glänzende Blättchen	sl.	1	Ligroin sl.	B 16 2805	
B 23 2541			$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{NO} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Nitrosodiphenylamin							B 21 2615	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Diphenylphenylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}$	$2 \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{COCl}_2 + (\text{AlCl}_3) = 2 \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \end{array}$ Diphenyl Phosgen	220		farblose Körner	ul.	sl.	Benzol l.	B 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.	l.	$\text{CHCl}_3$ 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 Öel	ul.	l.	Benzol l.	B 15 801
Diphenylphosphinsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{PO} \cdot \text{OH}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{PO} \cdot \text{OH}$	$2 (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HCl} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PH} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PO} \cdot \text{OH}$ 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- silber chlorid $2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{PCl}_2 = \text{PCl}_2 + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{PCl}$ Phosphenchlorid	320		dicke Flüssig- keit			Benzol l.	B 10 627
Diphenylphthalaminsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COOH} \end{array}$ 1. 2.	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \end{array} = \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{COOH} \end{array}$ Diphenylamin Phthalsäureanhydrid	147- 148		farblose Prismen	ul.	l.	sl.	A 227 190
α-Diphenylpiperidin	$\text{NH} \cdot \begin{array}{c} \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CH}_2 \end{array} \cdot \text{CH}_2$	$\text{N} \cdot \begin{array}{c} \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) - \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) = \text{CH} \end{array} + 3 \text{H}_2 = \text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{N}$ Diphenylpyridin			farbloses Öel				B 20 2765
Diphenylpiperazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{BrCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br} = 4 \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Anilin Aethylenbromid	163.5		farblose Krystalle		ul.	$\text{CHCl}_3$ l.	B. 22 1778
Diphenylpropylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 + 3 \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ α-Phenylzimmtsäurenitril	315- 317		farblose Flüssig- keit	l.	l.		B 23 2861
Diphenylpyrazol		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COH} + \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \begin{array}{c} \text{N} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \quad \text{CH} \end{array}$ Benzoylacetaldehyd	55- 56	335	farblose Krystalle				B 21 1138

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alko- hol	Äther		
B 1 47 687	1.5-Diphenyl- pyrazolin		$C_6H_5 = CH = CH \cdot COH + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O +$ Zimtaldehyd Phenylhydrazin	137- 138		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	schwer Ligroin	B 21 1212
1866 651 B 15 801	Diphenyl- pyrazolon		$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot OH + C_5H_5N_2O$ Benzoylessigester Phenylhydrazin	137		farblose Krystalle	sl.	1	al.	Ligroin sl.	B 20 2546
B 11 885	$\alpha$ -Diphenyl- pyrrol		$CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 + NH_3 = 2H_2O + C_{10}H_{13}N$ $CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$ Diphenacyl	143.5		farblose Blätter	ul.	1	1	Eisessig 1	B 21 3061
B 10 627	$\alpha\alpha$ -Diphenyl- pyrrol- $\beta$ - carbonsäure		$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot COOC_2H_5 + NH_3 = 2H_2O + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup COOC_2H_5 \\ \diagdown NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$ Phenacylbenzoylessigester	261		orangerote Nadeln	sl.	sl.			B 21 1491
B 10 628 A 297 190	$\alpha\alpha$ -Diphenyl- pyrrol- $\beta$ - carbon- säurester		$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 + NH_3 = 2H_2O + (C_6H_5)_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \cdot COOC_2H_5 \\ \diagdown H \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$ Phenacylbenzoylessigester	159		weisse Nadeln	ul.	1	1		B 21 3060
B 20 2765	Diphenyl- pyrrolcroto- lacton		$CH \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown C \cdot COCH_3 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown C \cdot COCH_3 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 = H_2O + C_{20}H_{13}NO_2$ $\alpha$ -Acetylpyrrol Benzil	184		gelbe Blättchen				Benzol sl.	B 23 1355
B 23 2861	2.5-Diphenyl- selenazol		$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br + C_6H_5 \cdot CSe \cdot NH_2 = H_2O + HBr + C_{10}H_{11}NSe$ $\omega$ -Bromacetophenon Selenbenzamid	99		farblose Blättchen	ul.	1	1	Benzol 1	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	$C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot S \cdot C_6H_5 + O_2 = C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot C_6H_5$ 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				Litteratur
						Wasser	Alkoh.	Äther		
Diphenyl- sulfonaceton	$\text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SO}_2\text{Cl} + \text{Hg} (\text{C}_6\text{H}_5)_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{HgCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzolsulfochlorid								B 18 248
	$\begin{array}{c} \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CHCl}_3$ <span style="float:right"><math>\text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5</math></span> $\text{CO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SOONa} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NaCl} + \text{O}_2 + 2 \text{HCl} + \text{CO}$ Benzolsulfinsäures Natrium	149		farblose reetaugliche Tafeln	ul.	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1	B 22 1967
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		l	l	Ligroin sl.	B 20 195
Diphenyl- tetrazin	$\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_4$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{CHCl}_3 + 6 \text{KOH} = 6 \text{KCl} + 6 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_4$ Phenylhydrazin			farblose Nadeln					Soc. 55 244
Diphenylthio- carbaid	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{SHNH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{H}_2\text{S} + \text{CS} (\text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Phenylsulfocarbaminsäures Phenylhydrazin	150		farblose Prismen			sl.		A 212 214
	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{CS} (\text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{NH}_2 \cdot \text{CS} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 +$ Diphenylthiocarbaid			farblose blau- schwarze Krystalle	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1		A 212 216
Diphenylthio- hydantoin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{N} (\text{C}_6\text{H}_5) \end{array}$	$\text{CS} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{SO}$ Thiocarbamid Chloressigsäure	176		farblose Blättchen	ul.	l	sl.		B 12 595
<i>aa</i> -Diphenyl- thiophen	$\begin{array}{c} \text{S} \\ / \quad \backslash \\ \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{CH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ / \quad \backslash \\ \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{CH} \end{array} + \text{P}_2\text{S}_5 = \text{P}_2\text{O}_5 + 5 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \begin{array}{c} \text{S} \\ / \quad \backslash \\ \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{CH} \end{array}$	152- 153		weisse Blätter		l	l		B 21 3058
	<i>aa</i> -Diphenylfurfuran									
Diphenyl- toluchin- oxalin	$\begin{array}{c} \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \text{ 1} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{NH}_2 \text{ 3} \\   \\ \text{NH}_2 \text{ 4} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \begin{array}{c} \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Benzil <span style="margin-left: 2em">o-Toluyldiamin</span>	111		farblose Blättchen	ul.	l	l	$\text{CHCl}_3$ 1	A 237 339
	<i>p</i> -Diphenyl- tolylmethan	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} (\text{OH}) + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + (\text{P}_2\text{O}_5) = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ Benzhydraul Toluol	71		farblose Prismen			l	Ligroin sl.

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wass.	Alkoh.	Äther		
B 18 248 B 22 1967	<i>o,o</i> -Diphenyl- trimethylen- cyanid	$C_6H_5 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CH \cdot C_6H_5$   CN            CN	$2 C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CN + CH_2I_2 + 2 NaOH = 2 NaI + 2 H_2O + C_6H_5 \cdot CH \cdot CN$ Benzyleyanid    Methylenjodid	70- 71		farblose Krystalle	1			B 22 3290	
B 20 195	Diphenyl- urazin	$C_6H_5 \cdot N \cdot NH \cdot CO$   $C_6H_5 \cdot N \cdot CO \cdot NH$	$2 C_6H_5 \cdot NH \cdot CONH_2 = 2 NH_3 + C_{14}H_{12}N_4O_2$ Phenylsemicarbazid	264		farblose Krystall- körner	sl.	sl.	sl.	CH Cl <sub>3</sub> sl.	B 21 1225
B 20 195	Diphospho- benzol	$C_6H_5 \cdot P = P \cdot OH$	$C_6H_5PCl_2 + C_2H_5OH + P_2H_4 = HCl + C_2H_5Cl + PH_3 + C_6H_5P = P \cdot OH$ Phosphorylchlorid			gelbes Pulver	ul.	ul.	sl.	CS <sub>2</sub> 1	B 8 499
oc. 55 244	Diphtalimido- diphenyl	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} N \cdot C_6H_4$ $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} N \cdot C_6H_4$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O + \begin{matrix} C_6H_4 \cdot NH_2 \\   \\ C_6H_4 \cdot NH_2 \end{matrix} = 2 H_2O + C_{20}H_{16}N_2O_4$ Phtalsäureanhydrid    Benzidin			gelbe Nadeln	ul.	ul.	ul.	Nitro- benzol 1	B 21 2262
A 212 214 A 212 216	Diphtalyl	$C_6H_4 \begin{matrix} C \\ // \\ CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_4$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} Cl + 4 Ag = 4 AgCl + C_{16}H_8O_4$ Phtalylchlorid  $2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O + 2 H_2 = 2 H_2O + C_{16}H_8O_4$ Phtalsäureanhydrid  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O + C_6H_4 \begin{matrix} CH_2 \\ // \\ CO \end{matrix} O = H_2O + C_{16}H_8O_4$ Phtalsäureanhydrid    Phtalid	334- 335		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.	CH Cl <sub>3</sub> sl.	A 164 230  B 17 2179  A 233 241
B 21 3053	Diphtalyl- diäthylen- phenyltriamin	$C_6H_5N \begin{matrix} CH_2 \cdot CH_2N \\ // \\ CO \end{matrix} C_6H_5$ $C_6H_5N \begin{matrix} CH_2 \cdot CH_2N \\ // \\ CO \end{matrix} C_6H_5$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} N \cdot CH_2 \cdot CH_2Br + C_6H_5 \cdot NH_2 = 2 HBr +$ Bromäthylphtalimid $C_6H_5 \cdot N(CH_2 \cdot CH_2 \cdot N \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_5)_2$	210- 211		schwefel- gelbe Nadeln	ul.	ul.		Eisessig 1	B 22 2225
A 237 339 B 7 1209	Dipikollensäure		$2 CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} N + 3 O_2 = 2 H_2O + C_8H_6N(COOH)_2$ <i>o,o</i> Dimethylpyridin	226		farblose Nadeln	sl.	sl.			A 231 36

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Di- $\alpha$ -pikolyli- methan		$2 \text{ Picolin} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} = 2 \text{ CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{Methylal} \cdot \text{CH}_2 \cdot (\text{CH}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N})_2$		319- 323	hellgelbes Öl	ul.	1	1	B 21 3100	
Dipipekolini- methan	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_9\text{N} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_9\text{N} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_9\text{N} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_9\text{N} \end{matrix} + 6 \text{ H}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{N}_2$	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	$\text{CH} = \text{C} \cdot \text{CH}_2\text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH}$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 4 \text{ KOH} = 4 \text{ KBr} + 4 \text{ H}_2\text{O} + \text{Diallyltetrabromid}$	-6	86- 87	farblose Flüssigkeit				B 6 956	
Dipropylacet- essigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHNaCOOC}_2\text{H}_5 + 2 \text{ C}_2\text{H}_5\text{J} = \text{HJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$		235- 236	farblose Flüssig- keit				Am 3 386	
p-Dipropyl- benzol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2 + 2 \text{ CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 4 \text{ Na} = 4 \text{ NaBr} + \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$		218- 220	farblose Flüssigkeit				A 216 223	
Dipropyl- carbinol	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{CO} + \text{H}_2 = \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{CH} \cdot \text{OH}$		164- 165	farblose Flüssig- keit				J 1869 513	
$\beta$ -Dipropylen	$\text{CH}_2 = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C} = \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}(\text{OH}) \\ \text{CH}_2 \end{matrix} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C} = \text{CH}_2 \end{matrix}$		69.5	farblose Flüssig- keit				Bl 4 301	
Dipropyllessig- säure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{C}_2\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$		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	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 > C < \begin{matrix} COOC_2H_5 \\ COOC_2H_5 \end{matrix}$	$CH_2 < \begin{matrix} COOC_2H_5 \\ COOC_2H_5 \end{matrix} + H_2O + 2 Zn + 2 CH_3 \cdot CH_2CH_2J = ZnJ_2 + ZnO$ Propyljodid Malonsäureester $+ (CH_3 CH_2 CH_2)_2 \cdot O \cdot (COO C_2 H_5)_2 + CH_4$	158		farblose Körner			CHCl <sub>3</sub> 1	M 9 318	
B 19 2590 B 21 2929	Dipropylaloxal-säure	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 > C < \begin{matrix} OH \\ COOH \end{matrix}$	$COOC_2H_5 + 2 C_6H_7J + 3 Zn + H_2O = ZnJ_2 + 2 ZnO + COOC_2H_5$ Propyljodid Diäthylaloxal $C_6H_7 > C < \begin{matrix} COOH \\ OH \end{matrix} + C_6H_5$	80-81		farblose Nadeln	sl.	1	1	J 13 237	
pr. Ch 6.126	2,2-Dipyridyl		$2 \text{ C}_5\text{H}_4\text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} + O = 2 \text{ CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_4\text{N} - \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$ Picolinsäure	70		farblose Blättchen	sl.	1	1	B 31 1077	
B 6 956 Am 3 326	m-Dipyridyl		$2 \text{ C}_5\text{H}_4\text{N} \cdot \text{SO}_3\text{H} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2 + \text{C}_5\text{H}_4\text{N} - \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$ Pyridinsulfonsäure	68	286-288	farblose Prismen	1	1	sl.	G 15 276	
A 216 223 1869 513	γ-Dipyridyl		$2 \text{ C}_5\text{H}_4\text{N} = \text{H}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2$ Pyridin	114	293	farblose Tafeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 154 174
Bl 4 301	Dipyridyl-carbonsäure		$\text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_4 = \text{CO}_2 + \text{C}_{11}\text{H}_7\text{N}_2\text{O}_3$ Dipyridyldicarbonsäure	181,5-184		farblose Nadeln	sl.	sl.		M 3 558	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Ather		
m-Dipyridyl- dicarbon- säure		$3 \text{ C}_5\text{H}_3\text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{N} = \text{CH} \\ \text{---} \text{CH} = \text{CH} \\ \diagdown \text{CH} = \text{CH} \end{array} + 8 \text{KMnO}_4 = 4 \text{K}_2\text{O} + 8 \text{MnO}_2 + 3 \text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_4$	213		farblose Körner	sl.	sl.	ul.	CHCl <sub>3</sub> unl.	M 4 583
Dipyridyl- dicarbon- säure		$3 \text{ C}_5\text{H}_3\text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{N} = \text{CH} \\ \text{---} \text{CH} = \text{CH} \\ \diagdown \text{CH} = \text{CH} \end{array} + 8 \text{KMnO}_4 = 4 \text{K}_2\text{O} + 8 \text{MnO}_2 + 3 \text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_4$	214- 215		farblose trikline Tafeln	sl.	1	sl.	Benzol schw.	M 3 587
Dipyrrylketon		$2 \text{ C}_4\text{H}_5\text{N} \begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} = \text{CO} - \text{C} \\ \backslash \quad \backslash \\ \text{NH} \quad \text{NH} \end{array} + \text{CO Cl}_2 = 2 \text{KCl} + \text{C}_8\text{H}_8\text{N}_2\text{O}$	160		farblose trimetrische Nadeln	ul.	1	1	Ligroin unl.	B 18 419
Dipyruvin- triureid	$\text{C}_8\text{H}_{12}\text{N}_6\text{O}_8$	$2 \text{ CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{HCl} = \text{CO}(\text{NH}_2)_2\text{HCl} + \text{C}_8\text{H}_{12}\text{N}_6\text{O}_8 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{Pyruvil} \end{array}$			farblose Nadeln	sl.				A ch 11.373
Diresorein	$(\text{OH})_2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	$2 \text{ C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + (\text{OH})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot (\text{OH})_2$	310		farblose Nadeln	1			Eisessig unl.	A ch 11.373 B 12 503
Disalicyl- aldehyd	$\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{O}_8$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{---} \text{CHO} \end{array} \cdot 2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{O}_8$	130		farblose Nadeln	ul.	1	sl.		A 145 299
Disalicylamid	$\text{C}_8\text{H}_8 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{---} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{---} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{NH}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{---} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{HCl} = \text{NH}_2\text{Cl} + \text{C}_8\text{H}_8 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{---} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{NH}$	197- 199		gelbliche Nadeln	ul.	1	sl.		J pr Ch 22.289
Disdiazobenzoläthyl- amin	$\text{C}_8\text{H}_8 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{NCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_8\text{H}_8 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	70- 71		gelbe Prismen			1		B 22 939

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
	Disdiazobenzolmethylamin	$\text{CH}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Diazobenzolchlorid Methylamin	112-113	hellgelbe Nadeln	sl.	1		B 22 934
M 4 583	Dis-p-diazotoluolmethylamin	$\text{CH}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} = \text{N} \text{Cl} \end{matrix} + \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ p-Diazotoluolchlorid Methylamin	147	gelbe Prismen	sl.	sl.		B 22 936
M 3 587	1.3.5-Disphenylazophenol	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ 	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{C} \end{matrix} \text{OH} + \text{O}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{11}\text{N}_2\text{O}$ Disphenylhydrazophenol	176-177	rote Nadeln	1	1		B 22 2193
B 18 419	1.3.5-Disphenylhydrazophenol	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ 	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{C} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{11}\text{N}_2\text{O}$ Phloroglucin Phenylhydrazin	143-144	farblose Nadeln	1	1		B 22 2191
A ch 1.373	Disuccinimidohydroxamsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$ 	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{CONH}_2 + 2 \text{NH}_2\text{OH} = \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} + 3 \text{NH}_3$ 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	Disulfodiacarbothionsäureäthylester Ditartrisyäure	$\text{S} \begin{matrix} \text{CS} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CS} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}_{11}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{O} \begin{matrix} \text{CS} \\   \\ \text{KS} \end{matrix} + 2 \text{Cl} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 = 2 \text{KCl} + \text{C}_7\text{H}_5\text{O} \cdot \text{COOK} + 2 \text{S} \begin{matrix} \text{CS} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CS} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Kaliumxanthogenat Chlorameisensäureester $2 \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}_{11}$ Weinsäure	55	goldgelbe Nadeln	ul.	1	1	J pr Ch 15.45
J pr Ch 22.289 B 22 939	Ditetramethylenketon		$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \cdot \text{COO} + \text{Ca} = \text{Ca CO}_2 + \text{C}_8\text{H}_{14}\text{O}$ Tetramethylen-carbonsaurer Kalk	204-205	farblose Flüssigkeit				Soc 51 236

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass.	Alko- hol	Äther	
Dithiammellid		$2 \text{NH} \begin{array}{c} \text{C} \\ \text{NH} \\ \text{CS} \end{array} + 2 \text{Er} = 2 \text{HEr} +$ Thiamellin			farblose Krystalle				B 23 1676
Dithienyl		$2 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{S} \end{array} = \text{H}_2 + \text{C}_4 \text{H}_6 \text{S} \cdot \text{C}_4 \text{H}_6 \text{S}$ Thiophen	83	266	atlas- glänzende Blättchen	nl.			B 17 759
β-Dithienyl- keton		$\text{C}_4 \text{H}_6 \text{S} \cdot (\text{COO})_2 \text{Ca} = \text{Ca CO}_3 + \text{C}_4 \text{H}_6 \text{S} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_4 \text{H}_6 \text{S}$ β-thiophencarbon-saurer Kalk	87- 88	326	farblose Nadeln oder Tafeln	1			B 18 3013
Dithienyl- methan		$2 \begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\ \text{CH} - \text{CH} \\ \text{S} \end{array} + \text{CH}_3 (\text{O} \cdot \text{CH}_3)_2 = 2 \text{CH}_3 \text{OH} + \text{C}_4 \text{H}_6 \text{S} - \text{CH}_2 - \text{C}_4 \text{H}_6 \text{S}$ Methylal Thiophen		267	farblose Flüssig- keit				B 17 1345
Dithienyltri- chloräthan	$(\text{C}_4 \text{H}_6 \text{S})_2 \text{CH} \cdot \text{C Cl}_3$	$2 \text{C}_4 \text{H}_6 \text{S} + \text{C Cl}_3 \cdot \text{COH} = \text{H}_2 \text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_4 \text{H}_6 \text{S} \\ \text{C}_4 \text{H}_6 \text{S} \end{array} \text{CH} \cdot \text{C Cl}_3$ Thiophen Chloral	76		farblose Tafeln	sl.	1	CS <sub>2</sub> 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	182- 185		gelbes Öl	ul.			Z 1869 324
Dithioäthyl- dimethylmethan	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{S} \cdot \text{C}_2 \text{H}_5 \\ \text{S} \cdot \text{C}_2 \text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{C}_2 \text{H}_5 \text{SH} + (\text{HCl}) = \text{H}_2 \text{O} + (\text{CH}_3)_2 \text{C} (\text{S} \cdot \text{C}_2 \text{H}_5)_2$ Aceton Mercaptan	190- 191		farblose Flüssig- keit				B 18 857
Dithioäthyl- 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

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dithioallophan- säureäthyl- ester	$\text{CS} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{ CNSK} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{ HCl} = 2 \text{ KCl} + \text{CS} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	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 Öl	ul.	l.	l.	Z 1868 456
Dithiobenz- pinnakon	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{C}(\text{SH}) \cdot \text{C}(\text{SH}) \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{C}(\text{SH}) \cdot \text{C}(\text{SH}) \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{ KSH} = 2 \text{ KCl} + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{S}_2$ Benzhydrochlorid	151		farblose Nadeln		sl.	CS <sub>2</sub> l.	B 11 925  B 11 925
Dithiobern- steinsäures Kallium	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{SK}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{SK}$	$2 (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CO} + 3 \text{ H}_2\text{S} = \text{S} + 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{S}_2$ Benzophenon $\text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{ KSH} = 2 \text{ C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_2 \cdot \text{COSK}$ Bernsteinsäure- diphenylester			farblose Nadeln	l.	l.	l.	B 2 250
Dithiocarb- aminsäure	$\text{CS} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{SH} \end{array}$	$\text{CS}_2 + 2 \text{ NH}_3 = \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{CS} \\ \text{S} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$			farblose Nadeln	l.	l.	l.	A 168 232
Dithiocarb- aminsäures Dibenzyliden- ammonium	$\text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{S} \\ \text{S} \cdot \text{N} \end{array} \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{ C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + 2 \text{ NH}_3 + \text{CS}_2 = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{S}_2$ Benzaldehyd			farblose Prismen				A 71 13
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
Dithiodi- methylamin	$\text{S} - \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	$2 \text{ C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + 2 \text{ SCl}_2 = 2 \text{ HCl} + \text{S} - \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ Dimethylamin	118		gelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.	CS <sub>2</sub> l. B 19 1571
Dithio-β-di- naphthylamin	$\text{S} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{NH} \end{array}$	$2 \text{ C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{ SCl}_2 = 2 \text{ HCl} + \text{NH}_3 + \text{S} - \text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{NH} \end{array}$ β-Naphthylamin	236		rotgelbe Säulen		sl.	sl.	B 21 2808
Dithiodiphenyl- amin	$\text{S} - \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{NH} \end{array}$	$3 \text{ C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{S}_2\text{Cl}_2 = 2 (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH} \cdot \text{HCl} + \text{S} - \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{NH} \end{array}$ Diphenylamin	59- 60		gelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.	B 21 2063

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wes- ser	Alko- hol	Äther		
Dithiodiprussamsäure	$(\text{NH}_2)_2(\text{CN})_2\text{NH}(\text{CN})_2(\text{HS})_2$	$6 \text{ CNS} \cdot \text{NH}_3 = 4 \text{ H}_2 \text{ S} + 3 \text{ NH}_3 + \text{C}_6 \text{ H}_7 \text{ N}_9 \text{ S}_2$ Rhodanammonium			gelbliches Pulver	sl.	ul.		A 179 148	
Dithioglycerin	$\text{CH}_2 \cdot \text{SH}$ $\text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{SH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$ $\text{CH}_2 \text{SH}$ $\text{CH} \cdot \text{OH} + 2 \text{ KHS} = 2 \text{ KCl} + \text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$ $\text{CH}_2 \text{SH}$ Dichlorhydrin			farbloses Öl	sl.	l	ul.	A 124 221	
Dithioglykolsäure	$\text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ $\text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$2 \text{ KS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOK} + 2 \text{ J} = 2 \text{ KJ} + \text{S} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOK}$ Thioglykolsaures Kalium	100		farblose Prismen	l	l	l	Benzol schw.	B 14 410
Dithioisatyd	$\text{C}_{10} \text{ H}_{12} \text{ N}_2 \text{ O}_2 \text{ S}_2$	$\text{C}_{10} \text{ H}_{12} \text{ N}_2 \text{ O}_4 + 2 \text{ H}_2 \text{ S} = 2 \text{ H}_2 \text{ O} + \text{C}_{10} \text{ H}_{12} \text{ N}_2 \text{ O}_2 \text{ S}_2$ Isatyd			gelbgraues Pulver	ul.	l	l		J pr Ch 24, 16
Dithiolkohlensäurediäthylester	$\begin{matrix} \text{S} \cdot \text{C}_2 \text{H}_5 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{S} \cdot \text{C}_2 \text{H}_5 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C}_6 \text{H}_5 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{O} \cdot \text{C}_6 \text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{ C}_2 \text{H}_5 \text{ SNa} = 2 \text{ C}_6 \text{H}_5 \text{ ONa} + \begin{matrix} \text{S} \cdot \text{C}_2 \text{H}_5 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{S} \cdot \text{C}_2 \text{H}_5 \end{matrix}$ Diphenylcarbonat Natriummercaptid	196- 197		farblose Flüssigkeit	ul.				J pr Ch 32, 244
Dithiomelannurensäure	$\text{NH}_2(\text{CN})_2 \cdot (\text{HS})_2$	$2 \text{ C}_6 \text{H}_5 \text{ N}_3 \text{ S}_2 + 2 \text{ H}_2 \text{ O} = 2 \text{ H}_2 \text{ S} + 2 \text{ CNSH} + \text{CO}_2 + \text{C}_6 \text{H}_4 \text{ N}_4 \text{ S}_2$ Pseudoschwefelcyan			farblose Nadeln	sl.	ul.	ul.		A 59 339
Dithiomethylbenzyliden	$\begin{matrix} \text{C}_6 \text{H}_5 \\ \text{H} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$2 \text{ CH}_3 \cdot \text{SH} + \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{COH} + (\text{HCl}) = \begin{matrix} \text{C}_6 \text{H}_5 \\ \text{H} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} + \text{H}_2 \text{O}$ Methylmercaptan			farblose Flüssigkeit					B 21 487
Dithio-m-oxybenzoesäure	$\text{S} \cdot \text{C}_6 \text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ $\text{S} \cdot \text{C}_6 \text{H}_4 \cdot \text{COOH}$	$3 \text{ C}_6 \text{H}_4 \begin{matrix} \text{N}=\text{NCl} \\ \text{COOH} \end{matrix} + 2 \text{ H}_2 \text{ S} = \text{S} \cdot \text{C}_6 \text{H}_4 \cdot \text{COOH} + 3 \text{ HCl} + 6 \text{ N} + \text{H}_2 \text{O}$ m-Diazobenzoesäure	242- 244		farblose Nadeln	sl.	sl.			J pr Ch 1, 102
β-Dithiophenylbuttersäureäthylester	$\begin{matrix} \text{C}_6 \text{H}_5 \text{S} \\ \text{C}_6 \text{H}_5 \text{S} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \text{COO C}_2 \text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{ C}_6 \text{H}_5 \text{ SH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2 \text{H}_5 + (\text{HCl}) = \text{H}_2 \text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6 \text{H}_5 \\ \text{C}_6 \text{H}_5 \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \text{COO C}_2 \text{H}_5 \end{matrix}$ Thiophenol Acetessigester	57- 58		farblose Blättchen	ul.	sl.	l	Ligroln schw.	B 19 1790
Dithiophenyl-dimethylmethan	$\begin{matrix} \text{C}_6 \text{H}_5 \text{S} \\ \text{C}_6 \text{H}_5 \text{S} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{ C}_6 \text{H}_5 \text{ SH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{HCl}) = \text{H}_2 \text{O} + (\text{C}_6 \text{H}_5 \text{S})_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$ Thiophenol Aceton	56		farblose Krystalle	ul.	l	l	Ligroln schw.	B 19 2804
Dithiotripussamsaures Ammoniak	$(\text{NH}_2)_2(\text{CN})_2 \text{NH}(\text{CN})_2$ $\text{NH}_4 \cdot \text{S}(\text{SH})(\text{CN})_2 \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	$9 \text{ CNS} \cdot \text{NH}_3 = 7 \text{ H}_2 \text{ S} + 3 \text{ NH}_3 + \text{C}_6 \text{ H}_7 \text{ N}_9 \text{ S}_2$ Rhodanammonium			farblose Nadeln	sl.	sl.			A 179 148
Dithymol	$\begin{matrix} \text{C}_6 \text{H}_5 \\ \text{OH} \end{matrix} \text{C}_6 \text{H}_2 \begin{matrix} \text{C}_6 \text{H}_5 \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{ C}_6 \text{H}_5 \text{OH} + \text{O} = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_{20} \text{H}_{16} \text{O}_2$ Thymol $\text{CH}_3$	165,5		farblose Tafeln	ul.	l	l	Benzol l	B 14 185

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Aether	
Dithymoldi- jodid		$2 \text{ C}_9\text{H}_{13}\text{OH} + 4 \text{ J}_2 + 6 \text{ KOH} = 6 \text{ KJ} + \text{C}_{36}\text{H}_{50}\text{O}_2\text{J}_2$ Thymol	165		blass- gelbes Pulver	ul.	sl.	1	B. 22 2317
Dithymoldi- jodid		$2 \text{ C}_9\text{H}_{13}\text{OH} + 4 \text{ J}_2 = 5 \text{ HJ} + \text{C}_{36}\text{H}_{50}\text{O}_2\text{J}_2$ Thymol	110		braunrotes Pulver	ul.	sl.	1	B. 22 2316
Dithymoldi- phenylmethan		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COH} + 2 \text{ C}_9\text{H}_{13}\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}(\text{C}_9\text{H}_{13})_2$ Benzaldehyd Thymol	145.5- 146.5		farblose Tafeln	1		Ligroin 1	B. 22 1947
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 1	B. 22 2302
o-Ditolyl	$2 \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4(\text{Br})_2 + 2 \text{ Na} = 2 \text{ NaBr} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Bromtoluol		272	farblose Flüssig- keit				A 139 178
Ditolyl	$3 \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{ HNO}_2 = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{N}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Tolidin		280- 281	farblose Flüssig- keit				B 17 468
p-Ditolyl	$4 \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4(\text{Br})_4 + 2 \text{ Na} = 2 \text{ NaBr} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Bromtoluol		121	farblose Nadeln				B 4 396
p-Ditolyllithan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + 2 \text{ C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$ Aldehyd Toluol		294- 295	farbloses Öl				B 7 1193 A 235 315
		$2 \text{ C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CHCl}_2 = 2 \text{ HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$ Toluol Aethylidenchlorid							

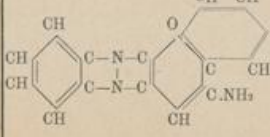
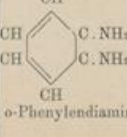
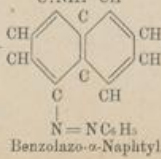
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
o-Ditolyllamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{NH} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2) = \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{NH} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Toluidin Anilin		312	farblose Flüssigkeit				B 25 248
m-Ditolyllamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{NH} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2) = \text{NH}_2 + (\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_m \cdot \text{NH} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ m-Toluidin Anilin		319- 320	hellgelbe Flüssigkeit	1	1		B 13 1091
p-Ditolyllamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{NH} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$1. \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} = \text{NH}_2 \text{Cl} + (\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_p \cdot \text{NH} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ p-Toluidin p-Toluidinchlorhydrat		79 330,5	farblose Nadeln				A 140 346
p-Ditolyldiuret	$\text{C} = \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{O} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C} = \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{O} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CON} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 = \text{C} = \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{O} \\ \text{NH} \end{matrix} + \text{CON} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ p-Tolylharnstoff p-Tolylicyanat		216- 224	weisse Nadeln	1			B. 21 506
o-Ditolyldiketopiperazin	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{---} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2$ o-Tolylglycin $2 \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{---} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ o-Toluidin Chloressigsäure		159- 160	farblose Tafeln	ul.	sl.	ul.	Ligroin ul. B. 22 1787
p-Ditolyldiketopiperazin	$\text{CH}_3 \text{---} \begin{matrix} \text{N} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{---} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	analog aus p-Toluidin und Chloressigsäure		159- 160					B. 21 1260
Di-p-tolyldisulfid	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{S} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{SO} \end{matrix} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 + \text{SOCl}_2 = 2 \text{HCl} + (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2 \cdot \text{SO}$ Toluol		92	weisse flache Krystalle	1	1	Ligroin schw.	B. 23 1845
p-Ditolyguanidin	$\text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + \text{CN} \cdot \text{CN} = \text{HCN} + \text{NH} = \text{C} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ p-Toluidin Cyan		168	farblose Nadeln				A. 77 218
Di-o-tolylharnstoff	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + \text{COCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CO} (\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$ o-Toluidin		256	farblose Nadeln	ul.	sl.	Nitrobenzol l	B. 6 444

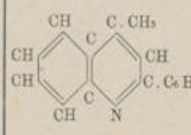
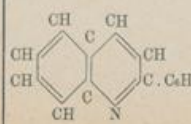


Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 25 248	Di-m-tolylharnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} 1. + \text{Cl} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = \text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CO}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$ m-Toluidin Chlorameisenester	217		farblose Nadeln	ul.	1		B 13 1090
B 13 1091	p-Ditolyharnstoff	$\text{C}=\text{O}$ $\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ $\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} 1. + \text{CO} \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}=\text{O}$ p-Toluidin	256		farblose Nadeln	ul.	sl.		B 9 710
A 140 346	Ditolylin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}$ $\text{NH}_2 \text{C} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} - \text{C} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{NH} \end{matrix} - \text{NH} - \text{C}_6\text{H}_4 + (\text{HCl}) = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ o-Hydrazotoluol			weisses Pulver				B 23 3253
B. 21 506										
	Ditolylmethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2$	$\text{H} \cdot \text{COH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2 \cdot \text{CH}_2$ Formaldehyd Toluol $2 \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3 + \text{CH}_2\text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH}_2$ Toluol Methylencchlorid	22- 23	285- 286	farblose Prismen		1		B 7 1181 B 41 323
B. 22 1787	o-Ditolypropionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Toluol Brenztraubensäure	151- 152		farblose monokline Würfel	sl.	1	Benzol 1	B 14 1596
B 21 1260	Di-o-tolylthioharnstoff	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CS}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} 1. = \text{H}_2\text{S} + \text{CS}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$ o-Toluidin	156	216- 218	farblose Nadeln		1	nl. Benzol 1	B 4 985
	Di-m-tolylthioharnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS}$	$\text{CS}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} 3. = \text{H}_2\text{S} + \text{CS}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$ m-Toluidin	122		farblose Nadeln	sl.	1	CS <sub>2</sub> 1	B 8 718
B 21 1260 B 23 1845	p-Ditolythioharnstoff	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} 4. + \text{CS}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{CS}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3)_2$ p-Toluidin	176		farblose trimetrische Nadeln	ul.	sl.		A 126 160
	Divinylglykol	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH})$ $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH})$	$2 \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{H}_2 = \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ Acrolein	197- 198		farblose Flüssigkeit	1	1	1	Thèse G. Maier 66
A 77 218	Dixyliton	$\text{C}_{12}\text{H}_{20}\text{O}_2$	$4 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{HCl}) = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{20}\text{O}_2$ Aceton		310- 320	dicker Syrup				B 15 589
B 6 444	Dixylilharnstoff	$\text{C}=\text{O}$ $\text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ $\text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CO} \text{Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}=\text{O}$ m-Xylilamin Phosgen	137		farblose Nadeln	nl.	1	1	B. 21 2708

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Dixylylthio- harnstoff	$C \begin{matrix} \diagup NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \cdot CH_3 \\ = S \\ \diagdown NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ - CH_2 \cdot NH_2 \end{matrix} + CS_2 = H_2S + C \begin{matrix} \diagup NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \cdot CH_3 \\ = S \\ \diagdown NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \cdot CH_3 \end{matrix}$ 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 Flüssig- keit				B. 15 1628
Dodekyl- alkohol	$CH_3 (CH_2)_{10} \cdot CH_2 \cdot OH$	$CH_3 (CH_2)_{10} \cdot CHO + H_2 = CH_3 (CH_2)_{10} \cdot CH_2OH$ Laurinaldehyd	24	143.5 (15 mm)	farblose Blätter				B. 16 1719
Dulcit	$CH_2(OH) \cdot C(OH)_2 \cdot CH_2$ $OH, CH_2, (CH_2OH)_2$	$CH_2(OH) \cdot [CH(OH)]_4 \cdot CHO + H_2 = C_6H_{12}O_6$ Galaktose	188.5		farblose monokline Säulen	1	sl.	ul.	A. ch. 27.68
Durol	$C_6H_2 (CH_3)_4$ 1. 2. 4. 5.	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ - CH_3 \\ - Br \end{matrix} + CH_3J + 2 Na = NaJ + NaBr + C_6H_2 (CH_3)_4$ Methyljodid Brompseudocumol	79- 80	189- 191	farblose Blätter	1	1	Benzol 1	Z 1870 161
Durolecarbon- säure	$C_6H (CH_3)_4 \cdot COOH$	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ - CH_3 \\ - Br \end{matrix} + 2 CH_2Cl + (AlCl_3) = 2 HCl + C_6H_2 (CH_3)_4$ Methylchlorid o-Xylol			farblose Prismen	sl.	1		B. 14 2629
Egonin	$CH_2 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH=CH \cdot CH_3 \\   \\ CH-CH_3 \\   \\ CH(OH) \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$C_{17}H_{21}NO_4 + 2 H_2O = C_6H_5 \cdot COOH + C_9H_9NO_3 + CH_3OH$ Cocain	198		farblose Prismen	1	sl.	ul.	A. 133 351
Elaidinsäure	$HC \cdot (CH_2)_{13} \cdot CH_3$ $HC \cdot CH_2 \cdot COOH$	$CH_3 (CH_2)_{13} \cdot CH$ $HC \cdot CH_2 \cdot COOH + (HNO_2) = HC \cdot (CH_2)_{13} \cdot CH_3$ Oelsäure	44- 45		farblose Blätter	1			A. 4 11
Eosin	$O \begin{matrix} \diagup C_6H_4Br(OH) \\ - C_6H_4Br(OH) \end{matrix} > C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ - O \end{matrix} > CO$	$O \begin{matrix} \diagup C_6H_4(OH) \\ - C_6H_4(OH) \end{matrix} > C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ - O \end{matrix} > CO + 4 Br_2 = 4 HBr + C_{20}H_8Br_4O_5$ Fluorescein			gelbrote Krystalle	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> schw.	A 183 38
α-Epichlor- hydrin	$CH_2 \cdot CH \cdot CH_2Cl$ $\diagdown O$	$CH_2(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH_2OH + 2 PCl_5 = 2 POCl_3 + 3 HCl + CH_2 \cdot CH \cdot CH_2Cl$ Glycerin		117	farblose Flüssig- keit				A. ch 41.299

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form 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 entsteht neben α-Epichlorhydrin								J.pr.Ch 12.160
B. 15 1628							132- 134	farblose Flüssig- keit			
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							140- 143	farblose Flüssig- keit			
Z 1870 161	β-Epidichlorhydrin	$\text{CHBr} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CHBr} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Tribromhydrin								A.Spl.1 230
							(105 mm) 91	farblose Flüssig- keit			
	α-Epidichlorhydrin	$\text{CH}_2 = \text{CCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2\text{Cl} - \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{CCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Trichlorhydrin								A.Spl 1.229
							94	farblose Flüssig- keit			
	Erythran	$\text{CHCl} = \text{CH} - \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHCl}_2 + (\text{HCl}) = \text{CHCl} = \text{CH} - \text{CH}_2\text{Cl}$ Acroleinchlorid								Bl. 36 550
							106	farblose Flüssig- keit			
B. 14 2629	Erythran	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Erythrit								A. ch. 7.224
B. 22 1223							154- 155	farblose Flüssig- keit			
A. 133 351	Erythrea	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{OH}$   $\text{CH} \cdot \text{OH}$   $\text{CH} \cdot \text{OH}$ + 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								farblose Flüssig- keit			
A. 183 38	Essigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{OH}$ Erythrit								A. 111 294
A. ch 41.299					$\text{CH}_3\text{Na} + \text{CO}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{COO Na}$ Natriummethylat $\text{CH}_3 \cdot \text{ONa} + \text{CO} = \text{CH}_3 \cdot \text{COO Na}$ Natriumalkoholat $\text{CHCl} + 3 \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOK}$ Acetylenchlorid			16.5	118	farblose Flüssig- keit	1

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

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
Bl 14 113	Eurhodol	$C_{17}H_{13}N_3 \cdot OH$	$NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot \begin{array}{c} \diagup CH_2 \\ N=N \\ \diagdown \end{array} - C_6H_4 \cdot CH_2 + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = \begin{array}{c} CH_3 \\   \\ C_6H_4 \cdot \begin{array}{c} \diagup N \\   \\ \diagdown \end{array} \cdot C_{10}H_7 \cdot NH_2 \\   \\ N \end{array} + C_6H_5 \cdot CH_2 + NH_3$ <p>p-Amido-p-Azotoluol      α-Naphtylamin</p>			gelbrote Krystalle	sl.	sl.	sl.	Phenol 1	B 19 442
B 6 1177	Euthiochron- säure	$(OH)_2C_6 \begin{array}{c} \diagup O_2 \\ (SO_2 H)_2 \end{array}$	$OH \cdot C_6 \begin{array}{c} \diagup SO_2 K \\ (SO_2 K)_2 \end{array} + 2 KOH = 3 KHSO_3 + C_6 \begin{array}{c} \diagup (OK)_2 \\ \diagdown \\ \diagdown (SO_2 K)_2 \end{array}$ <p>Thiochronsäures Kalium</p>			gelbe Nadeln	1	1	sl.		A 114 318
B 9 444 Z 1865 306	Ferricyan- wasserstoff- säure	$Fe(CN)_6 \cdot 3 HCN$	$Fe(CN)_6 \cdot 3 KCN + 3 HCl = 3 KCl + Fe(CN)_6 \cdot 3 HCN$ Ferricyankalium			braun- grüne Nadeln	1	1	ul.		J pr Ch 39.464
A 55 181	Ferrocyan- äthyl	$Fe(CN)_6 \cdot (C_2H_5)_6$	$Fe(CN)_6 \cdot Ag_6 + 4 C_2H_5 J = Fe(CN)_6 \cdot (C_2H_5)_6 + 4 Ag J$ Ferrocyanäthyl			farblose rhombische Krystalle	1	1	ul.		B 21 935
B 9 418	Ferrocyan- wasserstoff- säure	$Fe(CN)_6 \cdot 4 HCN$	$4 KCN \cdot Fe(CN)_2 + 4 HCl = 4 HCl + Fe(CN)_6 \cdot 4 HCN$ gelbes Blutlaugensalz			weiße Blättchen	1	1			A 87 127
A 125 17	Flavanilin		$2 C_6H_5 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3 + (Zn Cl_2) = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(CH_3)=CH \\   \\ N \\ \diagdown \\ C_6H_4 \cdot NH_2 \end{array}$ <p>Acetanilid</p>		97	farblose Nadeln	sl.	1			B 15 1500
B 23 845	Flavennwasser- stoff	$CN \cdot CS \cdot NH_2$	$2 C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup NH_2 \\ CO \cdot CH_3 \\ \diagdown \end{array} \cdot \frac{1}{2} + (Zn Cl_2) = 2 H_2O + C_{10}H_{14}N_2$ <p>o-Amidoacetophenon</p>			gelbe Nadeln			1	CHCl <sub>3</sub> schw.	A 98 319
	p-Flavenol		$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(CH_3)=CH \\   \\ N \\ \diagdown \\ C_6H_4 \cdot NH_2 \end{array} + H_2O = NH_2 + C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(CH_3)=CH \\   \\ N \\ \diagdown \\ C_6H_4 \cdot OH \end{array}$ <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			Litter- atur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Flavoquinolin		$C_8H_5N + C_6H_5(OH)_2 + O = 4H_2O + C_{10}H_7N$ + Glycerin	138		farblose Krystalle				B 19 1036
Flavolin		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} \text{CH}_3 + C_6H_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (NaOH) = 2H_2O + C_{10}H_7N$ o-Amidoacetophenon Acetophenon $C_6H_5 \begin{matrix} \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \\ \text{N} \end{matrix} + H_2 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \\ \text{N} \end{matrix} + C_6H_5 \text{OH}$ Flavenol	64- 65	373- 375	farblose Tafeln			Ligroin 1	B 19 1037 B 15 1502
m-Fluoranilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Fl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 2\text{HF} + \text{H}_2\text{O} = C_6H_4\text{FlNH}_2 \cdot \text{HF} + C_6H_5\text{NH} \cdot \text{HF} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{N}_2$ m-Acetamidobenzol- diazopiperidid			farblose Flüssig- keit	sl.			A 235 268
p-Fluoranilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Fl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Fl} \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ 1. 4. + $3H_2 = 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{Fl} \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ p-Fluornitrobenzol		185- 189	farblose Flüssig- keit	sl.			A 235 267
o-Fluorbenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Fl} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} - \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + 3\text{HF} = \text{NH}_2\text{Fl} + 2C_6H_4 \begin{matrix} \text{Fl} \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{N}_2$ o-Diazoamidbenzoesäure	117- 118		farblose Nadeln	sl.	1	1	G 12 91
m-Fluorbenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Fl} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 3.	analog aus m-Diazoamidbenzoesäure	123- 124		farblose Blättchen	sl.	1	1	G 12 91
p-Fluorbenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Fl} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 4.	analog aus p-Diazoamidbenzoesäure	182		farblose rhombische Prismen	sl.	1	1	J pr Ch 1, 394
Fluorbenzol	$C_6H_5\text{Fl}$	$C_6H_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6H_5 + 2\text{HF} = \text{N}_2 + C_6H_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{HF} + C_6H_5\text{Fl}$ Benzoldiazopiperidid	28	85	farblose Flüssig- keit			1	A 243 220
Fluoren	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{C}_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{C}_6H_5 \end{matrix} + 2H_2 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{C}_6H_5 \end{matrix}$ Diphenylketon	112- 113	294- 295	farblose Blättchen	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> sl.	B 618 7

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 19 1086	Fluorenlkohol	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{CH}_2 = \text{H}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array}$ Diphenylmethan $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{CO} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ Diphenylketon	153		farblose hexagonale Tafeln	1	1	Benzol 1	A 174 194 A. ch 7.504
B 19 1037	Fluorensäure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{CO} + 2\text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ Diphenylketon- carbonsäure	245- 246		farblose Krystalle	sl.	sl.		A 200 13
B 15 1502	Fluorescein	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5(\text{OH}) \\   \\ \text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \\   \\ \text{O} \\   \\ \text{CO} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{CO} \end{array} + 2 \text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{O}_5$ Phthalsäureanhydrid Resorcin			gelbrotes Pulver	sl.	1	1	A 183 1
A 235 266	Fluorindin	$\begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{C}_6\text{H}_5 \quad \text{CH} \\   \quad   \quad   \\ \text{CH} \text{---} \text{N} \text{---} \text{C} \text{---} \text{C} \text{---} \text{N} \text{---} \text{C} \text{---} \text{CH} \\   \quad   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C}_6\text{H}_5 \quad \text{CH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \text{---} \text{C} \text{---} \text{C} \text{---} \text{N} \text{---} \text{C} \text{---} \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH} \quad \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Azophenin			canthariden grüne Nadeln	ul.	ul.	ul.	B 23 2789
G 12 91	Fluorkohlenstoff	CFl <sub>4</sub>	$\text{CCl}_4 + 4 \text{AgFl} = 4 \text{AgCl} + \text{CFl}_4$ 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
G 12 91	α-Fluornaphthalin	$\begin{array}{c} \text{Fl} \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{NH}_2 + \text{NaNO}_2 + 2\text{HF} = \text{NaFl} + \text{C}_{10}\text{H}_6\text{NH}_2 + \text{N} + 2\text{H}_2\text{O}$ α-Naphtylamin	212		farblose Flüssigkeit	ul.	1		B 22 1846
J pr Ch 1.394	β-Fluornaphthalin	$\begin{array}{c} \text{Fl} \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$	Analog aus β-Naphtylamin	59	212.5	farblose Blättchen	1			B 22 1841
A 243 220	Fluornaphthalinsulfon- säure	$\begin{array}{c} \text{Fl} \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_6 \\   \\ \text{SO}_3\text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{N}=\text{N} \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \\   \\ \text{SO}_3\text{H} \end{array} + \text{HF} = 2 \text{N} + \text{C}_{10}\text{H}_6\text{SO}_3\text{H}$ Diazonaphthalinsulfosäure			farblose Prismen				B 22 1844

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Fluoroform	CH F <sub>3</sub>	CH Cl <sub>3</sub> + 3 Ag F I = 3 Ag Cl + CH F <sub>3</sub> Chloroform			Gas				liell 7, 24
Formaldehyd	H . COH	CH <sub>2</sub> . OH + O = H <sub>2</sub> O + H . COH Holzgeist H . COO > Ca = Ca CO <sub>2</sub> + H . COH H . COO > Ca = Ca CO <sub>2</sub> + H . COH ameisensaurer Kalk		21	Gas				A 145 357 B 1868 265
Formamid	H . CO NH <sub>2</sub>	H . COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + NH <sub>3</sub> = C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH + H . CO . NH <sub>2</sub> Ameisensäure äthylester 2 H . COO NH <sub>4</sub> + CO (NH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> = (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> + 2 H . CO . NH <sub>2</sub> Ammoniumformiat Harnstoff			farblose Flüssig- keit				J 1863 319 A 128 335
Formamidin salzsaures	NH = CH . CH <sub>2</sub> . HCl	2 . CNH . HCl + 2 C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH = H . COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Cl + NH = CH . NH <sub>2</sub> . HCl salzsaure Blausäure NH . CH . OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . HCl + NH <sub>3</sub> = C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH + NH = CH . NH <sub>2</sub> . HCl salzsaurer Formimidoäther	81		farblose Körner	1	1		A . ch 17, 138 B 16 375
Formanilid	CHO . NH . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	COOH   + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . NH <sub>2</sub> = CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + CHO . NH . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COOH Anilin Oxalsäure C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub> + H . COOH = H <sub>2</sub> O + CHO . NH . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Anilin Ameisensäure	46		farblose Prismen	1	1		B 60 310 B 15 2443
Formanilido- essigsäure	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . N < $\begin{matrix} \text{COH} \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ . COOH	ClCH <sub>2</sub> . COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NNa . COH = NaCl + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . N < $\begin{matrix} \text{COH} \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ . COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Chloressigäther Natriumformanilid	123- 124		weisse Säulen	sl.	1	1	B 23 2592
Formimido- äthyläther- chlorhydrat	NH = CH . O . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . HCl	HCN + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH + HCl = NH = CH . O . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . HCl							B 16 354
Formo-β- naphthalid	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . NH . CHO	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . NH <sub>2</sub> + H . COOH = H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . NH . CHO β-Naphthylamin Ameisensäure	129		farblose Blättchen	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1 A 211 42
Formose	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	6 H . COH + (Ca OH) = C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> Formaldehyd			Gummi	sl.	sl.		Jpr. Ch 33, 329
o-Formtoluid	CH <sub>3</sub> . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> . NH . CHO	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ + H . COOH = H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> . C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> . NH . CHO o-Toluidin Ameisensäure	56,5 57,5	288	farblose Tafeln		1		B 10 1129



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
Bell 7, 24 A 145 357	p-Formtoluid	$C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CHO$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + H \cdot COOH = H_2O + CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CHO$ p-Toluidin Ameisensäure	52		farblose Nadeln	1	1		B 209 372	
B 1868 265	Formxylid	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{COH} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{H} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{COH} \end{matrix}$ Pyridin Ameisensäure	108		farblose Krystalle					
J 1863 319	Formylanthra- nilsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{COH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\   \\ \text{N} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + H \cdot COOH = CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CHO} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Isatensäure	168		farblose Nadeln	1	1	Benzol sl.	J.pr.Ch 33,23	
A 128 335	Formylbenz- hydrilamin	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5 + 3 H \cdot COONH_4 = 2 H_2O + CO + (NH_4)_2CO_2 +$ Benzophenon Ammoniumformiat $(C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot NH \cdot CHO$	132		farblose Prismen				B 19 2129	
A ch 138	Formyl-di- benzylamin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot N \cdot CHO$	$2 C_6H_5 \cdot CHO + 3 H \cdot COONH_4 = 3 H_2O + (C_6H_5 \cdot CH_2)_2 \cdot N \cdot CHO$ Benzaldehyd Ammoniumformiat $+ 2 CO_2 + 2 NH_3$	52		farblose Krystalle				B 18 2341	
B 16 375 B 60 310	Formyl-di- phenylamin	$CHO \cdot N (C_6H_5)_2$	$(C_6H_5)_2 \cdot NH + \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} = CO_2 + H_2O + CHO \cdot N (C_6H_5)_2$ Diphenylamin Oxalsäure	73-74		farblose ortho- rhombische Krystalle				B 8 1195	
B 15 2443	Formylharn- stoff	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CHO} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + H \cdot COOH = H_2O + \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CHO} \end{matrix}$ Harnstoff Ameisensäure	159		farblose Krystalle		sl.		Z 1868 300	
B 23 2592	Formylphenyl- carbizin	$CO \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{CHO} \\   \\ \text{N} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CHO + COCl_2 = 2 HCl + CO \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{CHO} \\   \\ \text{N} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Formylphenylhydrazin	73	255- 256	farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 21 2458
B 16 354	Formylphenyl- hydrazin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CHO$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + H \cdot CO \cdot NH_2 = NH_3 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CHO$ Phenylhydrazin Formamid	145		farblose Blättchen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 19 1201
A 211 42	Fulminuramid	$C_6H_4 N_2 O_2$	$\begin{matrix} \text{C} = \text{N} \cdot \text{OH} \\    \\ \text{C} = \text{N} \cdot \text{OH} \end{matrix} + 2 NH_3 = 2 C_6H_4 N_2 O_2 + 2 H_2O$ Knallsäure			farblose Nadeln	sl.			J.pr.Ch 30,48	
pr.Ch 3, 329 B 10 1129	Fluminursäure	$OH \cdot N = C \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C} = \text{NH} \\   \\ \text{O} \cdot \text{C} = \text{NH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{C} = \text{N} \cdot \text{OH} \\    \\ \text{C} = \text{N} \cdot \text{OH} \end{matrix} = 2 OH \cdot N = C \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C} = \text{NH} \\   \\ \text{O} \cdot \text{C} = \text{NH} \end{matrix}$ Knallsäure			farblose Prismen	1	1		B 97 53	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °C	Siedepunkt °C	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	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.	ul.	l	CHCl <sub>3</sub> unl.	A 88 275
Fumaramin- säure	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\    \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{Asparagin} \end{array} + 3\text{C}_2\text{H}_5\text{J} = \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_3 + 3\text{HJ} + \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\    \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	217		farblose Blättchen	sl.	sl.	ul.		B 12 2118
Fumaranilid	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\    \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} \\    \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{Apfelsäure} \end{array} + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 3\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\    \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{Anilin} \end{array}$	87.5		farblose Nadeln					Am. 7. 280
Fumarimid	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \\    \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \end{array} > \text{NH} (?)$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\    \\ \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COONH}_4 \\ \text{Saurer Apfelsäure} \\ \text{Ammoniak} \end{array} = 3\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \\    \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \end{array} > \text{NH}$			farbloses Pulver	sl.				J. 1850 414
Fumarsäure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{OH} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{Apfelsäure} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$			farblose Prismen	sl.	l			A. ch 11.93
		$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{SO}_2\text{H} \\   \\ \text{COOH} \\ \text{Sulfobernsteinsäure} \end{array} + \text{KOH} = \text{KHSO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$								A 157 20
		$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{COOAg} \\ \text{malonsaures Silber} \end{array} + \text{Cl}_2\text{CHCOOH} = 2\text{AgCl} + \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOH} \end{array}$								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	$\begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{AgO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOAg} \\ \text{Fumarsaures Silber} \end{array} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{J} = 2\text{AgJ} + \begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \\    \\ \text{HC} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$	218.5		farblose Flüssig- keit					B 11 1644

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Furan	<chem>C1=CC=CO1</chem>	$C_5H_4O_2 = CO_2 + \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ CH=CH \end{array} O$ Brenzschleimsäure $CH_2=CH \cdot CH \cdot CH_2 + PCl_5 = PCl_3 + 2 HCl + \begin{array}{c} CH=CH \\   \\ CH=CH \end{array} O$ Hydrofuran			31,5	farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	A 165 282 A. ch 7.320
$\alpha$ -Furfuräthylpyridin	<chem>C1=CC=CN1C2=CC=CC=C2</chem>	$C_5H_4O + C_6H_5NO + 4 H_2 = C_{11}H_{17}NO$				farbloses Öl	ul.			B 21 2711
$\alpha$ -Furfuräthylpyridin	<chem>C1=CC=CN1C2=CC=CC=C2</chem>	$C_5H_4O + C_6H_5NO + 4 H_2 = C_{11}H_{17}NO$			51-53	farblose Nadeln	ul.	1	1	B 21 2709
Furfurakrylsäure	<chem>C1=CC=CO1C=C(C(=O)O)C(=O)O</chem>	$C_5H_4O + C_6H_5NO + 4 H_2 = C_{11}H_{17}NO$								B 21 1404
Furfuralmalonsäure	<chem>C1=CC=CO1C=C(C(=O)O)C(=O)O</chem>	$C_5H_4O + C_6H_5NO + 4 H_2 = C_{11}H_{17}NO$			187	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	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CHO} \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array} + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array}$ Furfural Malonsäurediäthylester	293		gelbes Öel	nl.	1			B 21 1081
Furfuralmalonylamid	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array} \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CHO} \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array} + \text{C} \begin{array}{c} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{NH}_3 = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{CONH}_2 \\ \text{CONH}_2 \end{array} \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array}$ Furfuralmalonsäurediäthylester	180		weisse Nadeln	sl.	sl.	nl.	Benzol unl.	B 21 1081
Furfuranilin	$\text{C}_7\text{H}_7\text{N}_2\text{O}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{CH} \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array} \cdot \text{C} \cdot \text{COH} = \text{C}_7\text{H}_7\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl}$ Anilin Anilinchlorhydrat Furfural			hell- braunes Pulver	nl.	1	1		A 156 199
$\alpha$ -Furfurein- choninsäure	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{COOH})=\text{CH} \\ \backslash \quad / \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5\text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{CH} \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array} \cdot \text{C} \cdot \text{COH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_7\text{H}_7\text{NO}_2$ Furfural Brenztraubensäure	210- 215		grün gelbe Nadeln	sl.	1	1	Benzol 1	A 242 285
Furfurpropion- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array} \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array} = \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array}$ Furfurylmalonsäure								B 21 1083
Furfurylamin	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CN} \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array} + 2 \text{H}_2 = \text{C}_5\text{H}_7\text{NO}$ Brenzschleimsäure- nitril	145		flüssig	1				B 14 1059

Litteratur

B 21  
1081

B 21  
1081

A 156  
199

A 242  
285

B 21  
1083

B 14  
1059

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Furfurylmalon- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{array} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{array} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{array} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array}$ Furfuralmalonsäure	125		farblose Nadeln	1	1	1	Benzol ul.	B 21 1083
Gallacetoin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \text{O} \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_2)_2 \cdot \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH}$ Aceton Pyrogallol			farblose Krystalle	ul.	1	1		J pr. Ch 29. 76
Gallacetophenon	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{OH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CO} \end{array} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 (\text{OH})_3 + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2 \text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{CO} \end{array} \cdot \text{CH}_3$ Pyrogallol Essigsäureanhydrid	168		perlmutter- glänzende Blättchen		1			J pr. Ch 23.147
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	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \end{array} \begin{array}{l} \text{O} \\ \text{O} \end{array} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CO} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{O} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 (\text{OH})_3 + \text{O} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{O}_7$ Phthalsäure- anhydrid Pyrogallol			braunrote Krystalle	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> ul.	B 4 457
Gallocyanin	$\begin{array}{c} \text{C} \quad \text{N} \quad \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \quad \diagdown \quad \diagup \\ \text{COOH} \cdot \text{C} \quad \text{C} \quad \text{O} \quad \text{C} \quad \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \quad \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \quad \text{C}(\text{OH}) \quad \text{CH} \quad \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}(\text{OH}) \quad \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array} + 3 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{NO} \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} = 3 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ Gallussäure			grün- glänzende Nadeln	sl.	sl.	sl.	Anilin leicht	B 21 1740
Galloflavin	$\text{C}_{12}\text{H}_5\text{O}_9$	$2 \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{OH} \end{array} + 2 \text{O}_2 = \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_5\text{O}_9$ Gallussäure			grünliche Blätter	sl.	sl.	sl.	Anilin 1	B 20 2328
Gallol	$\text{O} \begin{array}{l} (\text{OH})_2 \text{C}_6\text{H}_3 \\ (\text{OH})_2 \text{C}_6\text{H}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_7 + 4 \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{O}_5$ Gallein			farblose Krystalle	sl.	1	sl.		B 4 556
Gallussäure	1. $\text{COOH} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array}$ 3. $\text{OH} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{J}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_3 \end{array} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array} + 2 \text{KOH} = 2 \text{KJ} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{OH} \end{array}$ Dijodsalicyl- säure			seiden- glänzende Nadeln	1	1	sl.		A 120 137



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Glutarsäure- anhydrid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{O}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COO Ag} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO Ag} \end{array} + 2 \text{CH}_2 \cdot \text{CO Cl} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{Ag Cl} + 2 \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{O}$ glutarsaures Silber Acetylchlorid	56-57	286-288	farblose Nadeln		sl.		K 9. 283
Glutarsäure- imid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{NH}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{NH}$ Glutarsäure	151-152		farblose Schuppen		nl.		G 12 281
Glycerin	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Allyl alkohol	17	290	farbloser Syrup	1	1	1	B 21 3351
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 Flüssig- keit	1	1	1	B. 14 1947
Glycerin- aldehyd	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CHO}$	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CHO}$ Glycerin							Bl 47 885
Glycerinborat	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{O} \\   \\ \text{CH}_2\text{O} - \text{B} \\   \\ \text{CH}_2\text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{B}_2\text{O}_3 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{O} - \text{B} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \end{array} + \text{B}(\text{OH})_3 \end{array}$ Glycerin			gelbe Masse	1			Z 1866 147
Glycerinnitrat	$\begin{array}{c} \text{CH}_2(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}(\text{OH}) + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}(\text{OH}) \end{array} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{CH}_2(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 \end{array}$ Glycerin			farblose Flüssig- keit	1	1	sl.	A. ch 17.118
Glycerinphos- phorsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{PO}(\text{OH})_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{PO}(\text{OH})_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{PO}(\text{OH})_2 \end{array}$ Glycerin			flüssig				J. pr. Ch 36.257

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur					
						Was- ser	Alko- hol	Äther						
α-β-Glycerin- säure	CH <sub>2</sub> . OH	CH <sub>2</sub> . OH      CH <sub>2</sub> . OH			farblos Syrup	1	1	ul.	A 106 79					
	CH. OH	CH. OH + 2 O = CH. OH + H <sub>2</sub> O												
	COOH	COOH												
		CH <sub>2</sub> . OH      CH <sub>2</sub> . OH Glycerin      COOH CH. OH      CH <sub>2</sub> . OH CH + H <sub>2</sub> O = CH. OH COOH      COOH β Oxyakrylsäure CH <sub>2</sub> Br      CH <sub>2</sub> OH CH Br + 2 AgOH = 2 AgBr + CH OH COOH      COOH α β Dibrompropionsäure							B 13 273					
														B 18 238
Glycerin- trinitrat	CH <sub>2</sub> . NO <sub>2</sub> CH. NO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> . NO <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> (OH)      CH <sub>2</sub> . NO <sub>2</sub> CH (OH) + 3 HNO <sub>3</sub> + (H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ) = 3 H <sub>2</sub> O + CH. NO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> (OH)      CH <sub>2</sub> . NO <sub>2</sub> Glycerin			gelbliches Öl	sl.	1	1	Glycerin ul.	Bl. 27 383				
Glycerintri- schwefelsäure	CH <sub>2</sub> . O. SO <sub>2</sub> OH CH. O. SO <sub>2</sub> OH CH <sub>2</sub> . O. SO <sub>2</sub> OH	CH <sub>2</sub> OH      CH <sub>2</sub> . O. SO <sub>2</sub> OH CH. OH + 3 SO <sub>2</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{Cl} \end{matrix}$ = 3 HCl + CH. O. SO <sub>2</sub> OH CH <sub>2</sub> OH      CH <sub>2</sub> . O. SO <sub>2</sub> OH Glycerin			hygro- kopische Krystalle					J. pr. Ch 20.4				
Glyceryl- arsenit	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{O} - \text{As} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} & \text{CH}_2 \cdot \text{O} \\   &   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{As}_2\text{O}_3 = & \text{CH} \cdot \text{O} - \text{As} + \text{As}(\text{OH})_3 \\   &   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} & \text{CH}_2 \cdot \text{O} \end{matrix}$ Glycerin			farblose Masse		1	Glycerin 1		J 1884 931				



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Ather		
A 106 79	Glycid	$O \begin{array}{l} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot OH \end{array}$	$CH_2Cl \cdot CH(OH) \cdot CH_2(OH) + NaOH = NaCl + H_2O + O \begin{array}{l} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH \cdot CH_2OH \end{array}$ Monochlorhydrin		74-75 (15 mm)	farblose Flüssig- keit	l	l	l	A. ch 22. 482	
B 13 273	Glycin- anhydrid	$CH_2 \begin{array}{l} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown CO \cdot NH \end{array} CH_2$	$2 NH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH = 2 H_2O + CH_2 \begin{array}{l} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown CO \cdot NH \end{array} CH_2$ Glykokoll		275	farblose Tafeln	l	l		J. pr. Ch 37. 137	
B 18 298	Glykoemar- aldehyd	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup O \cdot C_6H_4O_2 \\ \diagdown CH = CH \cdot CHO \end{array}$ 1.	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup O \cdot C_6H_4O_2 \\ \diagdown CHO \end{array} + CH_3 \cdot CHO = H_2O + C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup O \cdot C_6H_4O_2 \\ \diagdown CH = CH \cdot CHO \end{array}$ Helicin Acetaldehyd		199	hellgelbe Nadeln	sl.	sl.	ul.	CHCl <sub>3</sub> ul.	B 18 1958
B 18 298	Glykoemar- alkohol	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup O \cdot C_6H_4O_2 \\ \diagdown CH - CH \cdot CH_2OH \end{array}$ 1.	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup O \cdot C_6H_4O_2 \\ \diagdown CH = CH \cdot CHO \end{array} + H_2 = C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup O \cdot C_6H_4O_2 \\ \diagdown CH = CH \cdot CH_2 \cdot OH \end{array}$ Glykoemuraldehyd		115	farblose Nadeln	l	l	ul.		B 18 1962
B 18 298	Glykoeyanidin	$NH = C \begin{array}{l} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CH_2 \end{array}$	$CN \cdot NH_2 + NH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH = H_2O + NH = C \begin{array}{l} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CH_2 \end{array}$ Cyanamid Glykokoll			farblose Blättchen	l				J. 1861 536
B 18 298	Glykokoll	$NH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$	$Br \cdot CH_2 \cdot COOH + 2 NH_3 = NH_4Br + NH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$ Bromessigsäure		232- 236	farblose monokline Krystalle	l	ul.			A 108 112
B 18 298			$CN - CN + 5 HJ + 2 H_2O = 2 J_3 + NH_4J + NH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$ Cyan								B 6 1351
B 18 298			$CN \cdot COO C_2H_5 + 2 H_2 + H_2O = C_2H_5OH + NH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$ Cyanameisensäure- ester								A 184 18
B 18 298			$COH \begin{array}{l}   \\ + HCN + 2 H_2O = H \cdot COOH + NH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{array}$ Glyoxal								J. 13 329
J. pr. Ch 20. 4	Glykokoll- phthaloylsäure	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup COOH \\ \diagdown CO \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COOH \end{array}$	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{array} NK + CH_2Cl \cdot COOH + H_2O = KCl + C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup COOH \\ \diagdown CO \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COOH \end{array}$ Phtalimidkalium Chloroessigsäure		105- 106	farblose Blättchen					B. 22 428
J 1884 931	Glykolaldehyd	$CH_2(OH) \cdot CHO$	$CH_2Br \cdot CHO + KOH = KBr + CH_2(OH) \cdot CHO$ Bromacetaldehyd								B 25 2552
J 1884 931	Glykolid	$CH_2 \begin{array}{l} \diagup O \\ \diagdown CO \end{array}$	$CH_2 \cdot OH \begin{array}{l}   \\ = H_2O + \begin{array}{l} \diagup CH_2 \\ \diagdown CO \end{array} O \end{array}$ Glykolsäure		220	farbloses Pulver	ul.				J. 1859 362

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur	
						Wa- 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	
		$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \\   \\ \text{Alkohol} \end{array} + 3\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	78— 79	farblose Nadeln	sl.	1	1			A 127 150
		$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$ <p>Chloressigsäure</p>								B 16 2955
		$\begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} + 2\text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ <p>Oxalsäure</p>								Z 1862 284
Glykolsäure- amid	$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH} - \text{COO NH}_2 = \text{NH}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} > \text{NH}_2 \\   \\ \text{COO NH}_2 \end{array}$ <p>Tartronsaures Ammoniak</p>	120	farblose Krystalle	1	sl.			A 89 342	
		$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} > \text{O} + \text{NH}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} > \text{NH}_2$ <p>Glykolid</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>		188	farblose Flüssig- keit				Bl 4 402	
Glykosamin	$\text{CHO} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$2\text{C}_{15}\text{H}_3\text{N}_{20}\text{O}_{10} + 6\text{H}_2\text{O} = 3\text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 4\text{C}_9\text{H}_{12}\text{NO}_2$ <p>Chitin</p>			farblose Nadeln	1	sl.		H 2 214	
Glykosin	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> N <sub>4</sub>	$3 \begin{array}{c} \text{COH} \\   \\ \text{COH} \end{array} + 4\text{NH}_2 = 6\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_8\text{N}_4$ <p>Glyoxal</p>			Krystall- pulver	ul.	sl.		A 107 199	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Kristallform 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	l	sl.	ul.	Bl 24 697
A 105 288	Glykovanillin	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CHO \\   O \cdot CH_3 \\ \diagdown O \cdot C_6H_{11}O_5 \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \cdot C_6H_{11}O_5 \\   O \cdot CH_3 \\ \diagdown CH \cdot CH_2 \cdot OH \end{matrix} + 3O_2 = 2CO_2 + 2H_2O + C_6H_5O_5$ Coniferin	192		farblose Nadeln	l	sl.	ul.	B 18 1596
A 127 150	Glykovanillinsäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup COOH \\   O \cdot CH_3 \\ \diagdown O \cdot C_6H_{11}O_5 \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup O \cdot C_6H_{11}O_5 \\   O \cdot CH_3 \\ \diagdown CH \cdot CH_2 \cdot OH \end{matrix} + 7O = 2CO_2 + 2H_2O + C_6H_5O_5$ Coniferin	210- 212		farblose prismatische Krystalle	l	l	ul.	B 5 815
B 16 2955	Glykovanillylalkohol	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2OH \\   O \cdot CH_3 \\ \diagdown O \cdot C_6H_{11}O_5 \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CHO \\   O \cdot CH_3 \\ \diagdown O \cdot C_6H_{11}O_5 \end{matrix} + H_2 = C_6H_5O_5$ Glykovanillin	120		farblose Nadeln	l	l	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.	l	l	A 102 20 Z 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.	l	l	B 16 505
J. 1881 446	Glyoxalosazon	$C_6H_5 \cdot NH \cdot N = CH \cdot CH = N \cdot NH \cdot C_6H_5$	$2C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + CHO - CHO = 2H_2O + C_{14}H_{14}N_4$ Phenyhydrazin Glyoxal	169- 170		farblose Blättchen	ul.	l	Ligroin ul.	B 17 575 A 100 1
Bl 4 402	Glyoxylsäure	$\begin{matrix} CH < OH \\   OH \\ COOH \end{matrix}$	$C_2H_3OH + 2O_2 = H_2O + CH(OH)_2$ Alkohol $\begin{matrix} CH(OH)_2 \\   \\ COOH \end{matrix}$ $CH_2OH$ $\begin{matrix}   \\ CH \cdot OH + 3O = CO_2 + H_2O + \\   \\ COOH \end{matrix}$ COOH Glycerinsäure			zäher Syrup oder rhombische Prismen				A 152 325
H 2 214			$CHBr_2$ $+ 2H_2O = 2HBr + \begin{matrix} CH(OH)_2 \\   \\ COOH \end{matrix}$ Dibromessigsäure							B 26 483

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystal- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
<b>Guajakol</b>	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \cdot CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ 1. + $CH_3 \cdot O \cdot SO_3OK + KOH = H_2O + K_2SO_4 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \cdot CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix}$ 2. Brenzkatechin    Methylsulfowefelsaures Kalium		200	farblose Flüssigkeit	ul.			A 147 248
<b>Guanidin</b>	$\begin{matrix} \diagup NH_2 \\ C=NH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$	$C_2H_5N_3O + H_2O + 3O = C_2H_5N_3O_2 + CO_2 + \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ C=NH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ Guanin    Parabansäure			Krystal- masse	l			A 118 159
		$C_2Cl_5 \cdot NO_2 + 7NH_3 = NH_4 \cdot NO_2 + 3NH_4Cl + \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ C=NH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ Chlorpikrin							B 1 145
		$2NH_4 \cdot CNS = H_2S + \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ C=NH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \cdot CNHS$ Rhodanmoninin							J pr Ch 9.2
		$COCl_2 + 3NH_3 = H_2O + 2HCl + \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ C=NH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ Phosgen							Z 1870 58
		$CN \cdot NH_2 + NH_4Cl = \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ C=NH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \cdot HCl$ Cyanamid							A 146 259
<b>Guanidinessig- säure</b>	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CH_3 \cdot COOH \end{matrix}$	$CN \cdot NH_2 + NH_2 \cdot CH_3 \cdot COOH = NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CH_3 \cdot COOH \end{matrix}$ Cyanamid    Glykokoll			farblose Krystalle	sl.	ul.		J.1861 330
<b>Guanidodil- kohlsäure- ester</b>	$\begin{matrix} -NH \cdot COO C_2H_5 \\ C=NH \\ -NH \cdot COO C_2H_5 \end{matrix}$	$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ =NH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + 2Cl \cdot COO C_2H_5 = 2HCl + \begin{matrix} \diagup NH \cdot COO C_2H_5 \\ C=NH \\ \diagdown NH \cdot COO C_2H_5 \end{matrix}$ Guanidin    Chlorameisensäureester		162	farblose Nadeln	ul.	l	l	B 7 1588
<b>Guanylphenyl- thioharnstoff</b>	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot CS \cdot N=C(NH_2)_2$	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + CNSC_6H_5 = C_6H_5N_4S$ Guanidin    Phenylsenföl		175- 176	farblose monokline Krystalle		l		B 13 1581
<b>Harnsäure</b>	$\begin{matrix} NH \cdot CO \cdot C \cdot NH \\ \diagdown NH \\ \diagup CO \end{matrix}$	$NH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH + 3CO(NH_2)_2 = 2H_2O + 3NH_3 + C_5H_4N_4O_2$ Glycin    Harnstoff			farblose Schuppen	sl.	ul.	Glycerin 1	B 15 2678
<b>Harnstoff</b>	$\begin{matrix} \diagup NH_2 \\ C=O \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$	$CNO \cdot NH_3 = CO(NH_2)_2$ Cyansaures Ammoniak		132- 133	flache Prismen	l	l		Pogg. Ann. 12. 253



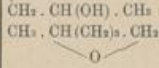
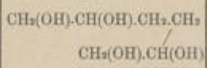
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Heptylbromid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \text{Br}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HBr} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \text{Br}$ Heptylalkohol		178.5	farblose Flüssig- keit				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 Flüssig- keit				A 177 307
β-Heptylen	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	$2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2 + \text{Ca O} = \text{Ca Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}$ secund. Heptylchlorid		98	farblose Flüssig- keit				A 177 307
Heptylessig- säure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Heptylmalonsäure		232	farblose Flüssig- keit	sl.	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 Flüssig- keit				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 Flüssig- keit				A 60 248 A 165 337
Hesperetol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{OCH}_3 \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{O}, \text{CH}_3 \end{matrix}$ 1. 3. = $\text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{O}, \text{CH}_3 \end{matrix}$ 4. Isoferulasäure		57	farblose Krystall- masse	sl.	1	1	B 14 967
Hexäthyl- benzol	$\text{C}_6(\text{C}_2\text{H}_5)_6$	$6 \text{C}_2\text{H}_5 \text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_6 + (\text{Al Cl}_3) = 6 \text{HCl} + \text{C}_6(\text{C}_2\text{H}_5)_6$ 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	BI 31 464 B 21 2317
Hexäthyl- disilicat	$\text{O} \begin{matrix} \diagup \text{Si}(\text{O}, \text{C}_2\text{H}_5)_6 \\ \diagdown \text{Si}(\text{O}, \text{C}_2\text{H}_5)_6 \end{matrix}$	$8 \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} + 2 \text{Si Cl}_4 = \text{O} \begin{matrix} \diagup \text{Si}(\text{O}, \text{C}_2\text{H}_5)_6 \\ \diagdown \text{Si}(\text{O}, \text{C}_2\text{H}_5)_6 \end{matrix} + 8 \text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Alkohol $6 \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} + \text{Si}_2\text{O Cl}_6 = \text{O} \begin{matrix} \diagup \text{Si}(\text{O}, \text{C}_2\text{H}_5)_6 \\ \diagdown \text{Si}(\text{O}, \text{C}_2\text{H}_5)_6 \end{matrix} + 6 \text{HCl}$ Alkohol		235— 237	farblose Flüssig- keit				A ch 5.9 382 A 147
Hexäthyl- trimethylen- trisulfon	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C} \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \\ \diagdown \text{SO}_2 \end{matrix} - \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \\ \diagdown \text{SO}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 - \text{SO}_2 - \text{CH}_2$ $\text{SO}_2 - \text{CH}_2 - \text{SO}_2$ $\text{SO}_2 - \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{SO}_2$ Trimethylentrisulfon		203	weisse Nadeln	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ sl.	B 25 243

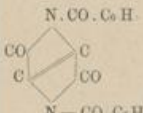
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 189 3	Hexabrom- methyläthyl- keton	$\text{CBr}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CBr}_3$	$2 \text{CH}_2 = \text{CBr}_2 + 3 \text{HBr} \cdot \text{O} = \text{HBr} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CBr}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CBr}_3$ Dibromäthylen	89— 90		farblose Krystalle	ul.	sl.		B 11 1710
A 177 307	Hexabrom- triketo- hexylen	$\text{CO} - \text{CBr}_2 - \text{CO}$ $\text{CBr}_2 - \text{CO} - \text{CBr}_2$	$\text{C}_6 \text{H}_8 (\text{OH})_2 + 6 \text{Br}_2 = 6 \text{HBr} + \text{C}_6 \text{Br}_8 \text{O}_2$ Phloroglucin	146— 147		farblose Tafeln			1	B 23 1729
A 177 307	Hexachlor- $\alpha$ - diketo-R- hexen	$\text{CCl} - \text{CO} - \text{CCl}_2$ $\text{CCl} - \text{CO} - \text{CCl}_2$	$\text{C}_6 \text{O}_2 \text{Cl}_4 + \text{Cl}_2 = \text{C}_6 \text{O}_2 \text{Cl}_6$ Chloranil	88		farblose Krystalle	ul.	1	1	B 23 1835
B 13 1652	Hexachlor- diketotetra- hydrobenzol	$\text{C Cl} \cdot \text{C Cl}_2 \cdot \text{CO}$ $\text{C Cl} \cdot \text{C Cl}_2 \cdot \text{CO}$	$\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \text{ I} \\ \text{OH} \text{ 2} \end{matrix} + 5 \text{Cl}_2 = 4 \text{HCl} + \begin{matrix} \text{CCl} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{CCl} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Brenzcatechin	93— 94		farblose Krystalle	1	1		B 21 2724
A 189 4	Hexachlor- ketonaphtalin		$\text{C}_{10} \text{H}_7 \text{OH} + 5 \text{Cl}_2 = 4 \text{HCl} + \text{C}_{10} \text{H}_4 \text{OCl}_4$ $\alpha$ Naphtol	130		farblose monokline Prismen		sl.	Benzol leicht	B 21 3557 B 21 3557
A 60 248 A 165 237 B 14 967			$\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} - \text{CCl}_2 \\ \text{CCl} = \text{CCl} \end{matrix} + \text{Cl}_2 = \text{C}_6 \text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} - \text{CCl}_2 \\ \text{CCl}_2 - \text{CCl}_2 \end{matrix}$ Tetrachlor- $\alpha$ -ketonaphtalin	268— 269	150— 151 (18— 20mm)	farblose Nadeln	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 22 1473	
B 131 464 B 21 2817	Hexachlortri- keto-hexylen	$\text{CO} \cdot \text{C Cl}_2 \cdot \text{CO}$ $\text{C Cl}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C Cl}_2$	$\text{C}_6 \text{H}_8 (\text{OH})_2 + 6 \text{Cl}_2 = 6 \text{HCl} + \text{C}_6 \text{Cl}_6 \text{O}_2$ Phloroglucin	19— 20	287.5	farblose Blättchen				A . 152 15 B . 12 1882
A ch 5 . 9	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							
A 147 362			$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_7 \text{Hg} = \text{Hg} + \text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_{14} \cdot \text{CH}_3$ Quecksilberdioktyl							
B 25 243	Hexahydro- benzol	$\text{C}_6 \text{H}_{12}$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_{14} \cdot \text{COOH} + 6 \text{HJ} = 3 \text{J}_2 + 2 \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_{14} \cdot \text{CH}_3$ Palmitinsäure							B . 15 1702 A 187 163
B 25 243	Hexahydro- collidin		$\text{C}_6 \text{H}_6 + 6 \text{HJ} = 3 \text{J}_2 + \text{C}_6 \text{H}_{12}$ Benzol	69		farblose Flüssig- keit				
			$\text{CH} \begin{matrix} \text{CH} \sim \text{C} (\text{CH}_2) \\ \text{C} (\text{C}_2\text{H}_5) = \text{CH} \end{matrix} \text{N} + 3 \text{H}_2 = \text{C}_6 \text{H}_{12} \text{N}$ Aldehyd collidin	162— 164		farblose Flüssig- keit	sl.			A 247 90

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Hexamethyl- benzol	$C_6(CH_3)_6$	$C_6H_6 + 6 CH_3Cl + (AlCl_3) = 6 HCl + C_6(CH_3)_6$ Benzol Methylchlorid $3 CH_3 \cdot C \equiv C \cdot CH_3 + (H_2SO_4) = C_6(CH_3)_6$ Crotonylen	164	264	farblose rhombische Tafeln				A. ch 1. 76 Z. 13 392
Hexamethyl- disilicat	$O \begin{matrix} \diagup Si(O \cdot CH_3)_2 \\ \diagdown Si(O \cdot CH_3)_2 \end{matrix}$	$8 CH_3OH + 2 SiCl_4 = O \begin{matrix} \diagup Si(O \cdot CH_3)_2 \\ \diagdown Si(O \cdot CH_3)_2 \end{matrix} + 8 HCl + CH_3 \cdot O \cdot CH_3$ Methylalkohol		201- 202	farblose Flüssigkeit				A. ch 5. 9
Hexame- thylentetra- min	$(CH_3)_6 \cdot N_4$	$(H \cdot COH)_3 + 4 NH_3 = 3 H_2O + C_6H_{12}N_4$ Trioxymethylen			farblose Rhomb- eder	l	l	ul. CHCl <sub>3</sub> l	A 115 322
Hexame- thylleukanilin	$CH[C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2]$	$3 C_6H_5N(CH_3)_2 + CH(OC_2H_5)_2 = 3 C_2H_5OH + C_{25}H_{31}N_3$ Dimethylamin o-Ameisenäther	173		silber- glänzende Blättchen	sl.	sl.	l CHCl <sub>3</sub> l	B 17 99
Hexame- thyl-p-Ros- anilin	$(CH_3)_2 \cdot N \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C-OH \\ \diagdown C-C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2 \end{matrix}$	$3 C_6H_5N(CH_3)_2 + 2 COCl_2 = C_{25}H_{30}N_3Cl + CO_2 + 3 HCl$ Dimethylamin Phosgen	195		dunkel- violette Tafeln	ul.	sl.	l CHCl <sub>3</sub> l	B 18 767
Hexamethyl- tri-amido- Di-naphyl- phenylmethan	$(CH_3)_3N \cdot C_6H_4 \cdot CH \begin{matrix} \diagup C_6H_4N(CH_3)_2 \\ \diagdown C_6H_4N(CH_3)_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup N(CH_3)_2 \\ \diagdown CHO \end{matrix} + 2 C_{10}H_7N(CH_3)_2 = H_2O + C_{32}H_{53}N_3$ p-Dimethylamido- benzaldehyd Dimethyl-α-naphtylamin	178- 179		farblose Nadeln				B 21 3129
Hexamethyl- tri-amido- triphenyl- phosphin	$P \begin{matrix} \diagup C_6H_4N(CH_3)_2 \\ \diagdown C_6H_4N(CH_3)_2 \\ \diagdown C_6H_4N(CH_3)_2 \end{matrix}$	$3 C_6H_5N(CH_3)_2 + PCl_3 = 3 HCl + [C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2]_3P$ Dimethylanilin	273		farblose Nadeln	sl.		Chloro- form leicht	B 21 1503
Hexan normal	$CH_2(CH_2)_4 \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot (CH_2)_4 \cdot CH_2J + Zn + H_2SO_4 = ZnSO_4 + HJ + CH_3(CH_2)_4 \cdot CH_3$ β-Hexyljodid $2 CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2J + 2 Na = 2 NaJ + CH_3(CH_2)_4 \cdot CH_3$ Propyljodid $(CH_2)_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix} + 2 BaO = 2 BaCO_3 + CH_3(CH_2)_4 \cdot CH_3$ 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	43- 48		farblose Flüssig- keit				A. 165 107



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A. ch 1.76	Hexaoxymethylen-diamin	$(\text{CH}_2\text{O})_6\text{N}_2$	$(\text{CH}_2\text{O})_6\text{O}_3 + 2\text{NH}_3 = 3\text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_2\text{O})_6\text{N}_2$ Hexaoxymethylen-superoxyd			farblose Würfel	sl.	sl.	sl.	B 18 3344
W 13 392	Hexaoxymethylen-superoxyd	$(\text{CH}_2\text{O})_6\text{O}_3$	$3\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + 9\text{O}_2 = 3\text{H}_2\text{O} + 2(\text{CH}_2\text{O})_6\text{O}_3$ Aether	51		farblose rhombische Prismen	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 A 217 382
A. ch 5.9	Hexaoxotriphenyläthan	$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{OH} \\   \\ \text{CH}_2-\text{CH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 \end{array}$	$3\text{C}_6\text{H}_5-\text{OH} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{OC}_2\text{H}_5 = 2\text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} +$ Resorcin Dichloräther $\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\text{CH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 \end{array}$			hellrotes Pulver	1	1	ul.	A 243 173
A 115 322	Hexenylalkohol	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \end{array} \text{Ca} + \text{H}_2\text{O} = 3\text{CaCO}_3 + 4\text{H}_2 + \text{CH}_2 = \text{CH} - (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Glycerinkalk		137	farblose Flüssigkeit	1	1	1	A. ch 27.28
B 17 99	Hexenylchlorid	$\text{CH}_2 = \text{CH}(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} +$ 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 18 767	Hexenylsulfid	$\begin{array}{l} \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{S} \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{S} \end{array}$	$2\text{CH}_2 = \text{CH} - (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{K}_2\text{S} = 2\text{KCl} + [\text{CH}_2 = \text{CH} - (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2]_2\text{S}$ Hexenylchlorid		168- 170	farbloses Oel	sl.	1	1	A. ch 27.58
B 21 3129	Hexinglykol	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH} \cdot \text{OH} \\   \quad   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{O} \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{array} + 4\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + 2\text{NaCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH} \\   \quad   \\ \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}(\text{OH}) \\   \quad   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$ Epichlorhydrin		218- 225	farblose Flüssigkeit				A 159 186
J. 1863 521	Hexoylen	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{C} \equiv \text{CH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CBr} \cdot \text{CH}_3 + \text{KOH} = \text{BrK} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ Bromhexylen		80- 85	farblose Flüssigkeit				A 135 126
A. 161 277	norm. Hexylalkohol	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CHO} + \text{H}_2 = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Capronaldehyd		157	farblose Flüssigkeit				A 187 135
A. 113 106	Hexylamin	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Hexylamin							B 16 744
A. 165 107	Hexylchlorid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{Cl} + 2\text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{NH}_2$ Hexylchlorid		128- 130	farblose Flüssigkeit				J. 1863 527

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Hexylbromid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CONH}_2 + 2 \text{Br} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HBr} + \text{CO}_2 + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{NH}_2$ 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	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_2 + \text{Br}_2 = \text{HBr} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$ Hexan		143- 144	farblose Flüssig- keit				A 188 250
Hexylen norm.	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$							A.177 305
β-Hexylen	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CHJ} \cdot \text{CH}_3 + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ secund. Hexyljodid		67	farblose Flüssig- keit				A.135 141
β-Hexylen- bromid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3 + \text{Br}_2 = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$ β-Hexylen		195- 197	farblose Flüssig- keit				A 135 141
γ-Hexylen- bromid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr}(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ (\text{CH}_2)_2 \end{matrix} \cdot \text{CH}_2\text{OH} + 2 \text{HBr} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CHBr}(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ γ-Hexylenglykol		153- 154 (109 mm)	farblose Flüssig- keit		i		Soc 51 722
γ-Hexylen- glykol	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH})(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Acetobutylalkohol		234- 235	farblose Flüssig- keit				B 18 3282
γ-Hexylenoxyd	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2$ 	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH})(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}_2$ γ-Hexylenglykol		103- 104 (120 mm)	farblose Flüssig- keit	sl.			B 18 3283
α-Hexyl- erythrit	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ 	$\text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 = \begin{matrix} \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2(\text{OH}) \\   \\ \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix}$ Diallyl entsteht neben α-Hexylerythrit		95.5	farblose Tafeln	1	sl. ul.		B. 21 3344
β-Hexyl- erythrit					farblose Masse	1	1		B. 21 3344
Hexyljodid	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HJ} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Hexylalkohol		179.5	farblose Flüssig- keit				A 163 196
sec.Hexyljodid	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHJ} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3(\text{OH}) \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + 11 \text{HJ} = 6 \text{H}_2\text{O} + 5 \text{J}_2 + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHJ} \cdot \text{CH}_3$ Mannit		167	farblose Flüssig- keit				M 2 310

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Hexylparakon- säure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_2\text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagup \\ \text{CH}_2\text{CO} \end{matrix}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CHO} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O}$ Oenanthol      Bernsteinsäure	89		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 227 85
Hipparaffin	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{CN} + \text{CH}_2 = \text{O} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Benzonitril      Methylal  $2\text{NH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} + 2\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{CO}_2 + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Hippursäure	220.5 -221		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ 1  A 75 201
Hippuroflavin		$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_6\text{H}_5 = 2\text{H}_2\text{O} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ Hippursäureester			gelbe Krystalle	ul.	ul.	ul.	B 21 3323
Hippursäure	$\text{NH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{Zn} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} = \text{ZnCl}_2 + 2\text{NH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Amidoessigsäures Zink Benzoylchlorid  $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{NH} \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Benzamid      Chloressigsäure	187.5		farblose rhombische Säulen	sl.	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ unl.  Z 1867 466
Hippurylglycin	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$2\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{Ag} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{AgCl} + \text{NH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{Ag} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Glycinsilber      Benzoylchlorid	206.5		farblose rhombische Tafeln	1	sl.	ul.	$\text{CHCl}_3$ unl. J pr Ch 26.175
Hippuryl- hydrazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{NH}_2 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$ Hippursäure      Hydrazin	162.5		farblose Nadeln	1	1	sl.	B 23 3030
Homobrenz- katechin	$\text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{OH} \text{ 3.} \\ \text{OH} \text{ 4.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_2 + \text{HJ} = \text{CH}_2\text{J} + \text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$ Kreosol  $\text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$ Homoprotokatechusäure			farbloser Syrup	1	1	1	Benzol 1  J.1864 525  B 10 210



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Hydracetamid	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \end{array}$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + 2 \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CH})_2 \text{N}_2$ Aldehyd			graugelbes Pulver	1	1		A. Spl 6. I
Hydrakryl- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 \text{J} + \text{Ag OH} = \text{Ag J} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ β-Jodpropionsäure			farbloser Syrup				A 150 167
Hydrakryl- säurenitril	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{COO Na} + \text{Na OH} = \text{CH}_2 \cdot \overset{\text{O Na}}{\text{C}} \cdot \text{COO Na}$ Acrylsaures Natron $\text{CH}_2 \cdot \text{O} + \text{HCN} = \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$ Aethylenoxyd		220- 222 (722.5 mm)	farblose Flüssig- keit	1	1		B 8 1095 A 191 273
Hydratropa- säure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 = \text{C} - \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ Atropasäure		264- 265	farblose Flüssig- keit	sl.			A 148 244
o-Hydrazin- benzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{N} = \text{N} \cdot \text{SO}_2 \text{K} \\ \text{COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array} + \text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{KHSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array}$ o-Diazobenzolsulfosaures Kalium			farblose Nadeln	sl.	sl.		B 13 650
m-Hydrazin- benzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 3. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{N} = \text{N} \cdot \text{SO}_2 \text{K} \\ \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{KHSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array}$ m-Diazobenzolsulfosaures Kalium	186		gelbliche Blättchen	sl.	sl.	ul.	B 9 1657
p-Hydrazin- benzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 4. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{N} = \text{N} \cdot \text{SO}_2 \text{K} \\ \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{KHSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array}$ p-Diazobenzolsulfosaures Kalium	220- 225		farblose Nadeln	sl.			A 212 337
o-Hydrazin- benzoesäure- anhydrid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{NH} \end{array} \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{NH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{CO} \end{array} \text{NH}$ o-Hydrazinbenzoesäure	242		farblose monokline Tafeln	sl.	sl.	sl.	A 212 343
m-Hydrazin- benzolsulfon- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{SO}_2 \text{H} \end{array} \begin{array}{l} (1) \\ 3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{N} = \text{N} \\ \text{SO}_2 \end{array} + 2 \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{SO}_2 \text{H} \end{array}$ m-Diazobenzolsulfosäure			farblose Tafeln	sl.	ul.	ul.	B 21 3409

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Äther	Alkohol	
p-Hydrazinbenzolsulfosäure	$\text{NH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{HSO}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HSO}_3$ Phenylhydrazin			farblose Nadeln	sl.	sl.		B 18 3172
o-Hydrazin- zimmtsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{HSO}_3 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Sulfohydrazin- zimmtsäure	171		gelbliche Krystalle	sl.	sl.	sl.	Eisenatz 1 A 221 276
o-Hydrazin- zimmtsäure- anhydrid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N}(\text{NH}_2) \end{matrix} > \text{CO}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{HSO}_3 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N}(\text{NH}_2) \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix} > \text{CO}$ Sulfohydrazin- zimmtsäure	127		farblose Nadeln	1	1	1	A 221 278
o-Hydrazo- benzoesäure	$(2) \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \quad (1)$	$\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ o-Azobenzo- säure	205		farblose Prismen		1		B 7 1612
m-Hydrazo- benzoesäure	$(3) \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \quad (1)$	$\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ m-Azobenzo- säure			gelbliche Flocken	ul.	sl.		A 129 141
p-Hydrazo- benzoesäure	$(4) \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \quad (1)$	$\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ p-Azobenzo- säure			farblose Nadeln		1		A 132 148
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	181		farblose Tafeln		1		Z 1867 33 J 1863 424
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	244- 245		farblose Tafeln	sl.	ul.	ul.	A 270 45 A 270 44
Hydrazoisatin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{C} \\ \text{NH} \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{N} \end{matrix} > \text{C} \cdot \text{OH} + \text{NH}_2 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4\text{NO}$ Isatin Hydrazin	219		farblose Krystalle				B 22 2162
o-Hydrazo- naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 + \text{H}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ o-Azonaphthalin	275		farblose Blättchen		1	1	B 18 3253



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Hydrazulin	$CN \cdot C(NH_2) \cdot C(NH_2) \cdot CN$ 	$2 CN - CN + 2 NH_2 = C_4H_6N_6$ Cyan			schwarze Blättchen				B. 4 947
Hydrindin	$C_{12}H_{12}N_4O_2$	$2 C_{12}H_{12}N_4O_4 + 2 H_2 = 3 H_2O + C_{12}H_{12}N_4O_2$ Isatyd			blassgelbe Prismen	ul.	sl.		J.prCh 25.489
α-Hydrindon	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} CH_2$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CN \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5 + 2H_2O = CO_2 + C_6H_5 \cdot OH + NH_3 +$ o-Cyanbenzyllessigester	40	243- 245	farblose rhombische Tafeln	1	1	1	B. 22 2018
Hydrindonaphthendicarbonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} C \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2Br \\ \diagdown CH_2Br \end{matrix} + CH_2(COOC_2H_5)_2 + 2NaOC_2H_5 = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} C \begin{matrix} \diagup COOC_2H_5 \\ \diagdown COOC_2H_5 \end{matrix} +$ ω-Dibrom-o-Xylol Malonsäure-Natriumäthylat + 2C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH + 2NaBr ester	199		farblose rhombische Blätter				Sec 53 7.
α-Hydrindonoxim	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C=N, OH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} CH_2$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} CH_2 + NH_2 \cdot OH = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C=N, OH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} CH_2$ α-Hydrindon Hydroxylamin		146	weisse Nadeln		1		B. 22 2021
α-Hydrindonphenylhydrazon	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C=N, NH, C_6H_5 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} CH_2$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} CH_2 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C=N, NH, C_6H_5 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} CH_2$ α-Hydrindon Phenylhydrazin		125	weisse Prismen		1		B. 22 2021
Hydroakridin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown NH \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown N \end{matrix} C_6H_4 + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} C_6H_4$ Akridin		169	farblose Säulen	ul.	sl.	1	A 158 278
Hydroanisofin	$C_{12}H_{10}O_4$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup O \cdot CH_3 \\ \diagdown CHO \end{matrix} 1. + H_2 = C_{12}H_{10}O_4$ Anisaldehyd		172	farblose rhombische Tafeln	sl.	1	sl.	A 151 36
Hydrobenzamid	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$ $C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$ $C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$	$3 C_6H_5 \cdot CHO + 2 NH_3 = 3 H_2O + (C_6H_5 \cdot CH)_3 \cdot N_2$ Benzaldehyd		110	farblose Rhomben- oktaeder	ul.	1		A 21 180
Hydrobenzamidtrialdehyd	$CHO \cdot C_6H_4 \cdot CH \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$ $CHO \cdot C_6H_4 \cdot CH \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$ $CHO \cdot C_6H_4 \cdot CH \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$	$3 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown CHO \end{matrix} 1. + 2 NH_3 = 3 H_2O + C_{18}H_{12}N_6O_3$ Terephtalaldehyd			farbloses Krystall- pulver	ul.	ul.	ul.	B 18 575

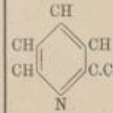


Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °C	Siedepunkt °C	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Äther	Alkohol	Benzol	
Hydrobenzoin	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} / OH \\ \backslash OH \\ \backslash C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CHO + H_2 = C_{14}H_{14}O_2$ 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
Hydrocarbazol	$C_{12}H_{10}N$	$C_{12}H_{10}N = H_2 + C_{12}H_8N$ Carbazolin	120	325- 330	farblose Krystalle	ul.	1	1	Benzol	A 163 358
Hydrocheli- donsäure	$CO \begin{matrix} / CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \backslash CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$CH \begin{matrix} / CH \\ \backslash C \\ \backslash CH \end{matrix} + 2 H_2O = CO \begin{matrix} / CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \backslash CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ Furfuracrylsäure $2 C_6H_7N + 2 H_2 = C_{12}H_{14}N_2$ Chinolin			farblose rhombische Tafeln	sl.	1	sl.	Benzol ul.	B 20 2813
Hydrochinolin	$(C_6H_5N)_2$	Furfuracrylsäure $2 C_6H_7N + 2 H_2 = C_{12}H_{14}N_2$ Chinolin	161- 162		weisses Pulver	sl.				B 13 101
Hydrochinon	$C_6H_4 \begin{matrix} / OH \\ \backslash OH \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} / OH \\ \backslash COOH \end{matrix} 2 = CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} / OH \\ \backslash OH \end{matrix}$ 4. Oxyalicylsäure $C_6H_4 \begin{matrix} / NO \\ \backslash OH \end{matrix} 1. + NH_2OH = N_2 + H_2O + C_6H_4(OH)_2$ p-Nitrosophenol Hydroxylamin $C_6H_4 \begin{matrix} / OH \\ \backslash OH \end{matrix} 1. + KOH = KJ + C_6H_4(OH)_2$ p-Jodphenol $C_6H_4 \begin{matrix} / O \\ \backslash O \end{matrix} + H_2 = C_6H_4(OH)_2$ Chinon	169		farblose hexagonale Prismen	1	1	1	Benzol sl.	B 7 1441  B 10 1654  Z 1866 662  A 51 152
Hydrocin- namid	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \begin{matrix} / N \\ \backslash CH_3 \end{matrix}$ $C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \begin{matrix} / N \\ \backslash CH_3 \end{matrix}$ $C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH \begin{matrix} / N \\ \backslash CH_3 \end{matrix}$	$3 C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CHO + 2 NH_3 = 3 H_2O + C_{17}H_{14}N_2$ Zimmtaldehyd	106		farblose Nadeln					J.pr.Ch 27.309
Hydrocollidin- dicarbon- säurediäthyl- ester	$C_6H_5O \cdot CO \cdot C \begin{matrix} / CH_2 \\ \backslash C \end{matrix} \begin{matrix} / C \cdot COO C_6H_5 \\ \backslash C \cdot CH_3 \end{matrix}$ NH	$2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOC_6H_5 + CH_3 \cdot CH(OH) \cdot NH_2 = 3 H_2O + C_{14}H_{17}NO_4$ 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	$C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup O \\ \diagdown CH_2 \end{array} CH \cdot COOH$	$C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup O \\ \diagdown CH_2 \end{array} C \cdot COOH + H_2 = C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup O \\ \diagdown CH_2 \end{array} CH \cdot COOH$ Cumarsäure	116.5	298 -300	perlauntre- glänzende Blättchen	1	1	1	A 216 166	
o-Hydrocumar- säure	$C_6H_5 \begin{array}{c} OH \\ \diagdown CH_2 \end{array} \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_6H_5 \begin{array}{c} OH \\ \diagdown CH \\ \diagup CH \end{array} = CH \cdot COOH + H_2 = C_6H_5 \begin{array}{c} OH \\ \diagdown CH_2 \end{array} \cdot CH_2 \cdot COOH$ o-Cumarsäure	82- 88		farblose Spiesse	1	1	1	B 10 286	
m-Hydro- cumarsäure	$C_6H_5 \begin{array}{c} OH \\ \diagdown CH_2 \end{array} \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_6H_5 \begin{array}{c} OH \\ \diagdown CH \\ \diagup CH \end{array} = CH \cdot COOH + H_2 = C_6H_5 \begin{array}{c} OH \\ \diagdown CH_2 \end{array} \cdot CH_2 \cdot COOH$ m-Cumarsäure	111		farblose Nadeln	1	1	1	B 15 2051	
p-Hydrocumar- säure	$C_6H_5 \begin{array}{c} OH \\ \diagdown CH_2 \end{array} \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_6H_5 \begin{array}{c} OH \\ \diagdown CH \\ \diagup CH \end{array} = CH \cdot COOH + H_2 = C_6H_5 \begin{array}{c} OH \\ \diagdown CH_2 \end{array} \cdot CH_2 \cdot COOH$ p-Cumarsäure	125		farblose monokline Krystalle	1	1	1	A 142 358	
Hydrocumin- amid	$C_6H_5 \begin{array}{c} CH(CH_3)_2 \\   \\ CH \\   \\ CH(CH_3)_2 \\   \\ N \end{array}$ $C_6H_5 \begin{array}{c} CH(CH_3)_2 \\   \\ CH \\   \\ CH(CH_3)_2 \\   \\ N \end{array}$	$3 C_6H_5 \begin{array}{c} CH(CH_3)_2 \\   \\ CHO \end{array} + 2 NH_3 = 3 H_2O + (C_{10}H_{13})_2 N_2$ Cuminal	65		farblose Nadeln	1	1		B 6 1253	
Hydrocyanal- din	$N \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown CH_2 \\ \diagup CH \\ \diagdown CN \end{array}$	$3 CH_2 \cdot CH(OH)NH_2 + 3 HCN + 2 HCl = 2 NH_4Cl + 3 H_2O + C_6H_{12}N_4$ Aldehydammoniak	115		farblose monokline Prismen	sl.	sl.	sl.	CS <sub>2</sub> ul.	A 91 349
Hydrophthal- laktensäure	$COOH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot C_6H_4 \cdot CO$	$2 C_6H_5 \begin{array}{c} CO \\ \diagdown O \end{array} + 4 H_2 = 2 H_2O + C_{10}H_{12}O_4$ Phthalsäureanhydrid	198.5		farblose Prismen	ul.	1		A 243 253	
Hydro- phthalyl	$C_6H_5 \begin{array}{c} C=C \\ \diagdown C(NH)O \\ \diagup O.CO \end{array} \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \begin{array}{c} CO \\ \diagdown O \end{array} + C_6H_5 \begin{array}{c} CH_2 \\ \diagdown CO \end{array} NH = H_2O + C_{10}H_8NO_2$ Phthalsäureanhydrid Phthalimidin	274		farblose Nadeln			Eisessig 1	A 238 246	
Hydroferula- säure	$C_6H_5 \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\   \\ O \cdot CH_2 \\   \\ OH \end{array}$	$C_6H_5 \begin{array}{c} CH=CH \cdot COOH \\   \\ O \cdot CH_2 \\   \\ OH \end{array} + H_2 = C_{10}H_{12}O_4$ Ferulasäure	89- 90		farblose Tafeln	sl.	1	1	B 11 650	
Hydrofuran	$CH_2 = CH \cdot CH \cdot CH_2$ O	$CH_2(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH_2OH + 2H \cdot COOH = CO_2 + CO + 4H_2O +$ Erythrit Ameisensäure $CH_2 = CH \cdot CH \cdot CH_2$ O	67		farblose Flüssig- keit				A. ch. 7. 217	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
							Wasser	Äther	Alkohol	
A 216 106	Hydrofurfuryl- dicarboliti- dinsäure- diäthylester	$C_{11} H_{11} NO (COOC_2 H_5)_2$	$2CH_2.CO.CH_2COOC_2H_5 + C_5H_4O_2 + NH_2 = 3H_2O + C_{11}H_{11}NO(COOC_2H_5)_2$ Acetessigester Furfurol	164		farblose Krystalle				B 16 1607
B 10 286	Hydroiso- ferulasäure	$C_6 H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2 . CH_2 . COOH \\   \\ O . CH_3 \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$CH = CH . COOH$ 1. $C_6 H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ O . CH_3 \end{matrix}$ 3. + $H_2 = C_{10} H_{12} O_4$ 4. Isoferulasäure	146		farblose Nadeln	1	1	1	B 11 656
B 15 2051	Hydrokaffee- säure	$C_6 H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2 . CH_2 . COOH \\   \\ OH \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$CH = CH . COOH$ 1. $C_6 H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ OH \end{matrix}$ 3. + $H_2 = C_6 H_{10} O_4$ 4. Kaffeensäure			farblose rhombische Krystalle	1			A 142 354
A 142 358	Hydrokrokon- säure	$CO = CH . CH \begin{matrix} \diagup COOH \\   \\ COOH \end{matrix}$	$CO = C = C \begin{matrix} \diagup COOH \\   \\ COOH \end{matrix} + H_2 = CO = CH . CH (COOH)_2$ Krokonsäure			gelbbraune klebrige Masse	1	1	1	A 124 56
B 6 1253	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	$C_{10} H_6 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ OH \end{matrix}$	$C_{10} H_6 \begin{matrix} \diagup O \\   \\ O \end{matrix} + H_2 = C_{10} H_6 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ OH \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtochinon	176		farblose Nadeln	1	1	1	CS <sub>2</sub> ul. A 167 359
A 243 253	$\beta$ -Hydronaph- tochinon	$C_{10} H_6 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ OH \end{matrix}$	$C_{10} H_6 \begin{matrix} \diagup O \\   \\ O \end{matrix} + H_2 = C_{10} H_6 \begin{matrix} \diagup OH \\   \\ OH \end{matrix}$ $\beta$ -Naphtochinon	80		farblose Blättchen				B 211 58
A 233 246	Hydrophen- anthrenchinon	$C_6 H_4 . C . OH$ $C_6 H_4 . C . OH$	$C_6 H_4 . CO$ $C_6 H_4 . C . OH$ $C_6 H_4 . CO$ + $H_2 =$ $C_6 H_4 . C . OH$ Phenanthrenchinon			farblose Nadeln	1	1	1	Benzol 1 A 167 146
B 11 650	Hydrophenyl- lutidindicar- bonsäure- diäthylester	$COOC_2H_5 . C \begin{matrix} \diagup C . C_6H_5 \\   \\ CH . COOC_2H_5 \\   \\ CH . CH_3 \end{matrix}$	$2 CH_2 . CO . CH_2 . COO C_2 H_5 + C_6 H_5 CHO + NH_2 = 3 H_2 O +$ Acetessigester    Benzaldehyd $C_{19} H_{21} NO_4$	156- 157		farblose Krystalle				B 16 1607

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Ather	
Hydrophloron	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CH_2 1 \\   OH 2 \\ \diagdown CH_2 3 \\   OH 4 \end{matrix}$	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\   O \\ \diagdown CH_2 \\   O \end{matrix} + H_2 = C_6H_2 \begin{matrix} \diagup (OH)_2 \\   (CH_2)_2 \end{matrix}$	212		perlmutterglänzende Blättchen	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> sl. A 151 164
Hydrophthalid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH(OH) \\   \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} > O$	Phloron $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\   \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} > O + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH(OH) \\   \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} > O$			Syrup	ul.	1	1	CHCl <sub>3</sub> l. B 10 1448
Hydrophthal-säure	$\begin{matrix} CH \\   \\ CH \diagdown CH \diagup CH \\   \\ CH \end{matrix} \cdot COOH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH 1 \\   \\ \diagdown COOH 2 \end{matrix} + H_2 = C_6H_4 (COOH)_2$ Phthalsäure			farblose monokline Tafeln	sl.	1	sl.	A 142 344
α-Hydro-piperinsäure	$C_6H_9 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\   O \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \cdot CH = CH \cdot CH_2 \cdot COOH$	$\begin{matrix} CH = CH \cdot CH = CH \cdot COOH \\   \\ C_6H_9 \begin{matrix} \diagup O \\   \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \end{matrix} + H_2 = C_{11}H_{12}O_4$ Piperinsäure	78		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 124 117
β-Hydro-piperinsäure	$C_6H_9 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH = CH \cdot COOH \\   O \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} CH_2 \cdot CH = CH \cdot CH_2 \cdot COOH \\   \\ C_6H_9 \begin{matrix} \diagup O \\   \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \end{matrix} + (NaOH) = C_{11}H_{12}O_4$ α-Hydro-piperinsäure	130-131		farblose Nadeln	sl.	sl.	sl.	A 216 175
Hydropropy- elchonsäure	$\begin{matrix} CH_3 \cdot CH \cdot COOH \\   \\ CH_3 \cdot CH \cdot COOH \end{matrix}$	$2 CH_3 \cdot CHBr \cdot COOH + 2 Ag = 2 AgBr + \begin{matrix} CH_3 \cdot CH \cdot COOH \\   \\ CH_3 \cdot CH \cdot COOH \end{matrix}$ α-Brompropionsäure $CH_3 \cdot C(=O) \cdot COOH + H_2 = \begin{matrix} CH_3 \cdot CH \cdot COOH \\   \\ CH_3 \cdot CH \cdot COOH \end{matrix}$ Dimethylfumarsäure $COOH \begin{matrix} \diagup CH_3 \\   \\ \diagdown C - C \begin{matrix} \diagup COOH \\   \\ \diagdown COOH \end{matrix} \end{matrix} = 2 CO_2 + H_2O + \begin{matrix} CH_3 \cdot CH \cdot COOH \\   \\ CH_3 \cdot CH \cdot COOH \end{matrix}$ Dimethylacetyltetracarbonsäure	195		farblose trikline Prismen	sl.	1	1	B. 2 720 A 173 109 A 234 57
Hydro-salicyl- amid	$\begin{matrix} HO \cdot C_6H_4 \cdot CH \\   \\ HO \cdot C_6H_4 \cdot CH \\   \\ HO \cdot C_6H_4 \cdot CH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup N \\   \\ \diagdown N \end{matrix}$	$3 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH 1 \\   \\ \diagdown COH 2 \end{matrix} + 2 NH_3 = 3 H_2O + C_{21}H_{18}N_2O_3$ Salicylaldehyd	145		gelbe Krystalle	ul.	sl.	1	A 35 261

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 151 164	Hydroskatol	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot CH_3$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot CH_3 + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot CH_3$ Skatol		231- 232	flüssig	sl.	1	1	A 239 242	
B 10 1448	Hydrosorbinsäure	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH = CH \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CH \cdot CH \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ O \end{matrix} \text{CH}_2 \cdot CO = CO_2 + CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH = CH \cdot COOH$ 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		$CH \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ C \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{matrix} + H_2 = C_6H_4 \cdot N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Stilbazol		-3	289,5	flüssig	sl.	1	1	B 21 821
A 216 175	Hydrotoluchinon	$C_6H_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{OH} \text{ 2.} \\ \text{OH} \text{ 5.} \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{O} \text{ 2.} \\ \text{O} \text{ 5.} \end{matrix} + H_2 = C_6H_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Toluchinon		124	farblose Blättchen	1	1	1	A 215 159	
B. 2 720			$C_6H_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{OH} \text{ 2.} \\ \text{NH}_2 \text{ 5.} \end{matrix} + HNO_2 = H_2O + N_2 + C_6H_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ m-Amido-o-Kresol							B 15 2979	
A 173 109	Hydroumbellsäure	$C_6H_3 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \text{ 1.} \\ \text{OH} \text{ 2.} \\ \text{OH} \text{ 4.} \end{matrix}$	$OH \cdot C_6H_3 \begin{matrix} O - CO \\   \\ CH = CH \end{matrix} + H_2O + H_2 = C_6H_3 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \text{OH} \end{matrix}$ Umbelliferon			farblose Krystallkrusten	sl.	1	1	A 139 102	
A 234 57	Hydrovanillin	$CH_3 \begin{matrix} HO \\   \\ O \end{matrix} C_6H_3 \cdot CH(OH)$ $CH_3 \begin{matrix} O \\   \\ HO \end{matrix} C_6H_3 \cdot CH(OH)$	$2 C_6H_3 \begin{matrix} CHO \\   \\ O \end{matrix} CH_2 + H_2 = C_{10}H_{12}O_6$ Vanillin		222- 225	farblose Prismen	sl.	sl.	ul.	B 8 1125	
A 35 261	α-Hydroxyävalinsäure	$CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} OH \\   \\ COOH \end{matrix}$	$CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CHBr \cdot COOH + H_2O = HBr + CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} OH \\   \\ COOH \end{matrix}$ αBromävalinsäure		103- 104	farblose Nadeln	1	1	1	A 264 259	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						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-Bromävalinsäure			Öl	1	1	sl.	A 264 235
Hydroxyl- biuret	$\begin{matrix} \text{CO} \text{---} \text{NH}_2 \\ \text{CO} \text{---} \text{NH} \\ \text{CO} \text{---} \text{NH} \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$2 \text{CNHO} + \text{NH}_2 \text{OH} = \text{C}_2 \text{H}_5 \text{N}_3 \text{O}_2$ 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-Hydrozimmt- carbonsäure	$\text{C}_6 \text{H}_5 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{---} \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6 \text{H}_5 \begin{matrix} \text{---} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{---} \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{C}_6 \text{H}_5 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{---} \text{COOH} \end{matrix}$ o-Zimmtcarbonsäure $\text{C}_6 \text{H}_5 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} (\text{COOH})_2 \\ \text{---} \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{C}_6 \text{H}_5 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{---} \text{COOH} \end{matrix}$ Benzylmalon-o-carbonsäure	165- 166		farblose Nadeln				B 10 2204
		$2 \begin{matrix} \text{CH} & \text{CH}_2 \\ \diagdown & / \\ \text{C} & \\ / & \diagdown \\ \text{CH} & \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 + 13 \text{O} = 2 \text{NO} + 3 \text{H}_2 \text{O} + 2 \text{C}_6 \text{H}_5 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{---} \text{COOH} \end{matrix}$ Tetrahydro-β-naphthylamin							A 242 39
p-Hydrozimmt- carbonsäure	$\text{C}_6 \text{H}_5 \begin{matrix} \text{---} \text{COOH} \\ \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{---} \text{CH} \cdot \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{---} \text{COOH} \end{matrix} + 9 \text{O} = 2 \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6 \text{H}_5 \begin{matrix} \text{---} \text{COOH} \\ \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Cumylpropionsäure	277- 278		farblose Krystalle	sl.	sl.		B 21 1121
Hydrozimmt- 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 $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHNa} \cdot \text{COOC}_2 \text{H}_5 + \text{C}_6 \text{H}_5 \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{C}_2 \text{H}_5 \text{OH} = \text{CH}_3 \text{COOC}_2 \text{H}_5 + \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2 \text{H}_5 + \text{NaCl}$ Natriumacetessigester Benzylchlorid	48.7	280	farblose Nadeln	sl.	1	1	A 121 375 B 6 1086
Hydrovinsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \\ \text{O} \diagdown \quad / \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{OH} \end{matrix} \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 \text{O} = \text{C}_6 \text{H}_{10} \text{O}_4$ Brenztraubensäure			Syrup				A 204 176 A 208 129

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Hydrilsäure	$\text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{array} \text{CO}$	$6 \text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CO} + 10 \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} + 8\text{NH}_3 + 4\text{CO} + 10\text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_6$ Alloxan $3 \text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CH} \cdot \text{OH} = 3 \text{CO}_2 + \text{H} \cdot \text{COOH}$ Dialursäure $+ 2 \text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{array} \text{CO}$			farblose Säulen	sl.	sl.		B 9 1102
Hystazarin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{array} \text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{array} \text{O} + \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{c} \text{COH} \\   \\ \text{COH} \end{array} \\   \\ \text{CH} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{array} \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{C} \cdot \text{OH} \end{array}$ Phthalsäure- anhydrid Brenzcatechin			orange- gelbes Pulver	sl.		Benzol ul.	B 21 2501
Imabenzil	$\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$ Benzil	194		farblose ortho- rhombische Krystalle	ul.	ul.		A 228 343
Imasatin	$\text{C}_{15}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}_6$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CO} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{OH} + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{15}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}_6$ Isatin			gelbe Krystalle	ul.	sl.	ul.	J pr. Ch 25.459
Imesatin	$\text{C}_8\text{H}_5\text{N}_2\text{O}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CO} \\   \\ \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{OH} + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_8\text{H}_5\text{N}_2\text{O}$ Isatin			dunkelgelbe Prismen	ul.	1	sl.	J pr. Ch 25.457
Imidoäthyl- phenylsulfon	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH} \\   \\ \text{NH} \end{array}$	$2 (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SO}_2)_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_4 + 3 \text{NH}_3 = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH} \\   \\ \text{NH} \end{array}$ Aethylendiphenylsulfon	77- 78		farblose trikline Tafeln	sl.	1	1	J pr Ch 30.324
Imidobrenz- traubensäures Ammoniak	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \\   \\ \text{COO NH}_4 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + 2 \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \\   \\ \text{COO NH}_4 \end{array}$ Brenztraubensäure				1			A 152 270
Imidocapryl- säurenitril	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH}_2$	$2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_5 \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{HCN} = \text{NH}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{28}\text{N}_2$ Oenantholammoniak			Öl	ul.	1	1	A 177 134
Imidodicarbon- säuredime- thylester	$\text{NH} \begin{array}{c} \text{COO CH}_3 \\   \\ \text{COO CH}_3 \end{array}$	$\text{Cl} \cdot \text{COO CH}_3 + \text{C} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\    \\ \text{O} \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array} = \text{HCl} + \text{NH} \begin{array}{c} \text{COO CH}_3 \\   \\ \text{COO CH}_3 \end{array}$ 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
					Wasser	Alkohol	Äther	
$\beta$ -Imidoglutaminsäure-äthylester	$\text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{ C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CO} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{ C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{ C}_2\text{H}_5 \end{array} + 2\text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{ C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Acetondicarbonsäureester	86	farbloser Nadeln	sl.	l.	sl.	B 18 2291
Imidokohlensäurediäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \begin{array}{l} \text{C}=\text{NH} \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \end{array}$	$2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NaOH} + \text{KCN} + \text{Cl}_2 = \text{NaCl} + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \begin{array}{l} \text{C}=\text{NH} \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \end{array}$		farbloser Flüssigkeit				B 19 874
Imidomethyluracil	$\text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{NH} - \text{CO} \end{array} \text{CH}$	$\begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{NH} \\ \text{NH}_2 \cdot \text{H}_2\text{CO}_2 \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{ C}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_7\text{N}_3\text{O}$ Guanidin-carbonat Acetessigester	270	farbloser Prismen	sl.	sl.	ul.	A 262 365
Indazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH} \\ \text{N} \end{array} \text{NH}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH} \\ \text{N} \end{array} \text{NH}$ o-Hydrazinzimmtsäure	146.5-263-270	farbloser Nadeln	sl.	l.	l.	A 221 280
Indazolesigsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{N} \cdot \text{NH} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{N} = \text{N} \cdot \text{NaSO}_3 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{NaHSO}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{N} \cdot \text{NH} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ Diazosulfozimmtsaures Natrium	168-170	gelbliche Nadeln	l.	l.	sl. CHCl <sub>3</sub> sl.	A 227 324
Indigblau	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{NH} \end{array} \text{C}=\text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{NH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{OH} + 2 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ Isatin  $2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{C}=\text{C} \cdot \text{COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array} = 2 \text{CO}_2 + \text{O}_2 + \text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ o-Nitrophenylpropionsäure  $2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{COH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array} + 2 \text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ o-Nitrobenzaldehyd Aceton  $2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array} + \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{HBr} + \text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ $\omega$ -Brom-o-Nitroacetophenon  $2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 2 \text{KOH} + \text{O} = 2 \text{BrK} + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ Bromacetanilid		tiefblaue rhombische Krystalle	ul.	ul.	ul.	Nitrobenzol 1  B 3 515  B 13 2260  B 15 2860  A 221 330





Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt / Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
					Wasser	Alkohol	Äther	
$\beta$ -Indolacetoxim	$C_6H_4 \begin{array}{c} C, C, (NOH), CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array}$	$C_6H_4 \begin{array}{c} C, CO, CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} + NH_2 \cdot OH = H_2O + C_6H_4 \begin{array}{c} C, C, (NOH), CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array}$ Hydroxylamin	144- 147	weiße Nadeln	sl.			B. 22 663
$\alpha$ -Indolcarbonsäure	$C_6H_4 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} C \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot NH - N = C \begin{array}{c} CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ COO C_6H_5 \end{array} = NH_2 + C_6H_5NO_2 \cdot C_2H_5$ Phenylhydrazonbrenztraubensäureester $C_6H_4 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} C \cdot CH_3 + H_2O + KOH = C_6H_4 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} C \cdot COOK + 3 H_2$ Indol	200- 201	farblose Nadeln	sl.	1	1 Benzol sl.	A 236 142 B 21 1930
$\beta$ -Indolcarbonsäure	$C_6H_4 \begin{array}{c} C(COOH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} CH$	$C_6H_4 \begin{array}{c} C(CH_2) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} CH + H_2O + KOH = C_6H_4 \begin{array}{c} C(COOK) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} CH + 3 H_2$ Skatol	214	farblose Blättchen	sl.	1	1 Benzol sl.	B 21 1933
$\alpha$ -Indoliminanhydrid	$C_6H_4 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{array} C \cdot CO$	$C_6H_4 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} C \cdot COOH + (CH_3 \cdot CO)_2O = 2CH_3 \cdot COOH + C_6H_4 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{array} C \cdot CO$ $\alpha$ -Indolcarbonsäure	312- 315	seiden- glänzende Nadeln	nl.	sl.	sl.	B 21 1931
Indolin	$C_6H_4 \begin{array}{c} CH=CH, NH \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH, CH=CH \end{array} C_6H_4$	$C_{10}H_{12}N_2O_2 + 3 H_2 = 2 H_2O + C_{10}H_{14}N_2$ Indigweiss	245	blassgelbe Nadeln	ul.	1	1.	Z 1877 511
Indophenin	$C_{12}H_7NOS$	$C_6H_4 \begin{array}{c} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{array} C \cdot OH + C_4H_4S = H_2O + C_{12}H_7COS$ Isatin Thiophen		blaues Pulver	nl.	sl.	sl. H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> l.	B 12 1311
Indoxanthinsäureäthylester	$C_6H_4 \begin{array}{c} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} C \begin{array}{c} OH \\ \diagup \quad \diagdown \\ COO C_2H_5 \end{array}$	$C_6H_4 \begin{array}{c} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} C \cdot COO C_2H_5 + O = C_6H_4 \begin{array}{c} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} C(OH) \cdot COO C_2H_5$ Indoxylsäureäthylester	107	gelbe Nadeln	1		1	B 15 755
Indoxyl	$C_6H_4 \begin{array}{c} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} CH$	$C_6H_4 \begin{array}{c} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} C \cdot COOH = CO_2 + C_6H_4 \begin{array}{c} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} CH$ Indoxylsäure		farbloses Öl				B 14 1744
Indoxylsäure	$C_6H_4 \begin{array}{c} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} C \cdot COOH$	$C_6H_4 \begin{array}{c} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{array} C \cdot COOH + 2 H_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{array}{c} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} C \cdot COOH$ Isatogensäure		farbloses Krystall- pulver	sl.			B 14 1742
Indulin 3 B	$C_{10}H_{13}N_3$	$2 C_6H_5 \cdot N = N \cdot NH \cdot C_6H_5 + C_6H_5NH_2 = 2 NH_3 + C_{10}H_{13}N_3$ Amidoazobenzol Anilin		schwarze Krystall- warzen		1	Anilin 1	Soe 43 116

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Äther	Alkohol	
B. 22 663	Indulin 6 B	$C_{10}H_7N_3$	$2 C_6H_5 \cdot N = N \cdot NH \cdot C_6H_5 + 2 C_6H_5 \cdot NH_2 = 3 NH_3 + C_{10}H_7N_3$ Amidoazobenzol Anilin			grüne Nadeln			Anilin 1	Soc 43 117 B. 21 2619
A. 236 142			$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} C_6H_5 + C_6H_5 \cdot NH_2 = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} C_6H_5$ Azophenin Anilin							
B. 21 1930	Isäthionsäure	$\begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\   \\ CH_2 \cdot SO_3H \end{matrix}$	$CH_2Br + Na_2SO_3 + H_2O = NaBr + HBr + \begin{matrix} CH_2OH \\   \\ CH_2 \cdot SO_3Na \end{matrix}$ Aethylenbromid			farbloser Syrup				Soc 43.43
B. 21 1933			$CH_2 + SO_3 = \begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\   \\ CH_2 \cdot SO_3H \end{matrix}$ Alkohol							A. 6 163
B. 21 1931			$CH_2 > O + KH \cdot SO_3 = \begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\   \\ CH_2 \cdot SO_3K \end{matrix}$ Aethylenoxyd							Z. 1868 342
Z. 1877 511	Isäthionsäurechlorid	$\begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\   \\ CH_2 \cdot SO_2Cl \end{matrix}$	$CH_2 + SO_2 = \begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\   \\ CH_2 \cdot SO_2Cl \end{matrix}$ Aethylehlorid			Syrup				B. 6 504
B. 15 755			$CH_2 + SO_2 \cdot HCl + \begin{matrix} CH_2 \cdot OH \\   \\ CH_2 \cdot SO_2Cl \end{matrix}$ Aethylen							B. 6 504
B. 14 1744	Isamid	$C_{10}H_{11}N_3O_2$	$C_{10}H_{12}N_3O_2 \cdot NH_3 = H_2O + C_{10}H_{11}N_3O_2$ Isamsaures Ammoniak			gelbes Pulver	ul.	sl.	ul.	J. pr. Ch 35.117
B. 14 1742			$2 C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CO \cdot COOH \end{matrix} + 2 NH_3 = 3 H_2O + C_{10}H_{11}N_3O_2$ Isatinsäure							J. pr. Ch 25.460
oc. 43 116	Isamsäure	$C_{10}H_{11}N_3O_4$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CO \cdot COOH \end{matrix} + NH_3 = 2 H_2O + C_{10}H_{11}N_3O_4$ Isatinsäure			rubinirote hexagonale Prismen	sl.	1		J. pr. Ch 25.462

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Essig	Äther	
Isatamidobenzoessäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C$ $COOH.C_6H_4-N$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.OH + NH_3.C_6H_4.COOH = H_2O + C_{13}H_{10}N_2O_5$ Isatin m-Amidobenzoessäure	251- 253		gelbe Krystalle	ul.	sl.			A 210 121
Isatillin	$C_{13}H_{10}N_2O_5$	$3 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.OH + NH_3 = H_2O + C_{13}H_{10}N_2O_5$ Isatin			gelbe Flocken					J pr.Ch 35.122
Isytimid	$C_{13}H_{17}N_3O_4$	$3 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.OH + 2 NH_3 = 2 H_2O + C_{13}H_{17}N_3O_4$ Isatin			gelbe rhombische Tafeln	ul.				J pr.Ch 35.122
Isatin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.OH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C = C \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C_6H_4 + O_2 = 2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.OH$ Indigoblau $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH(NH_2) \\ \diagdown NH \end{matrix} CO + O = NH_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.OH$ Amidoxindol $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv C \end{matrix} COOH = CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.OH$ o-Nitrophenylpropionsäure $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N \end{matrix} C.OH + 2 O_2 = H_2O + CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.OH$ Carbostyryl	200- 201		gelbrote monokline Prismen	sl.	1	sl.		J pr.Ch 24.11 B 11 1228 B 13 2259 B 14 1921
Isatinchlorid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.Cl$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.OH + PCl_5 = POCl_3 + HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.Cl$ Isatin	180		braune Nadeln			1	Ligroin ul.	B 12 456
Isatinsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} COOH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} COOH \xrightarrow[2]{1} 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} COOH$ o-Nitrobenzoylameisen- säure $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.OH + KOH = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} COOK$ Isatin			weisses Krystall- pulver					B 12 353 J pr.Ch 24.13
Isatochlorin	$C_{13}H_{14}N_2O_5$	$4 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C.OH + 5 H_2 = 3 H_2O + C_{13}H_{14}N_2O_5$ Isatin			schwarz- grüne Masse	ul.	ul.			Z.1865 629

Litteratur

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass- er	Alko- hol	Äther	
Isatogensäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot C \cdot COOH \\ \diagdown N \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C = C \cdot COOH \end{matrix} = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot C \cdot COOH \\ \diagdown N \end{matrix}$ o-Nitrophenylpropionsäure							B 14 1741
Isaton	$C_{12}H_{14}N_4O_2$	$4 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH + 7 H_2 = 5 H_2O + C_{12}H_{14}N_4O_2$ Isatin			gelbliche Nadeln	1	nl.		Z 1865 629
Isatopurpurin	$C_{12}H_{12}N_4O_2$	$4 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH + 9 H_2 = 5 H_2O + C_{12}H_{12}N_4O_2$ Isatin			dunkelrote Nadeln	1	sl.	Eisessig	Z 1865 629
Isatosäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown CO \end{matrix} + Cl \cdot COO C_2H_5 = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \cdot COO \cdot C_2H_5 \end{matrix}$ Anthranil Chlorameisenester			farblose Nadeln	sl.	sl.	Eisessig	B 16 9227
		$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH + O = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \cdot COOH \end{matrix}$ Isatin							J pr Ch 30.469
Isatoxim	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(NOH) \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH + NH_2 \cdot OH = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(NOH) \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH$ Isatin Hydroxylamin	202		goldgelbe Nadeln	sl.	1		B 16 518
		$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} CO + HN O_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(NOH) \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH$ Oxindol							A 140 34
Isatyd	$C_{16}H_{12}N_2O_4$	$2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot OH + H_2 = C_{16}H_{12}N_2O_4$ Isatin			grauliche Krystalle	nl.	sl.	sl.	J pr Ch 24.15
		$2 C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH(OH) \\ \diagdown NH \end{matrix} CO + O = H_2O + C_{16}H_{12}N_2O_4$ Dioxindol							A 140 10
Isoäpfelsäure	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CBr (COOH)_2 + Ag OH = Ag Br + CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown OH \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ Bromisobbernsteinsäure	140		farblose monokline Krystalle	1	1	1	J pr Ch 14.84
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

A 210  
121

pr.Ch  
35.122

pr.Ch  
35.122

pr.Ch  
24.11

B 11  
1228

B 13  
2259

B 14  
1921

B 12  
456

B 12  
353

pr.Ch  
24.13

1865  
629

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Isoamyläther	$(\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2)_2 \text{O}$	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{J} + \text{Na O} \cdot \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} = \text{NaJ} + \text{C}_8 \text{H}_{18} \cdot \text{O} \cdot \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix}$ 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 Faselöl		181,5	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	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \cdot \text{CO} + \text{KOH} + \text{H}_2 \text{O} = \text{KHC O}_2 + \text{C}_8 \text{H}_{17} \text{NO}_2$ Isoamylcarbonimid $\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO NH}_2 + \text{Br}_2 + \text{H}_2 \text{O} = 2 \text{HBr} + \text{CO}_2$ + $(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ Isobutylessigsäureamid		95	farblose Flüssig- keit				A 76 334 B 15 770
Isoamylanilin	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} = \text{CO} + \text{C}_8 \text{H}_9 \text{NH} \cdot \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ Isoamylformanilid		244,5	farblose Flüssig- keit				B 21 1110
Isoamylbenzol	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	$\text{C}_6 \text{H}_5 \text{Br} + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{J} + 2 \text{Na} = \text{NaJ} + \text{NaBr} + \text{C}_{11} \text{H}_{16}$ 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	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \begin{smallmatrix} \text{H} \\ \text{CHO} \end{smallmatrix} + \text{C}_8 \text{H}_{17} \text{Br} = \text{HBr} + \text{C}_6 \text{H}_5 \text{N} \cdot \begin{smallmatrix} \text{C}_8 \text{H}_{17} \\ \text{CHO} \end{smallmatrix}$ Formanilid Isoamylbromid	285- 286		farbloses Öl	ul.	1	1	B 21 1110
Isoamyliden- acessig- säureäthyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \begin{smallmatrix} \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2 \\ \text{COO C}_2 \text{H}_5 \end{smallmatrix} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2 \text{H}_5 + \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2 \text{O}$ Acetessigester Isovaleraldehyd + $\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \begin{smallmatrix} \text{C}_6 \text{H}_5 \\ \text{COO C}_2 \text{H}_5 \end{smallmatrix}$		237- 241	farblose Flüssig- keit				A 218 174
Isoamyliden- bromid	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{Br}_2$	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \text{PCl}_5 \text{Br}_2 = \text{POCl}_5 + \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{Br}_2$ Isovaleraldehyd		170- 180	farblose Flüssig- keit				B 8 406
Isoamylbromid	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J}$	$\begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{P} + 5 \text{J} + 3 \text{H}_2 \text{O} = \text{PO}(\text{OH})_3 + 4 \text{HJ} + \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J}$ 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	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3\text{Na} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} + 2(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{J}$ Natriummalonsäureester = $2\text{NaJ} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + (\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{COOH})_2$	93		farblose Nadeln	1	1	1	Ligroin schw. B 23 1496
A 180 339	Isoamylnitrat	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$ Isoamylalkohol	147- 148		farblose Flüssig- keit				J 1847 —48 699
A 76 334	Isoamylnitrit	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}$ Isoamylalkohol	99		farblose Flüssig- keit				A 52 315
B 15 770	Isobenzil	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{O} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COCl} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{O} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ 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	Isobornstein- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CN} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\alpha$ -Cyanpropionsäure	130		farblose Prismen	1			Z 1867 247
A 30 298	$\beta$ -Isobrenz- weinsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CN} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\alpha$ -Cyanisobuttersäure	117		farblose monokline Prismen				A 182 336
B 21 1110			$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \\   \\ \text{CO} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + 3 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Dimethylbarbitursäure				1	sl	1	B 14 1644
A 218 174	Iso- $\alpha$ -brompro- pylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH Br}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{CH}_3\text{J} = \text{HJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Methylmalonsäureester	59.5 -60		farblose Flüssig- keit				Soc. 39 543 A ch 14.479
B 8 406	Isobutenyl- benzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CGH} + (\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Benzaldehyd Isobuttersäure	184- 186		farblose Flüssig- keit				Soc. 35 138
A 30 297	Isobuttersäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \cdot \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \cdot \text{COONH}_4$ Isopropylecyanid	155.5		farblose Flüssig- keit	1			J 1864 489





Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 188 52	Isobutylbromid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HBr} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Isobutylalkohol		92.5	farblose Flüssig- keit				A. 93 114
A. ch 28.566	Isobutyl- desoxybenzoin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHNa} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_4\text{H}_9\text{J} = \text{NaJ} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Natriumdesoxybenzoin Isobutyljodid	78	322- 323	farblose Nadeln	sl.			B 21 1299
A 133 178	Isobutylen	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} = \text{CH}_2$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} = \text{CH}_2$ Isobutyljodid  $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} = \text{CH}_2$ Trimethylcarbinol		-6	Gas				A.144 19
A 190 306	Isobutylen- bromid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} = \text{CH}_2 + \text{Br}_2 = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Isobutylen		148- 149	farblose Flüssig- keit				A.144 19
A. ch 42.158	Isobutylen- glykol	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH})$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + 2 \text{KBr} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH})$ Isobutylenbromid		176- 178	farblose Flüssig- keit				A 162 36
A.144 24	Isobutyllessig- säure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO NH}_2$ Isoamyleyanid		200	farblose Flüssig- keit				Bl. 27 63
A 162 63	Isobutylform- anilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{H} \\   \\ \text{CHO} \end{matrix} + \text{C}_4\text{H}_9\text{Br} = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{C}_4\text{H}_9 \\   \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Formanilid Isobutylbromid		274	farbloses Öl	ul.	1	1	A 65 303
B1 47 957	Isobutylden- acetessig- säureäthyl- ester	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{COO} \end{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \cdot \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Acetessigester Isobutyraldehyd		219- 222	flüssig				B 21 1109
B 21 1109	Isobutyliso- amyl	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \cdot \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaJ} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \cdot \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ Isobutyljodid Isoamyljodid		182	farblose Flüssig- keit				A 218 174
B 3 779										
B 15 1066	Isobutyljodid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HJ} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J}$ Isobutylalkohol		120	farblose Flüssig- keit				J.1855 575

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass.	Äther	Über	
Isobutylnitrat	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$ Isobutylalkohol		123	farblose Flüssig- keit				Z. 1869 433
Isobutylnitrit	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$ Isobutylalkohol		-67 68	farblose Flüssig- keit				Soe. 55 686
Isobutylpar- akonsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$ Isovaleraldehyd      Bernstein- säure		124- 125	farblose Nadeln	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 255 97
Isobutyl- phenylketon	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \begin{matrix} \text{Ca} \\   \\ \text{Ca} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COO} \begin{matrix} \text{Ca} \\   \\ \text{Ca} \end{matrix} = 2 \text{CaCO}_2 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2$ Isovaleriansaurer Kalk      Essigsaurer Kalk		225- 226	flüssig				A 162 153
m-Isobutyl- toluol	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + (\text{AlCl}_3) = \text{HBr} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ Toluol      Isobutylbromid		186- 188	farblose Flüssig- keit				B 16 2560
Isobutyraldehyd	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CHO}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HBr} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CHO}$ Isobutylbromid		61	farblose Flüssig- keit				A 162 36
		$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COO} \begin{matrix} \text{Ca} \\   \\ \text{Ca} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{HCOO} \\   \\ \text{HCOO} \end{matrix} \text{Ca} = 2 \text{CaCO}_2 + 2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CHO}$ Isobuttersaurer Kalk      Ameisensäurer Kalk							B 6 1255
Isobutyramid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{COO} \text{NH}_4 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Ammoniumisobutytrat		128- 129	farblose Krystalle	1			B 15 982
Isobutyryl- ameisensäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CN} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$ Isobutyrylcyanid		92.93 (45 mm)	farblose Flüssig- keit				Soe. 39 14
Isocarbonyl- diphenyl- oxyd	$\text{CO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COO} \end{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 + (\text{POCl}_3) = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CO}_2 + \text{CO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \end{matrix}$ Salicylsäureester		91	farblose Nadeln	1	1		J. pr Ch 25 294

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Ather		
Z. 1869 433 Soc. 55 686			$\text{C}_6\text{H}_5\text{-N}=\text{N}\cdot\text{HSO}_4 + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + \text{CO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{OH} \end{matrix}$ <p>o Diazobenzoesäure- Phenol sulfat</p>							B 21 981	
A 255 97	Isochinolin		$\text{CH}_2\cdot\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO} \end{matrix} + 2 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_8\text{H}_7\text{N}$ <p>Homophtalimid</p>	22- 23	240.5	farblose Tafeln					B 21 2299
A 162 133	Isochinolin- roth	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CCl} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \\ \text{CH}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}\cdot\text{CH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{CCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_2$ <p>Isochinolin Chinaldin Benzotrìchlorid</p>			rotbraune monokline Prismen	sl.	1	ul.	Benzol ul.	B 20 9
B 16 2560	Isochloralimid	(C Cl <sub>2</sub> . CH = NH) <sub>2</sub>	$3 \text{C Cl}_2\cdot\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{NH}_2 = 3 \text{H}_2\text{O} + (\text{C Cl}_2\cdot\text{CH}=\text{NH})_2$ <p>Chloralammoniak</p>	105- 106		monokline Prismen	ul.	1			A . ch 26 . 34
A 162 36	Isoeinhome- ronsäure		$\text{COOH}\cdot\text{C} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{C}\cdot\text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{C}_5\text{H}_5\text{N}(\text{COOH})_2$ <p>2. 3. 6. Pyridintricarbonsäure</p>	236		farbloses Krystall- pulver	sl.	ul.	ul.		B 19 1311
B 6 1255											
B 15 982			$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{C} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{C}\cdot\text{CH}_3 \end{matrix} + 9 \text{O} = \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{COOH})_2$								A 247 44
Soc. 39 14	Isoerotonsäure	$\text{CH}_2 = \text{C} \cdot \text{H} \begin{matrix}   \\ \text{H}_3\text{C}\cdot\text{COOH} \end{matrix}$	<p>Aldehydcollidin</p> $\text{CH}_2 = \text{CH}\cdot\text{CH}(\text{COOH})_2 = \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2\cdot\text{COOH} + \text{CO}_2$ <p>Aethylenmalonsäure</p>	18- 19	180- 181	farblose Krystalle					A 227 24
J. pr Ch 28 294	Isoerotyl- bromid	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} = \text{CH Br}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} \text{Br} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} = \text{CH Br}$ <p>Isobutylenbromid</p>		91	farblose Flüssig- keit					Z. 1870 524

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Isocumidin		$C_6H_5-NH_2 \text{ (1)} + CH_3OH = H_2O + C_6H_5-(CH_3)_3 \text{ (3) (5)}$ m-Xylydin	75	240	schiden- glänzende Nadeln				B 21 044
Isocyanilsäure	CNHO	$C = N \cdot OH + (H_2SO_4) = 2CNHO$    C = N \cdot OH Knallsäure			farblose Nadeln	sl.	1	1	J.pr.Ch 32.476
m-Isoeumol	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \\ & \diagdown & / \\ & \text{CH} & \\ & / & \diagdown \\ \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \end{matrix}$ 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
Isohydracet- säure	$CH = C(CH_3) \cdot C \cdot COOH$   CO—O—C \cdot CH_3	$2CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + (H_2SO_4) = 2C_2H_5OH + C_6H_8O_4$ Acetessigester	155	128 (11 mm)	farblose Prismen	sl.	1	1	A 259 153
Itadibrom- brenzwein- säure	$CHBr_2 \cdot CH \begin{matrix} \text{COOH} \\ / \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \text{COOH} \\ / \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + Br_2 = CHBr_2 \cdot CH \begin{matrix} \text{COOH} \\ / \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Itakensäure			Krystall- krusten	1	1	1	A. Spl. 1.339
Isodiphenyl- äthylamidin	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \text{NH} \\ / \\ N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$	$(C_6H_5)_2 \cdot NH + CH_3 \cdot CN = CH_3 \cdot C \begin{matrix} \text{NH} \\ / \\ N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$ Diphenylamin Acetonitril	62- 63		farblose monokline Krystalle				A 192 25
i odiphenyl- benzenyl- amidin	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{NH} \\ / \\ N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CN + (C_6H_5)_2NH = C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{NH} \\ / \\ N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$ Benzonitril Diphenylamin	111,5 -112		gelbliche rhombische Tafeln		1	1	Benzol 1 A 192 4
Isodiphenyl- keton	$C_{12}H_8O$	$2C_6H_5 \cdot OH + CS_2 + 4Cu = 2Cu_2S + H_2O + H_2 + C_{12}H_8O$ Phenol	83	135- 250	farblose Nadeln	ul.	sl.		Eisessig 1 B 21 2005
Isodithiocyan- säure	$CS \begin{matrix} \text{NH} \\ / \\ \text{NH} \end{matrix} > CS$	$CS \cdot NH \begin{matrix} \text{NH} \\ / \\ \text{NH} \end{matrix} > S + 2KHO = 2H_2O + S + CS \begin{matrix} \text{NK} \\ / \\ \text{NK} \end{matrix} > CS$ NH \cdot CS Isopersulfocyan- säure			gelbe Masse	sl.	1		A 179 204
β-Isodurolo	$C_6H_2(CH_3)_4$ 1. 3. 4. 5.	$C_6H_2 \begin{matrix} \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \\ & \diagdown & / \\ & \text{Br} & \\ & / & \diagdown \\ \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \end{matrix} + CH_3J + 2Na = NaJ + NaBr + C_6H_2(CH_3)_4$ Methyljodid Brommesitylen			farblose Flüssig- keit				B 8 356

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Ather	
Isoeugenol B 21 044	$C_6H_7 \begin{matrix} \nearrow CH=CH \cdot CH_3 \\ \searrow O \cdot CH_3 \\ \searrow O \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \nearrow CH=C(CH_3) \cdot COOH \\ \searrow O \cdot CH_3 \\ \searrow O \cdot CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1 \\ 3 \\ 4 \end{matrix} = CO_2 + C_6H_5 \begin{matrix} \nearrow CH=CH \cdot CH_3 \\ \searrow O \cdot CH_3 \\ \searrow O \cdot CH_3 \end{matrix}$ Homoferulasäure		258- 262	farbloses Öl		1		B 15 2063
Isoferulasäure J.pr.Ch 32.476	$C_6H_5 \begin{matrix} \nearrow CH=CH \cdot COOH \\ \searrow OH \\ \searrow O \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \nearrow CH=CH \cdot COOH \\ \searrow OH \\ \searrow OH \end{matrix} \begin{matrix} 1 \\ 3 \\ 4 \end{matrix} + CH_3 J + KOH = KJ + H_2O$ Protocatechusäure $C_{10}H_{14}O_6 + H_2O = C_6H_5 \begin{matrix} \nearrow OH \\ \searrow OH \end{matrix} + C_6H_5 \begin{matrix} \nearrow CH=CH \cdot COOH \\ \searrow O \cdot CH_3 \\ \searrow OH \end{matrix}$ Hesperetin	228		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin ul. B 11 654 B 9 686
Isoharnsäure A 210 10	$CO \begin{matrix} \nearrow NH \cdot CO \\ \searrow NH \cdot CO \end{matrix} \cdot CH \cdot N = C = NH$	$CN \cdot NH_2 + C_6H_4N_4O_2 = C_6H_2N_4O_4 + CO \begin{matrix} \nearrow NH \cdot CO \\ \searrow NH \cdot CO \end{matrix} \cdot CH = N = C = NH$ Cyanamid Alloxantin			Pulver			ul.	B 6 1236
Isohexylbenzol A 259 153	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 \\   \\ CH_2 \\   \\ CH_2 \\   \\ CH_2 \\   \\ CH_2 \\   \\ C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 \\   \\ CH_2 \\   \\ CH_2 \\   \\ CH_2 \\   \\ CH_2 \\   \\ CH_2 \\   \\ CH_2 \\   \\ C_6H_5 \end{matrix} + 2Na = NaBr + NaCl + C_{12}H_{18}$ Benzylchlorid Isoamylbromid		214- 215	farblose Flüssig- keit				A 171 223
Isohydro- benzoin A. Spl. 1.339	$C_{14}H_{12}(OH)_2$	$2 C_6H_5 \cdot CHO + H_2 = C_{14}H_{14}O_2$ Benzaldehyd		119.5	farblose monokline Prismen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 A 168 70
Isomannid A 192 25	$CH_2(OH) \cdot CH \begin{matrix} \nearrow CH_2(OH) \\ \searrow O \\ \searrow CH-CH_2(OH) \end{matrix}$	$CH_2(OH) \cdot (CH \cdot OH)_4 \cdot CH_2(OH) = 2 H_2O + C_6H_{10}O_4$ Mannit		87	274	farblose monokline Krystalle	1	1	ul. CHCl <sub>3</sub> sl. Bl. 41 119
Isonaphthylen- oxyd A 192 4	$\begin{matrix} C_{10}H_6 \\   \\ C_{10}H_6 \\   \\ O \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7 \cdot OH + (Zn Cl_2) = H_2O + H_2 + \begin{matrix} C_{10}H_6 \\   \\ C_{10}H_6 \\   \\ O \end{matrix}$ β-Naphtol		157		gelbliche Nadeln	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> 1 B 15 2171
Isonikotin B 21 2005	$C_{10}H_{14}N_2$	$C_5H_4N - C_5H_4N + 3 H_2 = C_5H_7N - C_5H_7N$ γ-Dipyridyl		78		farblose Nadeln	1	1	1 M 3 867
Isonikotin- säure A 179 204	$\begin{matrix} C \cdot COOH \\   \\ CH \\   \\ CH \\   \\ CH \\   \\ N \end{matrix}$	$\begin{matrix} C \cdot CH_3 \\   \\ CH \\   \\ CH \\   \\ CH \\   \\ N \end{matrix} + 3 O = H_2O + C_5H_4N \cdot COOH$ γ-Pikolin		309.5		farblose Nadeln	sl.	ul.	sl. B 17 2698

B 8  
356

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
		$\begin{array}{c} \text{C. COOH} \\ \text{CH} \diagdown \quad \diagup \text{C. COOH} \\   \quad \quad   \\ \text{CH} \quad \quad \text{C. COOH} \\   \\ \text{N} \end{array} = 2 \text{CO}_2 + \text{C}_6 \text{H}_4 \text{N. COOH}$							B 12 2332
Isouitroso- acetone	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{NOH}$	Carbocinchomeronensäure $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{C}_6 \text{H}_5 \text{NO}_2 = \text{C}_6 \text{H}_5 \text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{NOH}$	65		weisse Blättchen	1	1		B 15 1928
Isonitroso- benzylaceto- phenon	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6 \text{H}_5$	Aceton Amylnitrit $\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6 \text{H}_5 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6 \text{H}_5$	125- 126		gelbliche Krystalle	1	1		B 21 1926
Isonitroso-β- naphthoxindol	$\text{C}_{10} \text{H}_7 \begin{array}{l} \text{NH.CO} \\   \\ \text{C} = \text{NOH} \end{array}$	$\text{C}_{10} \text{H}_7 \begin{array}{l} \text{NH.CO} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_{10} \text{H}_7 \begin{array}{l} \text{NH.CO} \\   \\ \text{C} = \text{NOH} \end{array}$	245		gelbbrote Nadeln	sl.	sl.		B 21 117
Isooxyamin- säure	$\text{C}_6 \text{H}_5 \begin{array}{l} \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	β-Naphthoxindol $\text{C}_6 \text{H}_5 \begin{array}{l} \text{COOH} \\   \\ \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \end{array} + \text{H}_2 \text{O} = \text{NH}_3 + \text{C}_6 \text{H}_5 \begin{array}{l} \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	93		farblose Nadeln	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ B 19 270
Isopersulfo- cyansäure	$\text{CS} \cdot \text{NH} \begin{array}{l}   \\ \text{NH} \cdot \text{CS} \end{array}$	Amidocuminsäure $3 \text{KSCN} + 3 \text{HCl} = 3 \text{KCl} + \text{HCN} + \begin{array}{l} \text{CS} \cdot \text{NH} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CS} \end{array}$			gold- glänzende Nadeln	sl.	1	1	A 10 8
Isophthal- aldehyd	$\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CHO} \\   \\ \text{CHO} \end{array}$	Rhodankalium $\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CHCl}_2 \\   \\ \text{CHCl}_2 \end{array} + 2 \text{H}_2 \text{O} = 4 \text{HCl} + \text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CHO} \\   \\ \text{CHO} \end{array}$	89-90		farblose Nadeln				B 20 1005
Isophthal- aldehyd	$\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH} = \text{NOH} \\   \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{array}$	Tetrachlor-m-Xylol $\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CHO} \\   \\ \text{CHO} \end{array} + 2 \text{NH}_2 \text{OH} = 2 \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH} = \text{NOH} \\   \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{array}$ Isophthalaldehyd Hydroxylamin	180		farblose Blättchen		1		B 20 508
Isophthalendi- amidin	$\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C} \begin{array}{l} \text{NOH} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} \\   \\ \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NOH} \end{array} \end{array}$	m-Dicyanbenzol $\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CN} \\   \\ \text{CN} \end{array} + 2 \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C} \begin{array}{l} \text{NOH} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} \\   \\ \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NOH} \end{array} \end{array}$	193		weisse Prismen	sl.	1	sl.	B 22 2976
Isophthalsäure	$\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{l} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	m-Xylol $\text{C}_6 \text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} + 6 \text{O} = 2 \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6 \text{H}_4 (\text{COOH})_2$	über 300		farblose Nadeln	sl.	1		A 148 11

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
B 12 2332	Isopimelin- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \swarrow \text{C}_2 \text{H}_5 \\ \searrow \text{COOH} \end{array} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \swarrow \text{Br} \text{ 1} \\ \searrow \text{Br} \text{ 2} \end{array} + 2 \text{Cl} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + 4 \text{Na} = 2 \text{NaCl} + 2 \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$ m-Dibrombenzol Chlorameisenester $\text{CH}_2 \begin{array}{l} \swarrow \text{C}_6\text{H}_5 \\ \searrow \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \cdot \text{CBr} \cdot \text{CH} \text{ Br} \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{KCN} + 2 \text{HCl} + 4 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{KBr} + 2 \text{NH}_4\text{Cl} +$ Amylenbromid	104		trimetrische farblose Prismen	1	1	1	A 176 149 B 24 1390
B 15 1328 B 21 1326			Isopropylacet- essigsäure- methylester	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \begin{array}{l} \swarrow \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \searrow \text{COO} \text{ CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHNa} \cdot \text{COO} \text{ CH}_3 + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \text{ J} = \text{NaJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \swarrow \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \searrow \text{COO} \text{ CH}_3 \end{array}$ Natriumacetessigsäure- methylester Isopropyljodid	201		farblose Flüssig- keit		
B 21 117	Isopropyl- acetylen	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \swarrow \text{CH} \cdot \text{CH} \text{ Br} \\ \searrow \text{CH}_2 \text{ Br} \end{array} + 2 \text{KOH} = 2 \text{KBr} + 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ Isopropyläthylenbromid $\text{CH}_2 \begin{array}{l} \swarrow \text{CH} \cdot \text{CCl}_2 \\ \searrow \text{CH}_2 \end{array} + 2 \text{KOH} = 2 \text{KCl} + 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ Dichlorisopentan	28-29		farblose Flüssig- keit				Z 9.222 A. ch 15.286
B 19 270	Isopropyläther	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \swarrow \text{CH}_3 \\ \searrow \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{J} + \text{Ag}_2 \text{O} = 2 \text{AgJ} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \swarrow \text{CH}_3 \\ \searrow \text{CH}_3 \end{array}$ Isopropyljodid	68.5 -69		farblose Flüssig- keit				A 126 306
A 10 8	Isopropyl- äthylen	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \swarrow \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{ J} \\ \searrow \text{CH}_2 \end{array} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ Isocamyljodid	21.5		farblose Flüssig- keit				A 190 358
B 20 1005	Isopropylamin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \swarrow \text{CH} \cdot \text{J} \\ \searrow \text{CH}_2 \end{array} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4 \text{ J} + (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2$ Isopropyljodid $(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{C} = \text{N} - \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2$ Acetonphenylhydrazin	31.5		farblose Flüssigkeit	1			M 3 166 B 19 1926
B 22 2976	Isopropylanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \swarrow \text{CH}_3 \\ \searrow \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \swarrow \text{CH} \begin{array}{l} \swarrow \text{CH}_3 \\ \searrow \text{CHO} \end{array} \\ \searrow \text{CH}_3 \end{array} = \text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} - \text{CH} \begin{array}{l} \swarrow \text{CH}_3 \\ \searrow \text{CH}_3 \end{array}$ Isopropylformanilid	209- 210		farblose Flüssig- keit				B 21 1109
A 148 11	Isopropyl- benzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_2)_2$	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \swarrow \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} \\ \searrow \text{CH}_2 \end{array} + \text{Ca O} = \text{Ca CO}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_2)_2$ p-Cuminsäure	152.5		farblose Flüssig- keit				A 38 88

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Ather	
Isopropylchlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{Cl} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{Cl}_2 + \text{Zn} (\text{CH}_3)_2 = \text{Zn} \text{Cl}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2$ Benzylidenchlorid Zinkmethyl $\text{C}_6\text{H}_5 \text{Br} + (\text{CH}_3)_2 \text{CH} \text{J} + 2 \text{Na} = \text{Na} \text{J} + \text{Na} \text{Br} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} (\text{CH}_3)_2$ Brombenzol Isopropyljodid $\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} + 2 \text{HJ} = 2 \text{J} + \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_3$ Propylenchlorid		36.5	farblose Flüssigkeit				B 13 46 B 8 1260 A 136 41
Isopropylformanlid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \text{CH} \\ \text{CHO} \end{array} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{N} \begin{array}{l} \text{H} \\ \text{CHO} \end{array} + \text{C}_3\text{H}_7 \text{Br} = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \text{C}_3\text{H}_7 \\ \text{CHO} \end{array}$ Formanlid Isopropylbromid		261- 263	farbloses Öl	ul.	1	1	B 21 1109
Isopropylisobutyläthylenglykol	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH} (\text{OH}) \cdot \text{CH} (\text{OH}) \cdot \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array}$	$2 \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CHO} + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \text{KOH} = \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{COOK}$ Propylaldehyd Isobutylaldehyd	79-80	231- 232	farblose Nadeln	sl.	1	1	M 11 384
Isopropyljodid	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CHJ}$	$\begin{array}{l} \text{CH}_2 \text{OH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + 5 \text{HJ} = 3 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{J}_2 + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CHJ}$ $\begin{array}{l} \text{CH}_2 \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \text{OH} \end{array}$ Glycerin $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{J} + 2 \text{HJ} = \text{CH}_3 \cdot \text{CHJ} \cdot \text{CH}_2 + \text{J}_2$ Allyljodid			89.5	farblose Flüssigkeit			A 126 305
Isopropylmalonsäurediäthylester	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{NaCH} \begin{array}{l} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} + (\text{CH}_3)_2 \text{CHJ} = \text{NaJ} + (\text{CH}_3)_2 \text{CH} \cdot \text{CH} (\text{COO C}_2\text{H}_5)_2$ Natriummalonsäureester Isopropyljodid		213- 214	flüssig				A 129 127 A 204 144
Isopropylnitrat	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{NO}_2$	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{NO}_2$ Isopropylalkohol		101- 102	farblose Flüssigkeit				A 154 256
Isopropylnitrit	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{NO}$	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{NO}$ Isopropylalkohol		45	farblose Flüssigkeit				Bl 12 227
Isopropylparakonsäure	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \text{CO} \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \text{CO} \end{array}$ Isobutyraldehyd Bernsteinsäure	68-69		farblose Blättchen	1		1	Ligroin unl. A 255 86





Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
Itakonsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \parallel \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \\ \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{CO} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \parallel \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ Citronensäureanhydrid $\begin{array}{c} \text{COOH} \quad \text{COOH} \\ \diagdown \quad / \\ \text{C} \\ / \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \quad \text{OH} \end{array} + \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} - \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \parallel \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ Citronensäure	161		farblose Oktaeder	l	l	l	A 188 72
Itakonsäure- anhydrid	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \\ \parallel \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \end{array} > \text{O}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \parallel \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{COCl} = \text{HCl} + \text{CH}_3\text{COOH} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \\ \parallel \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \end{array} > \text{O}$ Itakonsäure Acetylchlorid	68	139- 140 (30 mm)	farblose rhombische Prismen	sl.			CHCl <sub>3</sub> 1 B 13 1844
Itamalsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{COOH}) \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}(\text{COOH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{HBr} + \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{COOH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Itabrombrenzweinsäure							Z 1867 648
Jodacetamid	$\text{CH}_3\text{J} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{KJ} = \text{KCl} + \text{CH}_3\text{J} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Chloracetamid	157		farblose Prismen				Z 1871 6
Jodacetol	$\text{CH}_2 \cdot \text{CJ}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2 = \text{C} = \text{CH}_2 + 2 \text{HJ} = \text{CH}_2 \cdot \text{CJ}_2 \cdot \text{CH}_3$ 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	$\text{CH}_3\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{KJ} = \text{KCl} + \text{CH}_3\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Chloräthylalkohol			farbloses Oel	l			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
$\alpha$ -Jodallylen	$\text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CJ}$	$\text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{C} \text{Ag} + \text{J}_2 = \text{AgJ} + \text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{CJ}$ Allylensilber		98	farbloses Oel	ul.			A 135 270
<i>o</i> -Jodbenzoe- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{J} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{J} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{l} 1 \\ 2 \end{array} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{J} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{array}$ <i>o</i> -Jodtoluol	156- 157		farblose Nadeln	sl.	l	l	B 7 1007
<i>m</i> -Jodbenzoe- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{J} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 3. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{J}_2 = \text{HJ} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{J} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{array}$ Benzoesäure	186- 187		farblose Nadeln	sl.			A 136 201

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Ather	
A 188 72	p-Jodbenzoesäure	<chem>C6H4(COOH)2</chem> 1. 4.	<chem>C6H5(COOH)2</chem> 1. + 3 O = H <sub>2</sub> O + <chem>C6H4(COOH)2</chem> p-Jodtoluol	265- 266	farblose Blättchen				Z 1868 327
A 19 29	Jodgrün	<chem>(CH3)2N.C6H4(COOH)2</chem> J. HJ <chem>(CH3)2N.C6H4(COOH)2</chem>	<chem>(CH3)2N.C6H4(COOH)2</chem> + 6 CH <sub>3</sub> J = <chem>(CH3)2N.C6H4(OH)2</chem> + 4 HJ + C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> N <sub>3</sub> J <sub>6</sub> Rosanilin Methyljodid		graues Krystallpulver	1	nl.		B 12 2351
B 13 1844	Jodisophtal-säure	<chem>C6H3(COOH)3</chem>	<chem>C6H3(COOH)3</chem> + 3 O <sub>2</sub> = 2 H <sub>2</sub> O + <chem>C6H2(COOH)3</chem> Jod-m-Xylol	215	amorphe gelbe Masse				B 23 1635
Z 1887 648	Jodkohlenstoff	CJ <sub>4</sub>	3 CCl <sub>4</sub> + 4 AlJ <sub>3</sub> = 3 CJ <sub>4</sub> + 4 Al Cl <sub>3</sub> Tetrachlorkohlenstoff		dunkelrote Oktaeder				A. 231 264
Z 1871 6 Z 1865 719	Jodmalein-säure	<chem>C5H4(COOH)3</chem>	COOH . C = C . COOH + HJ = COOO . CJ = CH . COOH Acetylendicarbonsäure	182- 184	farblose Krystalle	1	1	1	B 15 2697
G 19 587	1.5 Jodnaph-talinsulfo-säure	<chem>C10H6(COOH)2(SO3H)</chem>	<chem>C10H6(COOH)2(SO3H)</chem> + HJ = <chem>C10H5(COOH)2(SO3H)</chem> + N <sub>2</sub> α-Diazonaphthalin-sulfosäure	129	farblose Tafeln	1			B. 22 2820
A 144 42 A 15 69 A 132 122 A 135 270 B 7 1007	Jodoform	CH J <sub>3</sub>	2 CH Cl <sub>3</sub> + 3 Ca J <sub>2</sub> = 3 Ca Cl <sub>2</sub> + 2 CH J <sub>3</sub> Chloroform  CH <sub>3</sub> . CO . CH <sub>3</sub> + 3 NaClO + 3 KJ = 3 KCl + CH <sub>3</sub> . COO Na + 2 NaOH + CH J <sub>3</sub> Aceton CH <sub>3</sub> . CH <sub>2</sub> OH + 5 J = 2 HJ + CH <sub>2</sub> OH + CH J <sub>3</sub> Alkohol	119	gelbe hexagonale Tafeln				A. 231 263  Bl. 51 4 A. Spl. 7.231
A 136 201	β-Jodpropion-säure	CH <sub>2</sub> J - CH(OH) . COOH	5 CH <sub>2</sub> (OH) . CH(OH) . COOH + 5 J + P = 5 CH <sub>2</sub> J . CH(OH) . COOH + H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> + H <sub>2</sub> O Glycerinsäure	82	farblose Blätter	sl.	1	1	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>2</sub> . CHJ = CH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> . CJ <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> = HJ + CH <sub>2</sub> . CHJ = CH <sub>2</sub> Jodacetol		82	farblose Flüssig- keit				Z 1865 725
Kaffeessäure	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array}$ 1.	3. C <sub>15</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub> = C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sub>4</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> - $\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \end{array}$ 4. Kaffeegerbsäure			gelbe monokline Prismen		1		A 142 221
Kaffeidin	NH(CH <sub>2</sub> ) . CH = C . N(CH <sub>2</sub> )   NH(CH <sub>2</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>10</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</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>2</sub> . K Kaffein			weisse Krystall- masse	1	1		M 4 370
Kaffein	(CH <sub>2</sub> )N . CH = C . N(CH <sub>2</sub> )   CO . N(CH <sub>2</sub> ) . C = N > CO	Ag C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub> + CH <sub>2</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	$\begin{array}{c} \text{O} \\ / \quad \backslash \\ \text{As}(\text{CH}_3)_2 \quad \text{As}(\text{CH}_3)_2 \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array}$	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)	$\begin{array}{c} \text{O} \\ / \quad \backslash \\ \text{As}(\text{CH}_3)_2 \quad \text{As}(\text{CH}_3)_2 \\ \backslash \quad / \\ \text{O} \end{array}$ + 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 COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Aethylchloroacetal CO . CH <sub>2</sub> . COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Diäthylxalat + 2 C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH +   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
Knallqueck- silber	$\begin{array}{c} \text{C} = \text{N} \cdot \text{O} \\    \\ \text{C} = \text{N} \cdot \text{O} \end{array} > \text{Hg} (?)$	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH + Hg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> + Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub> = 2 HNO <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> Hg			farblose Oktaeder	sl.			Gilbert Ann. 37.75
Kohlenoxyd	CO	COOH   COOH = H <sub>2</sub> O + CO <sub>2</sub> + CO 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 <sub>6</sub> 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. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wass.	Alkoh.	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			$CNSH + H_2O + H_2SO_4 = NH_4SO_4 + COS$ Rhodanwasser- stoff								..
M 4 370			$2 CO_2 + 3 S = SO_2 + 2 COS$								Z 1868 161
A 118 170			$CO Cl_2 + CdS = CdCl_2 + COS$								B 24 2971
A 37 1	Kohlensäure- diäthylester	$C \begin{matrix} \diagup O \cdot C_2H_5 \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$CS_2 + Cl_2 \cdot HSO_3 = S + SO_2 + HCl + COS$							Z 1869 734	
A 46 2			$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + CS_2 = NH_4 \cdot CNS + COS$ Harnstoff								B 1 273
A 107 263			$2 Cl \cdot COO C_2H_5 + PbO = PbCl_2 + CO_2 + CO_2 (C_2H_5)_2$ Chlorameisensäureäthylester	125.8	farblose Flüssig- keit						A 95 325
A 249 184	Kohlensäure- dimethyl- ester	$C \begin{matrix} \diagup O \cdot CH_3 \\ \diagdown O \cdot CH_3 \end{matrix}$	$2 Cl \cdot COO \cdot CH_3 + PbO = PbCl_2 + CO_2 + CO_2 (CH_3)_2$ Chlorameisensäure- methylester	0.5	90.5	farblose Flüssig- keit				B 13 1698	
	Kohlensulfid	CS	$CS_2 = S + CS$			braunrotes Pulver		sl.	sl.	Z 1868 622	
Gilbert Ann. 87.75	Korksäure	$COOH \cdot (CH_2)_8 \cdot COOH$	bei der Oxydation von Ricinusöl	140	279 (100 mm)	farblose Nadeln		sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> nl.	A 120 288
J.1863 1389	Kreatin	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown N \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix} \end{matrix}$	$CH_3 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COOH + CN \cdot NH_2 = NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown N \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot COOH \end{matrix} \end{matrix}$ Sarkosin      Cyanamid			farblose monokline Prismen		sl.	sl.	nl.	J.1868 686
J 1863 289	Kreatinin	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH-CO \\ \diagdown N \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} \end{matrix}$	$CH_3 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COOH + C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} = NH_2 + H_2O + NH=C \begin{matrix} \diagup NH-CO \\ \diagdown N \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown N(CH_2)CH_3 \end{matrix} \end{matrix}$ Sarkosin      Guanidin			farblose monokline Säulen		1	sl.		J.Th 1865.86



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wass- ser	Alko- hol	Aether	Benzol	
B 10 206	Kyanmethin	$\begin{array}{c} \text{N}-\text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2-\text{C} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N}-\text{C} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{N}-\text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N}-\text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{KOH} = 2 \text{CH}_3 \cdot \text{COOK} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2$ Acetylkyanmethin	180- 181		farblose Rhom- boeder		1			B 22 1601
A 202 154	Kyaphenin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{N} \\   \\ \text{N} - \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{N} \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COCl} + 3 \text{KCNO} = 3 \text{KCl} + 3 \text{CO}_2 + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CN})_3$ Benzoylchlorid  $3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CN} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CN})_3$ Benzonitril  $3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{NH})\text{NH}_2 = 3 \text{NH}_3 + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CN})_3$ Benzenylamidin	231		farblose Nadeln	ul.	ul.	ul.	CS <sub>2</sub> 1	A 115 23  B 11 764 B 11 6
Z 1869 620	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
B 12 1440	Lepidin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \\   \\ \text{N} = \text{CH} \end{array}$	$\text{CH}_2(\text{OC}_2\text{H}_5) + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}$ Methylal Aceton Anilin	261- 263		farblose Flüssigkeit	sl.	1	1	Benzol 1	J pr Ch 33.418
J. 1866 458	$\alpha$ -Lepidin- carbonsäure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{C} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{NH}_2) \cdot \text{COOH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_9\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Acetessigester  o-Amidobenz- aldehyd	234		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.		B 16 1863
Z 1869 622	p-Lepidin- sulfosäure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \cdot \text{SO}_2\text{H} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2\text{H}$ Lepidin			farblose Nadeln	sl.	ul.			B 23 2680
Z 1869 623	Leucin	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_3 \text{Br} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ $\alpha$ -Bromcapronsäure	170		farblose Blättchen	sl.	sl.			J pr Ch 1.6
Z 1869 623	Leucinsäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ Leucin	78		farblose Nadeln	1	1	1		A 68 55
B 18 510	p-Leukanilin	$\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2)_3$	$\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2)_3 + 9 \text{H}_2 = 6 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2)_3$ Trinitrotriphenyl- methan	148		farblose Blätter					A 194 272
Gm 5 510	Laktäthylamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \begin{array}{c}   \\ \text{O} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Laktid Äthylamin	48		farblose Krystalle					A. ch. 63.108

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Äther	über	
Laktamid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COO} \text{ C}_2 \text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_2 \text{H}_5 \text{OH} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Milchsäureäthylester	74		weiße Krystall- masse amorph	1	1		A 104 197 B 42 265
Laktamin	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COONH}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{NH}_2$ Milchsaures Ammoniak							A 7 43
Laktid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$ Milchsäure	124.5	255	farblose monokline Tafeln	sl.	sl.		A 169 128
Lakturamin- säure	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{COOH} \end{array}$ Laktylharnstoff	155		farblose rhombische Prismen	sl.	sl.	nl.	A 169 128
Laktylharn- stoff	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \text{HCN} + \text{CNOH} + \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{COOH} \end{array}$ Aldehyd      Cyansäure	140		farblose rhombische Prismen	1	1	sl.	A 169 125
Lävulinsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \begin{array}{c} \text{COO} \text{ C}_2 \text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \text{COOC}_2 \text{H}_5 \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{C}_2 \text{H}_5 \text{OH} + \text{CO}_2 + \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Acetylbernsteinsäureäthyl- ester	32.5 -38	239	farblose Blättchen	1	1	1	A 188 222
		$\text{C}_6 \text{H}_{12} \text{O}_6 (+ \text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{H} \cdot \text{COOH} + \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Lävulose							A 175 81
$\alpha$ -Lävulin- säureanhydrid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\   \quad \quad   \\ \text{O} \quad \quad \text{CO} \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2$ Lävulinsäure	18- 18.5	167	farblose Nadeln	sl.			A 229 250
$\beta$ -Lävulin- säureanhydrid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \quad \quad   \\ \text{O} \quad \quad \text{CO} \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ Lävulinsäure		83- 84 25 mm	hellgelbes Öel	1			A 229 250
Lenkotursäure	$\text{C}_6 \text{H}_6 \text{N}_4 \text{O}_6$	$2 \text{CO} \cdot \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} + \text{H}_2 = \text{C}_6 \text{H}_6 \text{N}_4 \text{O}_6$ Parabansäure			farblose Krystalle	sl.	nl.		A 111 134
Lophin	$\begin{array}{c} \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{N} \\   \\ \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{N} \end{array} \text{CH} \cdot \text{C}_6 \text{H}_5$	$(\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{CN})_2 + 2 \text{H}_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_{12} \text{H}_{18} \text{N}_2$ Kyaphenin $\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6 \text{H}_5 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12} \text{H}_{18} \text{N}_2$ Amarin	275		farblose Nadeln	ul.	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 B 42 205 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 169 125	op-Lutidin		 $+ \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_7\text{H}_5\text{N}$ Pseudolutidostyryl	157		farblose Flüssigkeit	1			B 17 2908
A 188 222	oo-Lutidin		 $= 2\text{CO}_2 + \text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ Lutidindicarbonsäure	142- 143		flüssig	1			A 231 54
A 229 250	Lutidinacbonsäure		$2\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_5\text{H}_5 + \text{NH}_3, \text{CHO} = \text{CO}_2 + \text{C}_5\text{H}_5\text{OH} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_5\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Acetessigester Formamid			farblose Nadeln	1			G 14 499
A 111 134	Lutidinacbonsäure		$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_5\text{HN} \cdot \text{COOK} + 2\text{KMnO}_4 = 2\text{MnO}_2 + \text{KOH} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_7\text{NO}_4 \cdot \text{K}_2$ Collidincarbonsaures Kalium	245		farblose Prismen	sl.	ul.	ul.	A 225 136
B 15 1493	β-Lutidinacbonsäure		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_5\text{H}_5 + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2 + 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_5\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Acetessigester Aldehydammoniak Acetaldehyd			farblose Prismen	1	1		B 18 2022

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wap- ser	Alko- hol	Äther	
op-Lutidin- säure		 $+ 6 O = 2 H_2 O + C_8 H_5 N \cdot (COOH)_2$	239- 240		farblose Tafeln	1	1	unl. Benzol unl.	M 1 19
Malachitgrün Malanil	$CH_2 \cdot CO$   $CH(OH) \cdot CO > N \cdot C_6 H_5$	op-Lutidin siehe Tetramethyldiamidotriphenylcarbinol $CH_2 \cdot COOH + C_6 H_5 \cdot NH_2 = 2 H_2 O + \begin{matrix} CH_2 \cdot CO \\   \\ CH(OH) \cdot CO > N \cdot C_6 H_5 \end{matrix}$ Äpfelsäure Anilin	170		farblose Nadeln	1	1	1	A 96 106
Malanilid	$CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6 H_5$   $CH(OH) \cdot CO \cdot NH \cdot C_6 H_5$	$CH_2 \cdot COOH + 2 C_6 H_5 \cdot NH_2 = 2 H_2 O + \begin{matrix} CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6 H_5 \\   \\ CH(OH) \cdot CO \cdot NH \cdot C_6 H_5 \end{matrix}$ Äpfelsäure Anilin	175		farblose Krystall- flitter		sl.	sl.	A 96 106
Malanilsäure	$CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6 H_5$   $CH(OH) \cdot COOH$	$CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6 H_5 + H_2 O = \begin{matrix} CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6 H_5 \\   \\ CH(OH) \cdot COOH \end{matrix}$ Malanil	145		farblose Krystall- körner	1	1	1	A 96 111
Maleinamin- säure	$CH \cdot CO \cdot NH_2$    $CH \cdot COOH$	$CH \cdot CO + 2 NH_3 = \begin{matrix} CH \cdot CO \cdot NH_2 \\    \\ CH \cdot COONH_4 \end{matrix}$ Maleinsäure- anhydrid	152- 153		farblose Tafeln	1	sl.	unl. CHCl <sub>3</sub>	A 259 138
Maleinfluo- rescein	$O < \begin{matrix} C_6 H_5(OH) \\ C_6 H_5(OH) \end{matrix} < C < \begin{matrix} CH=CH \\ O \end{matrix} > CO$	$CH-CO + 2 C_6 H_5(OH) = 2 H_2 O + C_{16} H_{13} O_5$ Maleinsäure- anhydrid Resorcin			farblose Nadeln	sl.	1		B 17 1598
Maleinsäure	$COOH \cdot CH$    $COOH \cdot CH$	$COOH \cdot CH_2 = H_2 O + \begin{matrix} COOH \cdot CH \\   \\ OH \cdot CH \end{matrix}$ Äpfelsäure $COO Ag - CH_2 \cdot CH_2 \cdot COO Ag = Ag_2 + COOH \cdot CH = CH \cdot COOH$ Bernsteinsaures Silber $CH_2 = CBr \cdot COOH + KCN + HCl + 2 H_2 O = NBr_2 Cl + KBr$ α-Bromakrylsäure + $COOH - CH = CH \cdot COOH$	169		farblose monokline Prismen	1			A. ch 11. 93 B1 20 70 B 13 159

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wass.	alkohol.	Ather	
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
A 96 106	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  $+ \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	197.5 -198		farblose Flüssig- keit				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
A 96 111	Malonylamid	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CO NH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{NH}_3 = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CONH}_2 \\ \text{CONH}_2 \end{matrix}$ Malonsäureester Phenylhydrazin	170		farblose Nadeln	1	ul.		B 7 1287
A 259 138	Malonyl- hydrazid	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH}$ Malonsäureester Phenylhydrazin  $+ \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	187		weisse Blättchen	ul.	1	Benzol l.	B 21 1241
B 17 1598	Malylureid	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Asparagin Harnstoff  $+ \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix}$	230- 235		farblose Rhombeder	sl.	ul.	ul.	A. ch 11.400
A. ch 11.93	Malylureid- säure	$\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} = \text{NH}_4 \text{Cl}$ Malylureid  $+ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix}$	215- 220		farblose Prismen	1	ul.		B 10 1747  J. 1876 752
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 Harnstoff  $+ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{matrix}$							J. 1876 752

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	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 rhomboische 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	$C_{19}H_{17}N_3$	$2 C_6H_5NH_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 3 O_2 = 3 H_2O + C_{19}H_{17}N_3$ Anilin p-Toluidin			hellbraune Krystalle	ul.	1	1	Z 1867 236	
Mauvein	$C_{27}H_{21}N_3$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + 3 C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 5 O = H_2O + C_{27}H_{21}N_3$ Anilin p-Toluidin			dunkel- violette Pulver				J. 1863 420	
Melam	$C_6H_8N_{11}$	$16 NH_4 \cdot SCN = 5 (NH_4)_2S + 3 H_2S + 4 CS_2 + 2 C_6H_8N_{11}$ Rhodanammonium			farbloses Pulver	ul.			A 10 19	
Melamin	$NH = C \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{matrix} \text{NH}$	$6 CNS \cdot NH_3 = 3 H_2S + NH_3 + NH = C \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{matrix} \text{NH} \cdot CNSH$ Rhodanammonium			farblose monokline Prismen	sl.	sl.		A 10 18	
		$C_6H_8N_{11} + NH_3 = 2 NH = C \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{matrix} \text{NH}$ Melan							B 23 1675	
		$9 CN \cdot NH_2 = C_6H_8N_{11} + NH_3 + NH = C \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{matrix} \text{NH}$ Cyanamid Melan								J pr. Ch 13.331
		$3 C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = 3 NH_3 + NH = C \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{matrix} \text{NH}$ Guanidin								M. 10 91
		$(CN Cl)_3 + 3 NH_3 = 3 HCl + C_6H_8N_6$ Cyanurchlorid								B 18 498
Melanuren- säure	$NH - C \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$	$NH = C \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{matrix} \text{NH} + H_2O = NH_3 + NH = C \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$ Aminalin			farblose Prismen	ul.	ul.	ul.	A 10 30	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 18 310			$3 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{array} = 2 \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{NH}$ Harnstoff							A 54 371
B 14 239	Melan	$\text{NH}_2(\text{CN})_2(\text{NH})_2(\text{CN})_2 \cdot \text{NH}_2$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3\text{O} + 2 \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3$ Melan Ammelin							J pr. Ch 33.278
B 20 2202	Mellidoesig- säure	$(\text{CN})_2 \cdot \text{C}(\text{NH}_2)$ $\text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \text{---} \text{C}(\text{NH}_2) \text{---} \text{NH}$	$2 \text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{CN} \cdot \text{NH} \text{Na} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5\text{O} \text{Na}$ Cyanamid Cyanamidnatrium Chloressigsäure- Natriumäthylat äthylester $= \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NaCl} + (\text{CN})_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{CN} \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{CN} \end{array} \text{NH}_2$			weisse Nadeln	sl.	ul.	ul.	J pr. Ch 11.332
A 52 361										
Z 1867 236	Mellithyl- acetat	$\text{C}_6(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{C}_6(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Mellithylchlorid Essigsäure	85	310	farblose Prismen	ul.	sl.	l	B.22 1217
J. 1863 420	Mellithyl- alkohol	$\text{C}_6(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\text{C}_6(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{KOH} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOK} + \text{C}_6(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Mellithylacetat	160,5		farblose Prismen	ul.	l		B.22 1217
A 10 10	Mellithyl- chlorid	$\text{C}_6(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{C}_6(\text{CH}_2)_6 + \text{PCl}_5 = \text{PCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_6(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Hexamethylbenzol	99	285	farblose rhombische Blättchen	sl.	l		B.22 1217
A 10 18	Mellon	$(\text{CN} \text{---} \text{NH})_2$	$2 \text{NH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{array} \text{NH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3$ Ammelin			gelbes Pulver	ul.			A 10 4
B 23 1675			$6 \text{CN} \cdot \text{NH}_2 = 3 \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3$ Cyanamid							A. ch 19. 85
J pr. Ch 13.331	Mellonkallium	$(\text{NK})_2(\text{CN})_2\text{N}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3 + 6 \text{KHO} = \text{NH}_3 + 6 \text{H}_2\text{O} + (\text{NK})_2(\text{CN})_2\text{N}$ Mellon $13 \text{KSCN} = 4 \text{CS}_2 + 5 \text{K}_2\text{S} + (\text{NK})_2(\text{CN})_2\text{N}$ Rhodankalium			seiden- glänzende Nadeln	sl.	ul.		A 10 4 A 10 4
M. 10 91	Menthol	$\text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	Im Öl von Mentha piperita	36	210	farblose Säulen	sl.	l	l	Eisessig 1 A 6 252
B 18 498	Menthol- urethan	$\text{NH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{19}$	$\text{C}_{10}\text{H}_{19} \text{ONa} + \text{CNCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{NaCl} + \text{NH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_{10}\text{H}_{19}$ Mentholnatrium	165		farblose rhombische Prismen	l		Benzol 1	A. ch. 7.467
A 10 30	Menthon	$\text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_{10}\text{H}_{19} \cdot \text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$ Menthol	206,3		farblose Flüssig- keit	ul.	l	$\text{CHCl}_3$ 1	Soe. 41 50

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Menthylear- bonat	$\begin{matrix} \diagup O \cdot C_{10}H_{19} \\ C=O \\ \diagdown O \cdot C_{10}H_{19} \end{matrix}$	$2 C_{10}H_{19} ONa + 2 CN.Cl + 3 H_2O = 2 NH_3 + 2 NaCl + CO_2 (C_{10}H_{19})_2 + CO_2$ Mentholnatrium	105		farblose Blättchen	sl.	1		A. ch J. 469
Menthyl- chlorid	$C_{10}H_{19}Cl$	$C_{10}H_{19}O + HCl = H_2O + C_{10}H_{19}Cl$ Menthol		204	flüssig				A 120 351
Mesakonsäure	$\begin{matrix} COOH \cdot C \cdot CH_3 \\    \\ HC \cdot COOH \end{matrix}$	$CH_3 \cdot C \cdot COOH + (HNO_2) = COOH \cdot C \cdot CH_3 + HC \cdot COOH$ Citronensäure	202		farblose Nadeln	sl.	1		A Spl 2. 94
Mesidin	1. $\begin{matrix} CH_3 \\   \\ C_6H_5 \\   \\ CH_3 \end{matrix}$ 3. $\begin{matrix} CH_3 \\   \\ C_6H_4 \\   \\ NH_2 \end{matrix}$ 6. 5. $\begin{matrix} CH_3 \\   \\ C_6H_3 \\   \\ CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N(CH_3)_3 = C_6H_5(CH_3)_3 \cdot NH_2 \cdot HJ$ Trimethylaminjodid	229- 230		farblose Flüssig- keit				B 5 715  A 147 3
Mesitonsäure	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ C \\   \\ CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + HCN + H_2O = NH_3 + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ C \\   \\ CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$ Aceton	74	138 (15 mm)	farblose Prismen	1	1	Ligroin sl.	B 14 1072
Mesitylen	$\begin{matrix} CH_3 & 1. \\   & \\ C_6H_3 & \\   & \\ CH_3 & 3. \\ & 5. \end{matrix}$	$3 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + (H_2SO_4) = 3 H_2O + C_6H_3$ Aceton		164.5	farblose Flüssig- keit				Bl. 40 267  B 8 17  A. ch. 1.461
Mesityloxim	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ C=CH \\   \\ CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot C=CH \cdot CO \cdot CH_3 + NH_2OH = H_2O + \begin{matrix} CH_3 \\   \\ C=CH \\   \\ CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ Mesityloxid Hydroxylamin	180- 190		farbloses Öel	ul.	1	1	B 16 495
Mesityloxyd	$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ C \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	$2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + (H_2SO_4) = H_2O + (CH_3)_2 \cdot C \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3$ Aceton	129.5 -130		farblose Flüssig- keit	ul.	1		P. 44 475

Litteratur

A. ch  
J. 469  
A 120  
351  
A Spl  
2. 94

B 5  
715

A 147  
3

B 14  
1072

B 15  
585

B 1. 40  
267

B 8  
17

A. ch  
1.461

B 16  
495

P. 44  
475

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °C	Siedepunkt °C	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass.	Äther	andere	
Mesitylpyrrol		$CH-CH$ $CH-CH + 2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 = 2 H_2O + C_{10}H_{13}N$ Aceton Pyrrol	274		gelbliches Öel	ul.		1	B 23 1371
Mesitylsäure		$2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + 2 HCN + H_2O = C_6H_2NO_2 + NH_3$ Aceton			farblose prismatische Nadeln	sl.		1	A 148 351
Mesoanthramin		$C_6H_5 \cdot C(OH) \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 + NH_3 = H_2O + C_6H_5 \cdot C(NH_2) \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ Anthranol	115		gold- glänzende gelbe Blätter	sl.		1	Benzol 1 B 23 2523
Mesoxalsäure		$CH \cdot NH_2 + J_2 + 2 H_2O = HJ + NH_2J + COOH \cdot C \cdot OH$ Amidomalonsäure	119- 120		farblose Nadeln	1		1	A 131 298
Methacrylsäure		$C_6H_5NO_2 + 3 H_2O = NH_2(CH_2)_2 + NH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot CH_2 + COOH \cdot C \cdot OH$ Kaffursäure $CH_2 \cdot CH \cdot COOH + 2 Na OH = Na Br + CO_2 + 2 H_2O$ Citralbrombrenzweinsäure $+ CH_2 = C \cdot CH_3$ COO Na	16	160.5	farblose Prismen	1			A 215 383 A 188 81
Methan		$CH_2 + Na OH = Na_2 CO_3 + CH_4$ $3 CH_3J + 3 Na = NaJ + C_2H_6 + CH_4$ Methyljodid $CH Cl_3 + 3 H_2O + 3 Zn = 3 ZnO + 3 Zn Cl_2 + 2 CH_4$ Chloroform $CS_2 + 2 H_2S + 4 Cu = 4 CuS + CH_4$ $CO + 3 H_2 = H_2O + CH_4$	-164		farbloses Gas				Ch. N 29. 7 A. 33 181 B. 9 1810 J. pr. Ch 70. 253 B. 6 573a

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Methandisulfonsäure	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 + \text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix}$			farblose Nadeln	1			A 100 133	
		$\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{HCN} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CH}_2 (\text{SO}_2\text{H})_2$								
Methanthio- trisulfonsäure	$\text{C} \begin{matrix} \diagup \text{SH} \\ \diagdown (\text{SO}_3\text{H})_2 \end{matrix}$	$\text{CS}_2 + 3 \text{K}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{K}_2\text{S} + \text{KOH} + \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{SH} \\ \diagdown (\text{SO}_3\text{K})_2 \end{matrix}$			farbloser Syrup				A 161 146	
Methanthio- sulfonsäure- methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{SCH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{S} \begin{matrix} \diagup \text{SO}_2 \cdot \text{SCH}_3 \\ \diagdown \text{SO}_2 \cdot \text{SCH}_3 \end{matrix} + 2 \text{HNO}_3 = 2 \text{HNO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_3$			farbloser Öl				Z 1868 641	
Methantricar- bonsäuretri- äthylester	$\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH Na} \begin{matrix} \diagup \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{Cl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 = \text{NaCl} + \text{CH} (\text{COO C}_2\text{H}_5)_3$	29	25\$	farblose Nadeln				A 214 32	
Methenyl- amidoxim	$\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CSH} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{S} + \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$		116	weiße Nadeln	1	1	1	Ligroin ul.	B. 22 2410
Methenyl- diphenyl- amidin	$\text{H} \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CHCl}_3 + 3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = 3 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3$		135- 136	farblose Nadeln		sl.			J. 1858 354
Methenyl- phenylazidin	$\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{N} = \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{HCN} + \text{N}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{N} - \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$		225	gelbliche Krystalle	ul.	1	sl.		B. 9 454 B. 22 1943
p-Methoxy- benzyliden- äthylen- disulfid	$\text{C}_6\text{H}_4 (\text{OCH}_3) \begin{matrix} \diagup \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \\ \diagdown \text{H} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COH} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{OCH}_3) \begin{matrix} \diagup \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{S} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \\ \diagdown \text{H} \end{matrix}$		64- 65	farblose Nadeln					B. 21 1476





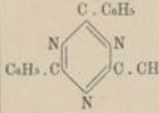
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Methyläthyl- äthylengly- kol	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$   $\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Methyläthylketol	187.5		farblose Flüssig- keit				B 23 2426
Methyläthyl- akrolein	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + (\text{NaOH}) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Propionaldehyd  $2 \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + (\text{HCl}) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Allylalkohol	187.3		farblose Flüssig- keit	ul.			M 4 16  K 19 306
$\alpha$ -Methyl- $\beta$ - äthylacryl- säure	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix} + \text{O} = \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Methyläthylacrolein	24.5	213	farblose monokline Prismen	sl.	1		M 4 70
Methyläthyl- essigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{C}_2\text{H}_5\text{J} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NaJ}$ Propionylpropionsäureester Natriumäthylat Äthyljodid  $+ \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$  $\text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Tiglinsäure	177		farblose Flüssig- keit				A 231 219
Methyläthyl- ketol	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Acetylpropionyl	152- 153		farblose Flüssig- keit				B 23 2425
Methyläthyl- keton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO Cl} = \text{Zn Cl} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Zinkäthyl Acetylchlorid  $\text{CH}_3 \cdot \text{COO} \text{Ca} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{Ca} = 2 \text{Ca CO}_2 + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Essigsaurer Kalk Propionsaurer Kalk  $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{CO}_2$ Methylacetessigester	20.5		farblose Flüssig- keit				A 118 3  A 157 258
Methyläthyl- propylmethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{J} \end{matrix} + 2\text{Na} = 2\text{NaJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Äthyljodid Actives Amyljodid	91		farblose Flüssig- keit				A 138 336 A 220 154
Methylakridin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{N} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{NH} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{11}\text{N}$ Essigsäure Diphenylamin	114		farblose Tafeln				B 16 74

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 23 2425	Methylal	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{OCH}_3 \\ \diagdown \text{OCH}_3 \end{matrix}$	$3 \text{CH}_3 \text{OH} + \text{O} = 2 \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{OCH}_3 \\ \diagdown \text{OCH}_3 \end{matrix}$ Holzgeist	42		farblose Flüssigkeit					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
K 19 306	$\beta$ -Methylallyl- acessigsäureäthyl- ester	$\text{CH}_3 \text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COO C}_2 \text{H}_5 \\ \diagdown \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \text{CO} \text{CH} (\text{CH}_3) \text{COOC}_2 \text{H}_5 + \text{Na O C}_2 \text{H}_5 + \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 \text{J} = \text{NaJ} +$ Methylacetessigester Natriumäthylat Allyljodid	210		farblose Flüssigkeit					A 226 207
M 4 70	Methylallyl- carbinol	$\text{CH}_3 \text{CH} = \text{CH} \text{CH} (\text{OH}) \text{CH}_3$	$\text{C}_2 \text{H}_5 \text{OH} + \text{CH}_3 \text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COO C}_2 \text{H}_5 \\ \diagdown \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 \end{matrix}$ $2 \text{CH}_2 = \text{CH} \text{CH}_2 \text{J} + 2 \text{CH}_3 \text{CHO} + \text{Zn} = \text{ZnJ}_2 + 2 \text{CH}_3 \text{CH} = \text{CH} \text{CH} (\text{OH}) \text{CH}_3$ Allyljodid Acetaldehyd	115- 116		farblose Flüssigkeit					B 21 3350
A 231 219	Methylallyl- propylcarbinol	$\text{CH}_2 = \text{CH} \text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \text{CO} \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{CH}_2 + \text{CH}_2 = \text{CH} \text{CH}_2 \text{J} + \text{Zn} + \text{H}_2 \text{O} = \text{ZnO} + \text{HJ} +$ Methylpropylketon Allyljodid	159- 160		farblose Flüssigkeit					J pr Ch 25, 3e3
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				B1 45 499
B 23 2425			$\text{CH}_3 \cdot \text{NCO} + \text{KOH} + \text{H}_2 \text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 + \text{KHCN}$ Methylcarbonimid								A 71 330
A 118 3	Methylamyl- keton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_8 \text{H}_{17}$	$\text{C}_8 \text{H}_{17} \cdot \text{NO}_2 + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4 \text{NO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2$ Methylnitrat	151- 152		farblose Flüssigkeit					A 161 279
A 157 258			$\text{C}_8 \text{H}_{17} \cdot \text{C} \equiv \text{CH} + \text{O} = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_8 \text{H}_{17} \cdot \text{CO}$ Methylamylcarbinol								A. ch. 15, 270
A 138 336	Methylanilin	$\text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6 \text{H}_5 \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \text{J} = \text{C}_6 \text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 + \text{HJ}$ Anilin Methyljodid	190- 191		farblose Flüssigkeit					A 74 150
A 220 154	Methylanilin- violett		siehe Pentamethylrosanilin								
B 16 74	Methyl- anthracen	$\text{C}_{14} \text{H}_9 (\text{CH}_3)$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6 \text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \end{matrix} = 2 \text{H}_2 + \text{C}_{14} \text{H}_9 (\text{CH}_3)$ 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			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Ather	
Methyltropo- säure	$C_6H_5 \cdot C \begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{cases}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5(CH_3)_2 = H_2O + C_{14}H_{13}(CH_3)$ Phenyl-p-Xylylketon	135		farblose Prismen	sl.			B 17 2848 G 15 514
Methylnitro- säure	$CH_3 \begin{cases} \text{NO} \\ \text{N}=\text{N} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{NO} \end{cases}$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot COOH + CH_3 \cdot CHO = H_2O + C_6H_5 \cdot C \begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{cases}$ α-Toluylsäure Aldehyd			gelbes Pulver				A 214 328
Methylbenzyl- glyoxylsäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C \begin{cases} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{cases}$	$2 CH_3 \begin{cases} \text{NO}_2 \\ \text{NO} \end{cases} + 4 H_2 = 4 H_2O + CH_3 \begin{cases} \text{NO} \\ \text{N}=\text{N} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{NO} \end{cases}$ Methylnitrosäure	97- 99		farblose Prismen	1	1		B 12 815
Methylbenzyl- keton	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 + HCN + 2 H_2O = NH_3 + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C \begin{cases} \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{cases}$ Methylbenzylketon	215		farblose Flüssig- keit				B 3 198
Methylborat	$BO \cdot OCH_3$	$(C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot COO)_2 Ca + (CH_3COO)_2 Ca = 2 CaCO_3 + 2 C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$ α-Toluylsaurer Kalk Essigsaurer Kalk			dicke farblose Flüssigkeit				A Spl 5.154
Methylbromid	$CH_3 Br$	$B(O \cdot CH_3)_3 + B_2O_3 = 3 BO \cdot OCH_3$ Trimethylborat	4.5		Gas				A 56 146
Methylbutyl- acetylen	$CH_3 \cdot C \equiv C(CH_2)_3 \cdot CH_3$	$3 CH_3 \cdot OH + 3 Br + P = P(OH)_3 + 3 CH_3 Br$ Methylalkohol	111- 113		farblose Flüssigkeit				A chem 15.427
Methylbutyl- carbinol	$CH_3(CH_2)_3 \cdot CH \begin{cases} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{cases}$	$CH_3(CH_2)_3 \cdot CH \begin{cases} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{cases} + AgOH = AgJ + CH(CH_2)_3 \cdot CH \begin{cases} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{cases}$ sec. Hexyljodid	136		farblose Flüssigkeit				A 135 138
Methyl-β- butylcarbinol	$CH_3 \cdot CH \begin{cases} \text{OH} \\ \text{CH} \end{cases} \begin{cases} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{cases}$	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \begin{cases} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{cases} + H_2 = CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \begin{cases} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{cases}$ Methyl-β-butylketon	134		farbloses Öl				A 219 309
Methylbutyl- keton	$CH_3 \cdot CO \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_3$	$(CH_3 \cdot COO)_2 Ca + [CH_3(CH_2)_3 \cdot COO]_2 Ca = 2 CaCO_3 + 2 CH_3 \cdot CO \cdot C_4H_9$ Calciumacetat Calciumbutyrat	127		farblose Flüssig- keit				A 198 125
γ-Methylearbo- styril (α-Oxylepidin)		$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_6H_5 + C_6H_5 \cdot NH_2 = C_7H_5OH + H_2O$ Acetessigester	222		weisses Krystall- pulver				B 21 624

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
B 17 2848 G 15 514	<b>Bz. 1. Methyl- chinolin</b>	$(1') \text{C}_8\text{H}_7\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{N}(\text{t})=\text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} 1. + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} 2. + 2\text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 = 7\text{H}_2\text{O} + 2\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N} + \text{O}$ o-Nitrotoluol o-Toluidin Glycerin	247- 248		farblose Flüssig- keit				M 2 153
A 214 328	<b>Bz. 2. Methyl- chinolin</b>	$(2') \text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\   \\ \text{N}(\text{t})=\text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} 1. + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} 3. + 2\text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 = 7\text{H}_2\text{O} + \text{O} + 2\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}$ m-Nitrotoluol m-Toluidin Glycerin	259.5		gelbliches Öl				M 3 381
B 12 815	<b>Methylchlorid</b>	$\text{CH}_3\text{Cl}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3\text{Cl}$ Methylalkohol $\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{HCl} + (\text{ZnCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3\text{Cl}$		-24	Gas	1	1		A 15 17 A 174 378
B 3 198	<b>Methylchlor- piaselenol</b>	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{N} \\   \\ \text{Se} \end{matrix}$	$3\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 4\text{SeO}_2 + 3\text{HCl} = 8\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{Se} + 3\text{C}_7\text{H}_5\text{ClN}_2\text{Se}$ o-Tolylendiamin	149- 150		farblose Nadeln	sl.			B 23 1395
A Spl 5.154	<b>β-Methylein- choninsäure</b>		$\text{CH} \begin{matrix} \text{C} \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{COOH} + 3\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{COOH})=\text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{N}=\text{CH} \end{matrix}$ βγ-Methylechinolin	254		farblose Blättchen	1	sl.	nl.	B 23 2259
A 56 146 A chem 15.427 A 155 188	<b>Methyleinna- menylvinyl- keton</b>	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{NaOH}) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{O}$ Zimmtaldehyd Aceton	68		farblose rhombische Tafeln	sl.	1		B 18 2321
A 219 309	<b>Methyleinna- mylketon</b>	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COO})_2\text{Ca} + (\text{CH}_3 \cdot \text{COO})_2\text{Ca} = 2\text{CaCO}_3 + 2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Zimmtsaurer Kalk Essigsaurer Kalk	41- 42	260- 262	farblose Tafeln	1	1	Ligroin sl.	B 6 254 B 6 257
A 108 125			$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3\text{J} + (\text{Na}) = \text{HJ} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Zimmtaldehyd 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 223 189
B 21 624	<b>Methyleitra- konsäure</b>	$\text{C}_8\text{H}_7 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\parallel$ $\text{HC} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\parallel$ $\text{HC} \cdot \text{COOH}$ 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		
Methyldehydrohexon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{CH} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{O} - \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \text{ Br} \cdot \text{COOH} = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\begin{array}{c}   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{Bromäthylbernsteinsäure} \end{array}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{O} - \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} = \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{CH} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{O} - \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ $\text{COOH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ Methyldehydrohexon-carbonsäure	109- 109.5		farblose Flüssigkeit				B 23 1936  Sec. 51 723	
Methyldehydrohexoncarbon-säure	$\text{COOH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{O} - \text{CH}_2 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \text{ Na} \cdot \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 + \text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{ Br} = 2 \text{Na Br}$ Natriumacetessigester Trimethylenbromid $+ \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{O} - \text{CH}_2$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5$							B 21 736	
Methyldehydro-penton-carbonsäure	$\text{O} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C}(\text{CH}_3) = \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 + \text{CH}_2 \text{ Br} \cdot \text{CH}_2 \text{ Br} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} +$ Acetessigester Aethylenbromid			farblose Tafeln	sl.	1	1	Ligroin schw. 878	Sec. 59 878
essigsäure-äthylester	$\text{CH}_3 \text{ CO} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{array} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 + \text{CH}_3 \text{ COCl} = \text{HCl} +$ Methylacetessigester Acetylchlorid	205- 220		farblose Flüssigkeit	sl.				A 226 219
Methyläcetylphenyl-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	116- 117		gelbe Nadeln				Benzol leicht	B 21 549
Methyläthyl-carbinol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{array} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{COCl} + \text{Zn} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_2 \text{ CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \text{ CH}_2 \end{array} = \text{Zn Cl}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{array} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH}$ Acetylchlorid Zinkäthyl	123		farblose Flüssigkeit					Z 1865 615
Methylallyl-carbinol	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{array} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COO} \text{ C}_6\text{H}_5 + 2 \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2\text{J} + 2 \text{Zn} + \text{H}_2\text{O} = \text{ZnJ}(\text{OC}_6\text{H}_5) + \text{ZnO}$ Essigsäureäthylester Allyljodid $+ \text{HJ} + (\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2)_2 \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} \cdot \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{array}$	158.5		farblose Flüssigkeit					A 185 169

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 23 1936	Methyldioxy- sulfocarbonat	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \\   \\ \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \end{array}$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}_3\text{O} \\ \text{KS} \end{array} > \text{CS} + \text{J}_2 = 2 \text{KJ} + \begin{array}{c} \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \\   \\ \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \end{array}$ Methylxanthogen- saurer Kalium			Oel					J.1847,8 679
Soe. 51 723	Methyl- diphenyl- acetone	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Acetophenon	41- 41.5	310- 311	farblose Prismen	1	1	Benzol 1		B 11 1989
B 21 736	Methyl- diphenyl- tricyanid		$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CN} + \text{CH}_3\text{COCl} + (\text{Al}_2\text{Cl}_6) = \text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{N}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COCl}$ Benzonitril Acetylchlorid	110	(15 mm) 227	farblose Nadeln	1				B. 32 803
Soe. 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	Methydisulfid	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{S} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{S} \end{array}$	$2 \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{SO}_3\text{K} + \text{K}_2\text{S}_2 = 2 \text{K}_2\text{SO}_4 + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{S} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{S} \end{array}$ Methylschwefelsaures Kalium	116- 118		farblose Flüssig- keit					A 61 92
B 21 549	Methylenblau	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 \\   \\ \text{N} (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{HCl} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{N} (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{Cl} \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{HCl} + 6 \text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{S} = 6 \text{FeCl}_2 + 8 \text{HCl} + \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{S Cl}$ p-Dimethylphenylendiamin- chlorhydrat			dunkel- blaue Blättchen	1	1			B 12 593
Z 1865 615	Methylen- bromid	$\text{CH}_2\text{Br}_2$	$\text{CH}_2\text{J}_2 + \text{Br}_2 = \text{J}_2 + \text{CH}_2\text{Br}_2$ Methylenjodid			farblose Flüssig- keit					A 111 151
A 185 169	Methylen- chlorid	$\text{CH}_2\text{Cl}_2$	$\text{CH}_3\text{Cl} + \text{Cl}_2 = \text{CH}_2\text{Cl}_2 + \text{HCl}$ Methylchlorid  $\text{CHCl}_3 + \text{HCl} + \text{Zn} = \text{ZnCl}_2 + \text{CH}_2\text{Cl}_2$ Chloroform	41.5		farblose Flüssig- keit					A. 33 328  J.1879 490

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wass.	Alkoh.	Äther		
Methylenchlor- phenylsulfon	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{Cl} \\ \text{SO}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{CH}_2\text{Cl}-\text{COO Na} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{Na} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NaCl} + 2 \text{CH}_2\text{Cl}-\text{SO}_2\text{C}_6\text{H}_5 + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2$ Dichloroessigsäures Natron Benzolsulfinsäures Natron	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	l	l	ul.	CH Cl <sub>3</sub> sl.	B 25 310
Methylen- diphenyl- diamin	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{H} \cdot \text{COH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Formaldehyd Anilin	48- 49		farblose Tafeln		l			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					Bull 23.461
Methylenharn- stoff	$\text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \\ \text{O} \\ \text{NH} \end{array} \text{CH}_2$	$\text{C} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH}_2 \end{array} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{OH} = \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \\ \text{O} \\ \text{NH} \end{array} \text{CH}_2$ Chlormethylalkohol Harnstoff			farbloses Pulver	ul.	sl.	sl.		M 12 94
Methylenitan	$\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_2$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2 + [\text{Ca}(\text{OH})_2] = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_6\text{O}_2$ Trioxymethylen			gelber Syrup		l	sl.		A 120 296
Methylenjodid	$\text{CH}_2\text{J}_2$	$\text{CH}_2\text{J}_2 + \text{HJ} = \text{J}_2 + \text{CH}_2\text{J}_2$ Jodoform	4	180	farblose Pflanzigkeit					B 5 1095
o-Methylen- phenylen- oxyd	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{O} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{OH} \end{array} + (\text{AlCl}_3) = 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{O} \end{array}$ Phenol o-Kresol	98.5	315	farblose Blättchen	sl.	sl.	l	CHCl <sub>3</sub> l	B 16 862  J. pr Ch 28, 280
Methylen- phthalid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} = \text{CH}_2 \\ \text{CO} \\ \text{O} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{CH} \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} = \text{CH}_2 \\ \text{CO} \\ \text{O} \end{array}$ Phthalsäure	58- 60		glas- glänzende rhomische Krystalle	l	l	l		B 17 2522
Methylen- phthalyl	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} = \text{CH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{O} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{O} + \text{CH}_3 \begin{array}{c} \text{COO C}_6\text{H}_5 \\ \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{array} = 2 \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C} = \text{CH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{O} \end{array}$ Phthalsäureanhydrid Malonsäureester	217- 219.5		gelbe Nadeln	l		Eisessig l		B 14 926
Methylenroth	$\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_4\text{S}_4$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \cdot 2 \text{HCl} + 4 \text{FeCl}_2 + 4 \text{H}_2\text{S} = 4 \text{FeCl}_3 + 7 \text{HCl} + \text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_4\text{S}_4 \cdot \text{HCl}$ p-Dimethylphenyldiamin- chlorhydrat			grüne Prismen	l		ul.		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	Methylen- thioharnstoff	$\text{CS} \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{NH} \end{array} \text{CH}_2$	$\text{CS} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array} + \text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{OH} = \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CS} \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{NH} \end{array} \text{CH}_2$ Thioharnstoff Chlormethylalkohol	gegen 200		amorphes Pulver	ul.	sl.	sl.	M 12. 90
B 25 310 G 14. 358	Methylen- violett	$\text{N} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 - \text{N}(\text{CH}_3) \\ \text{C}_6\text{H}_5 - \text{O} \end{array}$	$\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}(\text{CH}_3)_2 + \text{HCl} + \text{C}_{14}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{SO}$ Methylenblau			violette Nadeln	sl.		sl. Anilin 1	A 230 171
Ball 23-461 M 12 94	Methylen- fluorid	$\text{CH}_2\text{F}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{KSO}_4 + \text{KFl} = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{CH}_2\text{F}$ Methylschwefelsäure $\text{Ag Fl} + \text{CH}_2\text{J} = \text{Ag} + \text{CH}_2\text{F}$			Gas	1			A 15.59
A 120 296 B 5 1095 B 16 862	Methylform- anilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{COH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 + \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \text{C}_2\text{H}_5 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{COH} \end{array}$ Methylanilin Formimideäther $\text{CH}_2 \text{J} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \text{Na} \\ \text{COH} \end{array} = \text{NaJ} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{COH} \end{array}$ Methyljodid Natriumformanilid	253		farbloses Öel	ul.	1	1	J.1888 391 B 21 1106 B 21 1106
J. pr Ch 28, 280	Methylformyl- essigsäure- äthylester	$\text{CHO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CHO} \cdot \text{O} \text{C}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CHO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Propionsäureester Ameisensäureester	160- 162		farblose Flüssig- keit				B. 20 2934
B 17 2522	$\alpha$ -Methyl- glycolsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{array}$ Chloroxyisobuttersäure	84		farbloser Syrup	1	1	1	A 234 212
B 14 926	$\beta$ -Methyl- glycolsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH} \text{Cl} \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH}$ $\alpha$ -Chlor- $\beta$ -Oxybuttersäure			farblose rhombische Prismen	1	1	1	A 234 204
B 17 2522	Methylglyko- o-cumar- kton	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_2 \\ \text{CHO} \end{array} + \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Helicin Aceton	192		hellgelbe Nadeln	sl.	sl.	ul.	B. 18 1964
B 14 926	Methylglykol- säure	$\text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2$   COOH	$\text{CH}_2 \text{Cl} + \text{NaO} \cdot \text{CH}_2 = \text{NaCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2$   COOH Natriummethylat Chloressig- säure	198		farblose Flüssig- keit	1			J.1859 358
A 230 165	Methylglyoxim	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{NOH} \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \text{Cl}_2 + 2 \text{NH}_2\text{OH} = 2 \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{NOH} \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{array}$ Dichloraceton Hydroxylamin	153		farblose Prismen	sl.	1	1	B 15 1165

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litter- atur
						Wass- er	Alko- hol	Äther		
Methylguanidin	$\text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C} (\text{CH}_3) \\ \text{NH} \quad \text{CO} \end{array} \text{CH}$	$\text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO CaH}_2 = \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_7\text{N}_3\text{O}$ Acetessigester Guanidin	292- 294		farblose Nadeln	1	ul.	ul.	CHCl <sub>3</sub> ul.	G. 20 585
Methyl- guanidin	$\text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{N} \end{array} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Kreatin $\text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{NH} \quad \text{CO} \\ \text{N} (\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 3\text{O} = 2\text{CO}_2 + \text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Kreatinin $\text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 = \text{NH}=\text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Cyanamid Methylamin			farblose Krystall- masse					A 92 407 A 119 46 B 3. 986
Methylharn- stoff	$\text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CO} \text{NCH}_3 + \text{NH}_2 = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Methylcarbonimid	162		farblose Prismen	1	1			Wurtz Rep. ch 4. 199
2-Methyl- 4 Hexen-6 Säure	$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \text{COOH} \cdot \text{CH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{COO Na} = \text{H}_2\text{O} \\ \text{CH}_2 \end{array}$ Isovaleraldehyd Natriumacetat $+ \text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COO Na} \\ \text{CH}_2 \end{array}$			farblose Flüssig- keit					B 16 1438
Methylhexyl- keton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} (\text{CH}_2)_5 \text{CH}_3$	$(\text{CH}_3 \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + [\text{CH}_2 (\text{CH}_2)_5 \text{COO}]_2 \text{Ca} = 2 \text{Ca CO}_2 + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{13}$ Calciumacetat Oenanthsaurer Kalk	171- 171.5		farblose Flüssigkeit					J. 1857 359
Methylhydra- zimethylen- saurer Hydrazin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{NH} \\ \text{NH} \end{array} \cdot \text{NH}_2 \text{—NH}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + 2 \text{NH}_2 \text{—NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{NH} \\ \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \text{—NH}_2 \end{array}$ Brenztraubensäure Hydrazin	115- 117		Krystall- pulver	sl.				J. pr Ch 44.555
o-Methylhydro- zimtaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \text{—CH} (\text{CH}_3) \text{COO} \text{Ca} + \text{HCOO} \text{Ca} = 2 \text{Ca CO}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \text{—CH} (\text{CH}_3) \text{COO} \text{Ca} + \text{HCOO} \text{Ca} = 2 \text{Ca CO}_2$ o-Methylhydrozimmtsaurer Kalk Ameisensaurer 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 23 1080
Methylindazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C} (\text{CH}_3) \\ \text{N} \end{array} \text{NH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + \text{HNO}_2 + 2 \text{H}_2 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C} (\text{CH}_3) \\ \text{N} \end{array} \text{NH}$ o-Amidoacetophenon	113 280- 281		farblose Nadeln	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 227 317

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
G. 20 585			$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{NH} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{NH}$ Indazoleessigsäure							A 227 317	
A 92 407	Pr. 2. Methyl- indol	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \end{array} \right\rangle \text{NH} \xrightarrow[2. + 3 \text{ H}_2]{1.} 3 \text{ H}_2 \text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{CH}_3$ o-Nitrophenylacetone $\text{CH}_3 \left\langle \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{CH}_3 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Acetonphenylhydrazon	59- 60	272	farblose Nadeln	sl.	1	1	B 13 187	
A 119 46			Acetonphenylhydrazon							A 236 126	
B 3. 986	α-Methyl-β- Indolecarbon- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \text{NH} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{ Na} + 2 \text{ CO}_2 = \text{H}_2 + 2 \text{ C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{COO Na} \\ \text{NH} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Methylketol	170- 172		weiße Tafeln	ul.	1	schwer Benzol	B 21 1926	
Wurtz Rep. ch 4. 199	β-Methyl-α- Indolecarbon- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{CH} + 2 \text{ Na} + 2 \text{ CO}_2 = \text{H}_2 + 2 \text{ C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{NH} \\ \text{C} \cdot \text{COO Na} \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{COO Na}$ Skatol	165- 167		weiße Nadeln	ul.	1	1	Petrol- Ther unl.	B 21 1927
B 16 1488	Methylindol- essigsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{NH} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} - \text{N} = \text{C} \left\langle \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} = \text{NH}_3 + \text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{NO}_2$ Phenylhydrazonlävulinsäure	195- 200		farblose Krystalle	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> sl.	A 236 149
J. 1857 359	p-Methylsatin p-Tolylimid	$\text{C}_6\text{H}_4 = \text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3$	$2 \text{ C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{array} \right\rangle \xrightarrow[4.]{1.} + \text{CHCl}_2 \cdot \text{COOH} = 2 \text{ HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2$ p-Tolimidin Dichloressigsäure	259		gold- glänzende Nadeln	ul.	sl.	1	B 16 2262	
J. pr Ch 44.555	Methyliso- cyanid	$\text{CH}_3 \cdot \text{NC}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 + \text{CHCl}_3 + 3 \text{ KOH} = 3 \text{ H}_2\text{O} + 3 \text{ KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{NC}$ Methylamin Chloroform $\text{CH}_3\text{J} + \text{AgCN} = \text{AgJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{NC}$ Methyljodid	-45	59.5	farblose Flüssig- keit				A 144 114 A ch 17.203	
B 23 1080	Methyliso- propylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \left\langle \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \right\rangle$	$(\text{CH}_3 \cdot \text{COO})_2\text{Ca} + \left( \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array} \right) \text{CH} \cdot \text{COO} \xrightarrow{\text{Ca}} 2\text{CaCO}_3 + 2\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ Essigsaurer Kalk isobuttersaurer Kalk		93.5	farblose Flüssig- keit				A 180 237	
A 227 317	Methyliso- propylpropion- säure	$\text{CH}_3 \left\langle \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CH} \\ \text{CH}_3 \end{array} \right\rangle \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \left\langle \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COONa} \\ \text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{CH}_2 \cdot \text{COONa} + \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{CO} = \text{CH}_3 \text{COO Na} +$ Natrium-äthylat Natriumisovalerianat			farblose Flüssig- keit				A 202 321	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Äther	Alkohol		
Methylitakon- säure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{O} \end{matrix} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Methylparakonsäure	166- 167		farblose Prismen	sl.		sl.	CHCl <sub>3</sub> unl.	A 255 33
Methyljodid	$\text{CH}_3 \text{ J}$	$3 \text{ CH}_3 \cdot \text{OH} + 3 \text{ J} + \text{P} = \text{P}(\text{OH})_3 + 3 \text{ CH}_3 \text{ J}$ Methylalkohol		42.8	farblose Flüssig- keit					A 15 30
$\alpha$ -Methyl- ävalinalde- hyddioxim	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{NOH}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) = \text{NOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{CH} = \text{C} \end{matrix} + 2 \text{ NH}_3 \cdot \text{OH} = \text{NH}_3 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{NOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) = \text{NOH} \end{matrix}$ $\alpha\beta$ -Dimethylpyrrol Hydroxylamin	87- 90		kleine hellgelbe Prismen	l	l	ul.		B 23 1788
Methylmereap- 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 $\text{C}_{10} \text{ H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{CaO} = \text{CaCO}_3 + \text{C}_{10} \text{ H}_7 \cdot \text{CH}_2$ $\alpha$ -Naphthyllessigsäure	231- 232		farblose Flüssig- keit					A 155 114 B 16 1547
Pr. 2. Methyl- $\alpha$ -naphthindol	$\text{C}_{10} \text{ H}_7 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10} \text{ H}_7 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} = \text{NH}_3 + \text{C}_{10} \text{ H}_7 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Aceton- $\alpha$ -Naphthylhydrazon	132		farblose Nadeln	l	l	l	Ligroin sl.	A 239 237
Pr. 2. Methyl- $\beta$ - naphthindol	$\text{C}_{10} \text{ H}_6 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10} \text{ H}_7 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} = \text{NH}_3 + \text{C}_{10} \text{ H}_6 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ Aceton- $\beta$ -Naphthylhydrazon	314- 520 223 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	296- 299	farblose Krystalle	l	l	l	CHCl <sub>3</sub> l	B 19 2898
$\beta$ -Methylnaph- tylketon	$\text{C}_{10} \text{ H}_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_{10} \text{ H}_6 + (\text{CH}_3 \text{ CO})_2 \text{ O} + (\text{Al}_2 \text{ Cl}_6) = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_{10} \text{ H}_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Naphthalin		295	gelbliche Flüssigkeit					B 21 358 R
Methylnitrat	$\text{CH}_3 \cdot \text{NO}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{NO}_3$ Methylalkohol		65	farblose Flüssig- keit					J 1862 387
Methylnitrit	$\text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2 \text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$ Methylalkohol		-12	Gas					A 91 82





Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 16 1888	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	$C_6H_3 \cdot C_6H_2 \begin{matrix} N \\ / \backslash \\ / \backslash \\ N \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_5 - NH_2 \begin{matrix} 1. \\ 3. \\ 4. \end{matrix} + C_6H_5 \begin{matrix} OH \\ 1 \\ OH \\ 2 \end{matrix} = 2 H_2O + C_{13}H_9N_2$ mp-Toluylendiamin Brenzkatechin	117		farblose Nadeln	sl.	1	1	Ligroin schw.	B 19 726
B 21 321	Methylphenyl- chinolin	$C_6H_5 \begin{matrix} CH = C \cdot CH_3 \\   \\ N = C \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH = C \begin{matrix} CH_3 \\ CHO \end{matrix} + C_6H_5 NH_2 = H_2O + H_2 + C_{16}H_{13}N$ $\alpha$ -Methylzimmtaldehyd Anilin	52- 53		farblose Prismen	ul.	1	1	Benzol 1	B 19 527
B 21 1537	Methylphenyl- dihydro- chinazolin	$\begin{matrix} CH & & C \cdot CH_3 \\ / & & / \\ CH & & N \cdot C_6H_5 \\ \backslash & & \backslash \\ CH & & CH_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} NO_2 \\   \\ CH_2 \cdot N \begin{matrix} CO \cdot CH_3 \\ C_6H_5 \end{matrix} \end{matrix} + 3 H_2 = 3 H_2O + C_{13}H_{11}N_2$ o-Nitrobenzylacetylanilid	58- 60		farblose Rosetten	ul.	1	1	Ligroin schw.	B 23 2638
A 255 18	$\alpha$ -Methyl- phenyl- hydrazin	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} CH_3 \\   \\ NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} CH_3 \\   \\ NO \end{matrix} + 2 H_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} CH_3 \\   \\ NH_2 \end{matrix}$ Nitrosomethylanilin		227	farblose Flüssig- keit					A 190 152
B 21 741	Methylphenyl- hydrazon	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot CH_2 \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 NH \cdot NH_2 + 3 H \cdot COH = 3 H_2O + C_{13}H_{13}N_4$ Phenylhydrazin Formaldehyd	183- 184		farblose Krystalle					B 18 3300
B 21 741	Methylphenyl- methylen- dithioglykol- säure	$C_6H_5 \begin{matrix} S \cdot CH_2 \cdot COOH \\ / \backslash \\ S \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$	$2 SH \cdot CH_2 \cdot COOH + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_3 = C_6H_5 \begin{matrix} S \cdot CH_2 \cdot COOH \\ / \backslash \\ S \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ Thioglykolsäure Acetophenon	135- 136		farblose Krystalle	sl.				B 21 483
B 21 741	Methylphenyl- oxazol	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} CH \cdot O \\   \\ N = C \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br + CH_3 \cdot CO \cdot NH_2 = HBr + H_2O + C_{10}H_9NO$ Bromacetophenon Acetamid	45	241- 242	farblose Nadeln		1	1		B 17 2579
B 21 741	meso-Methyl- phenyloxazol	$CH = C(CH_3) \begin{matrix} O \\   \\ N = C(C_6H_5) \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2Cl + C_6H_5 \cdot CO \cdot NH_2 = H_2O + HCl + C_{10}H_9NO$ Chloracetone Benzamid		238- 241	farblose Flüssig- keit					B 21 2198
B 21 741	Methylphenyl- oxyypyrimidin	$CH_2 \cdot C \begin{matrix} N - C \cdot C_6H_5 \\ / \backslash \\ N = C \cdot OH \end{matrix}$	$CH_2 \cdot C \begin{matrix} NH \\   \\ NH_2 \end{matrix} + CH \begin{matrix} C(OH) \cdot C_6H_5 \\   \\ COO C_2H_5 \end{matrix} = C_6H_5 \cdot OH + H_2O + CH_2 \cdot C \begin{matrix} N - C \cdot C_6H_5 \\ / \backslash \\ N = C \cdot OH \end{matrix}$ 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
						Wasser	Alkohol	Äther	
5. Methyl-1-phenylpyrazol		 Methylphenylpyrazol-carbonsäure	36-37	254-257	farblose Krystalle				B 21 1147
		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COH} + \text{NH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5))_2$ Acetessigaldehyd Phenylhydrazin							B 21 1147
Methylphenylpyrazol-carbonsäure		$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5))_2 + \text{KOH} = \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5))_2 \cdot \text{COOK}$ Methylphenylpyrazol-carbonsäureäther	134-136		weisse Krystalle				B 21 1142
Methylphenylpyrazol-carbonsäure-äther		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5$ Acetonoxaläther Phenylhydrazin			farbloses Öl				B 21 1142
Methylphenylpyrrol		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{N}$ Acetophenonaceton	101		farblose Blätter	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 18 370
2.5 Methylphenylselenazol		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CSeNH}_2 = \text{HCl} + \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{Se}(\text{CH}_2) \cdot \text{CH} + \text{H}_2\text{O}$ Chloraceton Selenbenzamid	228-283		gelbliches Öl	nl.	1	1	A 250 316
Methylphenylsulfon		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SO}_2\text{H} + \text{CH}_3\text{J} + \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} = \text{NaJ} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_3$ Benzolsulfonsäure Methyljodid Natriumalkoholat	88		farblose Tafeln	ul.	1	Benzol 1	Am 6 254



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wass- er	Alko- hol	Äther	
B 21 1147	Methylphenyl- tetrahydro- oxazol		$\text{C}_6\text{H}_5 \quad \text{CH}_3$ $\text{C} = \text{CH} - \text{N} = \text{C} + 2 \text{H}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{CH}$ Methylphenyloxazol	248- 251		farblose Flüssig- keit	1	1	1	B. 21 924
B 21 1147	2. 5. Methyl- phenylthia- zolidhydro- bromid		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{CH}_3 \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{NS} \cdot \text{HBr}$ ω-Bromacetophenon Thiacetamid	68.5	284	farblose Krystalle				A 250 269
B 21 1147	Methylphenyl- toluclidin- oxalin		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} + \text{NH}_2 \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 - \text{C} = \text{N} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$ Methylphenyl- Toluylendiamin diketon	46- 48		farblose Krystalle	nl.	1	1	B. 22 2130
B 21 1142	Methylphos- phin	$\text{CH}_3 \cdot \text{PH}_3$	$\text{CH}_3\text{J} + \text{PH}_3\text{J} + \text{ZnO} = \text{ZnJ}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{PH}_3$ Methyl- Phosphonium- jodid jodid		-14	Gas				B 4 605
B 21 1142	Methylphos- phinsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{PO}(\text{OH})_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{PH}_3 + 3 \text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{PO}(\text{OH})_2$ Methylphosphin		105	farblose Krystalle				B. 5 106
B 21 1142	Methylphos- phorige Säure	$\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{P}(\text{OH})_2$	$\text{CH}_3\text{OH} + \text{PCl}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} = 3 \text{HCl} + \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{P}(\text{OH})_2$ Holzgeist			farbloser Syrup		sl.		A 103 164
B 21 1142	Methyl- piaselenol		$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{NH}_2 + \text{H}_2\text{SeO}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \text{ (bicyclic system with Se) } \cdot \text{N} \text{ (bicyclic system with Se)}$ Toluylendiamin	-72 73	267	farblose Masse	sl.	1	1	B. 22 863
B 18 370	Methylpiazthol		$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{NH}_2 + \text{SO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 - \text{N} \text{ (bicyclic system with S) } \cdot \text{N} \text{ (bicyclic system with S)}$ m-p-Toluylendiamin	34	233- 234	farblose Nadeln				B. 22 2900
A 250 316	Methylpropyl- acetaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ 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. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
Methylpropyl- äther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{J} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \text{Na} = \text{NaJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ 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- Zinkäthyl äther		39	farblose Flüssig- keit				A 151 395  B. 24 858
Methylpropyl- butylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \text{CO} + 2 \text{CH}_3\text{J} + \text{Zn} = \text{ZnJ}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{OH}$ 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 Flüssig- keit				J.pr.Ch 39.444
Methylpropyl- carbinol	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} (\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{CH}_3 (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} (\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$ Methylpropylketon		118.5	farblose Flüssig- keit				J. 1869 513
Methylpropyl- keton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$(\text{CH}_3 \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{COO})_2 \text{Ca} = 2 \text{CaCO}_3 + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Essigsaurer Kalk Buttersaurer Kalk  $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{KOH} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOK} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Aethylacetylaceton  $\text{CH}_3 \cdot \text{CH} (\text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Methylpropylcarbinol		102	farblose Flüssig- keit				A 108 124  A. ch 12.248  A 148 133
$\alpha$ Methyl- pseudobutyl- äthylen	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C} = \text{C} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C} = \text{CH} \end{matrix} \cdot \text{CH}_3 + 4 \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{PbO} = 2 \text{PbJ}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ Trimethyläthylen		78— 80	farblose Flüssig- keit				R 14 382
Methylpseudo- butylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C} (\text{OH}) \cdot \text{C} (\text{OH}) \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C} (\text{CH}_3)_2$ Pinakon		106	farblose Flüssig- keit				A 114 56
Methylpseudo- carbostyryl	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} (\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix} + \text{CH}_3\text{J} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{NO}$ Carbostyryl		71.5	farblose Nadeln	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 20 2009
Methyl- pyrazolon	$\text{N} \cdot \text{C} (\text{CH}_3) \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_2 \cdot \text{NH}_2 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_8\text{H}_9\text{N}_2\text{O}$ Acetessigester Hydrazin		215	farblose Prismen	1	sl.		J.pr.Ch 39.52

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 151 305 B. 24 855	Methylpyridin-carbonsäure		 $C_7H_7 \cdot C \begin{matrix} CH \\   \\ CH \\   \\ N \end{matrix} \cdot C \begin{matrix} CH \\   \\ C \cdot CH_3 \end{matrix} + 6O = CO_2 + 2H_2O + CH_3 \cdot C_5H_4N \cdot COOH$ Aldehycollidin	207		farblose Prismen	l	l		A 147 42
I. pr. Ch 39.444	Methylpyridin-dicarbon-säure		 $CH_3 \cdot C \begin{matrix} CH \\   \\ CH \\   \\ N \end{matrix} \cdot C \begin{matrix} C \cdot CH_2 \\   \\ C \cdot C_2H_5 \end{matrix} + 9O = CO_2 + 3H_2O + C_5H_4N \begin{matrix} CH_3 \\   \\ (COOH)_2 \end{matrix}$ Parvolin	223		weisses Krystall- pulver	sl.			B 23 688 u. 1111
A 108 124 A. ch 12.248	β-Methylpyri-dylketon		 $Ca + \begin{matrix} CH_3COO \\   \\ CH_3COO \end{matrix} \begin{matrix} Ca \\   \\ Ca \end{matrix} = 2CaCO_3 + \begin{matrix} CH \\   \\ CH \\   \\ N \end{matrix} \cdot C \begin{matrix} C \cdot COO \\   \\ C \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$ essigsaurer Kalk nicotinsaurer Kalk	220		gelbes Öel		l		B 22 598
A 148 183 B. 14 382	Methylpyridyl-ketonhydra-zon	$C_5H_5 \cdot NH \cdot N = C \begin{matrix} CH_2 \\   \\ C_5H_4N \end{matrix}$	$CH_3 \cdot CO \cdot C_5H_4N + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_6H_5 \cdot NH \cdot N = C \begin{matrix} CH_2 \\   \\ C_5H_4N \end{matrix}$ Methylpyridylketon Phenylhydrazin	137		gelbe Nadeln				B 22 598
A 114 56 B 20 2009 I. pr. Ch 39.52	Methylpyrro-ldoncarbon-amid		$CH_2 \begin{matrix} CH_2 \\   \\ CN \end{matrix} \begin{matrix} CH_2 \\   \\ NH \end{matrix} \begin{matrix} CO \\   \\ CO \end{matrix} + H_2O = C_5H_9N_2O_2$ Methylpyrrolidon-carbonsäurenitril	161		weisse Nadeln	l	sl.	ul.	B 23 708

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass- er	Alko- hol	Äther	
Methylpyrro- lidoncarbon- säurenitril		$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \\ \text{CN} \end{matrix} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_5\text{H}_9\text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_9\text{N}_2\text{O}$ Lävulinsäureesterycyanhydrin	141		weiße Octaeder	1	sl.	ul.	B 22 2369
Methylpyrryl- keton		$\text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{CH} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_4\text{H}_7\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Essigsäureanhydrid Pyrrol	90	220	farblose monokline Nadeln	1	1	1	B 10 1501
Methylpyrryl- plakon		$2 \text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2$ Methylpyrrylketon	120		farblose Prismen	ul.	1	Benzol 1	B 19 2204
Methyl- schwefelsäure α-Methylselen- azylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH}$ 	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2\text{OH}$ Methylalkohol $\text{CSe}(\text{NH}_2)_2 + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{Se} \cdot \text{HCl}$ Selenharnstoff Chloraceton	79- 80		gelbliches Öl farblose Nadeln	1	sl.	1	J.pr Ch 19: 240 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		$\text{CH}-\text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{15}\text{N}$ Benzaldehyd αγ-Lutidin	321- 326		gelbliches Öl	ul.	1	1	B 21 3072
γ-Methyl-α- Stilbazolin		$\text{C}_{14}\text{H}_{15}\text{N} + 4 \text{H}_2 = \text{C}_{14}\text{H}_{21}\text{N}$ 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				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	Aceton	
B 22 2369	Methylsulfid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{S}$	$2 \text{CH}_3 \text{Cl} + \text{K}_2 \text{S} = 2 \text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_3$ Chlormethyl	178	37- 37.5	flüssig					A 34 36 B 17 144
B 10 1501	Methyltartronsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot (\text{COOH})_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{HCN} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4 \text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot (\text{COOH})_2$ Brenztraubensäure		82	farblose Rhomboider gelbliches Öel					A 93 233 B 20 1654
B 19 2304	Methyltellurid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} > \text{Te}$	$(\text{CH}_3 \text{SO}_2)_2 \text{Ba} + \text{K}_2 \text{Te} = \text{BaSO}_4 + \text{K}_2 \text{SO}_4 + (\text{CH}_3)_2 \text{Te}$		172- 173	flüssig					A 649 47
B 19 2304	β-Methyltetramethylen-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 19:240 A 250 305	α-Methylthio-carbamin-benzyleamid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{S} \cdot \text{CH} \\ \parallel \\ \text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + \text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \parallel \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{S} \cdot \text{CH} \\ \parallel \\ \text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \cdot \text{HCl}$ Chloracetone Phenylthioharnstoff		173	weiße Nadeln	sl.	sl.	sl.	Aceton 1	B 23 1659
A 179 1	Methylthio-carbamin-methyleamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{CN} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{NCS} + \text{HN} \begin{matrix} \text{Na} \\ \parallel \\ \text{CN} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl} = \text{NaCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{CN} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Methylsenföel Natriumcyanamid Benzylchlorid		194- 195	farblose Krystalle	1	1	sl.		B 23 1658
B 21 3072	Methylthio-β-naphtylamin	$\text{S} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \parallel \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} > \text{N} \cdot \text{CH}_3$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 > \text{N} \cdot \text{CH}_3 + \text{S} \text{Cl}_2 = \text{S} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \parallel \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} > \text{N} \cdot \text{CH}_3 + 2 (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{N}(\text{CH}_3)_2 \text{HCl}$ Methyldiphenylamin		70- 79	hellgelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.		B 21 2065
B 21 3072	Methylthio-β-naphtylamin	$\text{S} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \parallel \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix} > \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 > \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + 2 \text{S} = \text{H}_2 \text{S} + \text{S} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \parallel \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix} > \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Methyl-β-Di-naphtylamin		284- 285	citronen- gelbe Blättchen	ul.	sl.	ul.		B 23 2460
B 21 3078	Methylthio-parabensäure	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH} - \text{CO} \\ \parallel \\ \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \parallel \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{CN} \\   \\ \text{CN} \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{HCl} = 2 \text{NH}_4 \text{Cl} + \text{CS} \begin{matrix} \text{NH} - \text{CO} \\ \parallel \\ \text{N}(\text{CH}_3) - \text{CO} \end{matrix}$ Methylthioharnstoff		105	hochgelbe Blättchen	1	1	1		M 2 277
B 21 3078	m-Methyltolyl- keton	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ 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			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
p-Methyltolylketon	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_5CH_3 + (CH_3CO)_2O + (AlCl_3)_2 = CH_3COOH + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Toluol Essigsäureanhydrid		920	farblose Flüssigkeit				B 15 185	
Methyltrisulfid	$CH_3S \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} S$	$2CH_3SH + 2ClS = S + 2HCl + (CH_3)_2S_2$ Methylmercaptan		170	gelbliches Öl				B 20 3414	
β-Methylumbelliferon	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{C(CH}_3\text{)CO} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$ 1. 2. 4.	$C_6H_4(OH)_2 + CH_3COCH_2COOC_2H_5 = C_2H_5OH + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{C(CH}_3\text{)CO} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$ Resorcin Acetessigester		185	farblose Krystalle	sl.	l.	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	J pr Ch 25.82
Methylviolett	$CH_3 \cdot BiCl_2$	siehe Hexamethyl-p-Rosanilin $(CH_3)_3Bi + BiCl_2 = CH_3BiCl_2 + (CH_3)_2BiCl$ Wismutrimethyl		242	farblose Blättchen		sl.	ul.		B 20 1520
Methylxanthogensaures Kalium	$CH_3 \cdot O \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} KS > CS$	$CH_3OH + KOH + CS_2 = H_2O + \begin{matrix} CH_3O \\ \diagup \\ KS > CS \end{matrix}$ Holzgeist			gelbe Krystalle					B 11 1505
Methyl-o-xylylketon	$1. CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ 3. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + CH_3COCl + (AlCl_3)_2 = HCl + CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ o-Xylol Acetylchlorid		243	flüssig					B 19 232
Methyl-m-xylylketon	$1. CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ 2. 4.	analog aus m-Xylol u. Acetylchlorid		227- 228	farbloses Öl					B 19 230
Methyl-p-xylylketon	$1. CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ 2. 5.	analog aus p-Xylol u. Acetylchlorid		224- 225	flüssig	1	1			B 18 1856
α-Methylzimmtaldehyd	$C_6H_5 \cdot CH = C \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CHO + CH_3 \cdot CH_2 \cdot CHO + (NaOH) = H_2O + C_6H_5 \cdot CH = C \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Benzaldehyd Propionaldehyd		150 (100 mm)	hellgelbes Öl					B 19 326
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 $CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2OH + 2O = H_2O + CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COOH$ Propylenglykol			farbloser Syrup	1	1	sl.		A 120 285 A 126 297 A 105 206
Milchsäure-äthylester	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COO C_2H_5$	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COO \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} Ca + 2 C_2H_5 \cdot O \cdot SO_3K = K_2SO_4 + CaSO_4 + 2 CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COO C_2H_5$ Milchsaurer Kalk		154.5	farblose Flüssigkeit	1				A 91 355
Milchsäure-anhydrid	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot O \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CH_3$	$2CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COOH = H_2O + CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot O \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CH_3$ Milchsäure			blaugelbe amorphe Masse	sl.	1	1		A 53 114

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 15 185	Mononeetin	CH <sub>2</sub> .OH	CH <sub>2</sub> .OH								
B 20 3414 J pr Ch 25.82		CH.OH	CH.OH + CH <sub>3</sub> .COOH = H <sub>2</sub> O + CH.OH Essigsäure	CH <sub>2</sub> .OH							
B 20 1520	Monoformin	CH <sub>2</sub> .O.CO.CH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> .OH Glycerin	CH <sub>2</sub> .O.CO.CH <sub>2</sub>							
B 11 1505		CH <sub>2</sub> .OH	CH <sub>2</sub> .OH + H.CO <sub>2</sub> H = H <sub>2</sub> O + CH.OH Ameisensäure	CH <sub>2</sub> .OH	165	farblose Flüssig- keit		1		Bl 11 395	
B 19 292	Morpholin	CH <sub>2</sub> .O.CO.H	CH <sub>2</sub> .OH Glycerin	CH <sub>2</sub> .O.CO.H							
B 19 230		C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> (OH) <sub>2</sub> NO	in Opium				farblose rhombische Säulen	sl.	sl.	sl.	Benzol unl.
B 18 1856	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								B 22 2084
B 19 526		Murexan	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .CHO	siehe Uramil							
A 120 285	α-Naphtaldehyd	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	291.5	zähe Flüssig- keit						A 168 116
A 126 297		β-Naphtaldehyd	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 = 2CaCO <sub>3</sub> + 2C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .CHO β-naphtoesaurer Kalk ameisensaurer Kalk	60.5 -61	farblose Blättchen	sl.	1	1		A 227 140
A 105 206	Naphtaleosin		C <sub>24</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub> + 4 Br <sub>2</sub> = 4 HBr + C <sub>24</sub> H <sub>10</sub> Br <sub>4</sub> O <sub>2</sub> Naphtalfluorescein								A 227 136
A 91 355		Naphtalfluorescein		C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> < CO > O + 2 C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < OH > OH = 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>24</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub> Naphtalsäureanhydrid Resorcin	308	hellgelbe Prismen		1			
A 53 114	Naphtalin		C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> Br <sub>2</sub> = 2 HBr + H <sub>2</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> Phenylbutylenbromid	79.2	218	weiße monokline Tafeln	ul.	1	1		A 171 233

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
		$C_6H_5.CH_2.CH \begin{matrix} < \\ CH_3 \\ < \end{matrix} + O_2 = 3 H_2O + C_6H_4 \cdot C_6H_5$ Isobutylbenzol							B 9 1006
		$2 C_6H_5 \cdot N(CH_3)_2 + 4 Br = 2 NH_3 + 4 HBr + C_6H_5 \cdot NH_2 + C_6H_5$ Dimethylanilin							B 11 698
$\alpha$ -Naphtalin-azo- $\beta$ -naphtylphenylamin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} < \\ N=N \cdot (\alpha)C_{10}H_7 \\ < \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot C_6H_5 + C_{10}H_7 - N = NCl = HCl + C_{10}H_6N_2$ $\beta$ -Naphtylphenylamin $\alpha$ -Diazonaphtalinchlorid	140		dundelrote Nadeln	sl.	Benzol 1		B 23 1330
$\beta$ -Naphtalin-azo- $\beta$ -naphtylphenylamin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} < \\ N=N (\beta) C_{10}H_7 \\ < \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	analog aus $\beta$ -Naphtylphenylamin u. $\beta$ -Diazonaphtalinchlorid	154- 155		ziegelrote Nadeln	sl.	Benzol 1		B 23 1332
Naphtalinazo-salicylsäure	$C_{10}H_7 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \begin{matrix} < \\ OH \\ < \\ COOH \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot N = NCl + C_6H_4 \begin{matrix} < \\ OH \\ < \\ COOH \end{matrix} \xrightarrow{1.} HCl + C_{10}H_7 \cdot N = N \cdot C_6H_4 \begin{matrix} < \\ OH \\ < \\ COOH \end{matrix}$ Diazonaphtalinchlorid Salicylsäure	212		gelbe Nadeln				Soe. 37 747
$\alpha$ -Naphtalindicarbonsäure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} < \\ COOH \\ < \\ COOH \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} < \\ KSO_3 \\ < \\ KSO_3 \end{matrix} + 2 KCN + 4 H_2O = 2 NH_3 + 2 K_2SO_3 + C_{10}H_6 \begin{matrix} < \\ COOH \\ < \\ COOH \end{matrix}$ $\alpha$ -naphtalin-disulfosaures Kalium			farblose Nadeln	sl.	Benzol sl.		B 9 606
$\beta$ -Naphtalindicarbonsäure	$C_{10}H_6 (COOH)_2$	$C_{10}H_6(KSO_3)_2 + 2 KCN + 4 H_2O = 2 NH_3 + 2 K_2SO_3 + C_{10}H_6(COOH)_2$ $\beta$ -naphtalin-disulfosaures Kalium	149		farblose Nadeln	sl.			A 152 309
$o$ -Naphtalindioxim	$C_{10}H_6 \begin{matrix} < \\ N \cdot OH \\ < \\ N \cdot OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} < \\ NO \\ < \\ OH \end{matrix} + NH_2 OH = H_2O + C_{10}H_6(NOH)_2$ $\beta$ -Nitroso- $\alpha$ naphtol Hydroxylamin			gelbe Nadeln				B 17 2966
$\alpha$ -Naphtalindisulfosäure	$C_{10}H_6 (SO_3H)_2$	$C_{10}H_6 + 2 H_2 SO_4 = 2 H_2 O + C_{10}H_6 (SO_3H)_2$ Naphtalin			farblose Nadeln	1			B 9 592
$\beta$ -Naphtalindisulfosäure	$C_{10}H_6 (SO_3H)_2$	entsteht neben der $\alpha$ -Säure			weisse Blättchen	1			B 9 592
$\gamma$ - "	"	entsteht neben der $\alpha$ - u. $\beta$ -Säure			farblose Prismen				B 15 304
$\delta$ - "	"	$C_{10}H_6 + 2 SO_2 Cl \cdot OH = 2 HCl + C_{10}H_6 (SO_2H)_2$ Naphtalin			farblose Nadeln				B 15 304
Naphtalinhexahydrät	$C_{10}H_8$	$C_{10}H_6 + 6 HJ = 6 J + C_{10}H_8$ Naphtalin	200		farblose Flüssigkeit				K 9 183
$\alpha$ -Naphtalinsulfinsäure	$C_{10}H_7 \cdot SO_2 H (\alpha)$	$C_{10}H_7 \cdot SO_2 Cl + H_2 = HCl + C_{10}H_7 SO_2 H$ $\alpha$ -Naphtalinsulfchlorid			weisse Schuppen	sl.	sl.	sl.	B 9 1500



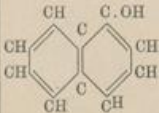
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 9 1606	β-Naphtalinsulfinsäure	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . SO <sub>2</sub> H (β)	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . SO <sub>2</sub> Cl + H <sub>2</sub> = HCl + C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> . SO <sub>2</sub> H β-Naphtalinsulfchlorid			farbloses Pulver	1	1	1	B 9 1500
B 11 698	α-Naphtalinsulfinsäure	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-Naphtalinsulfinsäure	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>6</sub> Cl <sub>4</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> + 4 Cl = C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>4</sub> Naphtalin	182		farblose Rhomboider	sl.	sl.		B 10 379
Soe. 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- sulfinsäure	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                      CH                CH                      CH                CH                      CH                CH	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> $\begin{matrix} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ + 5 O = H <sub>2</sub> O + C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> (COOH) <sub>2</sub> Acenaphten			seiden- glänzende Nadeln	ul.	1	sl.	A 172 266
B 17 2066										
B 9 592	Naphtanthra- ceen	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 15 204		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.
B 15 204										
K 9 183	Naphtazarin	OH > C <sub>10</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$	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> + OH > C <sub>10</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$ α-Dinitronaphtalin			rotbraune Nadeln	sl.	1	sl.	J 1861 955
B 9 1500										

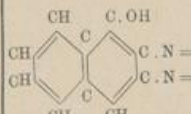
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Naphtazin		$C_{10}H_8 \begin{matrix} O \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \end{matrix} + C_{10}H_8 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} = 2H_2O + C_{10}H_8 \begin{matrix} N \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{matrix} C_{10}H_8$ <p>β-Naphtochinon      o-Naphtylendiamin</p> $2 C_{10}H_8 \begin{matrix} O \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \end{matrix} + 2 NH_3 = 3H_2O + O + C_{10}H_8 \begin{matrix} N \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{matrix} C_{10}H_8$ <p>Naphtochinon</p>	275		gelbe Nadeln	ul.	ul.	CHCl <sub>3</sub> al	B 19 2795	
ββ-Naphtazin		$C_{10}H_7.NH.C_{10}H_7 + C_6H_5N = NCl = C_6H_5NH_2.HCl +$ <p>ββ-Dinaphtylamin</p> $C_{10}H_8 \begin{matrix} N \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{matrix} C_{10}H_8$	242- 243		gelbe Nadeln	sl.	Benzol 1	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.	1	1	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.	1	1	A 136 342	
α-Naphtenyldi- phenylamidin	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N NH.C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	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 <sub>6</sub> H <sub>5</sub> α-Naphtoesäure      Anilin	183.5		farblose Nadeln				B 16 642	
Naphteurhodin	NH <sub>2</sub> .C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N C <sub>10</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .NH <sub>2</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .NCl = 2 HCl + C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .NH <sub>2</sub> Naphtylamin      Chinondichlorimid			dunkelgelbe Krystalle	ul.			B 21 1599	
α-Naphtidin	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .NH <sub>2</sub> C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .NH <sub>2</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .NH.NH.C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> = C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .NH <sub>2</sub> Hydrazonaphtalin	198		silber- glänzende Blättchen				B 18 3254	
α-Naphtindol	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> CH NH CH	C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .COOH = CO <sub>2</sub> + C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> .C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> α-Naphtindolcarbonsäure	174- 175		farblose Blättchen	sl.	1	1	Ligroin sl.	A 239 234

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 19 2795	β-Naphtindol	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown NH \end{matrix} \diagup CH$	$CH_3 \cdot CH = N \cdot NH \cdot C_{10}H_7 = NH_3 + C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown NH \end{matrix} \diagup CH$ Aethylidennaphtylhydrazin		222 18 mm	flüssig	sl.	1	1	Benzol 1	A 236 177
	α-Naphtindol- carbonsäure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown NH \end{matrix} \diagup C \cdot COOH$	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup N \cdot NH \cdot C_{10}H_7 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix} = NH_3 + C_{10}H_6 NO_2 \cdot C_2H_5$ α-Naphtylhydrazonbrenz- traubensäureäthylester	202		farblose Blättchen	sl.	1	1	Benzol sl.	A 239 232
Doc. 51 100	β-Naphtindol- carbonsäure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown NH \end{matrix} \diagup C \cdot COOH$	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup N \cdot NH \cdot C_{10}H_7 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix} = NH_3 + C_{10}H_6 NO_2 \cdot C_2H_5$ β-Naphtylhydrazonbrenz- traubensäureäthylester	226		farblose Blättchen	sl.	1	sl.	Eisessig sl.	A 236 180
	β-Naphto- akridin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown N \end{matrix} \diagup C_{10}H_6$	$2 C_{10}H_7 NH_2 + CH_2(O C_2H_5)_2 = NH_3 + 2 C_2H_5OH + C_{10}H_6 N + H_2$ β-Naphtylamin Methylal	216		strohgelbe Nadeln		1	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	J pr. Ch 35,317
	α-Naphtobenz- aldehyd	$C_{10}H_7 \cdot CH \cdot NOH$	$C_{10}H_7 \cdot COH + NH_3 OH = H_2O + C_{10}H_7 \cdot CH = NOH$ α-Naphtalin- Hydroxylamin aldehyd	98		farblose Nadeln	sl.	1	1		B 22 2151
B 23 1333	α-Naphto- benzylalkohol	$C_{10}H_7 \cdot CH_2 \cdot OH$	$C_{10}H_7 - CH_2 \cdot NH_2 + HNO_2 = C_{10}H_7 \cdot CH_2 \cdot OH + H_2O + N_2$ α-Naphtobenzylamin	60	301	farblose Nadeln	sl.	1	1		B 21 257
A 136 342	α-Naphto- benzyliden- anilin	$C_{10}H_7 \cdot CH = N \cdot C_6H_5$	$C_{10}H_7 \cdot COH + C_6H_5 \cdot NH_2 = H_2O + C_{10}H_7 \cdot CH = N \cdot C_6H_5$ α-Naphtalinaldehyd	71		blassgelbe Nadeln	sl.				B 22 2149
A 136 342	α-Naphto- benzyliden- α-naphtylamin	$C_{10}H_7 \cdot CH = N \cdot C_{10}H_7$	$C_{10}H_7 \cdot COH + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = H_2O + C_{10}H_7 \cdot CH = N \cdot C_{10}H_7$ α-Naphtalin- α-Naphtylamin aldehyd	117		weisse Prismen	sl.				B 22 2150
B 16 642	α-Naphto- benzyliden- o-toluidin	$C_{10}H_7 \cdot CH = N \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	$C_{10}H_7 \cdot COH + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} = H_2O + C_{10}H_7 \cdot CH = N \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$ α-Naphtalin- o-Toluidin aldehyd	59		farblose Blätter		1			B 22 2150
B 21 1599	α-Naphto- benzyliden- p-toluidin	$C_{10}H_7 \cdot CH = N \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	analog aus α-Naphtalinaldehyd u. p-Toluidin	93		gelbe Nadeln		1			B 22 2150
B 18 3254	α-Naphto- chinaldin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N=C \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot NH_2 + 2 CH_3 \cdot CHO = 2 H_2O + H_2 + C_{10}H_6 N$ α-Naphtylamin Aldehyd	82		flüssig					A 17 1711
A 239 234	β-Naphto- chinaldin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup CH=CH \\ \diagdown N=C \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot NH_2 + 2 CH_3 \cdot CHO = 2 H_2O + H_2 + C_{10}H_6 N$ 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	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
α-Naphto- chinolin		$C_{10}H_7NH_2 + C_3H_5(OH)_3 + O = 4 H_2O + C_{13}H_9N$ α-Naphtylamin Glycerin	50	251	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	Benzol 1	M 2 165
β-Naphto- chinolin		$C_{10}H_7NH_2 + C_3H_5(OH)_3 + O = 4 H_2O + C_{13}H_9N$ β-Naphtylamin Glycerin	93,5		farblose Schuppen	sl.	1	1	Benzol 1	M 4 438
β-Naphto- chinolin-car- bonsäure		$C_{10}H_6 \begin{matrix} N=C \cdot CH_3 \\   \\ CH=CH \end{matrix} + 3 O = H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} N=C \cdot COOH \\   \\ CH=CH \end{matrix}$ β-Naphtochinaldin	187		farblose Nadeln					B 22 261
α-Naphto- chinolin- chinon		$C_{10}H_6 \begin{matrix} CH=CH \\   \\ N=CH \end{matrix} + 3 O = H_2O + C_{13}H_7NO_2$ α-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	Äther	Alkohol		
M 2 165	β-Naphtolnolinsulfosäure		 β-Naphtylaminsulfosäure		weisse Nadeln	sl.	sl.		B 18 201	
M 4 438	α-Naphtochinon		$C_{10}H_8 + 3 O = H_2O + C_{10}H_6O_2$ Naphtalin  $2 C_{10}H_7 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ OH \end{matrix} + 5 O = 3 H_2O + N_2 + 2 C_{10}H_6O_2$ α-Amido-α-naphtol	125	gelbe trikline Nadeln	sl.	1	1	Ligroln schw.	A 167 357  A 182 242
B 22 261	β-Naphtochinon		$2 C_{10}H_7 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ OH \end{matrix} + 5 O = 3 H_2O + N_2 + 2 C_{10}H_6 \begin{matrix} O \\ // \\ O \end{matrix}$ α-Amido-β-naphtol	115- 120	rote Nadeln	sl.	1	1	Ligroln schw.	A 189 153
	α-Naphtochinondioxim	$C_{10}H_6 \begin{matrix} NOH \\ // \\ O \\ // \\ NOH \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} O \\ // \\ O \end{matrix} + 2 NH_2OH = 2 H_2O + C_{10}H_6 (NOH)_2$ Hydroxylamin α-Naphtochinon	207	Nadeln					B 21 433
M 4 461	β-Naphtochinonhydrazon	$C_{10}H_6 \begin{matrix} O \\ // \\ N \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} O \\ // \\ O \end{matrix} + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} O \\ // \\ N \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylhydrazin Naphtochinon	138	tiefrote Nadeln	sl.	1		Essigsig 1	B 16 1563
	Naphtocumarin	$C_{10}H_6 \begin{matrix} O \\ // \\ CH=CH \end{matrix} CO$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} OH \\ // \\ CHO \end{matrix} + (CH_3CO)_2O = CH_3COOH + H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} O \\ // \\ CH=CH \end{matrix} CO$ 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
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
β Naphto- cumarsäure	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \cdot \text{COOH}$	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \text{CO} + 2 \text{KOH} = C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{OK} \\ \diagdown \\ \text{CH}=\text{CH} \end{matrix} \cdot \text{COOK} + \text{H}_2\text{O}$ Naphthocumarin	170		hellgelbes Krystall- pulver	ul.	1		B 16 626
Naphtocyanin- säure	$C_{22}H_{12}N_8O_8$	$2 C_{10}H_8 (NO_2)_2 + 12 \text{HCN} + 9 \text{H}_2\text{O} = 4 \text{CO}_2 + 8 \text{NH}_3 + C_{22}H_{12}N_8O_8$ 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- saurer 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 Z 1869 630
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 Naphtoe- säureamid	$C_{10}H_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$C_{10}H_7 + \text{Cl} \cdot \text{CO NH}_2 = \text{HCl} + C_{10}H_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Harnstoffchlorid	202		farblose Blätter		1		A.244 57
α-Naphto- 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-Naphto- 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
α-Naphtol		$C_{10}H_7 \cdot \text{NH}_2 + \text{HNO}_3 = \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O} + C_{10}H_7 \cdot \text{OH}$ α-Naphtylamin  $C_{10}H_7 \cdot \text{HSO}_3 + \text{KOH} = \text{KHSO}_3 + C_{10}H_7 \text{OH}$ α-Naphtalinsulfosäure $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}H_7 \cdot \text{OH}$ Isophenylcrotonsäure	94	278- 280	farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 J 1866 460 A 152 275 A 227 242
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- saurer Kalium	122	285- 286	farblose Blättchen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 A 152 282
β-Naphtol- aldehyd	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \text{OH} + \text{CHCl}_3 + 4 \text{NaOH} = 3 \text{NaCl} + 3 \text{H}_2\text{O} + C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{ONa} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix}$ β-Naphtol Chloroform	76		farblose Prismen	ul.	1	1	Äther 1 B 15 805

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Äther	Alkohol	
B 16 626	β-Naphtol-m-azobenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \end{matrix} \cdot C_{10}H_7OH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \cdot \text{NO}_2 \end{matrix} + C_{10}H_7 \cdot OH = HNO_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{N} = \text{N} \end{matrix} \cdot C_{10}H_7 \cdot OH$ m-Diazobenzoesäure-β-Naphtol nitrat	235		rotgelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.	B 14 2035
A.141 214 A 156 274	α-Naphtolbidiazobenzol		$2 C_6H_5 \cdot N=N \cdot Cl + C_{10}H_7 \cdot OH = 2 HCl + (C_6H_5N=N)_2 \cdot C_{10}H_7OH$ Diazobenzolechlorid α-Naphtol	183		dunkel- grüne Nadeln		sl.	l.	B. 21 3240
Z 1869 630 B 11 272	α-Naphtolblau	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6H_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \\ \text{O} \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \cdot OH + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} = H_2O + C_{10}H_7N_2O$ α-Naphtol Nitrosodimethylanilin			blau- violette Krystalle	ul.	sl.	l.	B 16 2861
A.244 57 B. 22 2152	α-Naphtol-phthalein	$O \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \diagdown \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \diagup \\ \text{CO} \end{matrix} O$	$2 C_{10}H_7OH + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} O = 2 H_2O + C_{26}H_{20}O_2$ α-Naphtol Phthalsäureanhydrid			gelbliche Krystalle			Ligroin 1	B 4 661
B. 22 2152	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
J 1866 460	α-Naphtolsulfosäure	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{SO}_2H \end{matrix}$	$C_{10}H_7OH + H_2SO_4 = H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{SO}_2H \end{matrix}$ α-Naphtol	101		farblose Nadeln	l.	l.		B 15 312
A 152 275 A 227 242 A 152 282	β-Naphtolsulfosäure	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{SO}_2H \end{matrix} \begin{matrix} 2. \\ 3. \end{matrix}$	$C_{10}H_7OH + H_2SO_4 = H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{SO}_2H \end{matrix}$ β-Naphtol	122		farblose Krystalle	l.	l.		A 152 298
B 15 805	β-Naphtol-violett	$C_{10}H_7 \cdot OH \cdot HCl$ $\begin{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_6H_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{N}(\text{CH}_3)_2 \cdot HCl \\ \diagdown \\ \text{NO} \end{matrix} + C_{10}H_7OH = H_2O + C_{10}H_7N_2O \cdot HCl$ Nitrosodimethylanilin-β-Naphtol chlorhydrat			bronze- farbene Nadeln	l.	l.		B 12 2066
	α-Naphtol-o-Phenazin	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{N} (1) \\ \diagdown \\ \text{C}_6H_4 \\ \diagup \\ \text{N} (2) \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{N} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} = 2 H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{N} \\ \diagdown \\ \text{C}_6H_4 \\ \diagup \\ \text{N} \end{matrix}$ β-Naphtochinon o-Phenylendiamin	142.5		citronen- gelbe Nadeln oder Prismen		sl.	sl. Benzol sl.	B 20 573

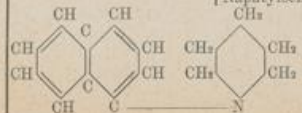




Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 20 2474	$\alpha$ -Naphthylamidoaceton-säureester		$C_{10}H_7NH_2 + CH_2CO_2CH_3 \rightarrow C_{10}H_7NHCH_2CO_2CH_3$ $\alpha$ -Naphthylamin + Acetessigester	45		weiße Nadeln		1		B 21 581
B. 22 866	$\alpha$ -Naphthylamin	$C_{10}H_7 \cdot NH_2 (\alpha)$	$C_{10}H_7 \cdot NO_2 + 3H_2 = 2H_2O + C_{10}H_7 \cdot NH_2$ $\alpha$ -Nitronaphthalin $C_{10}H_7 \cdot OH + NH_4Cl = H_2O + C_{10}H_7 \cdot NH_2 \cdot HCl$ $\alpha$ -Naphthol	50	300	farblose Nadeln	sl.	1	1	J. pr. Ch 27.140 B 15 616
B 23 1393	$\beta$ -Naphthylamin	$C_{10}H_7 \cdot NH_2 (\beta)$	$C_{10}H_7 \cdot OH + NH_3 = H_2O + C_{10}H_7 \cdot NH_2$ $\beta$ -Naphthol	111- 112	294	perimutterglänzende Blättchen	sl.			B 13 1850
G 16 441	$\alpha$ -Naphthylaminbisdiazobenzol		$C_{10}H_7 \cdot NH_2 + 2C_6H_5 \cdot N=N \cdot Cl + HCl = C_{10}H_7 \cdot N=N \cdot C_6H_5 + 2C_6H_5 \cdot N=N \cdot Cl + HCl$ $\alpha$ -Naphthylaminazo- Diazobenzolchlorid benzol	189		rote Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> leicht	B. 21 3241
B. 22 2154	$\alpha$ -Naphthylamin-disazobenzol	$C_{10}H_7 \cdot N=N \cdot C_6H_5$ $N=N \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2$	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_5 + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = HCl + C_{10}H_7 \cdot N=N \cdot C_6H_5$ Diazosazobenzolchlorid $\alpha$ -Naphthylamin	170		canthariden-grüne Blättchen		1		B 21 3365
B 13 1850	$\beta$ -Naphthylamin-disazobenzol	$C_{10}H_6 \cdot N=N \cdot C_6H_5$ $N=N \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2$	analog aus Diazosazobenzolchlorid und $\beta$ -Naphthylamin	164		rote Nadeln		1		B 21 3365
G 11 394	$\gamma$ -Naphthylaminsulfosäure		$C_{10}H_7 \cdot NH_2 + H_2SO_4 = H_2O + C_{10}H_6 \cdot NH_2 \cdot HSO_4$ $\alpha$ -Naphthylamin			farblose Nadeln	sl.	ul.		B 7 441

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
β-Naphtyl- amin-β-sulfo- säure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_2 \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{HSO}_2 \end{matrix} + 3H_2 = 2H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_2 \end{matrix}$ β-Nitronaphtalinsulfonsäure			farblose Nadeln	sl.			B1 26 447
β-Naphtyl- amin-β-sulfo- säure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_2 \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{HSO}_2 \end{matrix} \beta + NH_3 = H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_2 \end{matrix}$ β-Naphtolsulfonsäure			seiden- glänzende Blätter	sl.			B 20 76
γ-Naphtyl- aminsulfo- säure	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_2 \end{matrix}$	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{HCO}_2 \end{matrix} \beta + 3H_2 = 2H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{HSO}_2 \end{matrix}$ γ-Nitronaphtalin- β-sulfosäure			gelbe Nadeln				B 19 2181
α-Naphtyl- benzoyl- amidin	$C_6H_5 \cdot \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot \text{CN} + C_{10}H_7 \cdot \text{NH}_2 = C_6H_5 \cdot \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot C_{10}H_7$ Benzonitril α-Naphtylamin	141		farblose Tafeln		1		B 11 1757
α-Naphtyl- cyanid	$C_{10}H_7 \cdot \text{CN}$	$C_{10}H_7 \cdot \text{NH}_2 + \text{COOH} = \text{CO}_2 + 2H_2O + C_{10}H_7 \cdot \text{CN}$ α-Naphtylamin COOH $C_{10}H_7 + \text{CN} - \text{CN} = \text{HCN} + C_{10}H_7 \cdot \text{CN}$ Naphtalin Cyan	38.5	296.5	farblose Nadeln				B 1 89 B 10 748
α-Naphtyl- diphenyl- pyrrol	$C_6H_5 \cdot \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{N} \cdot C_{10}H_7 (\alpha) \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{N} \cdot C_{10}H_7 \\ (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{matrix} + \text{Ca O} = \text{Ca CO}_3 + C_6H_5 \cdot \begin{matrix} \text{H} \\ \text{N} \cdot C_{10}H_7 \\ (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{matrix}$ α-Naphtyldiphenyl- pyrrolcarbonsäure	148- 149		gelbliche Nadeln	sl.			B 22 3092
β-Naphtyl- diphenyl- pyrrol	$C_6H_5 \cdot \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{N} \cdot C_{10}H_7 (\beta) \end{matrix}$	analog aus β-Naphtyldiphenylpyrrolcarbonsäure	207- 208		weisse Nadeln	sl.	Benzol 1		B 22 3093
α-Naphtyl- diphenyl- pyrrol- carbonsäure	$C_6H_5 \cdot \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{N} \cdot C_{10}H_7 (\alpha) \end{matrix} \cdot \text{COOH}$	$C_6H_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot C_6H_5 + C_{10}H_7 \cdot \text{NH}_2 = 2H_2O + C_6H_5 \cdot \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{COO} \end{matrix} \cdot \text{N} \cdot C_{10}H_7 \cdot \begin{matrix} \text{H} \\ \text{COO} \end{matrix} \cdot C_6H_5$ Phenacylbenzoylessigäther α-Naphtylamin	272		weisse Blättchen	sl.	Ligroin ul.		B 22 3091

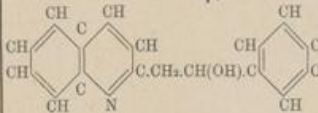
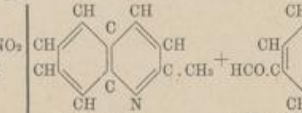
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wass- ser	Alko- hol	Äther		
B 26 447	o-Naphtyldi- phenylpyrrol- carbonsäure	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{C} \cdot \text{COOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 (\beta) \end{array}$	analog aus Phenacylbenzoylessigäther u. $\beta$ -Naphtylamin	über 350		weisse Blättchen	sl.	sl.		B 22 3093	
B 20 76											
B 19 2181	Naphtyldisulfid	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{S} - \text{S} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_7 \text{SH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_7\text{S} \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_7\text{S} \end{array}$ Thionaphtol	85		farblose monokline Krystalle	sl.	1		A 132 91	
B 11 1757	o-Naphtylen- diamin	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N} = \text{NCl} + 2\text{H}_2 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NH}_2)_2$ $\beta$ -Naphtylamin Diazobenzolchlorid	95— 96		farblose silber- glänzende Blättchen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 22 1376 B 18 2427
B 1 39			m-Naphtylen- diamin	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \text{ } \alpha \\ \text{NH}_2 \text{ } \beta \end{array} + 3\text{H}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NH}_2)_2$ $\alpha$ -Nitro- $\beta$ -Naphtylamin			farblose Krystalle			
B 10 748	p-Naphtylen- diamin	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{array}$			$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 3.} \end{array} + 6\text{H}_2 = 4\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array}$ m-Dinitronaphtalin				farblose Krystalle		
B 22 3092			1,5-Naphtylen- diamin	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 5.} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 4'.} \end{array} + 6\text{H}_2 = 4\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NH}_2)_2$ 1,4'-Dinitronaphtalin	120		farblose Prismen		sl.	1
B 22 3093	1,8-Naphtylen- diamin	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 8.} \end{array}$			$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 1'.} \end{array} + 6\text{H}_2 = 4\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NH}_2)_2$ 1,1'-Dinitronaphtalin	189,5			farblose Krystalle	1	1
B 22 3093			2,7-Naphtylen- diamin	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \text{ 2.} \\ \text{NH}_2 \text{ 7.} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{OH} \text{ 2.} \\ \text{OH} \text{ 7.} \end{array} + 2\text{NH}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NH}_2)_2$ 2,7-Dioxynaphtalin	66,5		farblose Blätter			
B 22 3091	o-Naphtylen- diphenyl- harnstoff	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$			$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NCO} = \text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ o-Naphtylen- diamin Carbanil	159			farblose Nadeln	ul.	sl.
B 22 3091			$\alpha$ -Naphtylessig- säure	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + 2\text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ $\alpha$ -Naphtylameisensäure	131		seiden- glänzende Nadeln		sl.	1

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
$\alpha$ -Naphtyl- glycin	$C_{10}H_7.NH.CH_2.COOH$	$2 C_{10}H_7.NH_2 + CH_2Cl.COOH = C_{10}H_7.NH_2.HCl + C_{10}H_7.NH.CH_2.COOH$ $\alpha$ -Naphtylamin Chloroessigsäure	197- 198		weiße Nadeln	ul.	1	ul.	B 22 2372
$\beta$ -Naphtyl- glycin	$C_{10}H_7.NH.CH_2.COOH$	analog aus $\beta$ -Naphtylamin u. Chloroessigsäure	134- 135		farblose Krystalle	1	1	1	B 22 2373
$\alpha$ -Naphtyl- glyoxylamid	$C_{10}H_7.CO.CO.NH_2$	$C_{10}H_7.CO.CN + H_2O = C_{10}H_7.CO.CO.NH_2$ $\alpha$ -Naphtoylecyanid	151		farblose Nadeln		1		B 15 3066
$\alpha$ -Naphtyl- glyoxylsäure	$C_{10}H_7.CO.CO.OH$	$C_{10}H_7.CO.CO.NH_2 + HCl + H_2O = NH_4Cl + C_{10}H_7.CO.CO.OH$ $\alpha$ -Naphtylglyoxylamid $C_{10}H_7.CO.CH_2 + 3 O = H_2O + C_{10}H_7.CO.CO.OH$ Methyl- $\alpha$ -Naphtylketon	113.5		farblose Nadeln	1	1	Ligroin sl.	B 15 3066 B 19 3180
$\alpha$ -Naphtyl- guanidin	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH.C_{10}H_7 \\ \diagdown NH.C_{10}H_7 \end{matrix}$	$2 C_{10}H_7.NH_2 + CN.Cl = HCl + NH=C \begin{matrix} \diagup NH.C_{10}H_7 \\ \diagdown NH.C_{10}H_7 \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtylamin Chlorcyan	200		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.	A 98 238
$\alpha$ -Naphtyl- harnstoff	$\begin{matrix} \diagup NH_2 \\ CO \\ \diagdown NH.C_{10}H_7 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \diagup NH_2 \\ CO \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + C_{10}H_7.NH_2.HCl = NH_4Cl + \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ C=O \\ \diagdown NH.C_{10}H_7 \end{matrix}$ Harnstoff $\alpha$ -Naphtylaminchlorhydrat			farblose Nadeln	sl.	1	1	B 12 385
$\beta$ -Naphtyl- harnstoff	$\begin{matrix} \diagup NH_2 \\ CO \\ \diagdown NH.C_{10}H_7 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \diagup NH_2 \\ CO \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + C_{10}H_7.NH_2.HCl = NH_4Cl + \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ CO \\ \diagdown NH.C_{10}H_7 \end{matrix}$ Harnstoff $\beta$ -Naphtylaminchlorhydrat	287		farblose Nadeln	ul.	1		B 14 62
$\alpha$ -Naphtyl- hydrazin	$C_{10}H_7.NH.NH_2$	$C_{10}H_7.N = NCl + 2 H_2 = C_{10}H_7.NH.NH_2.HCl$ $\alpha$ -Diazonaphthalinchlorid	116- 117	203 20 mm	farblose Blätter	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 551
$\beta$ -Naphtyl- hydrazin	$C_{10}H_7.NH.NH_2$	$C_{10}H_7.N = NCl + 2 H_2 = C_{10}H_7.NH.NH_2.HCl$ $\beta$ -Diazonaphthalinchlorid	124- 125		farblose Blättchen	1	sl.	Aceton 1	A 223 242
$\alpha$ -Naphtyl- phenylthio- harnstoff	$\begin{matrix} \diagup NH.C_{10}H_7 \\ C=S \\ \diagdown NH.C_6H_5 \end{matrix}$	$CSN C_6H_5 + C_{10}H_7.NH_2 = \begin{matrix} \diagup NH.C_{10}H_7 \\ C=S \\ \diagdown NH.C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylsenföel $\alpha$ -Naphtylamin $\begin{matrix} \diagup NH.C_{10}H_7 \\ C=S \\ \diagdown NH.C_{10}H_7 \end{matrix}$ Naphtylsenföel Anilin	162- 163		farblose Krystalle		sl.		B 21 1869
$\alpha$ -Naphtyl- piperidin		$C_{10}H_7Br + NH \begin{matrix} \diagup CH_2-CH_2 \\ \diagdown CH_2-CH_2 \end{matrix} CH_2 = C_{10}H_7.NC_5H_{10}.HBr$ $\alpha$ -Brom- naphthalin Piperidin	185- 190		gelbes Öl	1	1	Benzol 1	B 23 1883



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
		$\begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3 \\   \\ \text{CH} \end{array} \begin{array}{l} \text{C. COOH} \\ \text{C. COOH} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{N. COOH}$							R 1 121
		$\begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3 \\   \\ \text{N} \end{array}$							
Nithallin	$\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_4\text{SO}$	Chinolinsäure $2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{array} \begin{array}{l} 1 \\ 3 \end{array} + (\text{NH}_4)_2\text{S} + 6 \text{H}_2 = 2 \text{NH}_3 + \text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_4\text{SO} + 3\text{H}_2\text{O}$ m-Dinitrobenzol			gelbes Pulver	ul.	sl.	ul.	A 96 115
Nitranilsäure	$\begin{array}{c} \text{O} \\   \\ \text{C}_6 \\   \\ \text{O} \end{array} \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} + 2 \text{HNO}_2 + 5 \text{O} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3\text{N}_2\text{O}_8$ Hydrochinon			goldgelbe Tafeln	l	l	ul.	A 215 138
o-Nitroacetophenon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CO. CH}_3 \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CO. CH}_3 \end{array}$			farbloses Öl	ul.	l	l	$\text{CHCl}_3$ 1 B 18 2238
m-Nitroacetophenon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CO. CH}_3 \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 3. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CO. CH}_3 \end{array}$	80- 81		farblose Nadeln				B 3 886
p-Nitroacetophenon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CO. CH}_3 \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 4. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{C}=\text{C. COOH} \end{array} \begin{array}{l} 1 \\ 4 \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CO. CH}_3 \end{array}$	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	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}=\text{N} \cdot \text{CH}(\text{NO}_2) \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NO}_2)\text{K} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}=\text{NCl} = \text{KCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}=\text{N} \cdot \text{CH}(\text{NO}_2) \cdot \text{CH}_3$	136- 137		orangegelbe Blättchen		l	l	B 8 571
2-Nitroäthylalkohol	$\text{CH}_2(\text{NO}_2) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{CH}_2\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{AgNO}_2 = \text{AgJ} + \text{CH}_2(\text{NO}_2) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$			farbloses Öl				A 256 29
β-Nitroalizarin	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{C}_6 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{array} \begin{array}{l} 1 \\ 2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2 + 2 \text{HNO}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{C}_6 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{array} \begin{array}{l} 1 \\ 2 \end{array}$	224		orange- gelbe Nadeln	sl.		$\text{CHCl}_3$ 1	B 12 584
o-Nitroanilin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{O. CH}_3 \end{array} + \text{NH}_2 = \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{array}$	71.5		orange- gelbe Nadeln	sl.	l	l	$\text{CHCl}_3$ 1 A 174 278
		o-Nitroanisol							

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
			$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} + NH_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$							B 19 1751	
R 1 121	m-Nitroanilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	o-Nitrophenol $C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + 3H_2 = 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	110	285	gelbe Nadeln	sl.			A 57 215	
A 96 115	p-Nitroanilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	m-Dinitrobenzol $C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + NH_3 = CH_3OH + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$	147		gelbe Nadeln	sl.	1		A 174 281	
A 215 138			p-Nitroanisol $C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 3H_2 = 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$							B 7 871	
B 18 238	o-Nitroazobenzol	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	p-Dinitrobenzol $C_6H_5NH_2 + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ Anilin $C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_5 + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	130		orangegelbe Nadeln	sl.		Ligroin 1	A 208 299	
B 3 886	p-Nitroazobenzol	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot H \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	Azobenzol $C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_5 + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	137		orangegelbe tetragonale Nadeln	sl.	sl.	Ligroin ul.	A 75 73	
A 212 160	o-Nitrobenzaldehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	Azobenzol $C_6H_5 \cdot CHO + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix}$	46		hellgelbe Nadeln	sl.	1	1	B 13 310	
A 171 1			o-Nitrozimmtsäure $C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + 4O = 2CO_2 + H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{COH} \end{matrix}$							B 17 121	
B 11 1225	m-Nitrobenzaldehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	Benzaldehyd $C_6H_5 \cdot CHO + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix}$	58		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 79 260	
B 8 571	p-Nitrobenzaldehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	Benzaldehyd $C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + O = HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix}$	106		farblose Prismen	sl.	1	sl.	Ligroin sl.	B 13 670
A 256 29			p-Nitrobenzylchlorid $C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + 3O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	147		trikline Nadeln	sl.			A 193 225	
B 12 584	o-Nitrobenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$	o-Nitrotoluol $C_6H_5 \cdot COOH + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$							A 166 129	
A 174 278			Benzoesäure								

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
m-Nitrobenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow COOH \text{ 3.} \end{matrix}$	$C_6H_5 \text{ COOH} + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow COOH \end{matrix}$ Benzoesäure	140-141		monokline Tafeln	sl.	l	l	A 222 72 A 155 25
p-Nitrobenzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow COOH \text{ 4.} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CH_3 \text{ 3.} \end{matrix} + 3 O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow COOH \end{matrix}$ m-Nitrotoluol	238		Blättchen	sl.	l	l	A 127 137
Nitrobenzol	$C_6H_5 \cdot NO_2$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CH_3 \text{ 4.} \end{matrix} + 3 O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow COOH \end{matrix}$ p-Nitrotoluol $C_6H_6 + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \cdot NO_2$ Benzol	210		gelbe Flüssigkeit				Berz. Jahresb. 15, 429
o-Nitrobenzylalkohol	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CH_2 \cdot OH \text{ 2.} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CHO \text{ 2.} \end{matrix} + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow CH_2 \cdot OH \end{matrix}$ o-Nitrobenzaldehyd	74		farblose Nadeln	sl.	l	l	B 14 2804
m-Nitrobenzylalkohol	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NH_2 \text{ 1.} \\ \searrow CH_2 \cdot OH \text{ 3.} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CHO \text{ 3.} \end{matrix} + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow CH_2 \cdot OH \end{matrix}$ m-Nitrobenzaldehyd	175-180 (3mm)		farbloses Öl			l	B 15 2090
p-Nitrobenzylalkohol	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CH_2 \cdot OH \text{ 4.} \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \text{ 1.} \\ \searrow CHO \text{ 4.} \end{matrix} + H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow CH_2 \cdot OH \end{matrix}$ p-Nitrobenzaldehyd	93		farblose Nadeln	sl.			B 16 2715
Nitrobenzylidenechinaldin			160		weisse Nadeln	sl.			B. 20 2047
o-Nitrobenzylidendithioglycolsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow H \end{matrix} \begin{matrix} \swarrow C \begin{matrix} \swarrow S \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \searrow S \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix} \end{matrix}$	$2 SH \cdot CH_2 \cdot COOH + C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow COH \end{matrix} = C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow C \begin{matrix} \swarrow S \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \searrow S \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix} \end{matrix} + H_2O$ Thioglycolsäure o-Nitrobenzaldehyd	122-123		farblose Krystalle	sl.			B 21 479
m-Nitrobenzylidendithioglycolsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow NO_2 \\ \searrow H \end{matrix} \begin{matrix} \swarrow C \begin{matrix} \swarrow S \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \searrow S \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix} \end{matrix}$	analog aus m-Nitrobenzaldehyd und Thioglykolsäure	129-130		farblose Nadeln	sl.			B 21 480



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wass.	Alko- hol	Äther	
A 222 72	p-Nitrobenzylidithioglycolsäure		analog aus p-Nitrobenzaldehyd und Thioglykolsäure	161- 162		gelbliche Blättchen	sl.			B 21 480
A 155 25	Nitrodimethylamin	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{NO}_2 \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagup \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{NH}_3 + \text{CO}_2 + (\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{NO}_2$ Dimethylharnstoff	57- 58	187	farblose Krystalle	1	1	1	R. 2 123
A 127 137	m-Nitro-p-diphenol	$\begin{matrix} (3)\text{NO}_2 \\ (4)\text{OH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3(1)-(1)\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2(3) \\ \text{OH}(4) \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 - \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{OH} \quad \text{OH} \end{matrix} + 2\text{HNO}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 - \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$ p-Diphenol	272		braune Nadeln			Eisessig 1	B. 21 3331
Berz. Jahresb. 15.429	o-Nitro-diphenylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{NO}_2 \\ \diagup \end{matrix} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$ Anilin o-Chlornitrobenzol	75		orange- gelbe Blättchen	ul.	1		B. 22 903
B 14 2804	Nitroessigsäureäthylester	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagup \end{matrix}$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{AgNO}_2 = \text{AgBr} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagup \end{matrix}$ Bromessigsäureester	151- 152		farblose Flüssig- keit				Bl 31 536
B 15 2090	Nitroguanidin	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{NO}_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{HNO}_2 \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{NH} \cdot \text{NO}_2 \end{matrix}$ Guanidinnitrat	230		farblose Nadeln	sl.	sl.	ul.	J.1877 352
B. 20 2047	Nitroindazol		$\begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_3 - \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{HNO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_3 - \text{CH} \\ \diagup \\ \text{N} \end{matrix} \text{NH}$ Nitro-o-toluidin	181		weisse Nadeln	sl.	1		B 23 3636
B 21 479	Nitromethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$	$\text{CH}_3\text{J} + \text{AgNO}_2 = \text{AgJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$ Jodmethyl $\text{C} \text{Cl} \text{H}_2 \cdot \text{COOK} + \text{KNO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{KCl} + \text{KHCO}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$ Chloressigsäures Kalium	101- 101.5		farbloses Oel				A 171 32 J.pr.Ch 8. 316
B 21 480	Nitromethan-azobenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$	$\text{CH}_2(\text{NO}_2)\text{K} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \text{Cl} = \text{KCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$ Nitromethan- Diazobenzolchlorid kalium	153		kirschrote Nadeln	1	1	CS <sub>2</sub> 1	B 8 1078

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Littera- tur	
						Wass- ser	Alko- hol	Äther		
no-Nitro-m- methoxy- benzaldehyd		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} (1) + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ m-Methoxybenzaldehyd	83		farblose Krystalle	sl.	1	1	B. 22 2353	
vo Nitro-m- methoxy- benzaldehyd		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ m-Methoxybenzaldehyd	102		farblose rhombische Tafeln	ul.		Ligroin ul.	B. 22 2350	
sm-Nitro-m- methoxy- benzaldehyd		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} (1) + HNO_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ m-Methoxybenzaldehyd	104		farblose Krystalle	sl.	1	1	B. 22 2354	
vo-Nitro-m- methoxy- benzaldehyd- henyl- hydrazin		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ v.o Nitro-m-Methoxy- benzaldehyd	134		orangerote Nadeln	ul.	1	1	Ligroin sl.	B. 22 2351
v.o-Nitro-m- methoxy- benzaldehyd- oxim		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} \\ \text{NO}_2 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ v.o Nitro-m-Methoxy- benzaldehyd	170		farblose Nadeln	sl.	1	1	B. 22 2350	
Nitromilch- säure	$CH_3 \cdot CH(O \cdot NO_2) \cdot COOH$	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COOH + HNO_3 = H_2O + CH_3 \cdot CH(O \cdot NO_2) \cdot COOH$ Milchsäure			dickes Öl	sl.		1	B. 3 532	
α Nitronaph- talin	$C_{10}H_7 \cdot NO_2 (\alpha)$	$C_{10}H_8 + HNO_3 = H_2O + C_{10}H_7 \cdot NO_2$ Naphthalin	58.5	304	gelbe Nadeln	sl.			A 78 32	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B. 22 2353	o-Nitro- $\alpha$ - naphthol		$C_{10}H_7 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{OH} \end{matrix} + O = C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} \begin{matrix} 2. \\ 1. \end{matrix}$ $\beta$ -Nitroso- $\alpha$ -naphthol	128		grüngelbe Blätter	sl.	sl.		B 8 629
B. 22 2350	p-Nitro- $\alpha$ - naphthol		$C_{10}H_7 - NO_2 + KOH = H_2 + C_{10}H_6 \begin{matrix} OK \\ NO_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$ Nitronaphthalin	164		goldgelbe Nadeln		1	Eisessig 1	J.1861 644
B. 22 2354	$\alpha$ -Nitro- $\beta$ - naphthol		$C_{10}H_7 \begin{matrix} NO_2 \\ OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$ $C_{10}H_7 \begin{matrix} NO \\ OH \end{matrix} + O = C_{10}H_6 \begin{matrix} NO_2 \\ OH \end{matrix}$ $\alpha$ -Nitroso- $\beta$ -naphthol	103		gelbe Nadeln		1		A 189 151
B. 22 2354	Nitronaphto- phenazin		$C_{10}H_5 \begin{matrix} NO_2 \\ O \\ NH_2 \end{matrix} + C_6H_5 \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} = 2 H_2O + C_{10}H_5 \begin{matrix} NO_2 \\ N \\ C_6H_5 \end{matrix}$ Nitro- $\beta$ -naphtho- $\alpha$ -Phenylendiamin chinon	221- 222		grüngelbe Prismen	sl.	sl.	Ligroin nl.	B. 23 175
B. 22 2351	o-Nitrophenol		$C_6H_5 \begin{matrix} NO_2 \\ OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix}$ $C_6H_5OH + HNO_3 = H_2O + C_6H_5(NO_2) \cdot OH$ Phenol	44.3	214	schwefel- gelbe Nadeln	sl.	1	1	A 103 347 Z.1870 281
B. 22 2350	m-Nitrophenol		$C_6H_5 \begin{matrix} NO_2 \\ OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$ $C_6H_5 \begin{matrix} NO_2 \\ NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + N_2 + C_6H_5 \begin{matrix} NO_2 \\ OH \end{matrix}$ m-Nitranilin	96	194 (70 mm)	schwefel- gelbe Krystalle	sl.	1	1	B 11 2100
B. 3 532 A 78 32	o-Nitrophenol- phenacyl- äther		$C_6H_5 \begin{matrix} NO_2 \\ OH \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$ $C_6H_5OH + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} NO_2 \\ OH \end{matrix}$ Phenol	114		farblose Nadeln	sl.	1		H 10 353
			$C_6H_5 \begin{matrix} NO_2 \\ NH_2 \end{matrix} + NaOH = NH_3 + C_6H_5 \begin{matrix} NO_2 \\ ONa \end{matrix}$ p-Nitroanilin							B. 7 77
			$C_6H_5 \begin{matrix} NO_2 \\ OH \end{matrix} + BrCH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 = HBr + C_6H_5 \begin{matrix} NO_2 \\ O \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ o-Nitrophenol Bromacetophenon	118		weisse Nadeln	nl.	sl.	sl.	B. 23 172

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °C	Siedepunkt °C	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
o-Nitrophen- oxylessig- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown O \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown OH \end{matrix} + CH_2 Cl \cdot COOH = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown O \cdot CH_2 \cdot COOH \end{matrix}$ o-Nitrophenol Chloressigsäure	156,5		farblose Nadeln	sl.			J pr. Ch 29.148
o-Nitrophenyl- acetylen	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv CH \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv C \cdot COOH \end{matrix} = CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv CH \end{matrix}$ o-Nitrophenylpropioisäure	81- 82		farblose Nadeln	1	1		B 13 2259
p-Nitrophenyl- acetylen	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv CH \end{matrix}$ 1. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv C \cdot COOH \end{matrix} = CO_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown C \equiv CH \end{matrix}$ p-Nitrophenylpropioisäure	149		farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 A 212 158
p-Nitrophenyl- butin- <i>o</i> -diar- bonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH=CH \cdot CH=C \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH=CH \cdot COH \end{matrix} + CH_2 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix} = H_2O +$ Nitrozimtaldehyd Malonsäure $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH=CH \cdot CH=C \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix} \end{matrix}$	208		gelbe Nadeln			Eisessig leicht	B 22 45
<i>o</i> -Nitro- phenylen- diamin	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NO_2 \end{matrix} + 2 (NH_2)_2 S = 3 NH_3 + 2 S + C_6H_3 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + 2 H_2O$ Dinitrobenzol	198		dunkelrote Blättchen	sl.		CS <sub>2</sub> ul.	B. 21 2305
p-Nitro- <i>o</i> - phenylen- diamin	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ 4. 2. 1.	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagup (NO_2)_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown (NH_2)_2 \end{matrix}$ m-Dinitroanilin	195		dunkelrote Nadeln	1	1	1	A 85 27
o-Nitrophenyl- hydrazin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH \cdot NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \cdot HCl + Na NO_2 + 2 H_2 = NaCl + 2 H_2O$ o-Nitroanilinchlorhydrat $+ C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH \cdot NH_2 \end{matrix}$	90		rote Nadeln	sl.	sl.	sl.	Benzol 1 B. 22 2802
m-Nitrophenyl- hydrazin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH \cdot NH_2 \end{matrix}$	analog aus m-Nitroanilinchlorhydrat	93		citronen- gelbe Nadeln	sl.	sl.	1	B. 22 2809
o-Nitrophenyl- milchsäure- keton	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH(OH) \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CHO \end{matrix} + CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + (NaOH) = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$ 2. o-Nitrobenzaldehyd Aceton	68- 69		farblose monokline Prismen	sl.	1	1	Ligroin ul. B 15 2857
p-Nitrophenyl- milchsäure- keton	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CH(OH) \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	1. analog aus p-Nitrobenzaldehyd und Aceton 4.	58		farblose Krystalle	ul.	1	1	Ligroin ul. B 16 1968
p-Nitroptalid	$NO_2 \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} > O$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} > NH + HNO_3 = NH_3 + C_6H_3 (NO_2) \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} > O$ Phthalimidin	141		farblose Nadeln	nl.	sl.	sl.	Benzol 1 B 18 3447

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
J pr. Ch 29.148	β-Nitropropionsäure	$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_3\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{AgNO}_2 = \text{AgJ} + \text{CH}_3 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{array}$ β-Jodpropionsäure	66- 67	farblose Schuppen	1	1	1	Ligroin 1	J. pr. Ch 29.169
B 13 2259	(v) Nitroresorcin	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \ 1 \\ \text{NO}_2 \ 2 \\ \text{OH} \ 3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ (\text{OH})_2 \end{array}$ Resorcin	85	orange- rote Prismen		1			M 1 887
A 312 158	(a) Nitroresorcin	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \ 1 \\ \text{OH} \ 3 \\ \text{NO}_2 \ 4 \end{array}$	neben (v) Nitroresorcin	115	citronen- gelbe Nadeln					M 1 887
B 22 45	Nitrosoacetessigester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{NO} \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{NO} \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Acetessigester	52- 54	farblose Säulen	sl.	1	1		B 16 2076
B 21 2305	o-Nitrosoacetophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2 = \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{OH}$ Acetophenon Amylnitrit	126- 128	farblose monokline Tafeln	sl.				B 20 656
B 22 2802	Nitrosobenzalacetone	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{NOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{NOH} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH}$ Benzalacetone Amylnitrit	143- 144	farblose Nadeln	1			CH Cl 1	B. 22 529
A 85 27	Nitrosocampher	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C} = \text{NOH} \\ \text{CO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CO} \end{array} + \text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C} = \text{NOH} \\ \text{CO} \end{array} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH}$ Campher Amylnitrit	153- 154	farblose Krystalle	1	1	1	Ligroin ul.	B. 22 531
B 22 2809	Nitrosocarbazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{N} \cdot \text{NO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{N} \cdot \text{NO} \end{array}$ Carbazol	82	gold- glänzende Nadeln		1	1	Benzol 1	A 191 305
B 15 2857	Nitrosoacyanessigsäure	$\text{CN} \cdot \text{CH}(\text{NO}) \cdot \text{COOH}$	$\text{C} \begin{array}{l} \text{NOH} \\ \text{COOH} \\ \text{COOH} \\ \text{NOH} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CN} \cdot \text{CH}(\text{NO}) \cdot \text{COOH}$ Dioximidobernsteinsäure	129	farblose Prismen	1	1	1	Ligroin ul.	B 24 1231
B 16 1968	Nitrosodiäthylanilin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO} \\ \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO} \\ \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \end{array}$ Diäthylanilin	84	grüne Prismen	sl.	1	1		B 8 621
B 18 3447	Nitrosodiäthylanilinhydrocyanid	$2 \left( \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO} \\ \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \end{array} \right) \text{N} \cdot \text{CH}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO} \\ \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \end{array} + \text{HCN} = \text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{N}_3\text{O}_2$ 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	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{C}=\text{O} \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \begin{array}{c} \text{N} \cdot (\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2$ Dimethylamidobenzophenon			rotgelbes Öl		1		B. 22 339
Nitrosodimethylamin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{NO} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{NO} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$ Dimethylamin		148.5 (724 mm)	gelbliches Öl				R. 5 248
p-Nitrosodimethylanilin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_5\text{H}_{11} \cdot \text{NO}_2 = \text{C}_5\text{H}_{11} \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ Dimethylanilin Amylnitrit	85		grüne Blätter				B. 7 963
p-Nitrosodimethylanilinhydrocyanid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \text{N} \cdot \text{CH}$ $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array} + \text{HCN} = [\text{N} \cdot (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NO})]_2 \text{N} \cdot \text{CH}$ p-Nitrosodimethylanilin	221-222		himbeerrote Krystalle	sl.	sl.	Ligroin ul.	M. 6 537
Nitrosodimethylindol	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagup \\ \text{N} \cdot \text{NO} \end{array} \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{NH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagup \\ \text{NH} \end{array} + \text{HNO}_2 = \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagup \\ \text{N} \cdot \text{NO} \end{array} + \text{H}_2\text{O}$ Dimethylindol	63		gelbe Nadeln	1	1	Ligroin leicht	
Nitrosodimethyl-α-naphthylamin	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagup \\ \text{CH} \end{array} \begin{array}{c} \text{C} \\ \diagdown \\ \text{C} \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagup \\ \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{CH} \\ \diagup \\ \text{C} \cdot \text{NO} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ Dimethyl-α-naphthylamin			hellgelbe Nadeln	1	1	ul.	B. 21 3125
Nitrosodiphenylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{N} \cdot \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{N} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{N} \end{array} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{N} \cdot \text{NO} \\ \diagdown \\ \text{N} \end{array}$ Diphenylamin	66.5		gelbe Tafeln		sl.	Benzol	B. 8 855
p-Nitrosodiphenylaminnitrosamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{N}(\text{NO}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{N} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{N} \end{array} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{N}(\text{NO}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{N} \end{array}$ p-Nitrosodiphenylamin	95		gelbgrüne Blättchen	sl.	1	1	A. 243 277

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B. 22 528	Nitrosoessig- säure	$\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH} \begin{matrix} \diagup (\text{OH})_2 \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix} + \text{NH}_2\text{OH} \cdot \text{HCl} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{NOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix} + \text{HCl}$ Glyoxylsäure Hydroxylamin- chlorhydrat	137- 138		farblose Nadeln	1	1	sl.	Benzol ul.	B 25 714
B. 22 339	Nitroso- guanidin	$\text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{NO} \end{matrix}$	$\text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{NO}_2 \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{NO} \end{matrix}$ Nitroguanidin			gelbes Pulver	sl.	ul.	ul.		A 273 133
R. 5 248	Nitroso- hydranthron	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{CH(OH)} \\ \diagdown \text{CH(NO)} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 + \text{HNO}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \text{CH(OH)} \\ \diagdown \text{CH(NO)} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_5$ Anthracen			fleisch- farbnes Pulver					B 13 1585
B 7 963	Nitrosoindazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{matrix} \text{N} \cdot \text{NO}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{matrix} \text{NH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{matrix} \text{N} \cdot \text{NO}$ Indazol	73- 74		goldgelbe Nadeln		1		Ligroin 1	A 227 310
M 6 537	Nitrosoindol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{matrix} \text{CH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{NH} \end{matrix} \text{CH} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{matrix} \text{CH}$ Indol	171- 172		gelbe Krystalle	ul.		ul.	Aceton 1	B 23 2299
B. 21 3126	m-Nitroso- kresol	$\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{CH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{N} \cdot \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \text{ 1.} \\ \diagdown \text{OH} \text{ 2.} \end{matrix} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{NO} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix} \text{CH}_3$ o-Kresol	134- 135		farblose Nadeln	sl.	1	1	Benzol sl.	B 17 370
B 8 855	Nitroso-m- kresol	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \text{ (1)} \\ \diagdown \text{OH} \text{ (3)} \\ \diagdown \text{NO} \text{ (6)} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \text{ 1} \\ \diagdown \text{OH} \text{ 3} \end{matrix} + \text{SO}_2 \begin{matrix} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{NO}_2 \end{matrix} = \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagdown \text{NO} \end{matrix} + \text{SO}_2 \begin{matrix} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix}$ m-Kresol Nitrosylschwefel- säure			hellgelbes Pulver					B 21 729
A 243 277	Nitrosomalon- säure	$(\text{OH}) \cdot \text{N} \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{OOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{OH} \begin{matrix} \diagup \text{C} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix} + \text{NH}_2\text{OH} = 2 \text{H}_2\text{O} + (\text{OH}) \cdot \text{N} \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$ Mesoxalsäure Hydroxylamin	139		farblose Nadeln	1				B. 16 608
	Nitrosomethyl- anilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{NO} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{NO} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{matrix}$ Methylanilin			hellgelbe Flüssig- keit					A 190 151

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Äther	Benzol	
Nitrosonaph- talin	$C_{10}H_7 \cdot NO$	$Hg \begin{matrix} \diagdown \\ C_{10}H_7 \\ \diagup \end{matrix} + NO \cdot Br = Hg \cdot C_{10}H_7 \cdot Br + C_{10}H_7 \cdot NO$ Quecksilbernaphtyl	89		gelbe Kristalle				B 7 1639
$\alpha$ -Nitrosonaph- tol	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagdown \\ CO-CH \\   \\ C-CH \\ \diagup \\ N \cdot OH \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagdown \\ C(OH)-CH \\   \\ CH-CH \\ \diagup \end{matrix} + HNO_2 = H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagdown \\ CO-CH \\   \\ C-CH \\ \diagup \\ NOH \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtol	175- 185		farblose Nadeln	1	1	Benzol ul.	B 8 626
$\beta$ Nitroso- $\alpha$ - naphtol	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagdown \\ O \\   \\ NOH \end{matrix}$ 1. 2.	$C_{10}H_7 O_2 + NH_2 \cdot OH = H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagdown \\ OH \\   \\ NO \end{matrix}$ $\alpha$ -Naphtochinon Hydroxylamin neben $\alpha$ -Nitrosonaphtol	152		gelbgrüne Nadeln	sl.	1	sl. CHCl <sub>3</sub> sl.	B 17 2064 B 8 626
$\alpha$ -Nitroso- $\beta$ - naphtol	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagdown \\ NO \\   \\ OH \end{matrix}$ 1. 2.	$C_{10}H_7 OH + HNO_2 = H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagdown \\ NO \\   \\ OH \end{matrix}$ $\beta$ -Naphtol	109.5		orange- braune Prismen	1	1	Benzol 1	Soc 45 295
$\alpha$ Nitroso- $\beta$ - Naphtylamin	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagdown \\ NOH (\alpha) \\   \\ NH (\beta) \\   \\ C \cdot OH \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagdown \\ NO \alpha \\   \\ OH \beta \end{matrix} + NH_2 = H_2O + C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagdown \\ NO \\   \\ NH \end{matrix}$ $\alpha$ Nitroso- $\beta$ -naphtol	150- 152		grüne Nadeln	1	1		B 17 391
Nitrosnitro- resorcin	$CH \begin{matrix} \diagdown \\ C \cdot NO_2 \\   \\ CH \\ \diagup \\ C \cdot NOH \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagdown \\ OH \\   \\ OH \\ \diagup \\ NO_2 \end{matrix} + HNO_2 = H_2O + C_6H_3 \begin{matrix} \diagdown \\ OH \\   \\ O \\ \diagup \\ NOH \end{matrix}$ Nitrosresorcin			gelbe Nadeln	1	sl.	ul.	B 21 1405
Nitrosoorein	$CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagdown \\ OH \\   \\ OH \\ \diagup \\ NO \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} \diagdown \\ CH_3 \\   \\ OH \\ \diagup \\ OH \end{matrix} + C_6H_3 NO_2 = C_6H_3 OH + C_6H_3 \begin{matrix} \diagdown \\ CH_3 \\   \\ OH \\ \diagup \\ NO \end{matrix}$ Amylnitrit Orcin			dunkel- rote Prismen	sl.	1	1 CHCl <sub>3</sub> unl.	B 17 1833
$o$ -Nitrosopara- oxychinolin	$C_9H_6N \begin{matrix} \diagdown \\ NO \\   \\ OH \end{matrix}$	$C_9H_6N \cdot OH + HNO_2 = H_2O + C_9H_6N \begin{matrix} \diagdown \\ NO \\   \\ OH \end{matrix}$ 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	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagdown \\ O \\   \\ N \cdot OH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagdown \\ NO \\   \\ N(CH_3)_2 \end{matrix} + H_2O = NH(CH_3)_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagdown \\ NO \\   \\ OH \end{matrix}$ Nitrosodimethylamin			braun- grüne Blätter	1	1	1 Eisessig sl.	B 7 809



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 7 1639			$C_6H_5.OH + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} O \\ \diagup \\ N.OH \end{matrix}$ Phenol							B 7 967	
B 8 626			$C_6H_4 \begin{matrix} O \\ \diagup \\ O \end{matrix} + NH_2O.HCl = H_2O + HCl + C_6H_4 \begin{matrix} O \\ \diagup \\ N.OH \end{matrix}$ Chinon Hydroxylamin- chlorhydrat							B 17 213	
B 17 2064	Nitrosophenyl- hydrazin	$C_6H_5.N \begin{matrix} NO \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_5.NH.NH_2 + HNO_2 = H_2O + C_6H_5.N \begin{matrix} NO \\ \diagup \\ NH_2 \end{matrix}$ Phenylhydrazin			blassgelbe Blättchen				A 190 92	
B 8 626	Nitroso- piperidin	$C_5H_{10}N.NO$	$C_5H_{10}.NH + HNO_2 = H_2O + C_5H_{10}N.NO$ Piperidin		218	weingelbe Flüssig- keit	1			A 127 75	
See 45 295	$\beta$ -Nitroso- propionsäure	$CH \begin{matrix} NOH \\ \diagup \\ CH_2.COOH \end{matrix}$	$O \begin{matrix} CH=C(COOH) \\ \diagup \\ CO \end{matrix} CH + 2 NH_2.OH = 2 CH \begin{matrix} NOH \\ \diagup \\ CH_2.COOH \end{matrix}$ Cumalinsäure Hydroxylamin	117- 118		farblose Krystalle	1	sl.	Benzol ul.	A 264 286	
B 21 1405	$\alpha$ -Nitroso- resorcin	$C_6H_3 \begin{matrix} NO \\ \diagup \\ OH \\ \diagdown \\ OH \end{matrix}$	$C_6H_3(OH)_2 + C_5H_7.NO_2 = C_5H_7.OH + C_6H_3 \begin{matrix} NO \\ \diagup \\ (OH)_2 \end{matrix}$ Resorcin Amylnitrit			goldgelbe Nadeln	sl.	1	sl.	Benzol ul.	B 139 585
B 17 1833	Nitroso-m- toluidin	$C_6H_4 \begin{matrix} CH_2 (1) \\ \diagup \\ NH_2 (3) \\ \diagdown \\ NO (6) \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} CH_2 \\ \diagup \\ OH \\ \diagdown \\ NO \end{matrix} + CH_3.COONH_4 + NH_4Cl = CH_3.COONH_4 + HCl$ Nitroso-m-Kresol + $C_6H_4 \begin{matrix} CH_2 \\ \diagup \\ NH_2 \\ \diagdown \\ NO \end{matrix} + H_2O$	178		blau Nadeln	sl.	1	1	ul. Ligrolin	B 21 730
B 21 1886	Nitrothio- acetamid	$CH_3 \begin{matrix} NO_2 \\ \diagup \\ CS.NH_2 \end{matrix}$	$CH_2(NO_2).CN + 2 H_2S = H_2S + CH_3 \begin{matrix} NO_2 \\ \diagup \\ CS.NH_2 \end{matrix}$ Knallqueck- silber			farblose Nadeln	ul.	1	1		B. 8 1177
B 23 744	<i>o</i> -Nitrotoluidin	$NO_2.C \begin{matrix} C.CH_3 \\ \diagup \\ CH \\ \diagdown \\ CH \end{matrix} C.NH_2$	$NO_2.C \begin{matrix} C.CH_3 \\ \diagup \\ CH \\ \diagdown \\ CH \end{matrix} C.NO_2 + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} CH_3 \\ \diagup \\ NH_2 \\ \diagdown \\ NO_2 \end{matrix}$ <i>oo</i> Dinitrotoluol	91.5		hellgelbe Nadeln	1	1	Benzol 1	A 172 223	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
o-Nitrotoluidin		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ m-Toluidin	132- 134		safran- gelbe Nadeln				A 158 348
o-Nitro-m- toluidin		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 3.} \\ \text{NO}_2 \text{ 6.} \end{matrix} + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ o-Dinitrotoluol	53		gelbe Nadeln	sl.	1		B 18 1402
o-Nitro-p- toluidin		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 2.} \\ \text{NO}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Dinitrotoluol	77.5		gelbe monokline Nadeln			CS <sub>2</sub> sl.	A 155 14
		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NO}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ p-Toluidin							B 17 263
m-Nitro- toluidin		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ Orthotoluidin	127- 128		citronen- gelbe Nadeln	sl.	1		A 158 345
m-Nitro- toluidin		$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ 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		$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 & 1. \\ & 3. \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{NO}_2 & 5. \end{matrix} + 3\text{H}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \\ & \text{NH}_2 \\ & \text{NO}_2 \end{matrix}$ m-Dinitrotoluol	96- 98.5		gelbrote Nadeln	sl.	1	Benzol I	B 15 2985
B 18 1402	m-Nitro-p- toluidin		$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 & (1) \\ & \text{OH} & (4) \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{NO}_2 & (3) \end{matrix} + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \\ & \text{NH}_2 \\ & \text{CO}_2 \end{matrix}$ m-Nitro-p-Kresol	116		rote Prismen		1		B 21 1542
A 155 14	p-Nitrotoluidin		$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 & 1. \\ & \text{NH}_2 & 4. \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \\ & \text{NH}_2 \\ & \text{NO}_2 \end{matrix}$ p-Toluidin							A 155 23
B 17 263	p-Nitrotoluidin		$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 & 1. \\ & \text{NH}_2 & 2. \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \\ & \text{NH}_2 \\ & \text{NO}_2 \end{matrix}$ o-Toluidin	107		monokline Prismen				B 17 265
A 158 345	o-Nitrotoluol		$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 & 1. \\ & \text{NO}_2 & 2. \end{matrix} + 3\text{H}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{CH}_3 \\ & \text{NH}_2 \\ & \text{NO}_2 \end{matrix}$ op-Dinitrotoluol		223	gelbe Flüssigkeit				A 229 343
A 228 240	m-Nitrotoluol		$\text{C}_6\text{H}_5 < \text{NO}_2 & 1. \\ & \text{CH}_3 & 3. \end{matrix} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{NO}_2 \\ & \text{CH}_3 \end{matrix}$ entsteht neben m-Nitrotoluol beim Nitriren von Toluol	16	230- 231	gelbe Flüssigkeit				B 12 443
	p-Nitrotoluol			54	238	gelbe rhombische Krystalle				Z 1869 190
	m-Nitrotri- phenylmethan		$\text{C}_6\text{H}_5 < \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{COH} \end{matrix} + 2\text{C}_6\text{H}_6 + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 < \text{NO}_2 \\   \\ \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ m-Nitrobenzaldehyd	90		farblose Krystalle			Ligroin leicht	B 21 188

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	Ligroin unl.	
Nitrowein- säure	$\text{COOH} \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{NO}_2$   $\text{COOH} \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{NO}_2$	$\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} + 2 \text{HNO}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}(\text{O} \cdot \text{NO}_2) \cdot \text{COOH}$   $\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} + 2 \text{HNO}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}(\text{O} \cdot \text{NO}_2) \cdot \text{COOH}$ Weinsäure			farblose Nadeln	l				A 82 362
o-Nitrozimmt- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \right.$ 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-Nitrozimmt- säure	$\text{C}_7\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \right.$	1. $\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CHO} \end{array} \right. + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \right.$ 3. m-Nitrobenz- aldehyd Essigsäureanhydrid	196- 197		hellgelbe Nadeln					B 11 1782
p-Nitrozimmt- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \right.$	1. $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} \right.$ 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 Flüssig- keit					B 15 1692
Nonylsäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{COONa} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COONa}$ Oenanthol Natriumacetat			farblose Flüssigkeit	sl.				A 227 80
Oelsäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12} \cdot \text{C} \cdot \text{H}$    $\text{H} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	In fetten Ölen	14	264 50 mm	farblose Nadeln	l				A 57 35
Oenanth- aldehyd	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHO}$	Durch Destillation von Ricinusöl		155	farblose Flüssigkeit					A 60 246
Oenanth- aldoxim	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH}=\text{NOH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHO} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH}=\text{NOH}$ Oenanthol Hydroxylamin	50	195	farblose Tafeln	sl.	l	l		B 16 2992
Oenanthin	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHCl}_2 + 2 \text{KOH} = 2 \text{KCl} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ Oenanthylidenchlorid	110- 112		farblose Flüssig- keit					A 103 84
Oenantho- thialdin	$\text{C}_{21}\text{H}_{42}\text{NS}_2$	$3 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHO} + \text{NH}_3 + 2 \text{H}_2\text{S} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{21}\text{H}_{42}\text{NS}_2$ Oenanthol			farbloses Öl	ul.				A Spl 6.33

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 82 362	Oktadekan normal	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> .CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> .COOH + 6HJ = 6J + 2H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> .CH <sub>3</sub> Stearinsäure 2CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> .CH <sub>2</sub> J + 2Na = 2NaJ + CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> .CH <sub>3</sub> Normalnonyljodid	28	317	farblose Blättchen				B 15 1703 B 19 2221
A 163 126	Oktadekyl- alkohol	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> .CH <sub>2</sub> .OH	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> .CHO + H <sub>2</sub> = CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> .CH <sub>2</sub> .OH Stearylaldehyd	59	210.5 15 mm	silber- glänzende Blättchen	1			B 16 1722
B 11 1782	Oktan normal	CH <sub>3</sub> .(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> .CH <sub>3</sub>	COOH + 2BaO = 2BaCO <sub>3</sub> + CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> .CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> .CH <sub>2</sub> .COOH Sebacylsäure 2CH <sub>3</sub> .CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> J + 2Na = 2NaJ + CH <sub>3</sub> .(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> .CH <sub>3</sub> Butyljodid		125.5	farblose Flüssig- keit				A 117 265 A 161 280
B 15 1692	Oktobrom- acetylaceton	CBrs.CO.CBr <sub>2</sub> .CO.CBr <sub>3</sub>	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> (OH) <sub>8</sub> + 8Br <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O = C <sub>8</sub> Br <sub>8</sub> O <sub>2</sub> + 8HBr + CO <sub>2</sub> Phloroglucin	154- 155		farblose Nadeln	nl.	1	Ligroin sl.	A 189 165
A 227 80	Oktohydro- naphthalin	C <sub>10</sub> H <sub>18</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> + 8HJ = 8J + C <sub>10</sub> H <sub>18</sub>	185- 190		farblose Flüssigkeit				B 9 183
A 57 38	Oktylamin	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> .NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> J + 2NH <sub>3</sub> = NH <sub>4</sub> J + CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> .NH <sub>2</sub> Oktyljodid CH <sub>3</sub> .(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> .NO <sub>2</sub> + 3H <sub>2</sub> = 2H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> .NH <sub>2</sub> Nitrooktan	185- 187		farblose Flüssig- keit				A 166 85 B 12 1885
A 60 246	Oktylbromid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> .CH <sub>2</sub> Br	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> .CH <sub>2</sub> .OH + PBr <sub>3</sub> = HBr + POBr + CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> .CH <sub>2</sub> Br Oktylalkohol	203- 204		farblose Flüssig- keit				A 152 5
B 16 2992	Oktyljodid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> .CH <sub>2</sub> J	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> .CH <sub>2</sub> .OH + HJ = H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> .CH <sub>2</sub> .OH Oktylalkohol		194	farblose Flüssig- keit				A 185 35
A 103 84	Opiansäure	2. CH <sub>3</sub> O-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> -COOH 3. CH <sub>3</sub> O-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> -CHO	1. C <sub>27</sub> H <sub>45</sub> NO <sub>7</sub> + H <sub>2</sub> O + O = C <sub>17</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>4</sub> + C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub> Narkotin Cotarnin C <sub>11</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>6</sub> + O = C <sub>11</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>2</sub> + C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub> Hydrastin Hydrastinin	145		farblose Prismen	sl.	1	1	A 50 1 B 19 2799
A Sp1 6.33	Oreaceto- phenon	OH-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CO-CH <sub>3</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> -OH + CH <sub>2</sub> .COOH + (ZnCl <sub>2</sub> ) = H <sub>2</sub> O + OH-C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CO-CH <sub>3</sub> Orcin Essigsäure	146		seiden- glänzende Nadeln	sl.	1	1	Benzol schw. J pr. Ch 26.59



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 1003	Oreinaacetin	$C_{13}H_{14}O_4$	$2 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{OH} \\ \text{Orcin} \text{---} \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + (\text{ZnCl}_2) = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{O}_4$			gelbes Pulver	ul.	1	1	CHCl <sub>3</sub> schw.	J pr Ch 26.56
	Oreinaurin	$O \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)(\text{OH}) \\ \text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)(\text{OH}) \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)(\text{OH}) \\ \text{O} \end{array}$	$3 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{OH} \\ \text{Orcin} \text{---} \text{OH} \end{array} + 2 \text{H} \cdot \text{COOH} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{CO} + \text{C}_{22}\text{H}_{24}\text{O}_3 + \text{H}_2$ Ameisensäure			braunrote Nadeln	ul.	1	1		J pr.Ch 25.277
B 12 1003 A 215 92	o-Orcind- chroin	$\begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_3 \quad \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \quad \text{CH}_3 \\ \text{OH} \quad \text{N} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \quad \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$3 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{OH} \\ \text{Orcin} \text{---} \text{CH}_3 \end{array} + \text{HNO}_2 = \begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{CH}_3 \\ \text{OH} \quad \text{C}_6\text{H}_3 \quad \text{N} \quad \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \quad \text{OH} \quad \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O}$			rote Masse					B 21 251
	Oreinphtalein	$O \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)(\text{OH}) \\ \text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)(\text{OH}) \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{O} \end{array} \text{CO}$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{OH} \\ \text{Orcin} \text{---} \text{OH} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{---} \text{O} \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{22}\text{H}_{18}\text{O}_4$ Phtalsäureanhydrid			farblose Prismen	ul.	1	ul.	Aceton 1.	A 183 63
A 134 288	Oreylaldehyd	$\begin{array}{c} \text{CHO} \quad 1. \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{OH} \quad 2. \\ \text{---} \text{OH} \quad 4. \\ \text{---} \text{CH}_2 \quad 6. \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{OH} + \text{CHCl}_3 + 4 \text{NaOH} = 3 \text{NaCl} + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CHO} \\ \text{---} \text{ONa} \\ \text{---} \text{OH} \\ \text{---} \text{CH}_3 \end{array} \\ \text{Orcin} \text{---} \text{CH}_3 \quad \text{Chloroform} \end{array}$	177- 178		farblose Nadeln	sl.	1	1	Benzol 1	B 12 999
A 165 366	Orsellinsäure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \quad 1. \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{OH} \quad 2. \\ \text{---} \text{CH}_3 \quad 4. \\ \text{---} \text{OH} \quad 6. \end{array}$	$\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_4$ Lecanorsäure $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_{11} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_4 + 2 \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_4$ Erythrin	176		farblose Krystall- masse		1	1		A 68 61 A 68 61
B 19 2451	Orthoameisen- säureäthyl- ester	$\text{CH}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	$\text{CHCl}_3 + 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} = 3 \text{NaCl} + \text{CH}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$ Chloroform Natriumalkoholat	145- 146		farblose Flüssig- keit	sl.				A 92 346
	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
B 19 2321	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- kohlenensäure- 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-Natriummercaptid kohlenstoff			farbloses Öel					J pr.Ch 15.212
A 68 104	Oxäthyl-o- amidophenol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{---} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{---} \text{NH}_2 \end{array} + \text{ClCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{---} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array} + \text{HCl}$ o-Amidophenol Aethylenchlorhydrin			farbloses Öel					B 22 2095

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt t <sub>p</sub>	Siedepunkt t <sub>s</sub>	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Oxäthylanilin	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .NH.CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .OH	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .NH <sub>2</sub> + CH <sub>2</sub> Cl.CH <sub>2</sub> .OH = C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .NH.CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .OH + HCl Anilin Äthylenchlorhydrin C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .NH <sub>2</sub> + CH <sub>2</sub> .O.CH <sub>2</sub> = C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CH.CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .OH Anilin Äthylenoxyd		286	farbloses Öel				B 22 2092 B 6 1024
Oxäthyl- methylanilin	CH <sub>3</sub> .N<CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .OH H	CH <sub>3</sub> .NH <sub>2</sub> + Cl.CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .OH = CH <sub>3</sub> .NH.CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .OH + HCl Methylanilin Äthylenchlorhydrin	130- 140	farbloses Öel	1	1	1	B 22 2088	
β-Oxäthyl- phtalimid	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> <CO>N.CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .OH	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> <CO>N.CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> Br + KOH = KBr + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> <CO>N.CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> .OH Bromäthylphtalimid	126- 127	farblose rhombische Blättchen	sl.			B 21 572	
Oxalamidoxim	C<NH <sub>2</sub> NOH NOH NH <sub>2</sub>	2 NH <sub>2</sub> .OH +  CN = C<NH <sub>2</sub> NOH NOH NH <sub>2</sub> Hydroxylamin CN	195	farblose Prismen	sl.	sl.	ul.	B 22 1931 u. 1936	
Oxalbenz- säure	COOH   CO.NH.C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .COOH	CS.NH <sub>2</sub> + 2 NH <sub>2</sub> .OH = 2 H <sub>2</sub> S + C<NH <sub>2</sub> NOH NOH NH <sub>2</sub> Hydroxylamin Rubean- wasserstoff		farblose Blättchen	1	ul.		B 18 2412	
Oxaldibenz- säure	CO.NH.C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .COOH   CO.NH.C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .COOH	COOH 2   CO.NH.C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .COOH Oxalbenzensäure		weisses Krystall- pulver	nl.	ul.	ul.	B 18 2412	
Oxalendiaz- oximidäthylenyl	CH <sub>3</sub> .C<N NO>C.C<N NO>C.CH <sub>3</sub>	C<NH <sub>2</sub> NOH NOH NH <sub>2</sub> Oxalamidoxim + (CH <sub>3</sub> .CO) <sub>2</sub> O = 3 H <sub>2</sub> O + CH <sub>3</sub> .C<N NO>C.C<N NO>C.CH <sub>3</sub>	164- 165	weisse Nadeln	sl.	1	nl.	Lignin unl. B 22 2950	



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wass- ser	Alko- hol	äther		
B 22 2092 B 6 1024	Oxalendiaz- oximidbenze- nyl	$C_6H_5.C \begin{smallmatrix} \diagup N \\ \diagdown NO \end{smallmatrix} > C.C \begin{smallmatrix} \diagup N \\ \diagdown NO \end{smallmatrix} > C.C_6H_5$	$\begin{matrix} C \begin{smallmatrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NOH \end{smallmatrix} \\   \\ C \begin{smallmatrix} \diagup NOH \\ \diagdown NH_2 \end{smallmatrix} \end{matrix} + 2 C_6H_5.COCl = 2 HCl + 2 H_2O + C_{16}H_{16}N_4O_2$ Benzoylchlorid Oxalamidoxim	246		weiße Nadeln	ul.	ul.	ul.	Benzol 1	B 22 2948
B 22 2088	Oxalessig- ätherphenyl- hydrazon	$COO CH_2.C = N.NH.C_6H_5$ $COO CH_2.C = H_2$	$COO CH_2.C \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} + C_6H_5.NH.NH_2 = COOCH_2.C = N.NH.C_6H_5$ Acetylendicarbon- säuremethylester Phenylhydrazin	118		farblose Blättchen	ul.		sl.		B 22 2930
B 21 572	Oxalessig- säurediäthyl- ester	$CO.COOC_2H_5$ $CH_3.COOC_2H_5$	$CO.O C_2H_5 + CH_3.COOC_2H_5 = C_2H_5OH + CO.COOC_2H_5$ Aethylacetat Diäthyloxalat	131- 132 24 mm		farbloser Syrup	ul.	1	1		A 247 317
B 22 1931 u. 1936	Oxallävulin- säureester	$CH_3.CO.CH_2.CH.COOC_2H_5$ $CO.COOC_2H_5$	$CH_3.CO.CH_2.CH_2.COOC_2H_5 + COOC_2H_5 = C_2H_5OH + CH_3.CO.CH_2.CH.COOC_2H_5$ Lävulinsäureester	198 27 mm		farbloses Öel			1		B 21 2583
B 18 2412	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	1	1	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	$COOH - COOC_2H_5$	$COOH - COOH + C_2H_5.OH = H_2O + COOH - COOC_2H_5$ Oxalsäure	117 15 mm		farblose Flüssigkeit					B 16 2413
	Oxalsäure- diäthylester	$COOC_2H_5 - COOC_2H_5$	$COOH - COOH + 2 C_2H_5.OH = 2 H_2O + COOC_2H_5 - COOC_2H_5$ Oxalsäure	186		farblose Flüssigkeit					J 1861 598
B 22 2950	Oxaluramid	$CO - NH.CO.NH_2$ $CO - NH_2$	$CO(NH_2) + CONH_2 = C_2H_5OH + CO.NH.CO.NH_2$ Harnstoff Oxamäthan			farblose Krystalle	ul.				J pr Ch 9.143

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Oxalursäure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Parabansäure $2 \text{CO} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} + 2 \text{KOH} = \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CH} \cdot \text{OK} + \begin{array}{c} \text{COOK} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Alloxan			weisses Krystall- pulver	sl.			A 26 287  A 113 53
Oxalylamido- benzoesäure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{---} \\ \text{COOH} \\ \text{OH} \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} = \text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2 + \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ o-Amidobenzoesäure Oxalsäure	188- 189		farblose Nadeln	sl.	1	1	M 5 30
Oxalyl- carbanilid	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \\   \\ \text{CO} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{array} \text{C} = \text{O}$	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C} = \text{O} \end{array} + \begin{array}{c} \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COCl} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \\   \\ \text{CO} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{array} \text{C} = \text{O}$ Diphenylharn- Aethoxalylchlorid stoff	204		farblose Nadeln	nl.	1	1	Jpr. Ch 32, 21  Z 1861 529
Oxalylehlorid	CO Cl — CO Cl	$\text{COOH} - \text{COOH} + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{POCl}_3 + 2 \text{HCl} + \text{COCl} - \text{COCl}$ Oxalsäure		70	farblose Flüssig- keit				B 25 110
Oxalyl-diaceton	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Oxaläther Aceton Oxalsäure	120- 121		weisse Prismen	sl.	1	1	B 21 1142
Oxalyl-diaceto- phenon	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_{15}\text{H}_{14}\text{O}_4$ Oxaläther Acetophenon	179- 180		gelbe Prismen	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	B 21 1134

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 26 287	Oxalyldiureid	CO . NH <sub>2</sub>   CO . NH . CO . NH . CO . NH <sub>2</sub>	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \quad   \\ \text{CO} \quad \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} + \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} = \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Parabansäure Harnstoff			weisses Pulver	sl.				Bl 32 120
A 113 53	Oxalylphenyl- hydrazin	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . NH . NH . CO   C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . NH . NH . CO	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$ Phenylhydrazin Oxalsäure	277- 278		farblose Blättchen					A 190 131
M 5 30	Oxamithan	CO NH <sub>2</sub>   COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$\begin{array}{c} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Oxaläther	114- 115		farblose rhombische Blättchen					J pr. Ch 10.193
J pr. Ch 82. 21	Oxamid	CO . NH <sub>2</sub>   CO . NH <sub>2</sub>	$\begin{array}{c} \text{COO NH}_2 \\   \\ \text{COO NH}_2 \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Ammoniumoxalat			weisses Krystall- pulver	sl.				A. ch 44.129
Z 1861 529			$\begin{array}{c} \text{CN} \\   \\ \text{CN} \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Cyan								A 113 246
B 25 110	Oxamidin- chlorhydrat	C < NH . HCl   NH <sub>2</sub>   NH <sub>2</sub>   C < NH	$2 \text{CNH} + \text{H}_2 \text{O}_2 = \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$								A 128 128
B 21 1142			$\begin{array}{c} \text{C} < \text{NH} \cdot \text{HCl} \\   \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{C} < \text{NH} \cdot \text{HCl} \end{array} + 3 \text{NH}_3 = 2 \text{C}_2\text{H}_5 \text{OH} + \text{NH}_4 \text{Cl} + \begin{array}{c} \text{C} < \text{NH} \cdot \text{HCl} \\   \\ \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \\   \\ \text{C} < \text{NH} \end{array}$ Salzsaurer Oximidoäther			farblose Blätter	l	sl.			B 16 1656
Ch B 21 1134	Oxaminsäure	CO . NH <sub>2</sub>   COOH	$\begin{array}{c} \text{COO NH}_2 \\   \\ \text{COO NH}_2 \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{COO NH}_2 \end{array}$ Ammoniumoxalat	210		farbloses Krystall- pulver	sl.	ul.			A 42 196
			$\text{CH}(\text{NOH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{NOH}) = \text{CNH} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ Dinitrosoaceton								B. 21 2990

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass- ser	Alko- hol	Ather	
Oxanilid	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NH}_3 + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Cyananilin $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{COOH} = \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{H}_2\text{O}$ Oxalsäures Anilin	245	320	farblose Schuppen	ul.	sl.	ul.	Benzol I A 173 180 A 60 308
Oxanilsäure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ Anilin Oxalsäure	149- 150		farblose Nadeln	sl.	1	1	Benzol sl. A 68 15
Oxanthranol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}(\text{OH}) \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}(\text{OH}) \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$ Anthrachinon			gelbe Masse				A 160 126
Oxanylchlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{COCl}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{COCl}$ Oxanilsäure		82.5	farblose Prismen				Ligroin ul. B 23 1823
Oxatolylsäure	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} + \text{HCN} = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CN} \end{array} \end{array}$ Dibenzylketon	156- 157		farblose rhombische Säulen	sl.	1	1	A 219 45
Oximid	$\begin{array}{c} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{array} \text{NH}$	$\text{CO} \cdot \text{NH}_2 + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + 2 \text{HCl} + \begin{array}{c} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{array} \text{NH}$ COOH Oxaminsäure			farblose Prismen	sl.			B 19 3229
Oximido- diäthyläther	$\text{NH}=\text{C} \begin{array}{c} \text{---} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} \text{C}=\text{NH}$	$\text{CN} - \text{CN} + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{HCl} = \text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2 + 2 \text{HCl}$ Cyan		25	170	farblose Prismen			B 11 1481
Oximido- naphтол	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array}$ Dimidonaphтол			gelblich- rote Nadeln	sl.	1	ul.	A 134 377
Oxindol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{CO}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}(\text{OH}) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{CO} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array} \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$ Dioxindol		120	farblose Nadeln	1	1	1	A 140 29
Oxonsaures Kallium	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{OK} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{array} \\   \\ \text{CO} \end{array} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{OK} \end{array} \end{array}$	$\text{C}_8\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_2 + 2 \text{KOH} + \text{O} = \text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{OK} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{array} \\   \\ \text{NH} - \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{OK} \end{array} \end{array}$ Harnsäure			farblose Nadeln				A 175 230

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 173 180	β-Oxyäthylmalonsäure	CH <sub>3</sub> .CH(OH).CH(COOH) <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub> .CH.C $\begin{matrix} \text{COO CaH}_5 \\ \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ +3H <sub>2</sub> O=2C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> .OH+CH <sub>3</sub> .CH(OH).CH(COOH) <sub>2</sub> Aethylidenmalonsäureester			zäher Syrup				A 218 163	
A 60 308	Oxyäthylsulfid	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$	2 CH <sub>2</sub> Cl.CH <sub>2</sub> OH + 2 KHS = 2 KCl + H <sub>2</sub> S + S(CH <sub>2</sub> .CH <sub>2</sub> OH) <sub>2</sub> Aethylenchlorhydrin			farbloser Syrup	ul.	1		A 124 262	
A 68 15	Oxyäthylinterphosphorige Säure	CH <sub>3</sub> .CH(OH).PHO.OH	CH <sub>3</sub> .CHO + H <sub>2</sub> PO <sub>2</sub> = CH <sub>3</sub> .CH(OH).PHO.OH			Syrup	1	1	ul.	CHCl <sub>3</sub> unl.	A. ch 23. 353
A 160 126	Oxyacrylsäure	CH <sub>2</sub> =CH.CO $\begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$	CH <sub>2</sub> OH.CHCl.CO $\begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$ + KOH = KCl + H <sub>2</sub> O + CH <sub>2</sub> =CH.CO $\begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$ α-Chlormilchsäure			farblose Flüssigkeit	1	1	1		Z 13 212
B 23 1823 A 219 45	o-Oxyanthrachinon	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .OH 1.	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ O + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .OH = H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .OH Phthalsäureanhydrid Phenol C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ 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>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .OH o-Amidoanthrachinon	190		orangefarbene Nadeln	sl.	1	1	Benzol 1	B 7 969 B 15 1793
B 19 3229	m-Oxyanthrachinon	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .OH 1.	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ 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>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .OH m-Amidoanthrachinon neben o-Oxyanthrachinon aus Phthalsäureanhydrid u. Phenol	302		gelbe Blättchen	sl.	1	1		B 12 1569 B 7 969
A 134 377	Oxyanthrachinoncarbonsäure	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1.	1. C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .COOH + O=C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ * 2. Anthrachinoncarbonsäure	268		orangefarbene Nadeln	sl.				B 11 83
A 140 29	m-Oxyanthracennarin	1' C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{C}(\text{CH}_2\text{CO}) \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{OH} \end{matrix}$ 1''	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 3 + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CH=CH.CO $\begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ = 2 H <sub>2</sub> O + H <sub>2</sub> + C <sub>12</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub> s-Dioxybenzoesäure	325		gelbe Nadeln	ul.	ul.	sl.	Eisessig 1	B 20 3142
A 175 230	β-Oxyanthranol	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> + 2 O = C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{C}(\text{OH}) \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \end{matrix}$ C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Anthracen			grün- gelbliche Nadeln		1			B 18 3037

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wäs- ser	alko- hol	Äther		
Oxyaurin	$C_{10}H_8O_2$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + 2 C_6H_5.OH = 2 H_2 + C_{10}H_8O_2$ Salicylaldehyd Phenol			dunkel- violette Masse				B 9 801	
p-Oxyazo- benzol	$OH.C_6H_4.N=N.C_6H_5$	$2 C_6H_5.N=N.NO_2 + H_2O = N_2 + 2 HNO_3 + OH.C_6H_4.N=N.C_6H_5$ Diazobenzolnitrat $C_6H_5 \begin{matrix} \text{NO} \\ \text{OH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + C_6H_5NH_2 = H_2O + OH.C_6H_4.N=N.C_6H_5$ p-Nitrosophenol Anilin	152		orangerote Prismen	sl.	l.	l.	A 137 84 B 8 1027	
m-Oxybenzal- dehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + HNO_3 = C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix} + N_2 + H_2O$ m-Amidobenzaldehyd	104	246	farblose Nadeln	l.	l.	l.	Litroin unl.	B 15 2045
p-Oxybenzal- dehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6H_5.OH + CHCl_3 + 4 KOH = 3 KCl + 3 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OK} \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Phenol Chloroform	115- 125		farblose Nadeln	sl.	l.	l.		B 9 824
m-Oxybenzoe- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + N_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ m-Amidobenzoessäure	200		farblose Nadeln	sl.				A 91 189
		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 H \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + KOH = KHSO_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ m-Sulfobenzoessäure								A 148 33
p-Oxybenzoe- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + N_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ p-Amidobenzoessäure	210		farblose monokline Prismen	sl.	l.	l.	CHCl <sub>3</sub> sl	A 127 145 J.pr.Ch 10.100
		$C_6H_5.OK + CO_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOK} \end{matrix}$ Phenolkalium								
m-Oxybenzoe- säureamid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CO.NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{N} \\ \text{CO.NH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} + HNO_3 = H_2O + N_2 + HNO_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CO.NH}_2 \end{matrix}$ salpetersaures m-Diazo- benzamid	167		farblose Blättchen	sl.	l.	l.	CHCl <sub>3</sub> unl.	Z.1866 1
p-Oxybenzid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{CO} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 4. \end{matrix} = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{CO} \end{matrix}$ p-Oxybenzoessäure			amorphes Pulver	ul.	ul.	ul.		J.pr.Ch 28.194
p-Oxybenzo- phenon	$C_6H_5.CO.C_6H_4.OH$	$C_6H_5.CCl_3 + C_6H_5.OH + H_2O = 3 HCl + C_6H_5.CO.C_6H_4.OH$ Benzotrichlorid Phenol $C_6H_5.CO.C_6H_4.NH_2 + H_2O = NH_3 + C_6H_5.CO.C_6H_4.OH$ p-Amidobenzophenon	134		farblose Blättchen	sl.	l.	l.	Eisessig 1	B 9 1919 A 210 275

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 9 801	p-Oxybenzoyl- p-Oxybenzoesäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown O, CO, C_6H_4, OH \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COOH \end{matrix} \xrightarrow[4.]{1.} H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown OH, CO, C_6H_4, OH \end{matrix}$ p-Oxybenzoesäure	261		farblose Nadeln	sl.	1	1	J.pr.Ch 28, 208
A 137 84 B 8 1027	o-Oxybenzylidendi- thioctylsäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup S, CH_2, COOH \\ \diagdown S, CH_2, COOH \end{matrix}$	$2 SH, CH_2, COOH + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown COH \end{matrix} = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown H \end{matrix} \begin{matrix} \diagup S, CH_2, COOH \\ \diagdown S, CH_2, COOH \end{matrix} + H_2O$ Thioglykolsäure Salicylaldehyd	147- 148		weiße Krusten	sl.	1	1	Benzol CHCl <sub>3</sub> unl.
B 15 2045 B 9 824 A 91 189	o-Oxybenzyliden- lepidin			215		gelbe Nadeln				B 21 2169
A 148 33	m-Oxybenzyliden- lepidin		analog aus Lepidin u. m-Oxybenzaldehyd	254- 255		gelbe Krystalle	ul.	sl.		B 21 2170
J.pr.Ch 10, 100 Z. 1866 1	p-Oxybenzyliden- lepidin			252- 253		gelbe Nadeln	ul.	sl.		B 21 1429
J.pr.Ch 28, 194	o-Oxybenzyl- lepidin		$C_6H_5N-CH=CH-C_6H_4, OH + H_2 = C_6H_5N-CH_2-CH_2-C_6H_4, OH$ o-Oxy-Benzylidenlepidin	180- 181		farblose Nadeln	sl.	1		B 21 2168





Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 2171	γ-Oxybuttersäureanhydrid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$ O	$\text{CO Cl} \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{H}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_2\text{-CH}_2 \text{O}$ $\text{CO Cl} \cdot \text{CH}_2 + \text{CH}_2\text{-CO} \text{O}$ $\text{CH}_2 \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{CH}_2\text{-CH}_2 \text{O}$ Aethylenmalonsäure			206 farblose Flüssigkeit	1	1	1	A 171 261 A 227 22
B 21 1428	0xycamphocarbonsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$   $\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$   $\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_{10}\text{H}_{15} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{O} \end{matrix} + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{O}_4$ Cyancampher	160		farblose Warzen	ul.	1	1	Halber Dios. 1879
B 22 885	α-Oxyacpronsäure	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NaBr} + \text{CO}_2 + 2 \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ α Bromcapronsäure	60- 62		farblose Nadeln				Ж 12 367
A 119 115 Ж 8 335 A 209 234 A 149 205 M 3 700	γ-Oxyacpronsäureanhydrid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$ O	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{AgOH} = \text{AgBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$ γ-Bromcapronsäure	220		farblose Flüssigkeit	1			A 208 67 A 255 61
	ε-Oxyacpronsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ γ Acetobuttersäure			farblose Flüssigkeit				A 216 133
	α-Oxyacprylsäure	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHO} + \text{HCN} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Oenanthol	69.4		farblose Tafeln	sl.	1	1	A 177 103
	o-Oxycarbanil	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CO}$	$\text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \cdot \text{HCl} \cdot 2 = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CO}$ Harnstoff o Amidphenolchlorhydrat	137- 138		farblose platte Nadeln	1	sl.		B 19 2656 B 20 177
			$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CO Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{O} \end{matrix} \text{CO}$ o-Amidophenol							

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wass. Lösung	Alkoh. Lösung	Äther		
Bz. 1. Oxy- chinolin		$C_6H_5-\begin{matrix} OH \\   \\ NH_2 \end{matrix} 1 + C_6H_5-\begin{matrix} OH \\   \\ NO_2 \end{matrix} 2 + 2 C_6H_5(OH)_2 = 2 C_6H_5N(OH) + 8 H_2O + H_2$ o-Amidophenol o-Nitrophenol Glycerin	73- 74	266.5	farblose prismatische Nadeln	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	M 3 580
Bz. 2. Oxy- chinolin		$C_6H_5-\begin{matrix} OH \\   \\ NH_2 \end{matrix} 3 + C_6H_5-\begin{matrix} OH \\   \\ NO_2 \end{matrix} 3 + 2 C_6H_5(OH)_2 = 2 C_6H_5N(OH) + 8 H_2O + H_2$ m-Amidophenol m-Nitrophenol Glycerin	235- 238		farblose Prismen	sl.	1		CHCl <sub>3</sub> 1	M 3 539
Oxychinolin- säure		 Chinolinensäure			farblose Krystalle	1	sl.	sl.		B 16 2158
Oxycinnolin		$C_6H_5-\begin{matrix} C(OH)=CH \\   \\ N=N \end{matrix} + 3KOH = H_2 + 2H_2O + C_6H_5-\begin{matrix} C(OH)=CH \\   \\ N=N \end{matrix} + CO_2$ Oxycinnolin-carbon- säure	225		farblose Prismen	sl.	1	1		B 16 681
Oxycinnolin- carbonsäure		$C_6H_5-\begin{matrix} NH_2 \\   \\ C \equiv C \end{matrix} \begin{matrix} 1 \\ 2 \end{matrix} + HNO_2 = H_2O + C_6H_5-\begin{matrix} C(OH)=C(COOH) \\   \\ N=N \end{matrix}$ o-Amidophenylpropiol- säure	260- 265		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.	HCl 1	B 16 680
Oxycitronen- säure		$CHCl.COOH + KOH = KCl + CH(OH).COOH$ Chloreitronensäure			farblose Nadeln	1	1	1		A 177 157

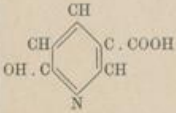
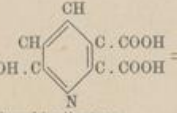
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
M 3 536	m-Oxycumarin	$3 \text{ OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \cdot 2 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot 1 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 + \begin{matrix} \text{CH}_3\text{COOH} \\ \text{CH}(\text{OH})\text{COOH} \end{matrix} = \text{HCOOH} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{O} - \text{CO} \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$ Hydrochinon    Äpfelsäure	248- 250		farblose Nadeln	sl.	l.		B 17 1649
M 3 539	Oxydiäthyl- anilin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{O} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{S} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} + \text{Ag}_2\text{O} = \text{Ag}_2\text{S} + [\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{C}_2\text{H}_5)_2]\text{O}$ Thiodiäthylanilin	89		farblose Nadeln	sl.	sl.		B 21 2061
B 16 2158	Oxydimethy- lanilin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{O} \\ \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{S} \\ \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{Ag}_2\text{O} = \text{Ag}_2\text{S} + [\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2]\text{O}$ Thiodimethylanilin	295- 300		farblose Nadeln	sl.	l.		A 190 377
B 16 681	Oxydimethyl- pyrrolcar- bonsäure- diäthylester	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COO} \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{C} \\ \text{N} \cdot \text{OH} \end{matrix} \text{C} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_4\text{OH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2 (\text{C}_2\text{H}_5)_2$ Diacetbernsteinsäureester	98- 100		farblose Krystalle		l.		A 236 297
B 16 680	§-Oxydinaph- tylamin	$\text{O} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_8 \\ \text{C}_{10}\text{H}_8 \end{matrix} \text{NH}$	$\text{S} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_8 \\ \text{C}_{10}\text{H}_8 \end{matrix} \text{NH} + \text{CuO} = \text{CuS} + \text{O} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_8 \\ \text{C}_{10}\text{H}_8 \end{matrix} \text{NH}$ § Thiodinaphtyl- amin	301		gelbes Krystall- pulver	sl.	sl.	Benzol sl.	B 19 2244
A 177 157	Oxylnitro- diäthylamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{Br} \\ (\text{NO}_2)_2 \end{matrix} (2,4) = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 (\text{NO}_2)_2$ Amidophenol    Bromdinitro- benzol	198- 199		orange- gelbe Nadeln	ul.	l.	l.	B 22 900

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
o-Oxydiphenylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{OH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + (\text{CaCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{OH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$ Resorcin Anilin	81.5-82	340	perlmutterglänzende Blättchen	sl.	1	1	Ligroin sl. B 14 2345
p-Oxydiphenylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{OH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH}_2 + (\text{CaCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \text{OH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$ Hydrochinon Anilin	70	330	farblose Blättchen	sl.	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1 B 16 2799
Oxydiphenylenketon	$\text{CO} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{C} \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{HSO}_4 \\ \diagdown \text{CH} \end{array} + \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{C} \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{CH} \end{array}$ o-Diazobenzoësäuresulfat Phenol	96		weisse Nadeln	nl.	sl.		B 21 981
Oxydiphenylphthalid	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{C} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{13}\text{O}_3$ o-Benzoylbenzoësäure Phenol			farblose Krystalle	nl.	1	1	Ligroin ul. B 13 1613
Oxyguanidin	$\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{OH} \\ \diagup \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{NH}_2\text{OH} \cdot \text{HCl} = \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{N}(\text{OH}) \\ \diagup \text{NH}_2 \end{array} + \text{HCl}$ Cyanamid Hydroxylaminchlorhydrat			farblose Nadeln				J.pr Ch 21 132
o-Oxyhydroanthranol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}(\text{OH}) \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \end{array} + 4 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}(\text{OH}) \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$ Chinizarin	99		gelbliche Blätter	1	1		A 212 15
Oxyisobuttersäure	$\text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{C} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} + \text{HCN} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{C} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{array}$ Aceton $\text{COO CH}_3$ $+ \text{Zn}(\text{CH}_3)_2 + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{CH}_3\text{OH} + \text{ZnO} + \text{CH}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{C} \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{array}$ Oxalsäuredimethylester	79	212	farblose Prismen	1	1	1	A 111 320 A 133 80

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 14 2345			$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \\ / \backslash \\ \text{C} \text{Cl}_3 \\ \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O} = 3 \text{HCl} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \\ / \backslash \\ \text{COOH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Acetonchloroform							J pr Ch 41.519	
B 16 2799	γ-Oxyisocapro- säure- anhydrid	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{O} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{matrix}$	$\text{C}_7\text{H}_{11}\text{O}_4 = \text{CO}_2 + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{O} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{matrix}$ Terebinsäure $2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{O} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + 2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{O} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{matrix}$ Isobutylessigsäure	7-8	207	farblose Flüssig- keit	1			A 228 181 A 208 59	
B 21 981	Oxyisophtal- säure	$\begin{matrix} \text{COOH} \ 1. \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3 \\   \\ \text{COOH} \ 3. \\   \\ \text{OH} \ 4. \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \ 1. \\   \\ \text{COOH} \ 2. \end{matrix} + \text{CO}_2 = \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \end{matrix}$ Salicylsäure $\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \ 1. \\   \\ \text{CH}_3 \ 3. \\   \\ \text{OH} \ 4. \end{matrix} + 6 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \end{matrix}$ m-Xylenol	305- 306		farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> ul.	J pr.Ch 14.99
B 13 1613	Oxyisophtal- säure	$\begin{matrix} \text{COOH} \ 1. \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3 \\   \\ \text{COOH} \ 3. \\   \\ \text{OH} \ 5. \end{matrix}$	$(\text{OH})_n \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_n + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_n + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \end{matrix} + 2\text{H}_2\text{O}$ Rufigallussäure	288		farblose Nadeln	sl.	1	1		M 1 437
J. pr Ch 21 132	α-Oxyiso- valeriansäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \text{Br} \cdot \text{COOH} + \text{Ag OH} = \text{Ag Br} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Bromisovaleriansäure	82		rhomische Tafeln	1	1	1		A 139 206
A 212 15	β-Oxyiso- valeriansäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{OH} \end{matrix} \text{CH}=\text{CH}_2 + 10 \text{O} = 2 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Dimethylallylcarbinol			farbloser Syrup	1	1	1		A 185 163
A 111 820	Oxyisoxazol- dicarbon- säure	$\text{COOH} \cdot \text{C} \cdot \text{C}(\text{OH}) = \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\begin{matrix} \text{N} \\   \\ \text{O} \end{matrix}$	$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{HCl} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Chloressigsäureäthylester Aceton $\text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{NO}_2 = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{OH} + \begin{matrix} \text{N} \\   \\ \text{O} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ Acetondicarbonsäure Isoamylnitrat	183- 184		farblose Prismen	1	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> ul.	B 24 860




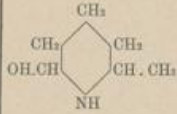
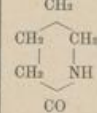
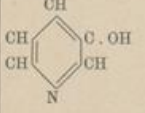
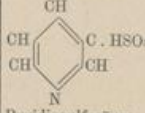
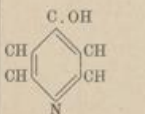
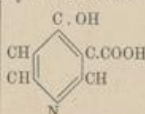
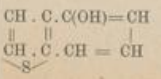
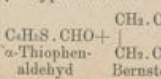
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Oxylepiden	$C_{25}H_{50}O_2$	$C_{25}H_{50}O + O = C_{25}H_{50}O_2$ Lepiden	220		gelbe Nadeln	ul.	sl.	ul.	Z 1867 314
p-Oxylophin	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \\ \text{C} \end{matrix} \cdot C_6H_5 \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix} + 2NH_3 = 3H_2O + C_{11}H_{10}N_2O$ Benzil p-Oxybenzaldehyd	254- 255		farblose Nadeln				B 15 1269
Oxylutidin- äthyläther	$C_2H_5O \cdot C \begin{matrix} \text{C} \cdot CH_3 \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{C} \cdot CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \cdot CH_3 \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{C} \cdot CH_3 \end{matrix}$	$2 C_2H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + NH_3 = CO_2 + C_2H_5OH + 2H_2O + C_9H_{12}NO$ Acetessigester	245- 247		flüssig				G 16 449
Oxymethyl- säure	$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \text{C} \cdot OH \cdot COOH \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	$C_{10}H_{20}O + 3O = H_2O + C_{10}H_{18}O_3$ Menthol	173- 175 (15 mm)		farbloser Syrup		1		A . ch 7.447
Oxymethan- sulfonsäure	$CH_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$	$CH_3OH + H_2SO_4 = H_2O + CH_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$ Methylalkohol			farblose Krystalle				B . 6 1031
m-Oxymethyl- cumaril- säureäthyl- ester	$OH \cdot C \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{C} \\ \text{CH} \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \cdot CH_3 \\ \text{C} \cdot COO C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + NaOH + CH_3Cl \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 = 2H_2O +$ Resorcin Chloracetessigester $HCl + C_{10}H_8O_4 \cdot C_2H_5$	178		farblose Nadeln	sl.	1	Benzol sl.	B 19 2928
mo-Oxymethyl- thiazolear- bonsäure- äthylester	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \text{N} \cdot C(OH) \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \cdot COO C_2H_5 \\ \text{C} \end{matrix} \cdot S$	$CH_3 \cdot CO \cdot CHCl \cdot COO C_2H_5 + KCN S = KCl +$ Chloracetessigester $CH_3 \cdot C \begin{matrix} \text{N} \cdot C(OH) \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \cdot COO C_2H_5 \\ \text{C} \end{matrix} \cdot S$	128		atlas- glänzende Blätter				B 20 3131
α-Oxy-β-naph- thyloxam- säure	$CH \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \\ \text{C} \\ \text{C} \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \cdot CO \cdot NH(OH) \\ \text{C} \cdot OH \end{matrix}$	$C_{10}H_8 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COO C}_2H_5 \end{matrix} + NH_2 \cdot OH = C_2H_5 \cdot OH + C_{10}H_8 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OO} \cdot NH(OH) \end{matrix}$ 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 814 B 15 1269	$\beta$ -Oxy- $\alpha$ -naphth- hydroxam- säure		analog aus $\beta$ Naphthol- $\alpha$ carbonsäureester	178		gelbliche Masse	sl.	1	sl.	B. 22 1277
G 16 449	$\beta$ -Oxynaphto- chinon		$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH} \\ \text{O} \end{matrix} + H_2O = NH_3 + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Oximidonaphthol $C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \\ \text{OH} \end{matrix} + 2 H_2O = 2 NH_3 + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \\ \text{OH} \end{matrix}$ Diimidonaphthol			hellgelbe Nadeln	sl.	1	1	A 154 321 B 11 1815
A. ch 7.447 B. 6 1031	1. 2. 7 Oxy- naphtho- chinonoxim		$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + HNO_2 = H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{NOH} \end{matrix}$ 2. 7. Dioxynaphthalin	235		braun- gelbe Nadeln	sl.			B. 23 521
B 19 2928	$\alpha$ -Oxynaphtoe- disulfosäure		$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \\ \text{SO}_3H \end{matrix} + 2 H_2SO_4 = 2 H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$ $\alpha$ -Oxynaphtoesäure			weisse Nadeln	1	1		B. 22 788
B 20 3131	$\alpha$ -Oxynaphtoe- phosphor- säure		$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + 2 PCl_3 + 4 H_2O = POCl_3 + 7HCl + PO \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{O.C}_{10}H_6.COOH \end{matrix}$ $\alpha$ Oxynaphtoesäure			weisse Nadeln			Aceton leicht	B 21 1186
B. 22 1276	$\beta$ -Oxynaphtoe- phosphor- säure		$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{PO} \text{ Cl}_2 \\ \text{CO} \text{ Cl} \end{matrix} + 3 H_2O = 3 HCl + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{PO} \text{ (OH)}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ $\beta$ -Oxynaphtoe- phosphorsäurechlorid	156		weisse Nadeln	1	1	1	Äther B. 22 398
	$\alpha$ -Oxynaphtoe- sulfosäure		$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + H_2 SO_4 = H_2O + C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \\ \text{SO}_3H \end{matrix}$ $\alpha$ -Oxynaphtoesäure			farblose Nadeln	1	1		B. 22 787

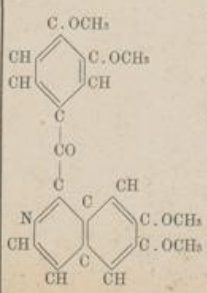
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
β-Oxynaph- toylbenzoe- säure	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} . C_6H_4 . COOH$	$C_{10}H_7 . OH + 5 O = 2 CO_2 + C_{10}H_7 . OH$ $C_{10}H_7 . OH + 5 O = 2 CO_2 + CH_2 . C_6H_4 . COOH$ β-Dinaphtol	256		seiden- glänzende Prismen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 16 289
α-Oxynaphtyl- methylketimid	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown C . CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup CO . CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} + NH_2 = C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown C . CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} + H_2O$ α-Oxynaphtyl- methylketon	203		goldgelbe Nadeln					B 21 324
α-Oxynaphtyl- methylketon (Acetonaphtol)	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup CO . CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix}$	$C_{10}H_7 . OH + 2 CH_3 . COO Na + H_2 SO_4 = Na_2 SO_4 + C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup CO . CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} + H_2O + CH_3 . COOH$ α-Naphtol	103		blassgrüne Prismen	sl.			Benzol leicht	B 21 322
p-Oxynicotin- säure		 $OH . C \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown C . COOH \\ \diagdown N \end{matrix} = CO_2 + OH . C_5H_4N . COOH$ Oxynicotinsäure $COOH . C = CH . O + NH_2 = OH . C_5H_4 . N . COOH$ Cumalinsäure $CH = CH . CO$	301- 302		farblose Nadeln	sl.	ul.	ul.	CHCl <sub>3</sub> ul.	B 17 589
Oxyoktensäure	$(CH_2)_7 . C . CH_2 . C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$(CH_2)_7 . C . CH = C \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} + 3 O = (CH_2)_7 . C - CH_2 - C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ Diisobutylen	107		farblose Nadeln	1	1	1		Z 14 205
Oxypentaldin	$\begin{matrix} CH_2=CH \\ CH_2=CH \\ CH_2=CH \\ CH_2=CH \end{matrix} N . O . CH=CH_2$	$5 CH_2 . CH(OH) . NH_2 = 4 H_2O + 4 NH_3 + (CH_2=CH)_2 NO$ Aldehydammoniak			dunkel- braunes Pulver	ul.				J. 1857 388
o-Oxyphenyl- essigsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 . COOH \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH(OH) . COOH \end{matrix} + H_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 . COOH \end{matrix}$ Oxymandelsäure	137		farblose Nadeln	1				B 17 974
m-Oxyphenyl- essigsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 . COOH \end{matrix}$	1. $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown CH_2 . COOH \end{matrix} + HNO_2 = H_2O + N_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH_2 . COOH \end{matrix}$ m-Amido-α-tolylsäure	129		farblose Nadeln	1	1	1		B 17 507



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

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
m-Oxyphtal- säure		 + 6 O = 2 H <sub>2</sub> O + 	181		farblose Nadeln	sl.	1	Aceton 1	B 11 381
α-Oxy-α-pipe- colin		CH <sub>2</sub> . CH . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . COOH + H <sub>2</sub> O = C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . COOH + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NO NH . CO . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Benzoyl-β-Amidovaleriansäure	84		farblose Tafeln	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 22 1056
Oxypiperidin		NH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . CH <sub>2</sub> . COOH = H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O . NH β-Amidovaleriansäure	39- 40	256	farblose Kristalle	1	1	1	B 21 2241
β-Oxypyridin		 + KOH = KHSO <sub>3</sub> + C <sub>5</sub> H <sub>5</sub> N . OH Pyridinsulfosäure	124.5		farblose Nadeln	1	1		B 17 763
γ-Oxypyridin		 = CO <sub>2</sub> + C <sub>5</sub> H <sub>5</sub> N . OH β-Oxypikolinsäure	148.5		farblose monokline Prismen	1	1		J pr Ch 29,65
αα-Oxythio- naphthen		C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> . CHO +  = CO <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> 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	<chem>Cc1ccc(ClC(=O)O)cc1</chem>	<chem>C6H5.CH=CH.C6H5 + 2 H2O + 6 Br = 6HBr + C6H5.C(=O).C(=O)C6H5</chem> Stilben	172		weisse Blätter	nl.	sl.	1	A 153 121
B 22 1056	Oxytrialdin	<chem>CC(=O)NCC(=O)N</chem>	<chem>CH3.CH2.C(=O)N + H2O = NH3 + CH3.CH2.C(=O)N</chem> Hydracetamid			braunes Pulver				A. Spl. 6. 5
	β-Oxytri- methylen- phthalimid	<chem>Cc1ccc(cc1)C(=O)NCC(=O)Nc2ccc(cc2)C(=O)O</chem>	<chem>CH2Cl.CH(OH).CH2Cl + 2 C6H5.C(=O).NK = 2 KCl +</chem> Dichlorhydrin Phtalimidkalium	205		farblose Nadeln	nl.			B 21 2690
B 21 2241	m-Oxyvitin- säure	<chem>OC(=O)c1ccc(O)cc1C(=O)O</chem>	<chem>2 CH3.CO.CH2.CO.C6H5 + CHCl3 = 3HCl + H2O + C6H5.C(=O)O</chem> Acetessigester Chloroform			farblose Nadeln	sl.	1	1	B 7 929
B 17 768	Oxy-α-stilbazol	<chem>Oc1ccc(cc1)/C=C/c2ccc(O)cc2</chem>	<chem>CH3.C(=O).C6H4.N + CHO.C6H4.OH = H2O + C12H11NO</chem> α-Picolin Salicylaldehyd	132		weisse Krystalle	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> sl. B 23 2697
J pr Ch 29.65	Oxy-α-stil- bazolin	<chem>Cc1ccc(N)cc1/C=C/c2ccc(O)cc2</chem>	<chem>CH3.C(=O).C6H4.N + CHO.C6H4.OH + 4H2 = C12H11NO</chem> Oxy-α-stilbazol	93- 94		weisse Krystalle				Benzol unl. B 23 2700
B 19 1618	o-Oxystilben	<chem>Oc1ccc(cc1)/C=C/c2ccc(O)cc2</chem>	<chem>C6H5.CHO + C6H5.CH2.COOH = CO2 + H2O + C6H5.C(=O)C6H5</chem> Salicylaldehyd α-Toluylsäure	135- 136		farblose Nadeln	nl.	sl.		Am 1 315

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Oxysulfobenzid	$\begin{array}{c} \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{SO}_2$	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{SO}_2$ Phenol	239		farblose ortho- rhombische Prismen	ul.	1	1	Benzol sl.	A 147 52
Oxysulfoeyan- dithylester	$\begin{array}{c} \text{CN} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{CN} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{CS} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} + \text{N}_2\text{O}_3 = \text{S} + \text{N}_2\text{O} + 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CN} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{CN} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Xanthogenamid			farblose prismatische Säulen	sl.	1			A 82 277
Oxytetraldin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \end{array} \text{N} \cdot \text{OH}$	$4 \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{NH}_2 = 3 \text{NH}_3 + 3 \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \end{array} \text{N} \cdot \text{OH}$ Aldehydammoniak			gelbbraunes Pulver	sl.		ul.		J 1857 387
$\alpha$ -Oxyvalerian- säure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$ $\alpha$ -Bromvaleriansäure	21		farblose Tafeln	1	1	1		B 17 2504
$\gamma$ -Oxyvalerian- säureanhydrid	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{O} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{O} \end{array}$ Lävulinsäure	207- 208		farblose Flüssigkeit					A 216 56
m-Oxymzimt- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{COOH} \text{ (1)} \\   \\ \text{OH} \text{ (3)} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CHO} \\   \\ \text{OH} \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \end{array}$ m-Oxybenzal- Essigsäure dehyd	191		farblose Prismen	1				B 22 2357
Papaveraldin		$\text{C}_{20}\text{H}_{21}\text{NO}_4 + 2 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{19}\text{NO}_3$ Papaverin	210		gelbliches Krystall- pulver	ul.	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1	M 6 936

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 147 52 A 82 277	Papaverin		Im Opium	147		farblose Prismen	sl.	l.	sl.	CHCl <sub>3</sub> l.	A 66 125
J 1857 387 B 17 2504 A 216 56 B 22 2357	Papaverin- säure		$C_{20} H_{21} NO_4 + 15 O = 4 CO_2 + 4 H_2 O + C_{16} H_{17} NO_7$ Papaverin	223		farblose Tafeln	sl.	sl.	sl.		M 6 380
M 6 956	Papaverolin		$C_{20} H_{21} NO_4 + 4 HJ = 4 CH_3 J + C_{16} H_{17} NO_4$ Papaverin			farblose Nadeln				l.	M 6 967
	Parabansäure		$CO-NH-CO + CO-NH-CO + CO + H_2O + O_2 = CO_2 + CO(NH_2)_2 + CO-NH-CO$ Harnsäure			farblose monokline Säulen				l.	A 26 285

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litte- ratur
						Wasser	Äther	Alkohol	andere	
		$\text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$ Harnstoff Oxalsäure								Bl 18 97
Paraconiin	$\text{C}_5\text{H}_{15}\text{N}$	$2\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} + \text{NH}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_{15}\text{N}$ Butyraldehyd			gelbe Flüssigkeit	sl.	1	1		A 157 352
Paraeyan	$(\text{CN}-\text{CN})_3$	$3 \begin{array}{c} \text{CN} \\   \\ \text{Hg} \end{array} = 3\text{Hg} + (\text{CN}-\text{CN})_3$ Cyanquecksilber			braun- schwarze Masse					berz. Jahresb. 10.72
Paraldimin	$\begin{array}{c} (\text{CH}_3 \cdot \text{CHO}) \\ (\text{CH}_3 \cdot \text{CHO}) \end{array} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{NH}$	$2(\text{CNJ})_2 = 6\text{J} + (\text{CN}-\text{CN})_3$ Cyanurjodid $\begin{array}{c} (\text{CH}_3 \cdot \text{CHO}) \\ (\text{CH}_3 \cdot \text{CHO}) \end{array} \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \text{NH} \cdot \text{HCl} \end{array} + \text{AgOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{AgCl} \\ + \text{C}_5\text{H}_{15}\text{O}_2 \cdot \text{CH} = \text{NH}$ Paraldiminchlorhydrat		140	farblose Flüssig- keit	sl.				B 23 749
Paraldimin- chlorhydrat	$\begin{array}{c} (\text{CH}_3 \cdot \text{CHO}) \\ (\text{CH}_3 \cdot \text{CHO}) \end{array} \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \text{NH} \cdot \text{HCl} \end{array}$	$\begin{array}{c} (\text{CH}_3 \cdot \text{CHO}) \\ (\text{CH}_3 \cdot \text{CHO}) \end{array} \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \text{N} \cdot \text{NO} \end{array} + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} = 4\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 \cdot \text{HCl} \\ + \text{HNO}_3$ Nitrosoparaldimin			farblose Nadeln	1	1	nl.	Benzol unl.	B 23 747
Paraorsellin- säure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \ 1. \\ \text{OH} \ 2. \\ \text{OH} \ 4. \\ \text{CH}_3 \ 6. \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \ 1. \\ \text{OH} \ 3. \\ \text{CH}_3 \ 5. \end{array} + \text{KHC}_2\text{O}_4 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{COOK} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$		172	farblose Nadeln	sl.	1	1		M 1 236
Parpevolin		$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \text{N} + 3\text{H}_2 = \text{C}_9\text{H}_{19}\text{N}$ s-Parvolin		165- 167	farblose Flüssig- keit					A 246 45
Parpevolin		$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} \\ \text{NH} \end{array} + 2\text{H}_2 = \text{C}_9\text{H}_{19}\text{N}$ Dihydroparvolin		150- 152	farblose Flüssig- keit					B 21 2860



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Wak- ser	Alko- hol	Äther	
Pentachlor- diketohexen	$C Cl . CO . C Cl_2$ 	$C_6H_4(OH)_2 + 10 Cl = 5 HCl + \begin{matrix} CCl . CO . CCl_2 \\ CH . CCl_2 . CO \end{matrix}$ Resorcin	92,5	160 (25 mm)	farblose Prismen	1	1	CS <sub>2</sub> I	B 23 3777
Pentachlor- ketonaph- talin		$C_{10}H_7 . OH + 4 Cl_2 = 3 HCl + C_{10}H_5O Cl_4$ α Naphthol	156- 157		farblose monokline Tafeln	sl.	nl.		B 21 1944
Pentaerythrit		$4 H . CHO + CH_2 . CHO + H_2O = H . COOH + C(CH_2 . OH)_4$ Formaldehyd Acetaldehyd	253		farblose tetragonale Krystalle	1			A . 265 319
Pentakohlen- sulfid	$C_5S_2$	$5 CS_2 + 16 Na = 8 Na_2S + C_5S_2$	135		rotbraunes Pulver	1	1		Z 1870 666
Pentamethyl- äthol		$\begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 - C - C - OH \\   \quad   \\ CH_3 \quad CH_3 \end{matrix} + 2 Zn (CH_3)_2 + H_2O = ZnO + CH_4 + CH_3 . Zn Cl$ Trimethyllessigsäure- chlorid			farblose Flüssig- keit			CS <sub>2</sub> nl.	A 177 176
Pentamethyl- benzoesäure	$C_6(CH_3)_5 . COOH$	$C_6H(CH_3)_5 + CO Cl_2 + H_2O = 2 HCl + C_6(CH_3)_5 . COOH$ Pentamethyl- benzol	210,5		farblose Prismen	sl.	1		B . 22 1221
Pentamethyl- benzol	$C_6H(CH_3)_5$	$C_6H_6 + 5 CH_3Cl + (Al Cl_3) = 5 HCl + C_6H(CH_3)_5$ Benzol Methyl- chlorid	58	230	farblose Krystalle				A . ch 1.472
Pentamethylen		$CH_2Br(CH_2)_4 . CH_2Br + Zn = Zn Br_2 + CH_2(CH_2)_4CH_2$ Pentamethylen dibromid		35	flüssig				Z . 21 344
Pentamethyl- lendiamin	$NH_2(CH_2)_5 . NH_2$	$CN . CH_2 . CH_2 . CH_2 . CN + 4 H_2 = NH_2(CH_2)_5 . NH_2$ Trimethylcyanid	15	178- 179	farblose Krystalle	1	1	sl.	B 16 1151
Penta- methylen- dibromid	$CH_2Br . (CH_2)_4 . CH_2Br$	$CH_2(OH) . (CH_2)_4 . CH_2 . OH + 2 HBr = 2 H_2O + CH_2Br . (CH_2)_4 . CH_2Br$ Pentamethylenglykol		204- 206	farblose Flüssig- keit				J . pr Ch 39.543



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 23 3777	Pentamethylendicarbonsäure	$\text{COOH} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \\   \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{COOH})_2 = 2 \text{CO}_2 + \text{COOH} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \\   \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Pentamethylen-tetra-carbonsäure	159- 160		farblose Warzen	sl.	l	sl.	Soc. 51 244
B 21 1044	Pentamethylenglykol	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2(\text{OH})$	$\text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{HNO}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{N}_2 + 4 \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_2)_5$ Pentamethylen-diamin	162 (31 mm)		farbloses Öel	l	l	sl.	Z 22 388
A. 265 319	Pentamethylenoxyd	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}$ Pentamethylenglykol	81- 82		farblose Flüssigkeit	l	l	l	Z 22 389
Z 1870 666	Pentamethylrosanilin	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{Cl} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{SH} + \text{C}_{21}\text{H}_{25}\text{N}_3\text{Cl}$ Dimethylanilin Benzolsulfoclorid	130		rotbraunes Pulver	nl.	l	nl.	Ligroin B 12 1275
A 177 176	Pentan primär	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 8 \text{HJ} = 2 \text{H}_2\text{O} + 4 \text{J}_2 + \text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_3$ Acetylacetone	36- 36.5		farblose Flüssigkeit				A. ch. 12.233
B 22 1221	Pentan secundär	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{I} + \text{Zn} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{Zn} \begin{array}{c} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \end{array} + \text{HJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Isoamyljodid	30.5- 31.5		farblose Flüssigkeit				A. 74 53
A. ch 1.472	Pentan tertiär	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{I} + \text{Zn} + 2 \text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{HJ} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ actives Amyljodid	-20	9.5	farblose Flüssigkeit				A. 220 152
Z. 21 344			$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl} + \text{Zn} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} = \text{ZnCl}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ Acetonchlorid Zinkmethyl							Z.1871 257
B 16 1151 J. pr Ch 39.543	β Pentenylglycerin	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{I} + \text{Zn} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array} = \text{ZnI}_2 + 2 \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_3$ tertiäres Butyljodid	192 (63.3 mm)		farbloser Syrup				B 21 3349
			$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{OH} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Vinyläthylcarbinol							

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





Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
J. pr. Ch 26.54			$\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}=\text{CH}-\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}=\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_5$ <p>Cumaron</p>							B 23 85
B 20 84	Phenanthren- benzalchin	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$6\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} + 2 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = 5 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{O}$ <p>Benzaldehyd Phenanthrenchinon</p>	329.5		farblose Tafeln	sl.		CS <sub>2</sub> sl.	See. 37 661
B 21 1487	Phenanthren- chinon		$\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} \end{matrix}$ <p>Phenanthren</p>	205		orangegelbe Nadeln	sl.	sl.	Essigsäure	A 166 365
B 21 2686	Phenanthren- chinondioxim	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}=\text{NOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}=\text{NOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} + 2 \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = 2\text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}=\text{NOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}=\text{NOH} \end{matrix}$ <p>Phenanthrenchinon Hydroxylamin</p>	202		gelbe Prismen	nl.	sl.	sl.	B 22 1991
B 23 167 A 297 340	Phenanthren- chinonimid	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}=\text{NH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}=\text{NH} \end{matrix}$ <p>Phenanthrenchinon</p>	158- 159		gelbliche Nadeln				
B 7 48	Phenanthren- chinonmon- oxim	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}=\text{N} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} + \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}=\text{N} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{CO} \end{matrix}$ <p>Phenanthrenchinon Hydroxylamin</p>	158		farblose Nadeln				B 22 1989
	Phenanthren- dlimid	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}=\text{NH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}=\text{NH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} + 2 \text{NH}_3 = 2 \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}=\text{NH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}=\text{NH} \end{matrix}$ <p>Phenanthrenchinon</p>			röthliches Pulver				M 1 146
A ch 7.582	Phenanthren- naphthochin- oxalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \diagup \text{N}=\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{N}=\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \end{matrix} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{13}\text{N}_2$ <p>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
						Wass- er	Alko- hol	Äther	
Phenanthrolin		$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5(OH)_2 + 2 O = C_{12}H_8N_2 + 8 H_2O$ Glycerin m-Phenylen- diamin	65,5		farblose Nadeln	sl.	1	unl. Benzol unl.	M 3 571
Phenanthro- xylenaet- essigsäure- äthylester	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \cdot CH_3 \\ \text{COO} \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} + CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 \cdot COO \cdot C_2H_5 = H_2O + C_{18}H_{12}O_4 \cdot C_2H_5$ Acetessigester Phenanthren- chinon			seiden- glänzende Nadeln		1	Benzol 1	B 16 275
Phenetol	$C_6H_5 \cdot O \cdot C_2H_5$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COO} \cdot C_2H_5 \end{matrix} + CaO = CaCO_3 + C_6H_5 \cdot O \cdot C_2H_5$ Salicylsäureester $C_6H_5OH + C_2H_5J + KOH = KJ + H_2O + C_6H_5 \cdot O \cdot C_2H_5$ Phenol Äthyljodid		172	farblose Flüssig- keit				A 70 269 A 78 226
Phenmethyldi- hydrothio- miazin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot N \cdot CH_3 \\ \text{NH} \cdot CS \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot OH \end{matrix} + CH_3N \cdot CS + (HCl) = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot N \cdot CH_3 \\ \text{NH} \cdot CS \end{matrix}$ o-Amidobenzylalkohol Methylsenföl		139	farblose Nadeln				B 22 2935
Phenochinon	$2 C_6H_5 \cdot OH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} O \\ O \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} O \\ O \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot OH = C_{12}H_8O_4$ Chinon Phenol		71	rote Nadeln	sl.	1	1	A 215 134
Phenol	$C_6H_5 \cdot OH$	$C_6H_6 + O = C_6H_5OH$ Benzol $C_6H_5 \cdot SO_3OH + 2 KOH = K_2SO_3 + C_6H_5OH + H_2O$ Benzolsulfosäure $C_6H_5 \cdot NH_2 + HNO_3 = N_2 + H_2O + C_6H_5 \cdot OH$ Anilin	40— 41	180— 180,5	farblose rhombische Nadeln	1	1	1	B 14 976 Z 1867 299 J 1859 391
m-Phenolazo- benzoesäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{N} = N \cdot C_6H_4 \cdot OH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{N} = N \cdot NO_2 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot OH = HNO_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{N} = N \cdot C_6H_4 \cdot OH \end{matrix}$ m-Diazobenzoe- säurenitrat Phenol		220	rötliche Nadeln	sl.	1	1	B 14 2633

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Was- ser	Alko- hol	Äther		
M 3 571	Phenolblau	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup N \cdot C_6H_5 \cdot N(CH_3)_2 \\ \diagdown O \end{matrix}$	$C_6H_5.OH + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NO \\ \diagdown N(CH_3)_2 \end{matrix} = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup N \cdot C_6H_5 \cdot N(CH_3)_2 \\ \diagdown O \end{matrix}$ Phenol Nitrosodimethyl- anilin			stahlblaue Prismen				B 16 2851	
B 16 275	$\alpha$ -Phenol- dichroïn	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown N \cdot O \cdot C_6H_5 \\ \diagdown O \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup N \cdot Cl \\ \diagdown O \end{matrix} + C_6H_5N(CH_3)_2 = HCl + C_6H_5N_2O$ Chinonchlorimid Dimethylanilin			braunes Pulver	l			B 7 247	
A 70 269	Phenoldisazo- benzol	$OH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N = N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown N = N \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$3 C_6H_5N = N \cdot NO_2 + H_2O = 3 HNO_2 + N_2 + C_6H_5N_2O$ Diazobenzolnitrat	131		rotbraune Nadeln	nl.	1	1	A 137 86	
A 78 226 B 22 2935	Phenolhydraz- imido- $\beta$ - Naphtalin	$OH \cdot C_6H_4 \cdot N \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown N = NCl \end{matrix} + C_{10}H_7NH_2 = HCl + OH \cdot C_6H_4 \cdot N \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C_{10}H_7$ o-Diazophenol- chlorid $\beta$ -Naphtylamin	192- 193		dunkelrote Blättchen	ul.			B 18 3126	
A 215 134 B 14 976	Phenolisatin	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \cdot OH \\ \diagdown C_6H_4 \cdot OH \end{matrix} \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \end{matrix} \cdot C \cdot OH + 2 C_6H_5OH = H_2O + C_{18}H_{15}NO_2$ Isatin Phenol	220		farblose Nadeln	nl.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> sl.	B 18 2641
Z 1867 299 J 1859 391	Phenolphthal- ein	$OH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \cdot CO \\ \diagdown O \end{matrix} \\ \diagdown C_6H_4 \cdot CO \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot OH + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \cdot O = H_2O + C_{20}H_{14}O_4$ Phenol Phthalsäureanhydrid	250- 253		weisses Krystall- pulver	sl.	1		A 202 68	
B 14 2033	Phenol- phthalideïn	$CO \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ \diagdown C_6H_4(OH) \end{matrix} \cdot C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown C_6H_4 \cdot OH \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C(OH) \\ \diagdown C(OH) \end{matrix} \cdot C_6H_5 \cdot OH + O = C_{20}H_{14}O_4$ Phenolphthalidin	212		farblose Blättchen	1	sl.	Aceton l	A 202 100	
B 14 2033	Phenol- phthalidin	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C(C_6H_4 \cdot OH) \\ \diagdown C(OH) \end{matrix} \cdot C_6H_5 \cdot OH$	$OH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \\ \diagdown C_6H_4 \cdot COOH \end{matrix} + (H_2SO_4) = H_2O + C_{20}H_{14}O_2$ Phenolphthalin			schmierige Masse			1	A 202 91	
B 14 2033	Phenolphthal- in	$OH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \\ \diagdown C_6H_4 \cdot COOH \end{matrix}$	$OH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \cdot CO \\ \diagdown O \end{matrix} \\ \diagdown C_6H_4 \cdot CO \end{matrix} + H_2 = (OH \cdot C_6H_4)_2 \cdot CH \cdot C_6H_4 \cdot COOH$ Phenolphthaleïn	225		farblose Nadeln				A 202 80	
B 14 2033	Phenolphthal- ol	$OH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot OH \\ \diagdown C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot OH \end{matrix}$	$OH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \cdot C_6H_4 \cdot COOH \\ \diagdown C_6H_4 \cdot COOH \end{matrix} + 2 H_2 = H_2O + C_{20}H_{16}O_2$ Phenolphthalin	190		farblose Prismen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> ul.	A 202 87

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
o-Phenolsulfosäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{SO}_3\text{H} \end{matrix}$ 1. 2.	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{OH} + \text{H}_2 \text{SO}_4 = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{HSO}_3Phenol$			farblose Krystalle	1			Z 1867 199
m-Phenolsulfosäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{SO}_3\text{H} \end{matrix}$ 1. 3.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_3\text{K} \\ \diagdown \\ \text{SO}_3\text{K} \end{matrix}$ 1. + $\text{KOH} = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{SO}_3\text{K} \end{matrix}$ m-benzoldisulfosaures Kalium			farblose Nadeln	1			B 9 969
p-Phenolsulfosäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{SO}_3\text{H} \end{matrix}$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{OH} + \text{H}_2 \text{SO}_4 = \text{H}_2 \text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{HSO}_3Phenol$			farbloser Syrup	1			Z 1867 199
Phenosaffranin	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{N(1)} \\ \diagdown \\ \text{N(2)} \\ \diagup \\ \text{Cl} \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + 4 \text{O} = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{N}_4\text{Cl} + \text{HCl}$ p-Phenylendiamin Anilin			rote Krystall- masse	sl.	1	ul.	B 16 466
Phenoxylessigsäure	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{N} = \text{N} - \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + \text{HCl} + \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} +$ Amidobenzol Nitrobenzol $\text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{N}_4\text{Cl}$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{O} \text{Na} + \text{Cl} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{NaCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Phenolnatrium Chloroessigsäure $\text{CH} \text{Br} = \text{CBr}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + 4 \text{KOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{KBr} + \text{C}_6\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOK}$ Tribromäthylphenol	96	285	seiden- glänzende Nadeln	1	1	1	J. 1859 361 A 216 284
Phenoxypropionsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \text{Na} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \text{Cl} \cdot \text{COOH} = \text{NaCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{COCH} \end{matrix} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Phenolnatrium α-Chlorpropionsäure	112- 113		farblose Nadeln	sl.	1	1	J. pr Ch 21.152
Phenylacetamidid	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ Diphenyl- Essigsäureanhydrid	99.5		farblose Krystalle	sl.			B 14 2366
Phenylacetylen	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \text{Br} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + 2 \text{KOH} = 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{KBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ Styrolbromid			141.5 farblose Flüssig- keit				A 154 155
Phenylacetylenbenzoylessigsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOK}$   $\text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ Phenylpropionsäure $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$   $\text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$ + $\text{KOH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COOK}$   Phenacylbenzoylessig- äther $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \equiv \text{C}$	135		gelbe Nadeln	ul.	1	1	A 154 155 B 21 1488



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
Z 1867 199 B 9 969	<i>m</i> -Phenyläthylamin	<chem>C6H5 . CH2 . CH2 . NH2</chem>	<chem>C6H5 . CH2 . CN + 2 H2 = C6H5 . CH2 . CH2 . CN</chem> Benzyleyanid <chem>C6H5 . CHO . HCN + 3 H2 = H2O + C6H5 . CH2 . CH2 . NH2</chem> Hydrocyanbenzaldehyd	197-198		farblose Flüssigkeit	1	1	1	G 5 124 B 12 1700
Z 1867 B. 16 466	<i>o</i> -Phenyläthylamin	<chem>C6H5 . CH &lt; NH2 / CH3</chem>	<chem>CH3 . C &lt; C6H5 / N . NH . C6H5 + 2 H2 = C6H5 . NH2 + CH3 . CH &lt; NH2 / C6H5</chem> Acetophenophenylhydrazin	182-185		flüssig	1			B 19 1929
J. 1859 361 A 216 284 J. pr. Ch 21.152 B 14 2366	Phenylakridin	<chem>C6H5 &lt; C(C6H5) / N &gt; C6H5</chem>	<chem>(C6H5)2NH . HCl + C6H5CN = NH4Cl + C19H19N</chem> Diphenylaminchlor-Benzonitrilhydrat <chem>(C6H5)2NH + C6H5 . COOH = 2 H2O + C19H19N</chem> Diphenylamin Benzoessäure	181	403-404	gelbe Tafeln	sl.	sl.	Benzol 1	A 192 19 A 224 13
	Phenyläthylamidoxim	<chem>C6H5 . CH = CH . C &lt; NH2 / NOH</chem>	<chem>C6H5 . CH = CH . CN + NH2 . OH = C6H5 . CH = CH . C &lt; NH2 / NOH</chem> Zimmtsäurenitril Hydroxylamin	93		farblose Prismen	sl.	1	Ligroin sl.	B 19 1507
	Phenylallophanat	<chem>NH2 . CO . NH . COO C6H5</chem>	<chem>C6H5OH + 2 CONH2 = NH2 . CO . NH . COO C6H5</chem> Phenol Cyansäure			farblose Krystalle	ul.	1		J 1857 451
	Phenylamidokridin	<chem>C6H5 &lt; C(C6H5) . C . CH = CH / N &gt; C6H5</chem>	<chem>NH2 . C6H5 &gt; NH + C6H5 . COOH = 2 H2O + C19H19N2</chem> <i>o</i> -Amidodiphenyl-Benzoesäureamin			gelbe Masse		1		B 18 692
	Phenylamidazobenzol	<chem>C6H5 . N = N . C6H5 . NH . C6H5</chem>	<chem>(C6H5)2NH + C6H5N = NCl = HCl + C19H19N2</chem> Diphenylamin Diazobenzolchlorid	82		goldgelbe Blättchen		1	1	B 12 259
	Phenylamidocrotonsäuremethyl ester	<chem>CH3 . CO . CH = C . COO CH3</chem> <chem>NH</chem> <chem>C6H5</chem>	<chem>CH3 . CO . CH2 . CO . COO CH3 + C6H5 . NH2 = H2O +</chem> Acetessigsäuremethyl ester Anilin <chem>CH3 . CO . CH = C . COO CH3</chem>	51		farblose Prismen				B 21 1968
A 154 155	Phenylamidodiphenylmethan	<chem>C6H5 . CH2 . C6H5 . NH . C6H5</chem>	<chem>C6H5 &gt; NH + C6H5 . CH2Cl = HCl +</chem> Diphenylamin Benzylchlorid <chem>C6H5 &gt; NH</chem> <chem>CH2 . C6H5</chem>	89		farbloses Pulver	ul.	1		Soc. 41 198
B 21 1488	Phenylamidocrotonsäure	<chem>C6H5 . CH &lt; NH2 / COOH</chem>	<chem>C6H5 . CHCl . COOH + 2 NH3 = NH4Cl + C6H5 . CH &lt; NH2 / COOH</chem> Phenylchloroessigsäure	256		perlmutterglänzende Schuppen	sl.	sl.	sl.	B 11 2002

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Phenylamido- maleinsäure- anil	$C_6H_5 \cdot NH \cdot \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown N \cdot C_6H_5 \\ \diagup \end{matrix}$	$COO C_6H_5$ 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>16</sub> H <sub>13</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> Anilin COO C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Oxaleessigester CH C . NH <sub>2</sub>	231– 232		gelbe Krystalle	nl.	sl.	nl.	B. 22 3356
Phenylamido- naphthylharn- stoff	$\begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ C=O \\ \diagdown NH C_{10}H_7 \cdot NH_2 \end{matrix}$	$\begin{matrix} CH & C & C \cdot NH_2 \\   & / & \backslash \\ CH & C & CH \\   & \backslash & / \\ CH & C & CH \end{matrix}$ o-Naphthylendiamin + CON . C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> = C $\begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot C_{10}H_7 \cdot NH_2 \end{matrix}$ Phenylcyanat			farblose Krystall- pulver		sl.		B. 22 1377
α Phenyl-β- Amidothiazol	$NH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup S \cdot CH \\ \diagdown N \cdot C \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 Br + CS(NH_2)_2 = H_2O + NH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup S \cdot CH \\ \diagdown N \cdot C \cdot C_6H_5 \end{matrix} \cdot HBr$ o-Bromacetophenon Thioharnstoff	147		farblose Prismen	sl.	1	1	A 249 38
Phenylammo- niumthiuram- sulfür	$NH(NH_2 \cdot C_6H_5) \cdot CS$ $NH(NH_2 \cdot C_6H_5) \cdot CS \begin{matrix} \diagdown S \end{matrix}$	$2 C_6H_5NH_2 + 2 CS_2 + 2 NH_3 = H_2S + C_{14}H_{18}N_2S_2$ Anilin			farblose Krystalle				A 166 142
Phenyl- anthracen	$C_6H_5 \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C(C_6H_5) \\ \diagdown C(OH) \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown C_6H_5 \\ \diagup \end{matrix} + H_2 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C(C_6H_5) \\ \diagdown CH \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown C_6H_5 \\ \diagup \end{matrix}$ Phenylanthranol $C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C \begin{matrix} \diagdown O \\ \diagdown C_6H_4 \cdot CO \end{matrix} \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix} + 2 H_2 = 2 H_2O + C_6H_5 \cdot C_{10}H_7$ Diphenylphthalid	152– 153	417	farblose Blättchen	1	1	CS <sub>2</sub> 1	A 202 61
Phenylarsen- chlorür	$C_6H_5 \cdot AsCl_2$	$C_6H_5 + AsCl_3 = HCl + C_6H_5 \cdot AsCl_2$		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	nl.	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 1955
Phenylarsen- tetrachlorid	$C_6H_5 \cdot AsCl_4$	$C_6H_5 AsCl_3 + Cl_2 = C_6H_5 \cdot AsCl_4$ Phenylarsenchlorür	45		farblose Säulen				A 201 191

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
	Phenylarsin- säure	$C_6H_5 \cdot AsO(OH)_2$	$C_6H_5 AsCl_2 + 3 H_2O = 4 HCl + C_6H_5 \cdot As \cdot O(OH)_2$ Phenylarsen- tetrachlorid			farblose Säulen	l	l		A 201 203
B. 22 3356	Phenylaura- min	$C_6H_5N=C \begin{matrix} \diagup C_6H_4N(CH_3)_2 \\ \diagdown C_6H_4N(CH_3)_2 \end{matrix}$	$CO(C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2)_2 + C_6H_5NH_2 = H_2O + C_{12}H_{12}N_2$ Tetramethyldiamido- benzophenon	170- 171		graugelbe Nadeln	ul.	sl.	ul.	B 20 2850
	o-Phenylaz- imidobenzol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot N = N \cdot NH \cdot C_6H_5 + (C_6H_5 \cdot NH_2) = H_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} \cdot C_6H_5$ Diazoamidobenzol Anilin	109		farblose Nadeln		l	l	B 21 1633
B. 22 1377	Phenylazo- acetestig- aldehyd	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CHO$   N = N · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$CH_3 \cdot CO \cdot CH Na \cdot CHO + C_6H_5N = NCl = NaCl + CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CHO$ Natriumacetestigaldehyd 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>	$CH_3 \cdot CO \cdot CH Na \cdot CO \cdot CH_3 + C_6H_5N = NCl = NaCl + CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3$ 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>	$CH_3 \cdot CO \cdot CH Na \cdot CO \cdot COO C_2H_5 + C_6H_5N = NCl = NaCl + CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot COO C_2H_5$ Natriumacetylbenztrauben- säureäther Diazobenzol- chlorid	115- 116		gelbe Prismen		l		B 21 1705
A 166 142 A 202 61	Phenylazo- benzoylaceton	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3$   N = N · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH Na \cdot CO \cdot CH_3 + C_6H_5N = NCl = NaCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3$ 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>	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH NaCHO + C_6H_5N = NCl = NaCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CHO$ Benzoylactaldehyd- natrium Diazobenzolchlorid	103		dunkel- rote Prismen		l		B 21 1704
A 201 191	Phenylazo- benzoylbrenz- 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>	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH Na \cdot CO \cdot COO C_2H_5 + C_6H_5N = NCl = NaCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot COO C_2H_5$ Natriumbenzoylbrenztrauben- säureäther Diazobenzol- 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>	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH Na \cdot CO \cdot C_6H_5 + C_6H_5N = NCl = NaCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot C_6H_5$ Dibenzoylmethannatrium	153- 154		gelbrote Prismen		l		B 21 1703
B 15 1955 A 201 191	Phenylazo- dibenzoyl- methan-p- sulfosäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot C_6H_4SO_3H$   N = N · C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> SO <sub>3</sub> H	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_4SO_3H + C_6H_5N = NCl = NaCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO \cdot C_6H_4SO_3H$ Dibenzoylmethan Diazobenzolsulfosäure			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	$C_6H_5N=N.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} C_6H_5$ $CH_3.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} N$ $N.C_6H_5$	$CH_3.CO.CH.COCH_3 + C_6H_5NH.NH_2 = 2H_2O + C_6H_5N=N.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} C_6H_5$ Phenylazoacetylaceton	63		gelbe Nadeln	ul.	1		B 21 1702	
Phenylazotri- phenylpyrazol	$C_6H_5N=N.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} C_6H_5$ $C_6H_5C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} N$ $N.C_6H_5$	$C_6H_5.CO.CH.CO.C_6H_5 + C_6H_5.NH.NH_2 = 2H_2O + C_6H_5N=N.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} C_6H_5$ Phenylazodibenzoyl- methan	156- 157		gelbrote Prismen		1	Benzol leicht	B 21 1703	
o-Phenylbenz- aldehydin	$C_6H_5.CH=N$ $C_6H_5.CH=N > C_6H_5$	$C_6H_5 \begin{array}{c} \diagdown \\ \diagup \end{array} NH_2 \text{ 1.} + 2 C_6H_5.CH=O = 2H_2O + C_6H_5 \begin{array}{c} \diagdown \\ \diagup \end{array} N=CH.C_6H_5$ o-Phenylendiamin Benzaldehyd	133- 134		farblose Prismen		1	Benzol 1	B 11 1653	
Phenyl- benzenyl- amidin	$C_6H_5.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} NH$ $NH.C_6H_5$	$C_6H_5.CS.NH_2 + C_6H_5NH_2 = H_2S + C_6H_5.C \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} NH$ 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	$C_6H_5.CO.CH.C_6H_5$ $COOCH_3$	$2C_6H_5N=NCl + 3SO_2 + 4H_2O = 2H_2SO_4 + N_2 + 2HCl + C_6H_5SO_2.NH.NH.C_6H_5$ Diazobenzolchlorid			farbloses Öel	ul.		1	B 10 1531 B 21 1921	
Phenylbenzyl- carbinol	$C_6H_5.CH_2.CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} OH$ $C_6H_5$	$C_6H_5.CH_2.CO.C_6H_5 + H_2 = C_6H_5CH_2.CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} OH$ 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 Kryستalle	ul.	sl.	sl.	B 21 1349	
Phenylbern- steinsäure	$C_6H_5.CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} COOH$ $CH_2.CO_2H$	$C_6H_5.CH.COOC_2H_5 + 3KOH = 2C_6H_5OH + CH_2.COOK + C_6H_5.CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} COOK$ Phenacylbernsteinsäureester	167		farblose Warzen	1	1	1	Benzol unl.	B 14 428

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °C	Siedepunkt °C	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 1702	Phenylborat	$C_6H_5 . BO_2$	$C_6H_5 . CH = CHCl + KCN + HCN + 4 H_2O = KCl + 2 NH_3$ o-Chlorstyrol $+ C_6H_5 . CH \begin{matrix} \swarrow COOH \\ \searrow CH_2 . COOH \end{matrix}$							B 14 428
B 21 1708	Phenylborchlorid	$C_6H_5 . B . Cl_2$	$C_6H_5OH + B_2O_3 = BO . OH + C_6H_5 . BO_2$ Phenol $C_6H_5 > Hg + BCl_3 = Hg(C_6H_5)Cl + C_6H_5 . B . Cl_2$ Quecksilber- diphenyl		175	farblose Masse farblose Flüssig- keit				A. Spl. 5.502 B 13 59
B 11 1653	Phenylboroxyd	$C_6H_5 . BO$	$C_6H_5B(OH)_2 = H_2O + C_6H_5 . BO$ Phenylborsäure		190	farblose Krystall- masse	ul.	1	1	B 15 181
A 184 348	Phenylbor- säure	$C_6H_5 . B(OH)_2$	$C_6H_5 . B . Cl_2 + 2 H_2O = 2 HCl + C_6H_5 . B(OH)_2$ Phenylborchlorid		204	farblose Nadeln	sl.	1	1	B 15 184
B 8 1607	Phenylbutylen	$C_6H_5 . CH_2 . CH_2 . CH = CH_2$	$C_6H_5 . CH_2Cl + CH_2J . CH = CH_2 + 2 Na = NaCl + NaJ +$ Benzylchlorid Allyljodid $C_6H_5 . CH_2 . CH_2 . CH = CH_2$		176- 178	farblose Flüssig- keit				A 171 225
B 10 1531	Phenylcarbi- zincarbon- amid	$NH_2 . CO . N \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown C_6H_5 . N \end{matrix}$	$NH_2 . CO . NH . NH . C_6H_5 + COCl_2 = 2 HCl + CO \begin{matrix} \diagup N . CO . NH_2 \\ \diagdown N . C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylsemicarbazid	166- 167		farblose Nadeln	sl.		CHCl <sub>3</sub> 1	B 21 2463
B 21 1321	Phenylcarbi- zincarbon- anilid	$C_6H_5 . N \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N . CO . NH . C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 . NH . NH . CO . NH . C_6H_5 + COCl_2 = 2 HCl + C_6H_5 . N \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N . CO . NH . C_6H_5 \end{matrix}$ Diphenylsemicarbazid	173		farblose Nadeln	sl.	1		B 21 2464
A 155 62	Bz. 1. Phenyl- chinolin		$(2) C_6H_5 . C_6H_4 . NH_2 (I) + C_6H_5(OH)_2 + O = C_{13}H_{11}N + 4 H_2O$ o-Amidodiphenyl Glycerin		270- 276 80 mm	gelbliches Oel	1	1	CS <sub>2</sub> 1	A 230 38
B 21 1349	Bz. 4. Phenyl- chinolin		$(4) C_6H_5 . C_6H_4 . NH_2 (I) + C_6H_5(OH)_2 + O = C_{13}H_{11}N + 4 H_2O$ p-Amidodiphenyl Glycerin	110- 111	260 77 mm	farblose trimetrische Pyramiden	sl.	1	sl. CHCl <sub>3</sub> 1	A 230 8

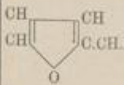
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Py. 4. Phenyl- chinolin		$C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot CHO + C_6H_5 \cdot NH_2 = H_2 + H_2O + C_{15}H_{11}N$ Zimtaldehyd Anilin	86		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 16 1665
		$C_6H_5 \cdot \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CHO \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_5 = 2 H_2O + C_{15}H_{11}N$ o-Amidobenzaldehyd Acetophenon							B 16 1835
Py. 3. Phenyl- chinolin		$C_6H_5 \cdot \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CHO \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CHO = 2 H_2O + C_{15}H_{11}N$ o-Amidobenzaldehyd o-Toluylsäurealdehyd			farbloses Öel	sl.			B 16 1836
Py. 2. Phenyl- chinolin-Py. 4. carbonsäure Phenylchlor- essigsäure		$CH_2 \cdot CO \cdot COOH + C_6H_5 \cdot CHO + C_6H_5 \cdot NH_2 = 2 H_2O + H_2 + C_{15}H_{11}NO_2$ Brenztraubensäure Benzaldehyd Anilin	207		farblose Nadeln	nl.	sl.	1	A 242 291
	$C_6H_5 \cdot CHCl \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot COOH + HCl = H_2O + C_6H_5 \cdot CHCl \cdot COOH$ 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- cinnamyl- nerylsäure- säurenitril	$C_6H_5 \cdot CH=CH-CH=C \begin{matrix} C_6H_5 \\ \diagdown \\ CN \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot CHO + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CN = H_2O +$ Zimtaldehyd Benzylecyanid $C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot CH=C \begin{matrix} C_6H_5 \\ \diagdown \\ CN \end{matrix}$	118- 119		farblose Nadeln	nl.	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 Chlorecyan $\begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ C=S \\ \diagup \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + PbO = PbS + H_2O + CN \cdot NH \cdot C_6H_5$ 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				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 16 1865	Phenyleyan- brenztrauben- säureester	$C_6H_5.CH \begin{matrix} \diagup CN \\ \diagdown CO \end{matrix} . COO C_6H_5$	$C_6H_5 . CH_2 . CN + \begin{matrix} COO C_6H_5 \\ COO C_6H_5 \\ \text{Oxaläther} \end{matrix} + (C_2H_5ONa) = C_6H_5 . CH \begin{matrix} \diagup CN \\ \diagdown CO . COO C_6H_5 \end{matrix} + C_6H_5 . OH$ Benzyleyanid	129- 130		farblose Blättchen					B. 22 1483
B 16 1895	Phenyl- $\alpha$ - dinepiperazin	$C_6H_5 . N \begin{matrix} \diagup CH_2 . CO \\ \diagdown CH_2 . CO \end{matrix} > NH$	$C_6H_5 . NH_2 + 2 Cl . CH_2 . CO . NH_2 = HCl + NH_4 Cl +$ Anilin Chloracetamid $C_6H_5 . N \begin{matrix} \diagup CH_2 . CO \\ \diagdown CH_2 . CO \end{matrix} > NH$	158		farblose Prismen	1		Aceton sl.		B. 22 1809
B 16 1895	Phenylidnapht- ylenamin	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup N . C_6H_5 \\ \diagdown N . C_6H_5 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 . OH + C_6H_5 . NH_2 = 2 H_2O + \begin{matrix} C_{10}H_7 \\ \diagup N . C_6H_5 \\ \diagdown N . C_6H_5 \end{matrix}$ $\beta$ -Dinaphtol Anilin	144		farblose Nadeln	sl.	1	CS <sub>2</sub> 1		B 15 2175
B 16 1896	Phenylsulfid	$C_6H_5 . S - S . C_6H_5$	$2 C_6H_5 . SH + O = H_2O + C_6H_5 . S - S - C_6H_5$ Thiophenol $C_6H_5 . SO_2H + 3 C_6H_5 . SH = 2 H_2O + 2 C_6H_5 . S - S - C_6H_5$ Benzolsulfon- Thiophenol säure	60- 61	310	farblose Nadeln	ul.	1	1		A 119 148 B 9 1589
A 242 291	Phenylsulf- oxyd	$C_6H_5 . SO_2 . C_6H_5$	$3 C_6H_5 . SO_2H = C_6H_5 . SO_2 . OH + H_2O + C_6H_5 . SO_2 . C_6H_5$ Benzolsulfonsäure	45		farblose Nadeln	ul.	1	1		A 145 318
B 2 208	Phenylthio- carbamin- saurer Kalium	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH . C_6H_5 \\ \diagdown S \end{matrix} . SK$	$CS \begin{matrix} \diagup O . C_6H_5 \\ \diagdown S \end{matrix} + C_6H_5 . NH_2 = C_6H_5 . OH + C \begin{matrix} \diagup NH . C_6H_5 \\ \diagdown S \end{matrix}$ Kaliumxan- thogenat Anilin	60- 70		goldgelbe monokline Krystalle					B 11 958
A 177 79	m-Phenyl- 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- saurer Kali Aethylenbromid			farblose Krystall- körner	ul.	ul.	ul.		J,pr Ch 86
B 23 2256	Phenyl- amidinben- zenyl-o-car- bonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C . C_6H_4 . COOH \\ \diagdown C . C_6H_4 . COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 (1) \\ \diagdown NH_2 (2) \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH (1) \\ \diagdown CHO (2) \end{matrix} = H_2 + H_2O +$ o-Phenylendiamin Phtolaldehydsäure	265		farblose Krystalle					B. 23 1044
A 90 91	Phenyl- carbonsäure- amid	$COOH . C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} > CO$	$COOH . C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + CO Cl_2 = 2 HCl + COOH . C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} > CO$ mp Diamidobenzoe- säure	über 360		farblose Nadeln	ul.	ul.	ul.	heissem Essigsäure sl.	B 23 3631

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt s	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
m-Phenylendiäthylsulfon	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup SO_2-C_2H_5 \\ \diagdown SO_2-C_2H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup SOOK \\ \diagdown SOOK \end{matrix} + 2 C_2H_5Br = 2 KBr + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup SO_2-C_2H_5 \\ \diagdown SO_2-C_2H_5 \end{matrix}$ Benzoldisulfinsaures Kali Aethylbromid			farblose Tafeln				J pr. Ch 36	
p-Phenylendiakrylmethylketon	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH=CH.CO.CH_3 \\ \diagdown CH=CH.CO.CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown CHO \end{matrix} 1. + 2 CH_2.CO.CH_3 = 2 H_2O + C_6H_4(CH=CH.CO.CH_3)_2$ Terephthalaldehyd Aceton	156		farblose Nadeln	ul.	ul.	ul.	Aceton 1	A 131 379
o-Phenylendiamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} 1. 2.$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} 1. + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ o-Nitroanilin	102- 103	252	farblose quadratische Tafeln	l	l	l	CHCl <sub>3</sub> 1	B 6 123
m-Phenylendiamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} 1. 3.$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} 1. + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_4 (NH_2)_2$ m-Nitroanilin	63	276- 277	farblose rhombische Krystalle	al.	l	l		J 1861 512
p-Phenylendiamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} 1. 4.$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} 1. + 3 H_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ p-Nitroanilin	140	267	farblose Tafeln	al.	l	l		J. 1863 422
o-Phenylendiamineyanid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH.C=NH \\ \diagdown NH.C=NH \end{matrix} 1. 2.$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} 1. + \begin{matrix} CN \\   \\ CN \end{matrix} = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH.C=NH \\ \diagdown NH.C=NH \end{matrix}$ o-Phenylendiamin Cyan			blasse gelbe rhombische Tafeln	al.	l			B 18 672
p-Phenylendi-benzylidacetonitril	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \begin{matrix} \diagup CH_2.C_6H_5 \\ \diagdown CN \end{matrix} \\ \diagdown CH \begin{matrix} \diagup CN \\ \diagdown CH_2.C_6H_5 \end{matrix} \end{matrix}$	$2 C_6H_5CH_2Cl + 2 C_2H_5ONa + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2CN \\ \diagdown CH_2CN \end{matrix} = 2 NaCl + 2 C_2H_5.OH$ Benzylchlorid Natriumäthylat p-Xylyleneyanid			gelbliches Harz					B 21 1318
Phenylendibromacetylenketon	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CBr=CBr \end{matrix}$	$C_6H_4.CBr=CBr.CO.OH + (H_2SO_4) = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CBr=CBr \end{matrix}$ α,β-Dibromzimmtsäure	123		orangegelbe Nadeln.		l			B 20 1273
p-Phenylendicarbimid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N.CO \\ \diagdown N.CO \end{matrix} 1. 4.$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} 1. + 2 COCl_2 = 4 HCl + C_6H_4(N.CO)_2$ p-Phenylendiamin Phosgen	91		farblose Nadeln					B 18 2604
m-Phenylendiessigsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2.CO.OH \\ \diagdown CH_2.CO.OH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2.CN \\ \diagdown CH_2.CN \end{matrix} + 2 KOH + 2 H_2O = 2 NH_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2.COOK \\ \diagdown CH_2.COOK \end{matrix}$ m-Xylyleneyanid	170		farblose Nadeln	l	l	l	Chloro- form	B 21 42



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Jpr.Ch 36	p-Phenylendi- essigsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	analog aus p-Xylylencyamid	240- 241	farblose Nadeln	sl.	1	1	B 21 44
A 131 379	p-Phenylendi- imidobutter- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 4. \end{matrix} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = 2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_4$	176	farblose Blättchen		1		B 17 545
B 6 123	α-Phenylen-α- dioxynaph- tylenoxyd	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{C}_{10}H_7 \text{---}(\text{OH})_2 \end{matrix}$	p-Phenylendiamin Acetessigester $C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{C}_{10}H_7 \end{matrix} + \text{O}_2 = \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\   \\ \text{O} \end{matrix}$ $C_{10}H_7 \text{---}(\text{OH})_2$	140	orangegelbe Prismen	1	sl.	Benzol 1	A 209 141
J 1861 512	m-Phenylendi- propionsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	α-Phenylen-α Naphthylenoxyd $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{COOH})_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{COOH})_2 \end{matrix} = 2 \text{CO}_2 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ m-Xylylendimalonsäure	146- 147	farblose Tafeln	ul.	1	1	B 21 36
J 1863 422	p-Phenylendi- propionsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	analog aus p-Xylylendimalonsäure	223- 224	farblose Warzen	ul.	sl.		B 21 40
B 18 672	o-Phenylendi- urethan	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 2. \end{matrix} + 2 \text{Cl} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + C_6H_4(\text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$ o-Phenylendiamin Chlorameisenester	88	farblose Nadeln		1		Soc 49 259
B 21 1818	m-Phenylendi- urethan	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 & 1. \\ \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 & 3. \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 3. \end{matrix} + 2 \text{Cl} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ m-Phenylendiamin Chlorameisenester	145	farblose Krystalle	ul.	1	1	Bender Diss. 1880
B 20 1273	α-Phenylen- harnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CO}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{COCl}_2 = 2 \text{HCl} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CO}$ o-Phenylendiamin	307- 308	weisse Blättchen	sl.	1		B 23 1047
B 18 2604	m-Phenylen- harnstoff	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CO}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 3. \end{matrix} + \text{COCl}_2 = 2 \text{HCl} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CO}$ m-Phenylendiamin Phosgen		amorphes Pulver	ul.	ul.	ul.	B 14 2177
B 21 42	α-Phenylen-α- Naphthylen- oxyd	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{C}_{10}H_7 \end{matrix}$	$C_6H_5 \text{OH} + C_{10}H_7 \text{OH} + (\text{PbO}) = \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\   \\ \text{C}_{10}H_7 \end{matrix} \text{O}$ Phenol α-Naphthol	178 über 360	gelbe Nadeln	sl.	1	Benzol 1	A 209 141
B 21 42	β-Phenylen-β- naphthylen- oxyd	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} \\   \\ \text{C}_{10}H_7 \end{matrix}$	$C_6H_5 \text{OH} + C_{10}H_7 \cdot \text{OH} + (\text{PbO}) = \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\   \\ \text{C}_{10}H_7 \end{matrix} \text{O}$ Phenol β-Naphthol	296	gelbliche Blättchen	sl.	sl.	Toluol 1	A 209 141
B 21 42	m-Phenylen- oxaminsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 2. \end{matrix} + \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ m-Phenylendiamin Oxalsäure		farblose Nadeln	sl.			B 7 1263

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Phenylenoxyd	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> O	$O \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} C_6H_5 \cdot COOH \\ C_6H_5 \cdot COOH \end{matrix} = 2 CO_2 + C_6H_6 + C_6H_4O$ Salicylosalicylsäure	103		seiden- glänzende Nadeln	sl.	l.	sl.	A 124 249
Phenyl- safranin	C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> N <sub>4</sub>	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5NH_2 + 2 O_2 = 4 H_2O + C_{12}H_{10}N_4$ p-Diphenyl- diamin Anilin			metall- glänzend	sl.	sl.		B 16 871
o-Phenyl- senfö	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} NCS \\ NCS \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + 2 CS_2 = 4 HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} NCS \\ NCS \end{matrix}$ o-Phenylendiamin Thiophosgen	59		farblose Nadeln			CHCl <sub>3</sub> l.	B 20 231
m-Phenyl- senfö	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} NCS \\ NCS \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + 2 CS_2 = 4 HCl + C_6H_4(N \cdot CS)_2$ m-Phenyl- diamin Thiophosgen	53		farblose Nadeln		l.	l.	B 20 230
p-Phenyl- senfö	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> $\begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} N \cdot CS \\ N \cdot CS \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + 2 CS_2 = 4 HCl + C_6H_4(NCS)_2$ p-Phenylendiamin	130		farblose Nadeln				B 20 230
Phenylthio- harnstoff	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> $\begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} NH \\ NH \end{matrix} > CS$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + CS_2 = 2 HCl + C_6H_5 \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} NH \\ NH \end{matrix} > CS$ o-Phenyl- diamin Thiophosgen	290		farblose Blätter	sl.	l.		B 20 231
Phenyl- violett	S $\begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} C_6H_5 \\ C_6H_5 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix} + HCl + H_2S + 3 O = 3 H_2O + NH_4Cl + C_{12}H_{10}N_2S \cdot HCl$ m-Phenylendiaminchlorhydrat			grüne metall- glänzende Nadeln		l.		B 9 1035
o-Phenyl- furfural- dehyd		$C_6H_5(NH_2)_2 + 2 \begin{matrix} CH \\ CH \\ CH \\ CH \\ O \end{matrix} = 2 H_2O +$ o-Phenyl- diamin Furfural	95- 96		farblose Krystalle	ul.	l.	Benzol sl.	B 11 1655
Phenylglycin- phenylamido- essigsäure	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> $\begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} N \\ N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} H \\ CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} HO \cdot CO \cdot CH_3 \\ - CO \end{matrix} > N \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 \cdot NH_2 + 2 Cl \cdot CH_2 \cdot COOH = 2 HCl + H_2O +$ Anilin Chloressigsäure	129- 130		farblose Krystalle				B 21 1259

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 124 249			$C_6H_5N \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} > N \cdot C_6H_5 + H_2O = C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$							B 21 1666
B 16 871	Phenylglyoxal- methyl- phenylosazon	$C_6H_5 \cdot C - CH$ $\begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} > N - N \begin{matrix} \parallel \\ \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \parallel \\ \text{N} \end{matrix} - N < \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	Diphenyldiketopiperazin $2 C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br + 2 C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = 2 H_2O + C_6H_5 \cdot Br + C_6H_5 \cdot C - CH$ Bromacetophenon Phenylhydrazin	151		gelbrote Prismen	sl.	ul.		B 21 2597
B 20 231	Phenylglyoxim	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{NOH} \\ \text{CH} = \text{NOH} \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br + 2 NH_2OH = H_2O + 2 HBr + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \text{CH} = \text{NOH} \\ \text{NOH} \end{matrix}$ Dibromacetophenon Hydroxylamin	152		farblose Krystalle	1	1	Ligroin unl.	B 16 2186
B 20 289	Phenyl- guanidin	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C} = \text{NH} \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{S} \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix} + NH_3 = H_2S + C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylthioharnstoff			farblose Krystalle				B 12 1602
B 20 290	Phenylguanyl- guanidin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C(NH)NH_2 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + Ag_2O + NH_3 = Ag_2S + H_2O + C_6H_5 \cdot N_3$ Guanylphenylthioharnstoff			farblose Blättchen	1	1		B 13 1582
B 20 281	Phenylharn- stoff	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + CNCl + H_2O = HCl + O = C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Anilin Chlorcyan	147		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 70 130
B 9 1035			$C_6H_5 \cdot N \cdot CO + NH_3 = O = C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Carbanil							A 74 13
			$C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot NH_2 = NH_3 + O = C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Anilin Harnstoff							B 9 995
B 11 1655	Phenyl- hydantoin	$\begin{matrix} \text{NH} - \text{CO} \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{N} (C_6H_5) \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH_2 \cdot HCl + CONK = KCl + O = C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Anilinchlorhydrat Kaliumcyanat $C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COOH + CO(NH_2)_2 = NH_3 + H_2O + \begin{matrix} \text{NH} - \text{CO} \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{N} \cdot (C_6H_5) \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ Anilidoessigsäure Harnstoff	191- 192		farblose Nadeln	sl.	1		A 57 265 B 10 2049
B 21 1259	$\alpha$ Phenyl- hydantoin	$C_6H_5 \cdot CH \cdot CO$ $\begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{OH} \end{matrix} = NH_3 + \begin{matrix} \text{NH} - \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Harnstoff Mandelsäurenitril	178		weisse Nadeln	sl.	1		B 21 2321

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
α Phenyl- hydantoin- säure	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH \cdot CO \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix} + H_2O = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH \cdot CO \cdot NH_2 \\ \diagdown NH \cdot COOH \end{matrix}$ α 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- ameisensäure	$C_6H_5 \cdot NH \cdot N = C \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot COOH + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = H_2O + C_{13}H_{13}N_2O_2$ Benzoylameisensäure Phenylhydrazin	153		farblose Nadeln	sl.	1	1		A 227 341
Phenylhydra- zincyanid	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown CN \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + CN - CN = C_6H_5N_3$ 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	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + CO Cl_2 = 2 HCl + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ 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	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} (1) \\ (4) \end{matrix} + C_6H_5 \cdot NH_2 = CO_2 + NH_3 + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} \begin{matrix} (2) \\ \end{matrix}$ Amidosalicylsäure Anilin	70		weisse Prismen	sl.	1	1		B. 22 2909

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther		
B 21 2326	Pr. 2. Phenyl- indol	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} C_6H_5$ Acetophenonanilid $C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = NH_3 + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} C_6H_5$ Acetophenon Phenylhydrazin $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CHO + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + HCl = NH_4Cl + H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{NH} \end{matrix} C_6H_5$ Phenylacetaldehyd Phenylhydrazin	186	farblose Blättchen	ul.	sl.	l.	Benzol l.	B 18 165 A 236 133 B 21 1811
A 190 138	Phenyliso- crotonsäure	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CHO + \begin{matrix} CH_2 \cdot CO \\   \\ CH_2 \cdot CO \end{matrix} O = CO_2 + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot CH_2 \cdot COOH$ Benzaldehyd Bernsteinsäureanhydrid	86	farblose Nadeln	ul.	l.	l.	CS <sub>2</sub> l.	A 227 258
A 227 358	Phenyliso- cyanat		siehe Carbanil							
A 227 355	Phenyliso- cyanid	$C_6H_5 \cdot NC$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + CHCl_3 + KOH = KCl + H_2O + 2HCl + C_6H_5 \cdot NC$ Anilin Chloroform $NH = \begin{matrix} \text{NH} \cdot C_6H_5 \\ \text{C} \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot C_6H_5 + 2HNO_2 = 2N + 3H_2O + 2C_6H_5 \cdot NC + N_2O$ Cyananilin	167	grünliche Flüssig- keit					A 144 117
J.pr.Ch 35,267	Phenylizin- chinizohydro- benzolecarbon- säureäthyl- ester		$CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5$ $C_6H_5 \cdot COO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_2$ Succinylbernsteinsäuredi- äthylester	211- 212	gelbe Nadeln	ul.	ul.	Toluol l.	B 17 2055	
B 22 1798	Phenylizin- succinyl- bernsteinsäure- diäthyl- ester		$CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COOC_2H_5$ $C_6H_5 \cdot COO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_2$ Succinylbernsteinsäure- diäthylester	159- 160	farblose Nadeln	ul.	l.		B 17 2054	
B 22 2909	Phenylkohl- saures Natrium	$C_6H_5 \cdot O \cdot COONa$	$C_6H_5ONa + CO_2 = C_6H_5 \cdot O \cdot COONa$ Phenolnatrium		weisses Pulver					J.pr.Ch 31,405

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
p-Phenyllutidin		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH} \end{array} + 3 \text{H}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{N}$ p-Phenyllutidin		278	farblose Flüssigkeit				B 20 2592
Phenylamidomonocarbonsäure		$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{N} \\ \text{H} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{CH}_2\text{J} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} + 2 \text{HJ} + \text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{NO}_2$ Phenylamidocrotonsäureester	265- 267		weiße Krystalle	ul.	sl.		B 22 84
Phenylmethakrylsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{array}$ Benzaldehyd Propionsäureanhydrid	78	288	diamantglänzende Nadeln	1	1	CS <sub>2</sub> 1	J.1877 789
Phenylmethylbiazolin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} - \text{N} \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} - \text{N} \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 2 \text{H}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} - \text{N} \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Phenylmethyldichlorbiazolin		140	gelbliche Blättchen		sl.		B 23 2839
Phenylmethyldichlorbiazolin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} - \text{N} \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{COCl}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} - \text{N} \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Acetylphenylhydrazin	120- 122		weiße Nadeln		sl.	Benzol 1	B 23 2835
meso-Phenylmethylimidazol		$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} - \text{N} \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} - \text{N} \\ \text{NH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$ Phenylmethyloxazol	158- 159		weiße Nadeln	sl.	1	sl.	B 21 2194
meso-Phenylmethyloxazol		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CONH}_2 = \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} - \text{N} \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$ Chloraceton Benzamid	238- 241		farbloses Öl	ul.			B 21 2193

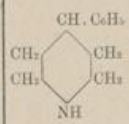
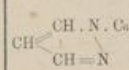
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	Aceton	
B 20 2592	Phenylmethyl- oxychinolin		$C_6H_5.NH + CH_3.CO.CH_2.COOC_6H_5 = C_6H_5.OH + H_2O$ Acetessigesther Hydrazo- benzol $+ C_6H_5 \begin{matrix} CO \cdot CH_3 \\   \\ N \\   \\ C \cdot CH_3 \\   \\ N \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	122		farblose Nadeln	sl.	l.	sl.	Aceton 1	M 7 194
B 22 84	Phenylmethyl- oxypyrimidin	$C_6H_5.C \begin{matrix} N \cdot C(OH) \\   \\ N=C(CH_3) \end{matrix} > CH$	$CH_3.CO.CH_2.COOC_6H_5 + C_6H_5.C \begin{matrix} NH \\   \\ NH \end{matrix} = H_2O + C_6H_5.OH + C_{11}H_{10}N_2O$ Acetessigesther Benzenylamidon	216		farblose Prismen	sl.	l.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	B 17 2519
B 22 84	Phenylmethyl- pyrazolon	$C_6H_5.N \begin{matrix} CO \cdot CH_2 \\   \\ N=C \cdot CH_3 \\   \\ N \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$CH_3.CO.CH_2.COOC_6H_5 + C_6H_5.NH.NH_2 = H_2O + C_6H_5.OH + C_{10}H_{10}N_2O$ Acetessigesther Phenylhydrazin	127	287	farblose Prismen	ul.	l.	ul.		B 16 2597
J.1877 789	Phenylmethyl- pyrazolon- ketophenyl- hydrazon		$CH_3.CO.CH.COOC_6H_5 + 4C_6H_5.NH.NH_2 = H_2S + 2H_2O + 2H_2 + 2C_6H_5.OH + 2C_6H_5.NH.NH_2$ Thiacetessigesther Phenylhydrazin	156		rotgelbe Nadeln					B 22 2547
B 23 2839	Phenylmethyl- pyrrolidon- carbonsäure		$CH_2-CH_2$ $CH_2 \begin{matrix} CH_2-CH_2 \\   \\ CN \end{matrix} \begin{matrix} CO \\   \\ C_6H_5 \end{matrix} + 2H_2O = NH_3 + COOH \begin{matrix} CH_2-CH_2 \\   \\ CN \end{matrix} \begin{matrix} CO \\   \\ C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylmethylpyrrolid- oncarbonsäurenitril	183		farblose Prismen	sl.	l.	ul.		B 22 2367
B 23 2835	Phenylmethyl- pyrrolidon- carbonsäure- nitril		$CH_3.C \begin{matrix} OH \\   \\ CH_2 \\   \\ CN \end{matrix} \begin{matrix} CH_2.COOC_6H_5 \\   \\ C_6H_5 \end{matrix} + C_6H_5.NH_2 = C_6H_5.OH + H_2O + C_{12}H_{12}N_2O$ Lävulinsäureestercyanhydrin			farbloses Oel					B 22 2366
B 21 2194	Phenyl- $\alpha$ - milchsäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CHO + HCN + HCl + 2H_2O = NH_4Cl + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot COOH$ $\alpha$ -Tolylsäurealdehyd $O \begin{matrix} CH \cdot C_6H_5 \\   \\ CH \cdot COOH \end{matrix} + H_2 = C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot COOH$ Phenylglycidsäure	97- 98		farblose Prismen	1				B 13 303 B 16 2823
B 21 2195	Phenyl- naphthalin	$C_6H_5 \cdot C_{10}H_7$	$C_6H_5 \cdot Br + C_{10}H_8 = HBr + C_6H_5 \cdot C_{10}H_7$ Brombenzol Naphthalin	101- 102		farblose Blättchen					B 12 2050

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Phenyl-naph- turhodin- chlorid		$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 > \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_5 < \text{NCl} = \text{HCl} + \text{C}_{20}\text{H}_{13}\text{N} \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{N} < \text{NCl} \\ \text{Phenyl-}\beta\text{-Naph-} & \text{Chinondi-} \\ \text{tylamin} & \text{chlorimid} \end{matrix}$				kupfer- glänzende Nadeln	ul.			B 21 1800
Phenyl- $\beta$ - naphthoakridin		$\begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 > \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{17}\text{H}_{17}\text{N} \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 < \text{N} & \beta\text{-Dinaphtylamin} & \text{Benzoesäure} \end{matrix}$	294		farblose Nadeln	sl.	sl.	Benzol sl.	B 17 1895	
$\alpha$ -Phenyl- $\alpha$ - naphtho- chinolin		$\begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_6 < \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C(COOH)=CH} \\ \alpha\text{-Phenyl-}\alpha\text{-naphthocinchoninsäure} \end{matrix}$	68		hellgelbe Nadeln	ul.	1	1		A 249 115
$\beta$ -Phenyl- $\beta$ - naphtho- chinolin		$\begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_6 < \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C(COOH)=CH} \\ \alpha\text{-Phenyl-}\beta\text{-naphthocinchoninsäure} \end{matrix}$	188		farblose Nadeln					A 249 133
$\alpha$ -Phenyl- $\alpha$ - naphthocin- choninsäure		$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \text{C}_{20}\text{H}_{13}\text{NO}_2 \\ \text{Brenztraubensäure} & \text{Benzaldehyd} & \alpha\text{-Naphtylamin} \end{matrix}$	200		citronen- gelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.		A 249 110
$\alpha$ -Phenyl- $\beta$ - naphthocin- choninsäure		analog aus $\beta$ -Naphtylamin, Brenztraubensäure u. Benzaldehyd	296		citronen- gelbe Nadeln	ul.	sl.			A 249 129
Phenyl- $\alpha$ - naphtylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + (\text{CaCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \alpha\text{-Naphtol} \end{matrix}$	60	335 228 mm	farblose Prismen	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1		B 16 2077
Phenyl- $\beta$ - naphtylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + (\text{CaCl}_2) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \beta\text{-Naphtol} & \text{Anilin} \end{matrix}$	107.3 -108	395 395.5	farblose Nadeln	sl.	sl.	sl.		B 13 1800
Phenyl-naph- tylaminblau	$\begin{matrix} \text{Cl} \cdot \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix}$	$\begin{matrix} 6\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 + 2 \text{COOH} \\ \text{Phenyl-}\alpha\text{-Naphtylamin} & \text{COOH} \end{matrix} + \text{ZnCl}_2 = (\text{COO})_2\text{Zn} + 5\text{H}_2 + 2\text{CO}_2 + 2\text{HCl} \cdot (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7)_2$			bronze- glänzende braunrote Krystalle	ul.	sl.	ul.		B 23 1965
$\beta$ -Phenyl-naph- tylearbazol		$\begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 > \text{NH} = \text{H}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 > \text{NH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 < \text{N} & \beta\text{-Phenyl-naphtylamin} \end{matrix}$	330	440- 450	farblose Blättchen	sl.		Anilin 1		A 202 1



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 21 1900	Phenylnaphthylcarbazolchinon	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{O} \\   \\ \text{O} \end{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \text{NH}$	$\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{matrix} \text{NH} + 3\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{O} \\   \\ \text{O} \end{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \text{NH}$ Phenylnaphthylamin	307		gelbrote Nadeln	sl.	CS <sub>2</sub> ul.	A 202 13	
B 17 1595	Phenyl-β-naphthylharnstoff	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{N} \end{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{COCl} \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 2\text{NH}_3 = \text{NH}_2\text{Cl} + \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{N} \end{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \text{C}_6\text{H}_5$ Phenyl-β-naphthylharnstoffchlorid	189- 190		weisse Nadeln	1	Benzol schw.	B 23 425	
A 249 115	Phenyl-β-naphthylharnstoffchlorid	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \text{C}_6\text{H}_5 \text{N} \cdot \text{COCl}$	$2\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{COCl}_2 = \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{NH} \cdot \text{HCl} + \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{N} \cdot \text{COCl}$ Phenyl-β-naphthylamin	101- 102		weisse Blättchen	sl.	Benzol 1	B 23 425	
A 249 115	Phenylnaphthylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COCl} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ Naphthalin Benzoylchlorid	75.5		farblose trimerische Prismen	sl.		B 6 1238	
A 249 133	β-Phenylnaphthylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	entsteht neben der α-Verbindung	82		farblose Nadeln	sl.		B 6 1238	
A 249 110	Phenyl-α-naphthylsulfid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{Pb} + 2\text{BrC}_{10}\text{H}_7 = \text{PbBr}_2 + 2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ Bleiphenyl-α-Bromnaphthalin mercaptat	41.5		farblose Prismen	1		B 23 3046	
A 249 129	Phenyl-β-naphthylsulfid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	analog aus Bleiphenylmercaptat u. β-Bromnaphthalin	51.5	14 mm 224	weisse Nadeln	1		B 23 3048	
B 16 2077	Phenyloxamid	$\text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{NH}_3 + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Cyananilin	224		farblose Krystalle			A 73 183	
B 13 1300 B 23 1965	Phenyloxazol	$\begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \\   \\ \text{N} = \text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{H} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{HBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}$ Bromacetophenon Formamid	6	220- 222	farbloser Syrup			B 20 2578	
A 202 1	o-Phenyloxazolin	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \\   \\ \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_2\text{Br} + \text{NaOH} = \text{NaBr} + \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{O} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \\   \\ \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COC}_6\text{H}_5$ Bromäthylbenzamid	242- 243		farblose Flüssigkeit	1	1	B 23 2495	
A 202 1	Phenyloxakridin	$\begin{matrix} \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{C} \cdot \text{CH} = \text{CH} \\   \\ \text{N} - \text{C} \cdot \text{CH} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{NO}$ o-Oxydiphenylamin Benzoessäure			gelbe Blättchen	1	sl. Eisessig 1	B 18 695	

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

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther		
B 21 980	Phenylpara- kionsäure	$C_6H_5 \cdot CH \cdot CH(COOH) \cdot CH_2$ O ————— CO	$CH_2 \cdot COO Na + CH_2 \cdot CO$ $C_6H_5 \cdot CHO + \begin{matrix}   \\ CH_2 \cdot COO Na \end{matrix} + CH_2 \cdot CO \rightarrow 2 CH_2 \cdot COO Na + C_{11}H_{13}O_4$ Benzaldehyd Natriumsuccinat Essigsäure- anhydrid	99		farblose Nadeln	sl.	1	1	CS <sub>2</sub> ul.	A 216 108
B 21 981	Phenyl-phenyl- acetamidin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CN + C_6H_5 \cdot NH_2 = C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} \cdot C_6H_5$ Benzylecyanid Anilin	128- 129		farblose Nadeln	sl.	1	1		A 184 342
B 21 981	Phenylphos- phin	$C_6H_5PH_2$	$3 C_6H_5 \cdot P(OH)_2 = 2 C_6H_5 \cdot PO(OH)_2 + C_6H_5 \cdot PH_2$ Phosphenyliche Säure	160- 161		farblose Flüssig- keit					B 10 808
B 21 981	Phenylphos- phorhydrür	$C_6H_5 \cdot P_2H_4$	$30 C_6H_5 \cdot PCl_2 + 33 H_2O = 3 (C_6H_5)_3 P_2O_5 + 12 C_6H_5 \cdot PO_2H + 6 C_6H_5 \cdot PH_2 + 60 HCl$ Phosphorylchlorid	97- 98		farblose Nadeln	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> schw.	B 11 885 Z 1866 652
B 21 981	Phenylphos- phorsäure	$C_6H_5O \cdot PO(OH)_2$	$P_2O_5 + 2 C_6H_5 \cdot OH + H_2O = 2 C_6H_5O \cdot PO(OH)_2$ Phenol	248- 250		hellgelbes Öl	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 21 2279
A 216 118	p-Phenyl- piperidin		$C_6H_5 \cdot NH + BrC_6H_5 = HBr + C_6H_5 \cdot N \cdot C_6H_5$ Piperidin Brombenzol C, C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	57.5- 58	255- 257 (777 mm)	farblose Blättchen	ul.				B 20 2590
B 22 1629	Phenylpropiol- säure	$C_6H_5 \cdot C \equiv C \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CBr = CH_2 + CO_2 + Na_2 = NaBr + C_6H_5 \cdot C \equiv C \cdot COO Na$ 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 trigonalische Prismen	1	1			A 154 140 Soc 45 172
B 22 1935	Phenylpyrazol		$CH \begin{matrix} \diagup N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown CH=N \end{matrix}$ CH   O + 2 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub> · NH <sub>2</sub> = C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub> + NH <sub>4</sub> Cl + H <sub>2</sub> O + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N <sub>2</sub> Phenylhydrazin	11- 11.5	246.5	goldgelbes Öl	ul.	1	1		B 22 180
J. pr. Ch 32, 29	Phenylpyra- zolin	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2-CH_2 \\ \diagdown N=CH \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + CH_2 = CH \cdot CHO = H_2O + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_2-CH_2 \\ \diagdown N=CH \end{matrix}$ Phenylhydrazin Akrolein	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
						Wasser	Alkohol	Äther	
1 Phenyl- 5 pyrazolon 3 carbon- 4 essigsäure- diäthylester		$\text{CO}-\text{CH}-\text{COO C}_2\text{H}_5$ $\text{COO C}_2\text{H}_5 \quad \text{CH}_2 \quad \text{COO C}_2\text{H}_5$ Oxalbernsteinsäureester $+ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O}$ $+ \text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2$	128- 130		farblose Nadeln	ul.	1	1	B. 22 888
$\alpha$ -Phenyl- pyridin		$\text{CH} \quad \text{CH} \quad \text{N} \quad \text{CH}$ $\text{CH} \quad \text{C} \quad \text{C} \quad \text{CH}$ $\text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{COOH} \quad \text{C} \cdot \text{COOH} \quad \text{CH}$ $\text{CH} \quad \text{CH}$ $\alpha$ -Phenylpyridindicarbonsäure	268.5- 270.5		farblose Flüssig- keit	ul.			M 4 472
$\beta$ -Phenyl- pyridin		$\text{CH} \quad \text{CH} \quad \text{CH} \quad \text{N}$ $\text{CH} \quad \text{C} \quad \text{C} \quad \text{CH}$ $\text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{COOH} \quad \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\text{CH} \quad \text{C} \quad \text{C} \quad \text{N}$ $\text{CH} \quad \text{CH}$ $\beta$ -Phenylpyridindicarbonsäure $\text{CH}-\text{CH}$ $\text{CH} \quad \text{CH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_{11}\text{H}_9\text{N}$ $\alpha$ -Dichlortoluol Pyrrol	269- 270		farbloses Oel	ul.	1	1	M 4 456
$\alpha$ -Phenylpyri- dindicarbon- säure		$\text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{COOH} \quad \text{COOH} \cdot \text{C} \quad \text{CH}$ $\text{CH} \quad \text{C} \quad \text{C} \quad \text{CH}$ $\text{CH} \quad \text{CH} \quad \text{N} \quad \text{CH}$ $\alpha$ -Naphtochinolin	230- 235		farblose Krystall- warzen	sl.	sl.		M 4 463
$\beta$ -Phenylpyri- dindicarbon- säure		$\text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{COOH} \quad \text{COOH} \cdot \text{C} \quad \text{N}$ $\text{CH} \quad \text{C} \quad \text{C} \quad \text{CH}$ $\text{CH} \quad \text{CH} \quad \text{N} \quad \text{CH}$ $\beta$ -Naphtochinolin	207		farblose Krystalle	sl.	sl.	sl.	M 4 442

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B. 22 888	β-Phenylpyridinsäure		$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{C}_5\text{H}_4\text{N} \cdot \text{COOH} \cdot \text{COOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{CO}_2 + \text{C}_{13}\text{H}_9\text{NO}_2$	185		farblose Nadeln	sl.	1		M 4 450
M 4 472	α-Phenylpyridylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N} \cdot \text{COO} \cdot \text{Ca} = \text{Ca CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$ α-Phenylpyridincarbonsaurer Kalk	140- 142	315	schwefelgelbe Blätter	sl.	sl.		M 4 474
M 4 456	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  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{S})_2\text{Pb} + 2 \text{CN Cl} = \text{Pb Cl}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{S} \cdot \text{CN}$ Thiophenolblei		231	farblose Flüssigkeit				B 7 1753  B 7 1758
M 4 456	Phenylsalicylsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{Na}) \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{COO Na}$ Salolnatrium	113		farblose Blättchen	ul.	1	1	B 21 501
B 20 192	Phenylselenazylamin	$\text{N} \begin{matrix} \text{C}(\text{NH}_2) - \text{Se} \\ \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) = \text{CH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + \text{CSe} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{N} \begin{matrix} \text{C}(\text{NH}_2) - \text{Se} \\ \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) = \text{CH} \end{matrix} \cdot \text{HBr}$ co-Bromacetophenon Selenharnstoff	182		farblose Prismen	ul.			A 250 307
M 4 463	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  $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 + \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Phenylhydrazin Harnstoff	172		farblose Blättchen	1	1	Aceton I	A 190 113  G 16 202
M 4 463	Phenylsenfölglykolid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CS}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{HCl} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CS} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$ Thioarbanilid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{CS Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \cdot \text{CS}$ Anilin Thiophosgen		232	farblose Flüssigkeit				Z 1869 589  B 3 861
M 4 442	Phenylselenazylamin	$\text{C} \begin{matrix} \text{S} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{matrix} = \text{O}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NCS} + \text{ClCH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{C} \begin{matrix} \text{S} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{matrix} \cdot \text{CO}$ Phenylsenfölglykolid Chloressigsäure	148		farblose Blättchen	ul.	1	1	A 207 127
	Phenylsiliciumchlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{Si Cl}_3$	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{Hg} + \text{Si Cl}_4 = \text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{Si Cl}_3$ Quecksilberdiphenyl	197		farblose Flüssigkeit				A 173 151

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Phenylsiliconsäure	$C_6H_5 \cdot SiO \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot SiCl_3 + 2 H_2O = 3 HCl + C_6H_5 \cdot SiO \cdot OH$ Phenylsiliciumchlorid	92		durchsichtige Masse				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 Flüssigkeit	ul.	1	1	A 144 288 Z 1867 194
Phenylsulfocarbazinsäures Phenylhydrazin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CS \cdot SHC_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2$	$2 C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + CS_2 = C_{12}H_{16}N_4S_2$ Phenylhydrazin	96— 97		farblose Prismen	sl.	Aceton	1	A 190 114
Phenylsulfonaceton	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot SO_2 \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot SO_2Na + ClCH_2 \cdot CO \cdot CH_3 = NaCl + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$ Benzolsulfinsaures Natrium Chloraceton	57— 58		farblose Blättchen				B 19 1642
Phenylsulfonäthylalkohol	$C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	$C_6H_5 \cdot SO_2Na + Cl \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH = NaCl + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$ Benzolsulfinsaures Natrium Äthylenchlorhydrin $(C_6H_5 \cdot SO_2)_2 \cdot C_2H_5 + KOH = C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot K + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$ Äthylendiphenylsulfon			dicker Syrup	sl.	1	sl.	J.pr.Ch 30, 189 J.pr.Ch 30, 189
Phenylsulfonessigsäure	$C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot SO_2Na + CH_2Cl \cdot COOH = NaCl + C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot COOH$ Benzolsulfinsaures Natrium Chloressigsäure	111— 112		farblose Tafeln	1	1	1	Benzol sl. B 14 833
Phenyltetrazol	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown CH=N \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(COOH) \end{matrix} N = CO_2 + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown CH=N \end{matrix}$ Phenyltetrazolcarbonsäure			farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	B 18 2911
Phenyltetrazolcarbonsäure	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(COOH) \end{matrix} N$	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(CN) \end{matrix} N + 2 H_2O = NH_3 + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(COOH) \end{matrix} N$ Phenyltetrazolcyanid	137— 138		farblose Nadeln	1	1	sl.	B 18 2908
Phenyltetrazolcyanid	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(CN) \end{matrix} N$	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(NH_2) \end{matrix} CN + HNO_2 = 2H_2O + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup N=N \\ \diagdown C(CN) \end{matrix} N$ Phenylhydrazinecyanid	55.5 56		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 18 1549
n-Phenylthiazolin	$CH_2-S \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} C \cdot C_6H_5$ $CH_2-N$	$CH_2Br + C_6H_5 \cdot CSNH_2 = 2 HBr + CH_2-S \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} C \cdot C_6H_5$ Äthylenbromid		275— 277	gelbes Öl			1	B 23 159

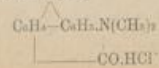
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 173 151	Phenylthienyl- keton	$C_6H_5S \cdot CO \cdot C_6H_5$	$C_6H_5S + C_6H_5 \cdot COCl + (AlCl_3) = HCl + C_6H_5S \cdot CO \cdot C_6H_5$ Thiophen Benzoylchlorid	55	300	farblose Nadeln	ul.	1	1	B 17 790
A 144 288	Phenylthienyl- methylum	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5S$	$C_6H_5S + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH = H_2O + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5S$ Thiophen Benzylalkohol		265	farblose Flüssigkeit				B 17 1346
Z 1867 194	Phenylthio- carbamin- Methyleamid	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CS \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CN \end{matrix}$	$C_6H_5NCS + HN \begin{matrix} \diagup Na \\ \diagdown CN \end{matrix} + CH_3J = NaJ + C_6H_5 \cdot NH \cdot CS \cdot N \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CN \end{matrix}$ Phenylsenöl Natriumcyanid	186		weisse Körner	sl.	sl.	ul.	B 23 1664
A 190 114	Phenylthio- carbizin	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown CS \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2 = NH_3 + C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown CS \end{matrix}$ 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 23 441
J.pr.Ch 30.189	Phenylthio- harnstoff	$\begin{matrix} \diagup NH_2 \\ CS \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot NCS + NH_3 = \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ CS \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylsenfol	154		farblose Nadeln	sl.	1		J.1858 349
J.pr.Ch 30.189			$C_6H_5NH_2 + N = CS \cdot NH_2 = NH_3 + \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ CS \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Anilin Rhodanammium							B 18 3104
B 14 833			$CN \cdot NH \cdot C_6H_5 + H_2S = \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ CS \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Cyanamid							B 9 819
B 18 2911	Phenylthio- hydantoin	$NH = \begin{matrix} \diagup C.S.CH_2 \\ N(C_6H_5) \end{matrix} C=O$	$\begin{matrix} \diagup NH_2 \\ C=S \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + CH_2Cl \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 = NH_4Cl + \begin{matrix} \diagup NH = C.S.CH_2 \\ N(C_6H_5) \end{matrix} C=O$ Chloracetanilin		178	farblose Nadeln	sl.	sl.	1	B 10 1965
B 18 2908			Thioharnstoff $CH_2 \cdot SH + C_6H_5 \cdot NH \cdot CN = H_2O + \begin{matrix} \diagup NH = C.S.CH_2 \\ N(C_6H_5) \end{matrix} C=O$ Phenyleyanamid							M 2 775
B 18 1549	Phenylthio- hydantoinensäure	$\begin{matrix} \diagup NH_2 \\ C.H.N \\ \diagdown C.S.CH_2 \end{matrix} COOH$	$C_6H_5NH_2 + ClCH_2 \cdot COOH + NH_4SCN = NH_4Cl + \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ C.H.N \\ \diagdown C.S.CH_2 \end{matrix} COOH$ Anilin Chloressigsäure Rhodanammium	148- 152		farblose Nadeln	sl.	sl.		J.pr.Ch 16.17
B 23 159	Phenylthio- kohlenstoff- äthylester	$C_6H_5 \cdot S \cdot COOC_2H_5$	$C_6H_5S \cdot Zn + 2 Cl \cdot COOC_2H_5 = ZnCl_2 + 2 C_6H_5S \cdot COOC_2H_5$ Chlorameisenester		259- 261	farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	Benzol 1 1229
	Phenyl- thiophen	$\begin{matrix} CH & - & CH \\    & &    \\ C_6H_5 \cdot C & - & S \cdot CH \end{matrix}$	Thiophenolzink $C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH + 2 H_2S = 3 H_2O + C_{10}H_8S + S$ β-Benzoylpropionsäure	40- 41		farblose Tafeln		1	1	Benzol 1 3142

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Äther	andere	
Phenylthio- semicarbazid	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2$	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 \cdot HCNS = C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2$ Phenylhydrazinrhodanid	200-	261	farblose monokline Prismen	sl.	1	sl.	A 212 324
		$CS \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} C_6H_5 + C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 = C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2 + C_6H_5NH_2$ Phenylthio- harnstoff Phenylhydrazin							
Phenyl-o- toluidin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH} \end{matrix} C_6H_5$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + C_6H_5NH_2 = NH_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH} \end{matrix} C_6H_5$ o-Toluidin Anilin	41	305	farblose Krystalle				Bi 25 248
p-Phenyltolyl	$(4) C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 (1)$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{Br} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + C_6H_5Br + 2Na = 3NaBr + C_6H_4 \begin{matrix} \text{C}_6H_5 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ p-Bromtoluol Brombenzol	-2	263- 267	farblose Flüssig- keit				J.1876 419
o-Phenyltolyl- keton	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	$C_6H_5 \cdot COOH + C_6H_5 \cdot CH_3 + (P_2O_5) = H_2O + C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$ Benzoesäure Toluol	315- 316		farblose Flüssig- keit				B 6 538
p-Phenyltolyl- keton	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	entsteht neben dem o-Derivat $C_6H_5 \cdot COCl + C_6H_5CH_3 + (AlCl_3) = HCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$ Benzoylchlorid Toluol	55	326,5	farblose Krystalle	sl.	1	Ligroin schw.	B 6 538 B. 6 538
Phenyltrime- thylendicar- bonsäure	$C_6H_5$   CH   CH > CH . COOH   CH   COOH	$C_6H_5$   CH-N   CH-N > CH . COO CH_3 = N_2 + C_6H_5-CH-CH . COO CH_3   CH-N   COO CH_3 Zimindiazoessigester	175		farblose Prismen	sl.	1	1	B 6 1248
β-Phenylum- belliferon	$OH \cdot C_6H_4 \begin{matrix} O \\ \text{C}(C_6H_5)=CH \end{matrix} \begin{matrix} O \\ \text{CO} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} OH \\ OH \end{matrix} + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_6H_5 = C_6H_5OH + H_2O + C_{13}H_{10}O_3$ Resorcin Benzoylessigester	244		farblose Blättchen			1	B. 21 2646
Phenylurazol	$C_6H_5 \cdot N \cdot NH \cdot CO \cdot NH$   CO	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2 + \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C=O} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} = 2NH_3 + C_6H_5 \cdot N \cdot NH \cdot CO \cdot NH$ Phenylsemicarbazid Harnstoff	262- 263						B 16 2126



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 212 324			$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = \text{NH}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}$ <p>Phenylhydrazin</p>							
Soe 53 552			$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH} \\   \\ \text{C}=\text{O} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$ <p>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>Phenylhydrazin Harnstoff</p>	262- 263		farblose Blättchen	sl.	sl.	sl.	B 20 2360
J.1876 419	Phenylurethan	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{CN} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \text{HCN} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5$ <p>Cyanameisensäure- Anilin ester</p>	51.5- 52	237- 238	farblose Nadeln	ul.	1	1	J.pr Ch 10.207
B 6 538	Phenylzimmt- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5$ <p>Carbanil</p>	169- 170		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 3 654 J.1878 820
B 6 538	Phenylzimmt- säurenitril	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{C} \cdot \text{CN} \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{Na} + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH}$ <p>Benzaldehyd α-Tolylsaurer Essigsäure- Natrium anhydrid</p>			farblose Nadeln	ul.	sl.		B 23 2859
B 6 1243	Phenylthron- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{COO} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH} \\ \text{C} \cdot \text{CN} \end{array}$ <p>Benzyleyanid Benzaldehyd</p>	192- 193		farblose Nadeln	sl.			B 21 2134
B. 21 2646	Phloramin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{OH} \ 1 \\ \text{OH} \ 3 \\ \text{NH}_2 \ 6 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{CO} \end{array}$ <p>Benzoylessigester Bernsteinsäure</p>			farblose Blättchen	sl.	1	ul.	A 119 202
B 16 2126	Phloreïn	$\text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{NO}_2$	$3 \text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 + 9 \text{O} = 13 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{NO}_2$ <p>Phloroglucin</p>			dunkel- grünes Pulver	ul.	1	1	A 178 93
	Phlorobromin	$\text{C}_6\text{Br}_3\text{-CO-C}_6\text{Br}_3\text{-CO-C}_6\text{Br}_3$	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3 + 8 \text{Br}_2 + \text{H}_2\text{O} = 8 \text{HBr} + \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{Br}_3\text{O}_2$ <p>Phloroglucin</p>	154- 155		farblose Nadeln		1	1	Benzol 1 B 23 1717

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Phloroglucin	$\begin{matrix} \text{OH} & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_3 & \text{---} \text{OH} & 3. \\ & \text{---} \text{OH} & 5. \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{SO}_3 \text{ K} & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_5 & \text{---} \text{SO}_3 \text{ K} & 3 + 3 \text{ KOH} = 3 \text{ K}_2\text{SO}_4 + \text{C}_6\text{H}_5 (\text{OH})_3 \\ \text{SO}_3 \text{ K} & 5 \end{matrix}$ Benzoltrisulfosäure $\begin{matrix} \text{Br} & 1 \\ \text{C}_6\text{H}_3 & \text{---} \text{Br} & 3 + 2 \text{ KOH} = 2 \text{ KBr} + \text{C}_6\text{H}_3 (\text{OH})_3 \\ \text{OH} & 5 \end{matrix}$ Dibromphenol	217- 219		farblose rhomboische Tafeln	1		1	B 12 417	
Phlorol	$\begin{matrix} \text{OH} & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_4 & \text{---} \text{C}_6\text{H}_5 & 2. \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{OH} & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_3 & \text{---} \text{COOH} & 2. \\ \text{C}_6\text{H}_5 & \text{---} \end{matrix}$ Phloretinsäure $\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{COOH} + \text{CO}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{C}_6\text{H}_5$		212	farblose Flüssigkeit				G 13 264	
Phloron	$\begin{matrix} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_3 & \text{---} \text{CH}_3 & 2. \\ \text{O} & 5. \end{matrix}$	$2 \text{ CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$ Diacetyl	123.5 -125		goldgelbe Nadeln	sl.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 21 1420
Phloronsäure	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{---} \\ \text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3) \end{matrix} \text{---} \text{O} \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C}(\text{CH}_3)\text{COOH}$	$\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O} + 4 \text{ H}_2\text{O} = 2 \text{ NH}_3 + \text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{O}_3$ Phloronsäurenitril	184		farblose Prismen	sl.	1		B 14 1077	
Phloronsäure- nitril	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{---} \\ \text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3) \end{matrix} \text{---} \text{O} \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C}(\text{CH}_3)\text{CN}$	$3 \text{ CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{ HCN} = \text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O} + 2 \text{ H}_2\text{O}$ Aceton			farblose Blättchen	ul.	ul.	sl.	B 14 1077	
Phoron	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{---} \text{C} = \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{---} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$3 \text{ CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{CaO}) = 2 \text{ H}_2\text{O} + (\text{CH}_3)_2\text{C} = \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$ Aceton	28	197.5	gelblich- grüne Prismen				A 110 82	
Phosphenyl- chlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{ P Cl}_2$	$\text{PCl}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{ PCl}_2$		244.5	farblose Flüssigkeit				Benzol 1	A 181 280
Phosphenyliche Säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{PH} \cdot \text{O} \cdot \text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{ PCl}_2 + 2 \text{ H}_2\text{O} = 2 \text{ HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{ PH} \cdot \text{O} \cdot \text{OH}$ Phosphenylchlorid		70	farblose Blättchen	1	1	1		A 181 308
Phosphenyl- säure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{PO} (\text{OH})_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{ PCl}_2 + 3 \text{ H}_2\text{O} = 4 \text{ HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{ PO} (\text{OH})_2$ Phosphenyl- tetrachlorid		158	schiefe- rhomboische Blättchen	1	1	1		A 181 321
Phosphenyl- sulfid	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{ PH}_2\text{S}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{ PH}_2 + \text{S} = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{PH}_2\text{S}$ Phenylphosphin			farbloser Syrup		1	1		B 10 810
Phosphenyl- tetrachlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{PCl}_4$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{ PCl}_2 + \text{Cl}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{PCl}_4$ Phosphenylchlorid		73	farblose Prismen					A 181 294

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Was- ser	Alko- hol	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
	Phtalacen	$C_{11}H_8$	$C_{12}H_{10}O_4 \cdot C_6H_5 + 9 HJ = CO_2 + C_6H_5J + 2H_2O + 8J + C_{11}H_8$ Phtalacencarbon- säureester	173		farblose Krystalle	sl.			Eisessig sl.	B 17 1390
M 7 632	Phtalacencarbonsäure	$C_{12}H_{10}O_4$	$2 C_6H_5 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle O + 2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 \cdot COO C_2H_5 = C_{12}H_{10}OH + 3H_2O + 2CO_2$ Phtalacensäureanhydrid Acetessigester $+ C_{12}H_{10}O_4 \cdot C_2H_5$	280- 281		gelbe Nadeln	sl.				B 17 1389
G 13 264	Phtalaldehyd	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CHO \\ CHO \end{smallmatrix} \right\rangle$ 1. 2.	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CHCl_2 \\ CHCl_2 \end{smallmatrix} \right\rangle + 2H_2O = 4HCl + C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CHO \\ CHO \end{smallmatrix} \right\rangle$ $m$ -Tetrachlor- <i>o</i> -Xylol	52		farblose Krystalle	1				A. ch 11.26
	<i>o</i> -Phtalaldehydsäure	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} COOH \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ 1. 2.	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CHBr \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle + KOH = KBr + C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CHO \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ Bromphtalid	97.2		farblose monokline Blätter	1	1	1		A 289 81
B 21 1420	Phtalaldoxim	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CH=N.OH \\ CH=N.OH \end{smallmatrix} \right\rangle$ 1. 2.	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CHO \\ CHO \end{smallmatrix} \right\rangle + 2 NH_2 \cdot OH = 2 H_2O + C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CH=NOH \\ CH=NOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ Phtalaldehyd Hydroxylamin	245		farblose Nadeln		1			B 20 509
B 14 1077	Phtalamid	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH_2 \\ CO \cdot NH_2 \end{smallmatrix} \right\rangle$	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle NH + NH_3 = C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH_2 \\ CO \cdot NH_2 \end{smallmatrix} \right\rangle$ Phtalimid			farblose Rhomb- boeder	ul.	ul.	ul.		A 19 1399
B 14 1077	Phtalaminsäure	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH_2 \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ 1. 2.	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle NH + 2 NH_3 = C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH_2 \\ COONH_2 \end{smallmatrix} \right\rangle$ Phtalsäureanhydrid	148- 149		farblose Prismen	1	1	sl.	Ligroin unl.	J.1847 48 589 Am 3 29
A 110 32			$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH_2 \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle + H_2O = C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH_2 \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ Phtalimid								
A 181 289	Phtalanil	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle N \cdot C_6H_5$	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} COOH \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle + C_6H_5 \cdot NH_2 = 2 H_2O + C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle N \cdot C_6H_5$ Phtalsäure Anilin	205		farblose Nadeln	ul.	1			J.1847 605
A 181 303	Phtalanilsäure	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ 1. 2.	$C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} \right\rangle N \cdot C_6H_5 + H_2O = C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \\ COOH \end{smallmatrix} \right\rangle$ Phtalanil	192		farblose Blättchen	sl.	1	1		J.1847 48 695
A 181 321	Phtalgrün	$(CH_3)_2N \cdot C_6H_4 \cdot C(OH) \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$ 	$2 C_6H_5 \cdot N(CH_3)_2 + C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} COCl \\ COCl \end{smallmatrix} \right\rangle = HCl + C_{12}H_{14}N_2O_2 \cdot HCl$ Dimethylanilin Phtalylchlorid			grünliche Nadeln	sl.				A 206 107

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Phtalid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COCl} \\ \text{COCl} \end{matrix} + 2H_2 = 2HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ Phtalylehlorid $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} + 2H_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ Phtalsäureanhydrid	73	281.5	farblose Nadeln	sl.	1		Z 1866 315 B 17 2181
Phtalidanil	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot C_6H_5$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} + C_6H_5NH_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} \text{N} \cdot C_6H_5$ Phtalid Anilin	160		farblose Blätter	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1	B 10 1450
Phtalimid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COONH}_4 \\ \text{COONH}_4 \end{matrix} = NH_3 + 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$ Phtalsaures Ammoniak $C_6H_4 \begin{matrix} \text{COCl} \\ \text{COCl} \end{matrix} + 3NH_3 = 2NH_4Cl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$ Phtalylehlorid	226- 227		farblose Säulen		sl.	Benzol nl.	A 41 110 Am 3 28
Phtalimidin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH} + 2H_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$ Phtalimid	150	337	farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 B 17 2598
Phtalimidyl- essigsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{C}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O} + NH_3 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{C}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NH}$ Phtalylessigsäure	gegen 200		farblose Nadeln	sl.	1		B 10 1566
Phtalophenon	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{C} \\ \text{C}_6H_4 \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COCl} \\ \text{COCl} \end{matrix} + 2C_6H_5 + (AlCl_3) = 2HCl + C_{20}H_{14}O_2$ Phtalylehlorid	115	419- 328	farblose Blättchen				A. ch. 1. 523
Phtalsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + 2H \cdot \text{COOH} = 2H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Resorcin Ameisensäure $C_6H_5 \cdot \text{COCl} + C_2Cl_2 + 3H_2O + 2O = 5HCl + CO_2 + C_6H_4(\text{COOH})_2$ Benzoylchlorid $C_{10}H_7Cl_4 + 4H_2O + 3O = 4HCl + 3H_2O + C_6H_4(\text{COOH})_2$ Naphtalim- tetrachlorid	213		farblose rhombische Krystalle	sl.	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1 B 29 247 B 29 247 B 11 738
Phtalsäure- anhydrid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + CH_3COCl = CH_3COOH + HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{O}$ Phtalsäure	128	284.5	farblose Nadeln				B 10 326

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
Z 1866 315	Phtalureid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH \\ \diagdown CO.NH \end{matrix} CO$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH.CO.NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} + POCl_3 + 2H_2O = PO(OH)_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH \\ \diagdown CO.NH \end{matrix} CO + 3HCl$ Phtalursäure			seidenglänzende Nadeln	sl.			A 214 23	
B 17 2181	Phtalursäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH.CO.NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ 1. 2.	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O + CO \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH.CO.NH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$ Phtalsäureanhydrid Harnstoff			silberglänzende Schuppen	sl.	1	ul.	A 214 19	
B 10 1450	Phtalylacet- essigsäure	$O_6H_4 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown O \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO.CH_3 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COCl \\ \diagdown COCl \end{matrix} + CH_3.CO.CHNa.COOC_2H_5 = HCl + NaCl +$ Phtalylechlorid Natriumacetessigester $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown O \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO.CH_3 \\ \diagdown COOC_2H_5 \end{matrix}$			farblose Krystalle				A 236 158	
A 41 110	Phtalylechlorid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CCl_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} O$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{matrix} + 2PbCl_2 = 2PbCO_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CCl_2 \\ \diagdown CO \end{matrix} O + 2HCl$ Phtalsäure		275.5	farblose Flüssigkeit				J.1863 393	
Am 3 28	Phtalylessig- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH.CO.OH \\ \diagdown O \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O + (CH_3CO)_2O = CH_3COOH + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH.CO.OH \\ \diagdown O \end{matrix}$ Phtalsäureanhydrid Essigsäureanhydrid	243- 246		farblose Nadeln	ul.	sl.		B 10 391	
B 17 2598	Phtalylglycin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} N.CH_2.CO.OH$	$NH_2.CH_2.CO.OH + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} N.CH_2.CO.OH$ Amidoessigsäure Phtalsäureanhydrid	191- 192		diamantglänzende Nadeln	sl.	ul.	ul.	CHCl <sub>3</sub> unl.	J.prCh 27.418
B 10 1566	Phtalylhydro- xylamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} N.OH$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COCl \\ \diagdown COCl \end{matrix} + NH_2.OH.HCl = 3HCl + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} N.OH$ Phtalylechlorid Hydroxylaminchlorhydrat	230		farblose Nadeln	sl.	1	ul.	Benzol unl.	B 16 1781
A.ch. 1. 523	$\alpha$ -Phtalyl- phenylhydrazin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} N.NH.C_6H_5$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O + C_6H_5NH.NH_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} N.NH.C_6H_5$ Phtalsäureanhydrid Phenylhydrazin	181- 182		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.	Ligroin unl.	J.prCh 35.268
B 1 29 247	$\beta$ -Phtalyl- phenylhydrazin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH \\ \diagdown CO.N.C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} NH + C_6H_5NH.NH_2 = NH_3 + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO.NH \\ \diagdown CO.N.C_6H_5 \end{matrix}$ Phtalimid Phenylhydrazin	210		farblose monokline Tafeln		1	1	Ligroin unl.	J.prCh 281
B 11 738	Phtalyl-m- toluylendi- amin	$CH_3.C_6H_3 \begin{matrix} \diagup NH.CO \\ \diagdown NH.CO \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O = H_2O + CH_3.C_6H_3 \begin{matrix} \diagup NH.CO \\ \diagdown NH.CO \end{matrix} C_6H_4$ m-Toluylendiamin Phtalsäureanhydrid	192		goldgelbe Nadeln	sl.				B 10 1161
B 10 326	Phtalolenol	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} Se$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + H_2SeO_3 = 3H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} Se$ o-Phenylendiamin	76		farblose Nadeln	sl.	1	1		B. 22 2897

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Piazthiol		$C_6H_5-\begin{matrix} NH_2 \\   \\ NH_2 \end{matrix} + SO_2 = 2 H_2O + C_6H_5-\begin{matrix} N \\ / \backslash \\ N \end{matrix} S$ o-Phenylendiamin	44	206	farblose Krystalle	sl.	1	1	B. 22 299
Pinakolin- alkohol		$CH_3-\begin{matrix} CH_2 \\   \\ C \\   \\ CH_2 \end{matrix}-CO . CH_3 + H_2 = \begin{matrix} CH_3 \\   \\ C \\   \\ CH_3 \end{matrix}-\begin{matrix} OH \\   \\ CH \\   \\ CH_3 \end{matrix}$ Pinakolin	+ 4	120- 121	farblose Flüssigkeit				J. 1873 339
Pinakon		$2 CH_3 . CO . CH_3 + H_2 = \begin{matrix} CH_3 \\   \\ C(OH) \\   \\ CH_3 \end{matrix}-\begin{matrix} CH_3 \\   \\ C(OH) \\   \\ CH_3 \end{matrix}$ Aceton	35- 38	171- 172	farblose Nadeln	sl.	1		CS <sub>2</sub> sl. J. 1873 340
α-Pikolin		 Pikolinsäure		129	farblose Flüssigkeit				J. pr. Ch 34.244
β-Pikolin		$2 CH_2 = CH = CH(OH) . NH_2 = 2 H_2O + NH_3 + C_6H_7N$ Acetamid Glycerin		140- 142	farblose Flüssigkeit				A. 155 283 J. 1882 498
γ-Pikolin		Im Steinkohlentheer   γ-Pyridincarbonsäure		142.5- 144.5	flüssig				B. 20 413 B. 17 2696

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B. 22 2899 J. 1873 339 J. 1873 340	Pikollincarbonsäure		 $C_6H_5N \cdot COOH = CO_2 + CH_3 \cdot C_6H_4N \cdot COOH$			farblose prismatische Krystalle	sl.	sl.	nl.	B 14 67
J. pr Ch 24.244	Pikolinsäure		Uvitoninsäure  $+ 3 O = H_2O + C_6H_4N \cdot COOH$	134.5 136		farblose Nadeln	1	1	nl. Benzol	B 12 1992
A. 155 283 J. 1882 498	Pikollntri-carbonsäure		 Flavenol $+ 22 O = 7 CO_2 + 3 H_2O + CH_3 \cdot C_6H_4N(COOH)_2$ $C_6H_5NO_2 K + 4 KMnO_4 = 4 MnO_2 + 2 KOH + 2 H_2O + C_6H_4NO_2 \cdot K$ Collidincarbonsäures Kalium	238		farblose Nadeln				B 16 71 A 225 140
B 20 418	α-Picolyäthylalkin		$C_6H_5N \cdot CH_3 + C_6H_5 \cdot COH = C_6H_5N \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot C_6H_5$ α-Picolin Propionaldehyd	(18 mm) 125- 127		farbloses Öl	1	1	sl.	B 23 2709
B 17 2696	α-Picolyalkin		$+ H \cdot COH = C_6H_5 \cdot N \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$ 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			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
$\alpha$ -Picolyfuryl- alkin			41- 43	(20 mm) 164	gelbliche Krystall- masse	nl.	l	l	B 23 2693
Pikraminsäure			165		rote Nadeln	sl.	l	sl. CHCl <sub>3</sub>	P 13 448
Pikrinsäure			122.5		citronen- gelbe Säulen	sl.	l	l	A 43 219
Pikroeyamin- saurer Kallium			83		braunrote Krystalle	sl.			A 110 289
Pikroylechlorid					gelbe monokline Tafeln	nl.	l	sl.	J. pr. Ch 1.145
$\alpha$ -Pipekolin			118- 119		flüssig	l			A 247 62
$\beta$ -Pipekolin			124- 126		flüssig	l			B 18 911



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wass- ser	Alko- hol	Äther	
B 23 2693	γ-Pipecolin	<chem>C1CCN(C1)CC</chem>	<chem>C(CH2)3CH=CH2 + 3 H2 = C6H12N</chem> γ-Pipecolin	126.5 -129		flüssig	1			A 247 69
P 13 448	α-Pipecoly- äthylalkin	<chem>C1CCN(C1)CC(C)C</chem>	<chem>C6H9N.CH2.CH(OH).C2H5 + 3 H2 = C6H9NH.CH2.CH(OH).C2H5</chem> α-Pipecolyäthylalkin	242- 243		farblose Flüssig- keit	1	1	1	B 23 2712
A 43 219	α-Pipecoly- alkin	<chem>C1CCN(C1)CC(C)C</chem>	<chem>C6H9N.CH2.CH(OH).C2H5 + H.CO.H = C6H9NH.CH2.CH2.OH</chem> Formaldehyd	31- 32	225- 228	farblose Krystalle	1	1	1	B 22 2585
A 110 289	α-Pipecoly- furylalkin	<chem>C1CCN(C1)CC(C)C</chem>	<chem>C6H9N.CH2.CH(OH).C2H5 + 3 H2 = C6H9NH.CH2.CH(OH).C2H5</chem> α-Pipecolin	248- 251		gelbliches Öl			1	B 23 2696
J. pr. Ch 1.145	Piperazin	<chem>C1CCN(C1)CC</chem>	<chem>2 CH2.Cl + 2 NH3 = 4 HCl + C4H10N2</chem> Aethylenchlorid Pyrazin <chem>C4H4N2 + 3 H2 = C4H10N2</chem>	104 145- 146	145- 146	farblose rhombische Blätter	1	1		A 98 291
B 18 911	Piperidin	<chem>C1CCN(C1)CC</chem>	<chem>C6H11NO + H2O = C6H11O4 + CH2&lt;CH2-CH2&gt;NH</chem> Piperin Piperinsäure <chem>CH&lt;CH=CH&gt;N + 3 H2 = CH2&lt;CH2-CH2&gt;NH</chem> 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				Litte- ratur		
						Wasser	Alkohol	Äther				
		$CN \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CN + 4 H_2 = NH_3 + CH_2 \begin{matrix} \diagup CH_2-CH_2 \\ \diagdown CH_2-CH_2 \end{matrix} NH$ Trimethylencyanid $C_5H_7N \cdot COOH + 3 H_2 = CO_2 + C_5H_{10} \cdot NH$ Pikolinsäure $C_5H_7NH + HCN = C_5H_7N \cdot CO \cdot NH_2$ Piperidin $C_5H_7NH + HNCS = C_5H_7N \cdot CS \cdot NH_2$ Piperidin $COO \cdot C_2H_5$ $+ C_5H_7NH = C_5H_7OH + \begin{matrix} CO \cdot N \cdot C_5H_7 \\ COO \cdot C_2H_5 \end{matrix}$ Piperidin Oxaläther										
Piperidinhar- stoff	$NH_2 \cdot CO \cdot N \cdot C_5H_{10}$				farblose Nadeln		1					A 247 53 J pr. Ch 54.342 A. ch. 38.84
Piperidinthio- harstoff	$NH_2 \cdot CS \cdot N \cdot C_5H_{10}$		92		farblose Tafeln		1	1	Benzol sl.			B 17 3041
Piperidyl- oxaminsäure	$CO-N \cdot C_5H_{10}$   COOH		128- 129		farblose Nadeln	sl.	1	sl.	Licorin ul.			A 237 247
Piperidyl- rhodamin	$C_6H_4 \cdot C \begin{matrix} \diagup C_6H_5-N \\ \diagdown C_6H_5-N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH_2-CH_2 \\ \diagdown CH_2-CH_2 \end{matrix} CH_2$   CO-O	$2 CH_2 \begin{matrix} \diagup CH_2-CH_2 \\ \diagdown CH_2-CH_2 \end{matrix} NH + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_6H_5(OH) \\ \diagdown C_6H_5(OH) \end{matrix} O = 2H_2O$ Piperidin Fluorescein + $C_{20}H_{12}N_2O_3$			violettes Pulver		1					B 23 1387
Piperinsäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH=CH \cdot CH=CH \cdot COOH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$C_{17}H_{19}NO_3 + H_2O = C_8H_{11}N + C_{12}H_{10}O_4$ Piperin	212- 213		gelbliche Nadeln	ul.	sl.	1				A 105 319
Piperonal	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown O \\ \diagup CH_2 \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \\ \diagdown O \\ \diagup CH_2 \end{matrix} + 4O_2 = 2CO_2 + \begin{matrix} COOH \\   \\ COOH \end{matrix} + H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup COH \\ \diagdown O \\ \diagup CH_2 \end{matrix}$ Piperinsäure	37	263	farblose Prismen	sl.	1					A 152 85
Piperonyl- alkohol	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2OH \\ \diagdown O \\ \diagup CH_2 \end{matrix}$ 1. 3. 4.	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown O \\ \diagup CH_2 \end{matrix} + H_2 = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot OH \\ \diagdown O \\ \diagup CH_2 \end{matrix}$ Piperonal	51		farblose Krystalle	sl.	1	1				A 159 185
Piperonyl- säure	$CH_2 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} C_6H_5 \cdot COOH$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown O \\ \diagup CH_2 \end{matrix} + O = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown O \\ \diagup CH_2 \end{matrix}$ Piperonal $C_6H_5 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown OH \\ \diagdown OH \end{matrix} + CH_3J_2 + 2KOH = 2KJ + 2H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown O \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$ Protocatechusäure	227.5 -228		farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.				A 152 41 A 168 94

Litteratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
A 247 53 J pr. Ch 54, 342 A. ch. 38, 84 B 17 3041	Piperylen	$\text{CH}_2=\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}=\text{CH}_2$	$\begin{array}{c} \text{CH}.\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2.\text{CH} \quad \text{CH}.\text{CH}_3 \\   \\ \text{NH} \end{array} = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{N} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} + \text{CH}_2=\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}=\text{CH}_2$		42	farblose Flüssig- keit				B 14 664
A 237 247	Piperylen- chlorstickstoff	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\   \\ \text{NCl} \end{array}$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\   \\ \text{N} \end{array} + \text{Ca}(\text{OCl})_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + 2 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\   \\ \text{NCl} \end{array}$		52	farbloses Öel				B 21 1922
B 23 1387	Piperylen- phthalamin- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{N}.\text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\   \\ \text{CO} \end{array} \text{O} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{N}.\text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{COON} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$			farbloses Öel	sl.	1		G 9 333
A 105 319	Piperylhydra- zin	$\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}.\text{NH}_2$	$\text{C}_8\text{H}_{10}.\text{N}.\text{NO} + 2 \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}.\text{NH}_2$		146	farbloses Öel	1	1	1	A 221 299
A 152 35	Piperyl- urethan	$\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}.\text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_8\text{H}_{10}\text{NH} + \text{Cl}.\text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 = \text{HCl} + \text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}.\text{COO} \text{C}_2\text{H}_5$		211	farblose Flüssig- keit	nl.			B 15 425
A 159 133	Prehnitol	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_4$ 1. 2. 3. 4.	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad 1 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \quad 2 \\   \\ \text{CH}_3 \quad 3 \\   \\ \text{CH}_3 \quad 4 \end{array} + \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{Na} = \text{NaJ} + \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_4$		-4	farblose Flüssig- keit				B 19 1552
A 152 41	Propan	$\text{CH}_3.\text{CH}_2.\text{CH}_3$	$\text{CH}_2.\text{OH} + 6 \text{HJ} = 3 \text{H}_2\text{O} + 6 \text{J} + \text{CH}_3.\text{CH}_2.\text{CH}_3$		-17	farbloses Gas				B 17 60
A 168 94			$\text{CH}_3.\text{CH}.\text{J}.\text{CH}_3 + \text{Zn} + 2 \text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{HJ} + \text{CH}_3.\text{CH}_2.\text{CH}_3$							A 150 209

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Äther	Alkohol	
Propargyl- alkohol	$\text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$	$\text{CHBr} = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{OH} + \text{KOH} = \text{KBr} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$ Bromallylalkohol	114- 115		farblose Flüssig- keit	1			Ann- scient. Brux. 1887 B 24 3059
Propargylamin	$\text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH} = \text{C} \cdot \text{CH}_2 \text{NH}_2 + \text{HNO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4 \cdot \text{NO}_2 + \text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$ Propargylamin $\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{NH}_2 + 2\text{KOH} = 2\text{KBr} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ βγ-Dibrompropylamin			farblos				B 22 3050
Propargyl- bromid	$\text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{PBr}_3 = \text{POBr} + \text{HBr} + \text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Propargylalkohol	88- 90		farblose Flüssig- keit				B 6 728
Propargyljodid	$\text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2\text{J}$	$\text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{NaJ} = \text{NaBr} + \text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2\text{J}$ Propargylbromid	115		farblose Flüssig- keit				B 17 1132
Propionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_2\text{COOH}$   $= \text{CO}_2 + \text{CH} \equiv \text{C} \cdot \text{COOH}$ $\text{C}_2\text{COOH}$ Acetylendi- carbonsäure	6	102 200 mm	farblose Flüssig- keit	1	1	1	B 13 2540
Propion- aldehyd	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CHO}$	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CHO}$ Propylalkohol		49	farblose Flüssig- keit				A 151 301
Propionamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Propionsäureäthylester	79	213	farblose Blätter				B 15 981
Propionitril	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CN}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OK} + \text{KCN} = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CN}$ Aethylschwefel- saures Kalium $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + 2\text{CNCl} = \text{ZnCl}_2 + 2\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CN}$ Zinkäthyl $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{KCN} = \text{KCl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CN}$ Aethylchlorid		97	farblose Flüssig- keit				A 10 249  Z 1863 252 A 159 79
Propionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH} + 2\text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Propylalkohol $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COONH}_4$ Aethyleylamid $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ 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			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
Ann. Chem. Phys. 1887 B 24 3039 B 22 3089	Propionsäure- anhydrid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \end{array}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \diagdown \text{O} \\ \diagup \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl} + \text{BaO} = \text{BaCl}_2 + (\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO})_2\text{O}$ Propionylchlorid		165	farblose Flüssigkeit				A 94 322
B 24 3039 B 22 3089	Propionyl- amelsensäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$ Propionylcyanid		74-78 25 mm	farbloses Öl				B 13 2121
B 6 728	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 17 1132	Propionyl- phenylcarbin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{COCl}_2 = 2\text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \end{array} \text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ 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	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + (\text{Na}) = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$ Propionsäurediäthyl- ester		199	farblose Flüssig- keit				B 16 699
A 151 301	Propylacet- essigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHNa} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} = \text{NaJ}$ Natriumacetessigester Propyljodid + $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$		208- 209	farblose Flüssig- keit				Am 3 385
A 151 301	Propyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \end{array}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagdown \text{O} \\ \diagup \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{ONa} = \text{NaJ} + \text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_3\text{H}_7$ Propyljodid Natriumpropylat		90.7	farblose Flüssig- keit				A 151 304
B 15 981 A 10 249	Propylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J} + \text{Ag}_2\text{O} = 2 \text{AgJ} + \text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_7$ Propyljodid		97.5	farblose Flüssig- keit	1			A 161 87
Z 1865 252			$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \end{array} + 4 \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Propionsäureanhydrid							A 159 80
A 159 79	secundär. Propylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Allylalkohol		82.5	farblose Flüssig- keit				Z 1870 457
A. ch 28. 75 A 148 251 J pr. Ch 5. 466			$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$ Aceton							A 124 327
			$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CHJ} \\ \diagdown \end{array} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{CH}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \end{array} \cdot \text{OH}$ Isopropyljodid							A 186 391
			$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 + (\text{H}_2\text{SO}_4) + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$ Propylen							J. 1855 611

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Propylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_3\text{H}_7\text{CN} + 2 \text{H}_2 = \text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$ Aethyleyanid $\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 = \text{CO}_2 + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2$ 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 $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2$ Propylchlorid	49.7		farblose Flüssig- keit				A 121 183 J. pr. Ch 37, 163 B 15 769 Bl 7 405
Propylbenzol normal	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{Br} + \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Brombenzol Propylbromid $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 = \text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$ 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 $\text{CHBr}_2 + \text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 = \text{ZnBr}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ Bromoform $\text{CH}_3 - \text{C Cl}_2 \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{Na} = 2 \text{NaCl} + \text{CH}_2 = \text{CH} = \text{CH}_2$ Acetonchlorid $\text{CH}_3 > \text{CHJ} + \text{Na OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{NaJ} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$ 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	-93		Gas				A 124 342 J. 1864 470 Z 1868 616 A 189 228 A 92 309
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				Soc. 47 851

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Kristallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Äther	andere	
A 121 133 J pr. Ch 57, 163 B 15 769 B 17 405 A 149 324 B 10 294 A 150 209 A 163 266 A 64 334 A 124 242 J. 1864 470 Z 1868 616	Propylenbromid 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  $\text{CH}_3 > \text{CH Br} + \text{Br}_2 = \text{HBr} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH Br} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Isopropylobromid $\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + \text{HBr} = \text{CH}_3 - \text{CH Br} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$ Allylbromid		141.5	farblose Flüssigkeit				A. 77 120 A. 136 51 A 158 370 A 158 370 M 2 639
A 149 324 B 10 294 A 150 209 A 163 266 A 64 334 A 124 242 J. 1864 470 Z 1868 616	Propylenbromid 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 $\text{CH}_2 \cdot \text{OH}$  $\text{CH}_2 + 2 \text{HBr} = \text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 2 \text{H}_2\text{O}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ Trimethylenglykol $\text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{Cl}_2 = \text{CH}_2 - \text{CH Cl} - \text{CH}_2 \text{Cl}$ Propylen		165	farblose Flüssigkeit				A 158 370 M 2 639
A 124 242 J. 1864 470 Z 1868 616	1. 2. Propylenchlorid 1. 3. Propylenchlorid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH Cl} \cdot \text{CH}_2 \text{Cl}$ $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{Cl}_2 = \text{CH}_2 - \text{CH Cl} - \text{CH}_2 \text{Cl}$ Propylen $\text{CH}_2 - \text{OH}$ $\text{CH}_2 \text{Cl}$ $\text{CH}_2 + 2 \text{HCl} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2$ $\text{CH}_2 \text{Cl}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ $\text{CH}_2 \text{Cl}$ Trimethylenglykol		119	farblose Flüssigkeit				A. 76 283 M. 2 638
A 139 228	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 Flüssigkeit				B 6 308
A 92 309 Soe. 47 851	Propylen-glykol Propylenjodid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CHJ} \cdot \text{CH}_2\text{J}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH Br} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + \text{PbO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Pb Br}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ Propylenbromid  $\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{J}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CHJ} \cdot \text{CH}_2\text{J}$ Propylen		188-189	farblose Flüssigkeit	1	1		K 10 210 J. 1853 453
	Propylen-o-phenylen-diamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{NH}_2 \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{H}_2\text{O}$ Brenzkathechin 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			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Propylen- pseudoharn- stoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{C} = \text{NH} \\ \diagdown \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 \end{array} + (\text{HCl}) = \begin{array}{l} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \\ \diagup \\ \text{C} = \text{NH} \\ \diagdown \end{array}$ Allylharnstoff			farblose Nadeln				B 32 2990
Propylfluorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{F}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{KSO}_4 + \text{KF} = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{C}_3\text{H}_7\text{F}$ Propylschwefelsäure			Gas				Bull 22 268
Propylform- amid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{H} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{array} + \text{C}_3\text{H}_7\text{Br} = \text{HBr} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{array}$ Formamid Propylbromid	267		farbloses Öl	ul.	1	1	B 21 1109
Propylden- bromid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHBr}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CHBr} + \text{HBr} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHBr}_2$ iso-α-Brompropylen		130	farblose Flüssig- keit				A chem 14.467
Propylden- chlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl}_2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COH} + \text{PCl}_5 = \text{POCl}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl}_2$ Propionaldehyd		85- 87	farblose Flüssig- keit				A. ch 14.458
Propylden- chlorobromid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHClBr}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{CHCl} + \text{HBr} = \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHClBr}$ α-Chlorpropylen		110- 112	farblose Flüssig- keit				A chem 14.482
Propyldendi- essigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_2\text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2\text{COOH} \end{array}$	$2 \text{CH}_3(\text{COOH})_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = 2 \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} +$ Malonsäure Propionaldehyd $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_2\text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2\text{COOH} \end{array}$	66- 67		farblose Prismen	1	1	1	A 218 167
Propylden- essigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \begin{array}{l} \diagup \\ \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{array} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Malonsäure Propionaldehyd	194- 196		farblose 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	farblose Flüssig- keit				B1. 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	farblose 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	farblose 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	farblose Flüssigkeit				J. 1874 333





Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Pseudochlor- carbostyrl		H_2O + 2 Cl_2 = 3 HCl + C_8H_6NO Cl			farblose Krystalle				A. 243
s-Pseudo- cumidin		Chinolin $C_6H_5-CH_2-1 + 3 H_2 = 2 H_2O + (CH_3)_2 . C_6H_3 . NH_2$ NO <sub>2</sub> 5	68	234- 235	farblose Nadeln				Z 1867 13
Pseudoemol		Nitropseudoemol $C_6H_5-Br-1 + CH_3J + 2 Na = NaJ + Na Br + C_6H_5 (CH_3)_2$ CH <sub>3</sub> 4 Methyljodid Bromxylo $C_6H_5O + (Zn Cl_2) = H_2O + C_6H_5 (CH_3)_2$ Phoron		170	farblose Flüssig- keit				A 139 187
Pseudoflav- anilin		$C_6H_5-CH=CH-N=C . C_6H_5-NH_2-CH_3$ Chinolin $C_6H_5-CH=CH-N=CH + C_6H_5-NH_2-1 . + O = H_2O + C_8H_8N_2$ o-Toluidin		112	farblose Krystalle	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1
Pseudoflavenol		$C_6H_5-CH=CH-N=C . C_6H_5-OH-CH_3$ Pseudoflavanilin $C_6H_5-CH=CH-N=C . C_6H_5-NH_2-CH_3 + H_2O = NH_3 + C_8H_8NO$		195- 196	farblose Blättchen	sl.	1	sl.	Benzol sl.
Pseudoharn- säure		$CO-NH-CO-CH.NH.CO.NH_2$ Uramil $CO-NH-CO-CH.NH_2 + KCN = CO-NH.CO-CK.NH.CO.NH_2$			weisse Prismen	sl.			A 127 3
Pseudohexyl- alkohol		$CH_3 . CH_2-CH . CH_2 . NH_2HCl + AgNO_3 + H_2O = AgCl + NH_4NO_3 +$ Pseudohexylaminchlorhydrat $(C_2H_5)_2 . CH . CH_2OH$		139- 143	farblose Flüssig- keit				B 23 195
Pseudohexyl- amin		$C_2H_5-CH . CN + 2 H_2 = (C_2H_5)_2 . CH . CH_2 . NH_2$ Diäthylacetonitril		125.3	farbloses Oel				B 23 192



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur	
						Wass- er	Alko- hol	Äther		
Pyrazol		$\text{CH}_2\text{Cl} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} + 2 \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{H}_2\text{O} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + (\text{ZnCl}_2) = \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \cdot \text{HCl} + 3\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2 + \begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\    \quad   \\ \text{CH} \quad \text{N} \\   \quad / \\ \text{NH} \end{array}$ Epichlorhydrin Hydrazinhydrat	69.5- 70	186- 168	farblose Nadeln	1	1	1	B. 23 1105	
Pyrazolblau	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{N} = \text{C}(\text{CH}_3) \\   \\ \text{CO} \cdot \text{C} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{C} \\   \\ \text{N} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array}$	$\text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_2 + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}$ Bisphenylmethyl- pyrazolon			violette Nadeln	nl.	sl.	sl.	$\text{CHCl}_3$ 1	A 238 171
Pyridin		$\text{C}_5\text{H}_5 \cdot \text{NO}_3 + (\text{P}_2\text{O}_5) = 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ 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 $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{N} + 3\text{O} = 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ Piperidin $\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} + 2\text{NaOH} + \text{CH}_2\text{J}_2 = 2\text{NaJ} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ Merhylenjodid Pyrrol	114.5		farblose Flüssig- keit	1			A. Spl 6. 329  B 10 786 B 12 2344 B 12 2344 B 18 3317	
Pyridinbetain	$\text{C}_5\text{H}_5 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} \text{O}$	$\text{C}_5\text{H}_5\text{N} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COOH} = \text{C}_5\text{H}_5\text{N} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CO} \end{array} \text{O} \cdot \text{HCl}$ Pyridin Chloressig- säure			farblose Tafeln				B 15 1251	

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °C	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alko- hol	Äther		
B. 23 1105	Pyridinpenta- carbonsäure		$C_5H_3N(COOH)_5 + 9 O = 3 H_2O + C_5N(COOH)_3$ Collidincarbonsäure			farblose Krystalle	l	sl.		A 215 62	
A 238 171	β-Pyridin- phenyl- ketonsulfosäure		$C_{12}H_9NO_3 + 4 O = CO_2 + H_2O + C_{12}H_7NSO_4$ β-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 B 12 2344 B 12 2344	Pyridyl-α- acrylsäure		$C_8H_7N \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot COOH = H_2O + C_8H_7N \cdot CH=CH \cdot COOH$ Pyridyl-α-milchsäure	202- 203		weisse Nadeln	sl.				B. 23 221
B 18 3317	Pyridyl-α- glycerinsäure		$C_8H_9N \cdot CH_2 - CH(OH) \cdot COOH + O = C_8H_9N \cdot CH(OH) \cdot COOH \cdot CH(OH)$ Pyridyl-α-milchsäure	189- 190		weisse Prismen	sl.	l			B. 23 223

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Pyridyl- $\alpha$ - milchsäure		$C_5H_4N \cdot CH_2 \cdot CH \cdot OH \cdot COOH + 2 K_2CO_3 = 2 CO_2 + 3 KCl +$ $co\text{-Trichlor-}\alpha\text{-oxypropylpyridin } C_5H_4 \cdot N \cdot CH_2 \cdot CH \cdot (OH) \cdot COOK$	124-		farblose Prismen		1		B 23 219	
Pyrocinchon- säurean- hydrid		$CH_3 \cdot CO \cdot COOH + CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH = CO_2 + 2H_2O +$ Bernsteinsäure $\begin{matrix} CH_3 \cdot C \cdot CO \\    \\ CH_3 \cdot C \cdot CO \end{matrix} O$	96	223	farblose Blättchen	sl.	1	1	Benzol 1	B 22 2104
Pyrogallo- carbonsäure	$1. COOH \cdot C_6H_3 \cdot OH \ 3.$ $2. OH \cdot C_6H_3 \cdot OH \ 4.$	$C_6H_3 \cdot OH \ 1$ $OH \ 2 + KHCO_3 = H_2O + C_6H_3 \cdot COOK$ $OH \ 3$ Pyrogallol			farblose Nadeln	sl.	sl.	1		M 1 474
Pyrogallol	$C_6H_3 \cdot OH \ 1.$ $OH \ 2.$ $OH \ 3.$	$C_6H_3 \cdot (OH)_3 = CO_2 + C_6H_3 \cdot (OH)_3$ Gallussäure	115	210	farblose Nadeln	1	1	1		A 1 26
Pyrogallol- carbon- äthylester	$C_6H_3 \cdot O \cdot C \cdot OC_2H_5$	$C_6H_3 \cdot (OH)_3 + 3KOH + 3ClCOOC_2H_5 = 3HCl + CO_2 + CO_2 \cdot (C_2H_5)_2 + 3H_2O$ Pyrogallol Chlorameisenester $+ C_6H_3 \cdot O_2 \cdot C \cdot OC_2H_5$	105		perimutter- glänzende Schuppen					B 13 698
Pyrogallus- säure- trimethyläther	$C_6H_3 \cdot OCH_3 \ 1.$ $OCH_3 \ 2.$ $OCH_3 \ 3.$	$C_6H_3 \cdot OH + 3 KOH + 3 CH_3J = C_6H_3 \cdot OCH_3 + 3 KJ + 3 H_2O$	47	235		ul.	1	1	Benzol leicht	B 21 607
Pyrokoll		Pyrogallol $2 \begin{matrix} CH - CH \\    \\ CH \end{matrix} C \cdot COOH = 2 H_2O + C_{10}H_8N_2O_2$ Carbopyrrolsäure	268-		gelbliche monokline Tafeln	ul.	sl.	sl.	CHCl_3 1	B 17 105
Pyrotartryl- fluoresceïn	$CH_3 \cdot CH \cdot CO \cdot C_6H_3(OH)_3$ $CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_3(OH)_3$	$2 C_6H_3(OH)_3 + CH_3 \cdot CH \cdot COOH = 2 H_2O + C_{17}H_{12}O_8$ Resorcin Brenzweinsäure			braunrotes Pulver	sl.				B 17 1280
Pyruvin	$CH_3 \cdot CO \cdot CO \cdot O \cdot CH_3$	$CH(OH) \cdot COOH + CH_3 \cdot OH =$ $CH(OH) \cdot COOH + CH_3 \cdot OH =$ Weinsäure Glycerin $\begin{matrix} CH \\   \\ CH_2 \end{matrix} O + CO_2 + 3 H_2O$	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 23 219			$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \quad \text{CH}_2\text{OH} \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_2 \\   \quad   \quad   \\ \text{CH} \cdot \text{OH} + \text{CH} \cdot \text{OH} = \quad \quad \quad \text{CH} \\   \quad   \quad   \\ \text{COOH} \quad \text{CH}_2\text{OH} \quad \text{CH}_2 \\ \text{Glycerinsäure} \quad \text{Glycerin} \end{array}$ $\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \end{array} + 3 \text{H}_2\text{O}$							M 6 511	
B 22 2104	Pyrrol		$(\text{NH}_2)_2\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2 \equiv 4 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CO}_2 + \text{NH}_3 + \text{C}_2\text{H}_5\text{N}$ Schleimssäures Ammoniak $\text{NH} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \end{array} = 3 \text{H}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{N}$ Diäthylamin	130- 131		farblose Flüssigkeit	ul.	1	1	A 116 278	
M 1 474	Pyrrolazo- benzol		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{NCl} = \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}_2$ Pyrrol Diazobenzolchlorid	62		citronen- gelbe Nadeln	sl.	1	1	B 10 1868 B 19 2252	
A 1 26											
B 13 698	Pyrrolazo- $\alpha$ - naphthalin		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{NCl} = \text{HCl} + \text{C}_{14}\text{H}_{11}\text{N}_2$ Pyrrol $\alpha$ -Diazonaphthalinchlorid	103		rotgelbe Blättchen				B 19 2255	
B 21 607	Pyrrolazo- $\beta$ - naphthalin		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} + \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N} = \text{NCl} = \text{HCl} + \text{C}_{14}\text{H}_{11}\text{N}_2$ Pyrrol $\beta$ -Diazonaphthalinchlorid	101		gold- bronzene Blättchen				B 19 2255	
B 17 105	Pyrroldisazo- benzol		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{NCl} = 2 \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}_3$ Pyrrol Diazobenzolchlorid	131		gelbe Nadeln	ul.	sl.	1	Benzol 1	B 19 2258
B 17 1280											
Z 1871 701	Pyrrolen- hydrophthalid		$\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{C} \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{C} \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \end{array} \text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{C} \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{C} \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 \text{CO} + \text{H}_2 = \text{C}_{12}\text{H}_7\text{NO}_2$ Pyrrolenphthalid	118		farblose hexagonale Prismen	sl.		1	B 21 1554	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Pyrrolen- phthalid		$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \quad \text{C} < \text{C}_6\text{H}_4 > \text{CO} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \end{array} > \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_9\text{NO}_2$ Phthalsäureanhydrid 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 Pyrrol	173		weisse Krystalle		l		B. 22 1969
Pyrrolidin		$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} < \text{CH} - \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} < \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$ Pyrrolin Aethyleneyanid	86.5- 88		farblose Flüssig- keit	l			G 15 483 B 19 782
Pyrrolidon		$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} > \text{NH} \end{array}$ Piperidinsäure	245		farblose Krystall- masse	l			B 22 3338
Pyrrolin		$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} < \text{CH} - \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH} - \text{CH}_2 \end{array} + \text{H}_2 = \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{NH} \quad \text{NH} \end{array}$ Pyrrol	90- 91		flüssig	l			B 16 1536
Pyrrolphenyl- keton		$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \quad \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + (\text{C}_6\text{H}_5\text{CO})_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 < \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Benzoessäureanhydrid Pyrrol	77- 78		farblose Nadeln	sl.	l		B 17 2955
Pyrrolroth	$\text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}$	$3 \begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\    \quad    \\ \text{CH} \quad \text{CH} \\   \quad   \\ \text{NH} \quad \text{NH} \end{array} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_2 + \text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}$ Pyrrol			braunes Pulver	ul.	sl.	l	A 116 280



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °C	Siedepunkt °C	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Literatur
							Wasser	Äther	Alkohol	CHCl <sub>3</sub>	
B 17 2958	Pyvuril	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C} < \text{CH}_3 \\ \text{O} &   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + 2 \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C} < \text{CH}_3 \\   &   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$ Brenztraubensäure Harnstoff			farblose rhombische Tafeln	sl.	ul.	ul.		A ch 11.373
B. 22 1969	Quecksilber- äthyl	Hg (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	$\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{HgCl}_2 = \text{ZnCl}_2 + \text{Hg}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$ 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 $2 \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{JHg} = \text{HgJ}_2 + \text{Hg}(\text{CH}_3)_2$ Methyljodid	159		farblose Flüssig- keit	ul.				A 109 218 A 130 109 A 180 105
G 15 483	Quecksilber- methyl	Hg (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	$2 \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + \text{Hg}_2 = \text{HgBr} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{Hg}$ Brombenzol	120	93- 96	farblose rhombische Prismen	ul.	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 	A 154 53
B 19 782	Resacetin	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> O <sub>4</sub>	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + (\text{ZnCl}_2) = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_4$ Resacetophenon			rotes Pulver					J.pr Ch 23.54
B 22 3338	Resacetophenon	$\begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{C} < \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Resorcin Essigsäureanhydrid	142		farblose Nadeln					J.pr Ch 23.147
B 16 1536	Resaurin	$\begin{matrix} \text{O} \\   \\ (\text{OH})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \text{---} \text{C} < \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{O} \text{---} \text{CO} \\   \\ \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Methylumbelliferon $6 \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 + 4 \text{H} \cdot \text{COOH} + (\text{ZnCl}_2) = 2 \text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}_4 + 5 \text{H}_2\text{O} + \text{CO} + \text{CO}_2$ Resorcin Ameisensäure			hell- ziegelrotes Pulver	1	sl.	Essig- säure- schw.		J.pr Ch 23.547
B 17 2955	Resorein	$\begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{C} < \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$ m-Jodphenol $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{KSO}_3 \\   \\ \text{KSO}_3 \end{matrix} + 2 \text{KOH} = 2 \text{K}_2\text{SO}_3 + \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$ m-Benzoldisulfon- saures Kalium	119	276.5	farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> ul.	Z 1868 322
A 116 280	Resoreinäther	$\begin{matrix} \text{O} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{matrix} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{O}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH})_2$ Resorein			braunrotes Pulver	ul.	sl.	sl.	Essigsig 	A 164 122

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
m-Resorcin- azobenzol- sulfosäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{H} \\ \text{SO}_3 \\ \text{N}=\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{SO}_3 \\ \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{N} \end{matrix}$ Resorcin m-Diazobenzolsulfosäure			gelbrote Nadeln	l.	ul.		B 11 2195	
p-Resorcin- azobenzol- sulfosäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{H} \\ \text{SO}_3 \\ \text{N}=\text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{SO}_3 \\ \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{N} \end{matrix}$ Resorcin p-Diazobenzolsulfosäure			rubinrote Blätter	sl.	sl.	ul.	B 11 2195	
Resorcin- benzein	$(\text{OH})_2\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{C} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{OH} \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CCl_3 + 4 C_6H_3(OH)_2 + H_2O = 8 HCl + C_{20}H_{10}O_2$ Benzotrichlorid Resorcin			violettrote Prismen	ul.	l.	ul.	Benzol ul.	A 217 294
Resorcin- chinon	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{O} \end{matrix} + C_6H_4(OH)_2 = C_{12}H_{10}O_4$ Chinon Resorcin	90		granatrote Nadeln	l.	l.	l.	Ligroin sl.	A 215 136
Resorcin- diacetsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 3.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + 2 Cl \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} = 2 HCl + C_6H_4(O \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{COOH})_2$ Resorcin Chloroessigsäure	193- 193.5		gelbliche Krystalle					B 12 1640
α-Resorcin- azobenzol	$C_6H_5 \cdot \text{N}=\text{N}(4) \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ 1. $C_6H_5 \cdot \text{N}=\text{N}(6) \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ 3.	$C_6H_5 \cdot \text{N}=\text{N} \cdot Cl + C_6H_3 \cdot \text{N}=\text{N} \cdot C_6H_3(OH)_2 = HCl + C_6H_5 \cdot \text{N}=\text{N} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$ Diazobenzol-Resorcinazobenzolchlorid entsteht neben α-Resorcinazobenzol	213- 215		braunrote Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub>	1	B 15 24
β-Resorcin- azobenzol	$C_6H_5 \cdot \text{N}=\text{N} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$	entsteht neben α-Resorcinazobenzol	220		rotbraune Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub>	sl.	B 15 24
γ-Resorcin- azobenzol	$C_6H_5 \cdot \text{N}=\text{N}(2) \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ (1) $C_6H_5 \cdot \text{N}=\text{N}(4) \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ (3)	$2 C_6H_5 \cdot \text{N} = NCl + C_6H_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} = 2 HCl + (C_6H_5 \cdot \text{N} = N) \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \\ \text{OH} \end{matrix}$ Diazobenzolchlorid Resorcin	220- 222		braunrote Nadeln	sl.		CHCl <sub>3</sub>	1	B 17 880
Resorcinoxalin	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{O} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 \\ \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 \end{matrix}$	$3 C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = 3 H_2O + C_{20}H_{10}O_7$ Resorcin Oxalsäure			rotes Pulver	l.	l.			B 10 1305
Resorcinphta- lein	$\text{OH} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$O(C_6H_5 \cdot OH)_2 \cdot C \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{O} \end{matrix} \text{CO} + 2 H_2O = C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} \\ \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} \end{matrix}$ Fluorescein	200		gelbliche Krystalle	sl.	l.			A 183 23
Resoreyl- aldehyd	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$ 1. 2. 4.	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{CHCl}_3 + 4 \text{NaOH} = 3 \text{NaCl} + 3 \text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{OH} \\ \text{ONa} \end{matrix}$ Resorcin Chloroform	134- 135		gelbliche Nadeln	l.	l.	l.		B 10 2212

Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt ° Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wass- ser	Alko- hol	Äther		
B 11 2195	Resoreyldi- aldehyd	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CHO \\   OH \\ \diagdown CHO \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. + 2CHCl_3 + 6NaOH = 6NaCl + 4H_2O + C_6H_2 \begin{matrix} \diagup (CHO)_2 \\   (OH)_2 \\ \diagdown \end{matrix}$ Resorcin	127	farblose Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 10 2212
B 11 2195	$\alpha$ -Resoreyil- säure	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup COOH \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. 3. 5.$	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup COOH \\   SO_2H \\ \diagdown SO_2H \end{matrix} 1. 3. 5. + 2 KOH = 2 KHSO_3 + C_6H_2 \begin{matrix} \diagup COOH \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Benzoe-m-Disulfonsäure	232- 233	farblose Prismen	1	1	1		A 159 222
A 217 234	$\beta$ -Resoreyil- säure	$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup COOH \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. 2. 4.$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OH \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. 3. + (NH_4)_2 CO_3 = NH_3 + H_2O + C_6H_2 \begin{matrix} \diagup COONH_4 \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix}$ Resorcin	204- 206	farblose Nadeln	sl.	1	1		B 13 2356
A 215 186			$C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CHO \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix} 1. 2. 4. + KOH = C_6H_2 \begin{matrix} \diagup COOK \\   OH \\ \diagdown OH \end{matrix} + H_2$ Resoreyldaldehyd							B 12 997
B 12 1640	Rhodanacet- amid	$CH_2 \begin{matrix} \diagup S \cdot CN \\   CO \cdot NH_2 \end{matrix}$	$CH_2Cl \cdot CO \cdot NH_2 + KSCN = KCl + CH_2 \begin{matrix} \diagup SCN \\   CO \cdot NH_2 \end{matrix}$ Chloracetamid	112	farblose Prismen		ul.	Benzol unl.		G 23 91
B 15 24	$\omega$ -Rhodan- acetophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot S \cdot CN$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br + KSCN = KBr + C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot S \cdot CN$ $\omega$ -Bromacetophenon	72- 73	farblose Nadeln	ul.	1	1		B 10 120
B 15 24	Rhodanmethyl- sulfid	$CH_2 \cdot S \begin{matrix} \diagup C=NH \\   CH_2 \cdot S \end{matrix}$	$CH_2 \cdot S \cdot CN + H_2 = HCN + \begin{matrix} CH_2 \cdot S \\   \\ CH_2 \cdot S \end{matrix} C=NH$ Aethylen- rhodanid		Öl	ul.				A 153 313
B 17 850	$\alpha$ -Rhodan- amidozimt- säure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \cdot HSCN \\   CH=CH \cdot COOH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\   CH=CH \cdot COOH \end{matrix} + KSCN = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \cdot HSCN \\   CH=CH \cdot COOK \end{matrix}$ $\alpha$ -Amidozimtsäure	152	bräunliche Prismen	ul.				B 23 3342
B 10 1305	Rhodanarsen	$As(CNS)_3$	$3(CNS)_2 Pb + 2 As Cl_3 = 3 Pb Cl_2 + 2 As(CNS)_3$ Rhodanblei		farblose Krystalle		ul.	CHCl <sub>3</sub> ul.		A.ch. 11.351 B 10 1347
A 183 23	Rhodanessig- säure	$CN \cdot S \cdot CH_2 \cdot COOH$	$Cl \cdot CH_2 \cdot COOK + KSCN = KCl + CN \cdot S \cdot CH_2 \cdot COOK$ chloressigsäures Kalium		dickes Öl	1				
B 10 2212	Rhodaninroth	$C_6H_3N_3S_3O_3$	$3 CH_2 \begin{matrix} \diagup CO \cdot CS \\   S \cdot NH \end{matrix} + 6 O = 3 SO_2 + 2 H_2O + C_6H_3N_3S_3O_3$ 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	
Rhodaninsäure	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CS} \\   \\ \text{S} - \text{NH} \end{array}$	$2\text{NH}_4\text{SCN} + \text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{COOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \text{CO}_2 + 3\text{NH}_3 + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CS} \\   \\ \text{S} - \text{NH} \end{array}$ Rhodan- Chloroessigsäure ammonium $\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{SH} \end{array} + \text{HCNS} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CS} \\   \\ \text{S} \cdot \text{NH} \end{array}$ Thioglykolsäure	168- 170		farblose Prismen oder Tafeln	sl.	1	1	J.pr. Ch 16. 1  M 10 88
Rhodan- phosphor	$\text{P}(\text{CNS})_3$	$3\text{CNS}_2\text{Pb} + 2\text{PbCl}_2 = 3\text{PbCl}_2 + 2\text{P}(\text{CNS})_3$ Rhodanblei		260- 270	farblose Flüssig- keit		1	1	Cs Hs 1 A. ch 11.349
Rhodanwasser- stoff	$\text{CNSH}$	$\text{HCN} + (\text{NH}_4)_2\text{S}_2 = \text{NH}_3 \cdot \text{HS} + \text{CN}(\text{NH}_4)\text{S}$  $\text{CS}_2 + 4\text{NH}_3 = (\text{NH}_4)_2\text{S} + \text{CNS} \cdot \text{NH}_3$  $\text{CS}_2 + \text{NaNH}_2 = \text{HS} + \text{CNSNa}$ Natriumamid			farblose Flüssig- keit				A 61 126 A 47 36 A 108 92
Rhodizonsäure	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{OH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \quad \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \quad \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{O}_6\text{K}_2 + 4\text{H}_2\text{O} = 4\text{KOH} + \text{C}_6\text{O}_6\text{K}_2 + 2\text{H}_2$ Kohlenoxyd- kalium			farblose Krystalle				A 24 1
Rosanilin	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{OH} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + 2\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + 3\text{O} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}$ Anilin p-Toluidin			farblose Nadeln	sl.	sl.	ul.	B 13 2205
p-Rosanilin	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$2\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + 3\text{O} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Anilin p-Toluidin			farblose Krystall- blättchen				A. ch 8. 192
Rosindulin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 + \text{C}_{20}\text{H}_{13}\text{N}_3$ Nitrophenyl- $\alpha$ - naphthylamin		235	granatrote Blätter	ul.	sl.	Benzol 1	B 21 2621
Rosolsäure	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{O} \end{array} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{O} \end{array}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{array} \end{array} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NH}_3 + \text{C}_{20}\text{H}_{13}\text{O}_3$ Rosanilin			rubinrote Krystalle	sl.	1	1	Benzol unl. J.pr. Ch 100. 49

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
J. pr. Ch 16. 1	Rubazonsäure	$C_6H_5.N \begin{matrix} \text{CO.CH} \\ \text{N} \end{matrix} . N = C . CO$	$C_{10}H_{10}N_4O_2 + NH_3 = H_2 + C_{10}H_7N_3O_2$ Pyrazolblau $CN-CN + 2H_2S = NH_2 . CS . CS . NH_2$ Cyan	181		rote Nadeln gelbrote Krystalle	ul.	sl.	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 238 192 A 38 315
M 10 83	Rubeanwasser- stoff	$NH_2 . CS . CS . NH_2$					sl.	1	1		A 38 315
A. ch 11. 349	Rufigallus- säure	$\begin{matrix} (1. \text{OH}) \\ (2. \text{OH}) \\ (3. \text{OH}) \end{matrix} \text{C}_6\text{H} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H} \begin{matrix} \text{OH} (1') \\ \text{OH} (2') \\ \text{OH} (3') \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} = 2 H_2O + C_{14}H_{10}O_6$ Gallussäure			rote Nadeln	ul.	sl.	sl.		A 19 204
A 61 126	Saccharin		siehe o-Sulfaminbenzoesäureanhydrid								
A 47 36	Safranin	$C_{21}H_{20}N_4$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} . C_6H_5 . NH_2 = CH_3 . C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + C_{21}H_{20}N_4$ Amidoazo-o-tolnol $3 C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} 1. + HNO_2 + 2 O = 4 H_2O + C_{21}H_{20}N_4$ o-Toluidin			rotbraune Krystalle	1	1	ul.		B 10 874 B 5 327
A 108 92	β-Salhydro- naphthalid	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} \end{matrix} = N . C_{10}H_7$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix} 1. + C_{10}H_7 . NH_2 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} \end{matrix} = N . C_{10}H_7$ Salicylaldehyd β-Naphthylamin	121		rotgelbe Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> 1		A 241 351
A 24 1	Salicylaldehyd	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix} 1. 2.$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{matrix} + O = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix}$ Saligenin $C_6H_5OH + CHCl_3 + 4 NaOH = 3 NaCl + C_6H_5 \begin{matrix} \text{ONa} \\ \text{CHO} \end{matrix} + 3 H_2O$ Phenol Chloroform	196.5		farbloses Öl	1	1	1		A 30 153 B 9 824
B 18 2205	Salicylaldehyd- hydrazon	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} \end{matrix} = N . NH . C_6H_5$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix} 1. + C_6H_5 . NH . NH_2 = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} \end{matrix} = N . NH . C_6H_5$ Salicylaldehyd Phenylhydrazin	142- 143		gelbe Nadeln	sl.	1	1	Benzol 1	B 17 575
A. ch 8. 192	Salicylaldehyd- oxim	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} \end{matrix} = NOH 1. 2.$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CHO} \end{matrix} + NH_2OH = H_2O + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH} \end{matrix} = NOH$ Salicylaldehyd Hydroxylamin	57		farblose Krystalle	sl.	1	1	Ligroin ul.	B 16 1782
B 21 2621	Salicylamin	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} . NH_2 (1) (2)$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{O} . CH_3 \\ \text{CH}_2 . NH_2 \end{matrix} + 2 HCl = CH_3Cl + C_6H_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 . NH_2 \end{matrix} . HCl$ o-Anisamin	195		weisse Nadeln	sl.	1	sl.		B 23 2744

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

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 151 199			$C_6H_5.ONa + CO_2 = C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ COONa \end{smallmatrix}\right)$ Phenolnatrium							A 115 201	
	Salicylsäure- amid	$C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CONH_2 \end{smallmatrix}\right)$	$C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ COOCH_3 \end{smallmatrix}\right) + NH_3 = CH_3OH + C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CONH_2 \end{smallmatrix}\right)$ Salicylsäuremethyl- ester	142	270	gelbliche Blättchen					A 98 258
B. 22 2775	Salicylsäure- nitril	$C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CN \end{smallmatrix}\right)$	$C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CONH_2 \end{smallmatrix}\right) = H_2O + C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CN \end{smallmatrix}\right)$ Salicylamid	98	195 (180 mm)	weisse Nadeln	sl.	1	1	Ligroin nl.	Bl 13 26
B. 22 1275	Salicylthio- amid	$C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} CS.NH_2 (1) \\ OH (2) \end{smallmatrix}\right)$	$C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CH_2NH_2 \end{smallmatrix}\right) + HNCO = C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CH_2.NH.CO.NH_2 \end{smallmatrix}\right)$ Salicylamin	117- 118		weisse Nadeln	sl.	1	1		B. 22 2770
A 163 220	Saligenin	$C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CH_3.OH \end{smallmatrix}\right)$ 1. 2.	$C_{12}H_{12}O_7 + H_2O = C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CH_3.OH \end{smallmatrix}\right) + C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CH_3.OH \end{smallmatrix}\right)$ Salicin	82		farblose Rhomben- eder	1	1	1	Benzol l	A 56 37
A 87 159			$C_6H_5OH + CH_2Cl_2 + H_2O = 2HCl + C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CH_2.OH \end{smallmatrix}\right)$ Phenol Methylenchlorid								Am 2 19
	Saliretin	$C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CH_2.O.C_6H_4.CH_2.OH \end{smallmatrix}\right)$	$2 C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CH_2.OH \end{smallmatrix}\right) = H_2O + C_{12}H_{12}O_2$ Saligenin			gelbliches Pulver		1			A 56 37
B 21 2252	Salireton	$C_{12}H_{12}O_2$	$2 C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CH_2.OH \end{smallmatrix}\right) = H_2O + 2 H_2 + C_{12}H_{12}O_2$ Saligenin	121,5		farblose Blätter	sl.				Jpr.Ch 21.221
Am 5 91.	Salol	$C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ COO C_6H_5 \end{smallmatrix}\right)$	$C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ COOH \end{smallmatrix}\right) + C_6H_5.OH = H_2O + C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ COO C_6H_5 \end{smallmatrix}\right)$ Salicylsäure Phenol	42- 42,5		farblose rhombische Tafeln		1	sl.		Jpr.Ch 31.472
A 30 165	α-Salicylsäure	$C_6H_4O_2$	$2 C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CHO \end{smallmatrix}\right) + H_2O = C_{12}H_{10}O_2$ Salicylaldehyd	100- 101		farblose Prismen		1	1		A.Spl 7.164
A 86 147	β-Salicylsäure	$C_7H_6O_2$	$3 C_6H_4\left(\begin{smallmatrix} OH \\ CHO \end{smallmatrix}\right) + 2 H_2O = C_{21}H_{12}O_3$ 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				Litteratur
						Wass.	Alkoh.	Äther	CS <sub>2</sub>	
Sarkosin	CH <sub>3</sub> .NH.CH <sub>2</sub> .COOH	NH=C<NH <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ).CH <sub>2</sub> .COOH + H <sub>2</sub> O = CO(NH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> + CH <sub>3</sub> .NH.CH <sub>2</sub> .COOH Kreatin	210- 215		farblose rhombische Säulen	1	sl.			A 62 310
Schleimsäure	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> (OH) <sub>3</sub> .(COOH) <sub>3</sub>	Cl.CH <sub>2</sub> .COOH + 2 CH <sub>3</sub> .NH <sub>2</sub> = CH <sub>3</sub> .NH <sub>2</sub> .HCl + CH <sub>3</sub> .NH.CH <sub>2</sub> .COOH Chloressigsäure Methylamin C <sub>12</sub> H <sub>22</sub> O <sub>11</sub> + 6 O = 2 C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> (OH) <sub>3</sub> .(COOH) <sub>3</sub> + H <sub>2</sub> O Milchzucker	213		weisses Krystall- pulver	sl.	ul.			A 123 261 J pr.Ch 25.44
Schwefel- kohlenstoff	CS <sub>2</sub>	C + S <sub>8</sub>  2 CS Cl <sub>2</sub> + (NH <sub>4</sub> Cl) = CCl <sub>4</sub> + CS <sub>2</sub> Thiophosgen	-110	47	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1		Bl 13 333
Selenbenz- aldehyd	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CHSe	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CHCl <sub>2</sub> + K <sub>2</sub> Se = 2 KCl + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .CHSe Benzylidenchlorid	70		gelbe Nadeln	ul.	1	1		B 8 1165
Selencyan- essigsäure	CN.Se.CH <sub>2</sub> .COOH	Cl.CH <sub>2</sub> -COOH + CNSeK = KCl + CNSe.CH <sub>2</sub> .COOH Chloressigsäure	84- 85		farblose Nadeln	1	1	1	Ligroin ul.	A 250 300
Selenkohlen- stoff	CSe <sub>2</sub>	CCl <sub>4</sub> + 2 H <sub>2</sub> Se = 4 HCl + CSe <sub>2</sub>			grünliche Flüssig- keit					A 152 199
Selenmercap- tan	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .SeH	Ca(C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> .SO <sub>2</sub> ) + 2 KSeH = CaSO <sub>4</sub> + K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> SeH			flüssig	ul.				A 61 360
Selenxantho- gensaures Kallium	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O KSe > C . Se	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH + CSe <sub>2</sub> + KOH = H <sub>2</sub> O + C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O . CSe <sub>2</sub> K			gelbe Nadeln	1	1			A 152 199
Senfölsenzoew- säure	CS.N.C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .COOH	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> <NH <sub>2</sub> 1. COOH 3. + CS Cl <sub>2</sub> = 2 HCl + C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> <N . CS COOH m-Amidobenzoensäure CS(NH.C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .COOH) <sub>2</sub> = NH <sub>2</sub> .C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .COOH + CSN.C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> .COOH Thioharnstoffbenzoew- säure			amorphes Pulver	ul.	sl.	sl.	CS <sub>2</sub> sl.	A 169 103
Senfölessig- säure	CO < S - CH <sub>2</sub> NH - CO	CS < NH . CH <sub>2</sub> NH . CO + HCl + H <sub>2</sub> O = NH <sub>4</sub> Cl + CO < S - CH <sub>2</sub> NH - CO 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
							Wasser	Alkohol	Äther		
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			weissen Pulver					A 164 305
A 123 261 J pr. Ch 25.44	o-Silicopropion- säuretriäthyl- ester	$C_2H_5 \cdot Si(O \cdot C_2H_5)_3$	$2Si(OC_2H_5)_2 + Zn(C_2H_5)_2 + Na_2 = Zn + 2C_2H_5ONa + 2C_2H_5Si(OC_2H_5)_2$ Kieselsäureester Zinkäthyl	158.5		farblose Flüssigkeit					A 164 300
	Siliciumhexa- äthyl	$Si \cdot (C_2H_5)_6$   $Si \cdot (C_2H_5)_6$   $Si \cdot (C_2H_5)_6$	$Si_2J_6 + 3Zn(C_2H_5)_2 = 3ZnJ_2 + Si_2(C_2H_5)_6$ Zinkäthyl	250- 253		farblose Flüssigkeit					A. ch 19.401
Bl 13 333	Siliciumtetra- äthyl	$Si \cdot (C_2H_5)_4$	$2Zn(C_2H_5)_2 + SiCl_4 = 2ZnCl_2 + Si(C_2H_5)_4$ Zinkäthyl	153		farblose Flüssigkeit	ul.				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	ul.	sl.	sl.	Benzol 1	B 18 1541
B 8 1165 A 250 300 A 152 199	Skatol	$C_6H_5 \cdot \begin{matrix} C \cdot CH_2 \\ \diagdown \quad / \\ NH \end{matrix} \cdot CH$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + C_6H_5(OH)_2 = 3H_2O + C_6H_5 \cdot \begin{matrix} C \cdot (CH_2) \\ \diagdown \quad / \\ NH \end{matrix} \cdot CH$ Anilin Glycerin  $C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 + CH_2 \cdot CH_2 \cdot CHO + (ZnCl_2) = NH_2 + H_2O + C_6H_5N$ Phenylhydrazin Propionaldehyd	95	265- 266	farblose Blättchen	sl.				B 16 710 A 236 138
A 61 369 A 152 199	Skatolcarbon- säure			165- 167		seiden- glänzende Blättchen	sl.				B 21 672
A 169 103	Stearinaldehyd	$CH_3 \cdot (CH_2)_{16} \cdot CHO$	Skatol $[CH_2(CH_2)_{16}COO]_2Ca + [H.CO]_2Ca = 2CaCO_3 + 2CH_3(CH_2)_{16}CHO$ Stearinsäurer Kalk Ameisensäurer Kalk	63.5*	259- 261 (100 mm)	bläulich schillernde Blätter			1		B 18 1417
A 169 103 J pr Ch 9.6	Stearinsäure	$CH_3 \cdot (CH_2)_{16} \cdot COOH$	$CH_3(CH_2)_{16} \cdot CH \cdot \begin{matrix} CO \cdot CH_3 \\ \diagdown \quad / \\ COOH \end{matrix} + KOH = CH_3COOK + CH_3(CH_2)_{16} \cdot COOH$ Cetylacetessigsäure  $CH_3(CH_2)_{16} \cdot CH \cdot \begin{matrix} COOH \\ \diagdown \quad / \\ COOH \end{matrix} = CO_2 + CH_3(CH_2)_{16} \cdot COOH$ Cetylmalonsäure	69.2	291 (100 mm)	weisse Blättchen	ul.	sl.	Benzol 1		A 206 354 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	ul.	sl.	sl.		J 1855 515

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Kristall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
o-Stilbazol		 Pikolin $+ C_6H_5CHO = H_2O + C_6H_5N \cdot CH=CH \cdot C_6H_5$ Benzaldehyd	90.5 -91	324- 325	farblose Krystalle	1	1	Benzol 1	B 20 2719
o-Stilbazolin		 o-Stilbazol $+ 4 H_2 = NH \cdot C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$		288	flüssig	sl.	1	1	B 21 822
Stilben	$C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot C_6H_5$	$C_6H_5 \cdot COH + C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot COOH = CO_2 + H_2O + C_{14}H_{12}$ Bittermandelöl $\alpha$ -Tolylsäure $2 C_6H_5CHCl_2 + 4 Na = 4 NaCl + C_{14}H_{12}$ Benzylidenechlorid $2 C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 = 2 C_6H_5 \cdot CH_2 + C_{14}H_{12}$ Dibenzyl $2 C_6H_5CH_3 + O_2 = 2 H_2O + C_{14}H_{12}$ 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		$2 C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot COOH + 4 Br = 4 HBr + H_2O + C_{14}H_{10}O_2$ Phenyllessigsäure		155	farblose Nadeln	sl.			B 13 743
Stryphin- säure	$C_6H_5N_3O_2$	$C_6H_5N_3O_2 + HNO_2 = CO_2 + H_2O + C_6H_5N_3O_2$ Harnsäure			blassgelbe Krystalle	sl.			B 2 341
Styphninsäure		$C_6H_4(OH)_2 + 3 HNO_2 = 3 H_2O + C_6H_2(NO_2)_3(OH)_2$ Resorcin		175.5	schweifel- gelbe hexagonale Krystalle	sl.	1	1	B 12 681
Styrogallol		$C_6H_2(OH)_3COOH + C_6H_5 \cdot CH=CH \cdot COOH = 2 H_2O + H_2 + C_{14}H_{10}O_2$ Gallussäure Zimmtsäure			hellgelbe Nadeln	ul.	sl.	ul.	B 20 2588

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 20 3719	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 Flüssig- keit	ul.	1	1	A. 38 96 Z. 1871 130 A. 141 181 J. 1884 561
B 21 822	$\alpha$ -Succinamid	$\begin{array}{c}   \\ CH_2 \cdot C \begin{array}{l} \nearrow NH_2 \\ \searrow NH_2 \end{array} \\   \\ CH_2 \cdot COO \end{array}$	$CH_2 \cdot COCl + 4 NH_3 = \begin{array}{c} CH_2 \cdot C \begin{array}{l} \nearrow (NH_2)_2 \\ \searrow \end{array} \\   \\ CH_2 \cdot COO \end{array} + 2 NH_4Cl$ Succinylchlorid	90		farblose Warzen	1	ul.		A. ch 11.324
Am 1 313 J 1877 405 A 154 177 B 7 1096	$\beta$ -Succinamid	$\begin{array}{c}   \\ CH_2 \cdot CO \cdot NH_2 \\   \\ CH_2 \cdot CO \cdot NH_2 \end{array}$	$CH_2 \cdot COOC_2H_5 + 2 NH_3 = 2 C_2H_5OH + \begin{array}{c} CH_2 \cdot CO \cdot NH_2 \\   \\ CH_2 \cdot CO \cdot NH_2 \end{array}$ Bernsteinsäure	242- 243		farblose Nadeln	sl.	ul.	ul.	A 49 196
A 154 177 B 7 1096	Succinamidin- chlorhydrat	$\begin{array}{c}   \\ C \begin{array}{l} \nearrow NH \cdot HCl \\ \searrow NH_2 \end{array} \\   \\ CH_2 \\   \\ CH_2 \\   \\ C \begin{array}{l} \nearrow NH_2 \\ \searrow NH \cdot HCl \end{array} \end{array}$	$\begin{array}{c}   \\ C \begin{array}{l} \nearrow NH \cdot HCl \\ \searrow NH_2 \end{array} \\   \\ O \cdot C_6H_5 \\   \\ CH_2 \\   \\ CH_2 \\   \\ C \begin{array}{l} \nearrow NH_2 \\ \searrow NH \cdot HCl \end{array} \end{array} + 2 NH_3 = 2 C_2H_5OH + C_6H_5N_4 \cdot 2 HCl$ Salzsaurer Succinimido- äther			farblose Nadeln	1			B 16 362
B 13 743 B 2 341	Succinamin- sures Kalium	$\begin{array}{c}   \\ CH_2 \cdot CO \cdot NH_2 \\   \\ CH_2 \cdot COOK \end{array}$	$\begin{array}{c}   \\ CH_2 \cdot CO \\   \\ CH_2 \cdot CO \end{array} \begin{array}{l} \nearrow NH + KOH = \\ \searrow \end{array} \begin{array}{c} CH_2 \cdot CO \cdot NH_2 \\   \\ CH_2 \cdot COOH \end{array}$ Succinimid			Krystall- masse				A 134 136
B 12 681	Succinanil	$\begin{array}{c}   \\ CH_2 \cdot CO \\   \\ CH_2 \cdot CO \end{array} \begin{array}{l} \nearrow N \cdot C_6H_5 \\ \searrow \end{array}$	$C_6H_5 \cdot NH_2 + \begin{array}{c} CH_2 \cdot COOH \\   \\ CH_2 \cdot CO \end{array} = 2 H_2O + \begin{array}{c} CH_2 \cdot CO \\   \\ CH_2 \cdot CO \end{array} \begin{array}{l} \nearrow N \cdot C_6H_5 \\ \searrow \end{array}$ Anilin Bernsteinsäure	150 gegen 400		farblose Nadeln	sl.	1		A 162 166
B 20 2588	Succinanilid	$\begin{array}{c}   \\ CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \\   \\ CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{array}$	$2 C_6H_5 \cdot NH_2 + \begin{array}{c} CH_2 \cdot COOH \\   \\ CH_2 \cdot CO \end{array} = 2 H_2O + \begin{array}{c} CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \\   \\ CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{array}$ 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			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Succinani- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ Succinanyl	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	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CN} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} + 2\text{CN} \cdot \text{NHNa} = 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NNa} \cdot \text{CN} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NNa} \cdot \text{CN} \end{array}$ Bernsteinsäure- diäthylester Natriumcyanamid	104- 105		monokline Krystalle	1	1	ul. CHCl <sub>3</sub> uml.	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	ul.	sl.	1	J pr Ch 22.207
Succindihydra- zon	$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}=\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2-\text{CH}=\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \\   \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH} \end{array} + 2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2\text{NH}_2\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}=\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2-\text{CH}=\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ Pyrrolhydroxylamin Phenylhydrazin			weisse Blättchen	ul.	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	ul.	sl.	ul.	B 22 2958
Succiniminno- 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.	ul.	ul. CHCl <sub>3</sub> uml.	B 22 2964

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °C	Siedepunkt °C	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Was- ser	Alco- hol	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	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{NH}) \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{array} \text{NH} \cdot \text{HCl}$	$\text{HCl} - \text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \end{array} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{HCl} \end{array} = \text{NH}_4\text{Cl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{NH}) \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{array} \text{NH} \cdot \text{HCl}$ Succinamidinchlorhydrat			farblose Blätter	l	sl.		B 16 362	
J pr Ch 22.193	Succinophenon	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO Cl} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO Cl} \end{array} + 2\text{C}_6\text{H}_6 + (\text{AlCl}_3) = 2\text{HCl} + \text{C}_{16}\text{H}_{16}\text{O}_2$ Succinchlorid	134		farblose Nadeln			KOH unl.	B 99 340	
	Succinursäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$ Harnstoff Bernsteinsäure	203- 205		farblose Schuppen	ul.	ul.	ul.	Eisessig l	B 6 1104
J pr Ch 22.207	Succinylbern- steinsäure- diäthylester	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	$2\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} = 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2\text{NaBr} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ Bromacetessigester Natrium- äthylat	126- 127		hellgrüne trikline Nadeln	ul.	sl.	sl.		A 219 94
B 22 1974			$2\text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + (\text{Na}) = 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ 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
	Succinyl- harnstoff	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO Cl} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO Cl} \end{array} + 2\text{CO}(\text{NH}_2)_2 = 2\text{HCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Harnstoff			farbloses Pulver	sl.	ul.	ul.		J. pr. Ch 9.301
B 22 2964	Succinyleosin	$\text{C}_{12}\text{H}_8\text{Br}_4\text{O}_2$	$\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_2 + 4\text{Br}_2 = 4\text{HBr} + \text{C}_{12}\text{H}_8\text{Br}_4\text{O}_2$ 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
						Wasser	Alkohol	Äther	
Succinyl- fluorescein	$O \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} > C \begin{matrix} \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \text{O} \end{matrix} > CO$	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\ \text{Bernsteinsäure} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{O}_5$ Resorcin			farblose Krystalle	sl.			J pr.Ch 23.153
Succinyl- phenylhydra- zid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \text{Cl} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2\text{HCl} + \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ 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.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ o-Toluolsulfamid	165- 167		farblose Nadeln oder Prismen	1 1 1			Am 8 178
o-Sulfamin- benzoesäure- anhydrid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{SO}_2 \end{matrix} > \text{NH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} + 3 \text{O} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} > \text{NH}$ 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.	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CN} + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Benzonitril	246- 247		farblose Schruppen	sl. 1 1			A 108 343
p-Sulfamin- benzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 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.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_3\text{H} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 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.	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_3\text{H} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Benzoesäure			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.	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 3 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{SO}_3\text{H} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Toluol			farblose Nadeln	4			A 178 279

Litte- ratur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
J pr.Ch 23.153	Sulfobernstein- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{HSO}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COCl} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COCl} \end{array} + \text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{AgCl} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{HSO}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ Succinylchlorid			farblose Krystalle	1	1	1	A 131 167
B 21 2462	Sulfochlor- essigsäure	$\text{CHCl} \begin{array}{l} \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{COOH} + \text{KHSO}_3 = \text{KCl} + \text{CHCl} \begin{array}{l} \text{SO}_2\text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$ Dichloressigsäure			farblose Nadeln				A 161 166
J pr.Ch 35.293	Sulfoessig- säure	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{CH}_2 \cdot \text{COCl} + \text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{AgCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{SO}_2\text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$ Acetylchlorid	68- 72		farblose Krystalle				A 131 165
Am 8 178			$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array} + 2 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$ Isäthionsäure							C 14 64
B 12 469	Sulfohydrazin- zimmtsaures Natrium	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{H}_2\text{SO}_3 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{N} = \text{N} \cdot \text{NaSO}_3 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{NaSO}_3 \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ Diazosulfocimmtsäures Natrium			hellgelbe Nadeln	1			A 221 274
A 108 343	Sulfonal		siehe Diäthylsulfondimethylmethan							
A 178 379	Sulfondlessig- säure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{SO}_2$	$\begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{S} + \text{O}_2 = \begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{SO}_2$ Thiodiglykolsäure	182		farblose rhombsche Tafeln	1	1	sl.	B 17 2819
A 100 163	Sulfonfluores- cein	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \text{OH} \\   \\ \text{C} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{SO}_2 \\ \text{O} \end{array} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{SO}_2 \end{array} \text{O} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{OH} \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{SO}_2 \\ \text{O} \end{array}$ o-Sulfobenzoesäure Resorcin			gelbe Krystalle	1	1	sl.	Amer. Chem. 9. 374
B 12 473	Sulfophenyl- glycin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{HSO}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{NH} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{H}_2\text{O}$ Hippursäure Phenol	183- 185		farblose monokline Säulen	1	sl.	nl.	M 5 333
P 82 227	Sulfosuccinyl	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{S}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COSK} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COSK} \end{array} + 2 \text{HCl} = 2 \text{KCl} + \text{H}_2\text{S} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{S}$ Dithiobernstein- saures Kalium	31		farblose Blätter	1	1	1	B 2 250

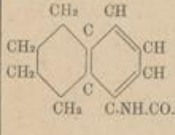
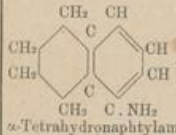
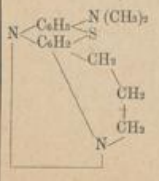
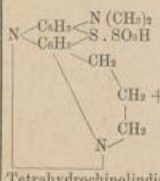




Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alko- hol	Äther	
A 130 203	Taurocarb- aminsäure	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{C}=\text{O} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HSO}_2 \end{matrix}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HSO}_2 + \text{KCNO} = \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagup \\ \text{C}=\text{O} \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OK} \end{matrix}$ Taurin Kalium- cyanat			farblose quadratische Blättchen	1	sl.	ul.	B 6 1192
A 93 354	Taurocyanin	$\text{NH}=\text{C} \begin{matrix} \diagup \\ \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{H} + \text{CN} \cdot \text{NH}_2 = \text{NH}=\text{C} \begin{matrix} \diagup \\ \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{H} \end{matrix}$ Taurin Cyanamid	234- 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	1	ul.		B 21 2668
A 93 355			$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{O Ag} + 2 \text{NH}_3 = \text{NH}_3 \cdot \text{Cl} + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{O Ag}$ p-Chloräthansulfosaures Silber							A 122 33
A 29 144			$\text{CH}_2 \cdot \text{S} \begin{matrix}   \\ \text{C} \cdot \text{SH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} + 6 \text{O} = \text{SO}_2 + \text{CO}_2 + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{OH}$ p-Mercapto- Thiazolin							B 21 1153
Z 1865 69	Terakonsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} = \text{C} \\   \quad   \\ \text{COOH} \quad \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \cdot \text{CH} \\   \quad   \\ \text{COOH} \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{matrix} = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} = \text{C} \\   \quad   \\ \text{COOH} \quad \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$ Terebinsäure	161- 163		farblose trikline Prismen	1	1	sl.	A 208 50
J 10 152	Terephtal- aldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix}$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CH}_2\text{Cl} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{matrix}$ 1. 4. + 2 O = 2 HCl + $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix}$ o-Dichlor-p-xylol	114- 115		farblose Nadeln	sl.	1	sl.	J.1876 490
B 8 1456	Terephtal- aldehyd-säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{CHO} \end{matrix} + \text{O} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Terephtalaldehyd	246		farblose Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl.	A 231 366
B 14 729	Terephtalsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{COOH} \end{matrix}$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ 1. 4. + 6 O = 2 H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 (\text{COOH})_2$ p-Xylol			weisses Pulver	ul.	ul.	CHCl <sub>3</sub> ul.	A 137 318
			$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \\ \text{Br} \\ \diagdown \\ \text{Br} \end{matrix}$ 1. 4. + 2 Cl COO C <sub>2</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
						Was- ser	Alko- hol	Äther		
Tetraäthyl- benzol		$2 C_6H(C_2H_5)_2 + (H_2SO_4) = C_6(C_2H_5)_4 + C_6H_2(C_2H_5)_2$ Pentaäthylbenzol  $C_6H_6 + 4 C_2H_5Br + (Al_2Cl_6) = 4 HBr + C_6H_2(C_2H_5)_4$ Benzol Aethylbromid		254	farblose Flüssig- keit	ul.				B. 21 2818
Tetraäthyl- benzol		$C_6H_6 + 4 C_2H_5Br + (Al_2Cl_6) = 4 HBr + C_6H_2(C_2H_5)_4$ Benzol Aethylbromid	3	250	farblose Krystall- masse					B. 21/ 2820
Tetraäthyl- amidodiphen- ylpropan		$CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + 2 C_6H_5 \cdot N(C_2H_5)_2 = H_2O + CH_3 \cdot C(C_6H_4 \cdot N(C_2H_5)_2)_2$ Aceton Diäthylanilin	76		farblose Nadeln	1				Ann. 242
Tetraäthyl- harstoff		$2 (C_2H_5)_2NH + COCl_2 = 2 HCl + C(C_2H_5)_2N(C_2H_5)_2$ Diäthylamin		205	farblose Flüssig- keit					B. 8 1664
Tetraäthyl- methylen- diamin		$(H \cdot COH)_2 + 6 (C_2H_5)_2 \cdot NH = 3 H_2O + 3 CH_2 \cdot N(C_2H_5)_2$ Trioxymethylen Diäthylamin	166- 169		farblose Flüssig- keit	1	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	Z. 17 244
Tetraäthyl- phosphonium- jodid	$(C_2H_5)_4PJ$	$(C_2H_5)_3P + C_2H_5J = (C_2H_5)_4PJ$ Triäthyl- Aethyljodid phosphin  $4 C_2H_5OH + PH_3 \cdot HJ = 4 H_2O + (C_2H_5)_4PJ$			farblose Krystalle	1	1	ul.		B. 104 16  Soc. 55 140
s-Tetraäthyl- pinakon		$2 C_2H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5 + H_2 = C_2H_5 \cdot C(OH) \cdot C(OH) \cdot C_2H_5$ Diäthylketon  $4 C_2H_5OH + SiCl_4 = 4 HCl + (C_2H_5O)_4 \cdot Si$ Aethylalkohol	27- 28		farblose Krystalle	ul.	1	1		B. 16 1584  A. eb 945

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkoh.	Äther	
	Tetraäthyl- tetrazon	$\begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{matrix} > N . N = N . N < \begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{matrix}$	$2 (C_2H_5)_2N . NH_2 + 2 O = 2 H_2O + (C_2H_5)_2N . N = N . N (C_2H_5)_2$ Diäthylhydrazin			farbloses Öl				A 199 319
B. 21 2818	Tetraäthyl- trimethylen- trisulfon	$\begin{matrix} C_2H_5CH - SO_2 - C \\   \\ SO_2 . CH(C_2H_5) . SO_2 \end{matrix} \begin{matrix} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{matrix}$	$\begin{matrix} CH_2 - SO_2 - CH_2 \\   \\ SO - CH_2 - SO_2 \end{matrix} + 4C_2H_5J + 4KOH = 4KJ + 4H_2O + C_{11}H_{21}S_3O_6$ Trimethyltrisulfon	175		weisse Prismen	1			B 25 248
B. 21 2820	Tetrabrom-o- chinon	$\begin{matrix} O \\   \\ C_6Br_4 \\   \\ O \end{matrix}$	$\begin{matrix} OH \\   \\ C_6Br_4 \\   \\ OH \end{matrix} + O = H_2O + C_6Br_4 \begin{matrix} O \\   \\ C_6Br_4 \\   \\ O \end{matrix}$ Tetrabrombrenzkatechin	150- 151		granatrote Prismen	1	1	Ligroin sl.	B 20 1777
	1.1.1.2-Tetra- chloräthan	$CH_2Cl - CCl_3$	$CH_2Cl - CH_2Cl + 2 Cl_2 = 2HCl + CH_2Cl - CCl_3$ Äthylenchlorid	135		farblose Flüssigkeit				B 22 292
Ann. 242	1.1.2.2-Tetra- chloräthan	$CHCl_2 . CHCl_2$	$CH \equiv CH + 2 Cl_2 = CHCl_2 - CHCl_2$ Acetylen  $CHCl_2 . COH + PCl_3 = POCl_3 + CHCl_2 . CHCl_2$ Dichloraldehyd	147		farblose Flüssigkeit				A. Spl 7.254  J. 1871 508
B 8 1664	1.2.2.2-Tetra- chloräther	$CCl_3 . CHCl . O . CH_2 . CH_3$	$CH_2Cl . CH_2 . O . CH_2 . CH_3 + 3 Cl_2 = 3 HCl + CCl_3 . CHCl . O . CH_2 . CH_3$ Chloräther	190		farblose Flüssigkeit				Z. 1871 679
K. 17 244	Tetrachlor-o- chinon	$\begin{matrix} O \\   \\ C_6Cl_4 \\   \\ O \end{matrix}$	$\begin{matrix} OH \\   \\ C_6H_4 \\   \\ OH \end{matrix} + 10 Cl = 6 HCl + C_6Cl_4 \begin{matrix} O \\   \\ C_6Cl_4 \\   \\ O \end{matrix}$ Brenzkatechin	131- 132		rotgelbe Nadeln				B 20 1779
B 104 16	1.1.1.2-Tetra- chloridibrom- äthan	$CCl_2 . CClBr_2$	$CHBr_2 . CHBr_2 + 3 Cl_2 = CCl_2 . CClBr_2 + 2 HCl + Br_2$ Acetylen-tetrabromid			reetauguläre Prismen	sl.	1		Bl. 23 4
Soc. 55 140 B 16 1584	1.1.2.2-Tetra- chloridibrom- äthan	$CCl_2Br . CCl_2Br$	$CCl_2 = CCl_2 + Br_2 = CCl_2Br . CCl_2Br$ Tetrachlorkohlenstoff			recht- winklige Tafeln				Bl. 24 114
A. ch 945	Tetrachlor- $\alpha$ - ketonaphtalin	$\begin{matrix} CO - CCl_2 \\   \\ C_6H_4 \\   \\ CCl = CCl \end{matrix}$	$\begin{matrix} C(OH) - CCl \\   \\ C_6H_4 \\   \\ CCl - CCl \end{matrix} + 2 Cl = HCl + C_6H_4 \begin{matrix} CO - CCl_2 \\   \\ C_6H_4 \\   \\ CCl - CCl \end{matrix}$ Trichlor- $\alpha$ -naphtol	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	$\text{CCl}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CCl}_2$	$\begin{array}{c} \text{Cl}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{O}_2 \\   \\ \text{(OAg)}_2 \end{array} + 2\text{Cl}_2 = 2\text{AgCl} + \text{CCl}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CCl}_2$ 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		 + $(\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O} = \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH} \end{array} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ $\alpha$ -Tetrahydronaphthylamin	158		farblose Nadeln	sl.	1	1	B. 21 1789
Tetrahydro- blau		 + $3\text{H}_2 = 3\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{S} + \text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{S}$ Tetrahydrochinolindimethyl- anilinthiosulfonsäureindamin			tiefblaues Pulver				B 23 1379

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
J. pr. Ch 42. 181	Tetrahydro- chinolindi- methylanilin- thiosulfon- säureindamin		$C_6H_4 \begin{matrix} CH_2=CH_2 \\   \\ NH-CH_2 \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\   \\ N(CH_2)_2 \\   \\ S_2O_3H \end{matrix} + O_2 = 2 H_2O + C_{17}H_{19}O_3S_2N_3$ Tetrahydrochinolin Amidodimethyl- thiosulfonsäure			grüne Nadeln	sl.			B 23 1378	
B. 15 1700											
Soc. 47 41	Tetrahydro- methylfurfur- an		$CH_2 \cdot CH \cdot (OH) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH = H_2O + C_5H_{10}O$ γ-Pentylenglykol		77- 78	farblose Flüssig- keit	1	1	1	B 22 2571	
B. 16 1720	α-Tetrahydro- naphthobenzyl- amin	$C_{10}H_{11} \cdot CH_2 \cdot NH_2$	$C_{10}H_7 \cdot CN + 4 H_2 = C_{10}H_{11} \cdot CH_2 \cdot NH_2$ α-Naphtonitril		269- 270 722 mm	farblose Flüssig- keit				B 20 1707	
B. 21 1789	β-Tetrahydro- naphthobenzyl- amin	$C_{10}H_{11} \cdot CH_2 \cdot NH_2$	$C_{10}H_7 \cdot CN + 4 H_2 = C_{10}H_{11} \cdot CH_2 \cdot NH_2$ β-Naphtonitril		270.5 730 mm	farblose Flüssig- keit				B 20 1711	
	α-Tetrahydro- naphthol		 $+ KOH = N_2 + KHSO_4 + C_{10}H_{11}(OH)$ Diazotetrahydronaphtalinsulfat		68.5 -69	silber- weisses Tafeln	sl.	1	1	B 21 1892	
			$C_6H_4 \begin{matrix} C(OH)=CH \\   \\ CH=CH \end{matrix} + 2 H_2 = C_{10}H_{11} \cdot OH$ α-Naphtol							B 23 215	
B 23 1379	β-Tetrahydro- naphthol		 $+ 2 H_2 = C_6H_4 \begin{matrix} CH_2-CH \cdot OH \\   \\ CH_2-CH_2 \end{matrix}$ β-Naphtol		264	wasser- helles Oel	sl.	1	1	Benzol 1	B 23 204

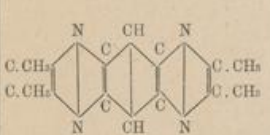
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
β-Tetrahydro-naphtol arom.		 Tetrahydro-β-naphthylamin arom.	58	275	weisse Nadeln				B 23 884
α-Tetrahydro-naphthylamin		$C_{10}H_{17} \cdot NH_2 + 2 H_2 = C_{10}H_{11} \cdot NH_2$ α-Naphthylamin		275	farbloses Oel	1	1		B 21 1789
β-Tetrahydro-naphthylamin		$C_{10}H_{17} \cdot NH_2 + 2 H_2 = C_{10}H_{11} \cdot NH_2$ β-Napthylamin		249.5	farblose Flüssigkeit	sl.	1	1	B 21 850
Tetrahydro-α-naphthylamin		$C_{10}H_{17} \cdot \begin{matrix} NH_2 \\ \backslash \\ NH_2 \end{matrix} + 2 CuSO_4 + 4 NaOH = Cu_2(OH)_2 + C_{10}H_{11} \cdot NH_2 + N + 2 Na_2SO_4 + H_2O$ Tetrahydro 1. 5. naphthylen-diamin		246.5	farbloses Oel	sl.	1	1	B 22 694
Tetrahydro-β-naphthylamin arom.		 β-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	Ather		
B 23 884	$\alpha$ -Tetrahydro- naphthylazo- $\alpha$ - naphthylamin		$C_{10}H_{11}NH_2 + HNO_2 + C_{10}H_7 \cdot NH_2 = 2 H_2O + C_{20}H_{19}N_2$ $\alpha$ -Tetrahydro-naphthyl- amin	135		ziegelrote Nadeln				B 22 627	
B 21 1789	Tetrahydro-o- naphtylendiamin		$+ 2 H_2 = C_{10}H_{10}(NH_2)_2$	84	81 mm 220	farblose Nadeln	sl.	1	1	B 22 1378	
B 21 850	Tetrahydro-o- naphtylendiamin		$+ 2 H_2 = C_{10}H_{10}(NH_2)_2$			farblose Nadeln				B 22 1380	
B 22 694	1. 5. Tetra- hydronaph- tylendiamin		$+ 2 H_2 = C_{10}H_{10}N_2$	77	90 mm 264	weisse glän- zende Prismen	sl.	1	1	Ligroin sl.	B 22 945
B 23 882	$\beta$ -Tetrahydro- naphthyl- phenylharn- stoff		$CON \cdot C_6H_5 + C_{10}H_{11} \cdot NH_2 = CO \begin{matrix} \text{NH} \cdot C_{10}H_{11} \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylcyanat $\beta$ -Tetrahydro- naphthylamin	165.5		farblose seiden- glänzende Nadeln	1	1	Benzol I	B 21 859	
	$\beta$ -Tetrahydro- naphthyl- phenylharn- stoff		$CSN \cdot C_6H_5 + C_{10}H_{11} \cdot NH_2 = CS \begin{matrix} \text{NH} \cdot C_{10}H_{11} \\ \text{NH} \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Phenylsenföl $\beta$ -Tetrahydro- naphthylamin	101		wasser- helle Prismen	1	sl.		B 21 858	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Äther	Essigsäure	
β-Tetrahydro- naphthylsulfocarbin- saures β-Tetra- hydronaphthyl- amin	$\text{CS} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{11} \\ \text{SH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{11} \end{array}$	$2 \text{C}_{10}\text{H}_{11} \cdot \text{NH}_2 + \text{CS}_2 = \text{CS} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{11} \\ \text{SH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{11} \end{array}$ β-Tetrahydronaphthylamin	142		farblose lange Nadeln	sl.			B 21 857
β-Tetrahydro- naphthylxanthogensaures 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	$\text{CJ}_2 = \text{CJ}_2$	$\text{CH} \equiv \text{CH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_8 + 3 \text{J}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_8 + \text{CJ}_2 = \text{CJ}_2$ Aethylenkupfer	165		farblose Prismen			l	B 18 2288
Tetraiodpyrrol		$\text{CH} \equiv \text{CH} + 8 \text{J} = \text{CJ} = \text{CJ} + 3 \text{HJ}$ Pyrrrolkalium			hellgelbe Nadeln	sl.	sl.	l	B 15 2582
Tetraallylum- bromid	$(\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2)_4 \cdot \text{NBr}$	$4 \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{Br} + 4 \text{NH}_3 = 3 \text{NH}_4 \text{Br} + (\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2)_4 \cdot \text{NBr}$ Allylbromid			farblose Krystalle	l	l	sl.	B 31 390
Tetramethyl- äthylen	$\text{CH}_3 \text{C} = \text{C} \text{CH}_3$	$2 \text{CH}_3 \text{C} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{CH}_3 \text{J} + \text{PbO} = \text{PbJ}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \text{C} = \text{C} \text{CH}_3$ 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	$(\text{CH}_3)_2 \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{N} (\text{CH}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{18}\text{H}_{20}\text{N}_2$ Dimethylanilin	195		farblose Krystalle		sl.	sl.	B 14 2161
Tetramethyl- bernsteinsäure		$2 \text{CH}_3 \text{CBr} \cdot \text{COOH} + 2 \text{Ag} = \text{CH}_3 \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\   \\ \text{COOH} \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ α-Bromisobuttersäure	200		farblose Krystalle	sl.	sl.	l	B 22 3013
Tetramethyl- bernsteinsäureanil	$\text{C} (\text{CH}_3)_2 - \text{CO} \begin{array}{l}   \\ \text{C} (\text{CH}_3)_2 - \text{CO} \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{COOH} \begin{array}{l}   \\ \text{C} (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{COOH} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 = \begin{array}{l} \text{CO} \\   \\ \text{C} (\text{CH}_3)_2 \\   \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{CO} \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 + 2 \text{H}_2\text{O}$ Tetramethylbernsteinsäure	88		farblose Nadeln		sl.		B 23 3625

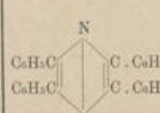
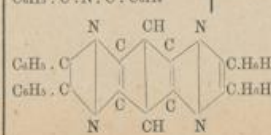


Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Was- ser	Alko- hol	Äther	
B 21 857	Tetramethyl- diamidoazo- benzol	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	$3\text{C}_6\text{H}_5(\text{NO})\text{N}(\text{CH}_3)_2 + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_3\text{Cl} + 2\text{HCl} + 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_3$ p-Nitrosodimethyl- anilin Dimethylpheno- safranin	218- 220		braune Blättchen	ul.			Bl 48,637
B 23 211	Tetramethyl- diamidobenz- hydrol	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ $\text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{H}_2 = \text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2$ Tetramethyldiamido- benzophenon	96		farblose Prismen	ul. sl. l			B. 22 1879
B 18 2283	Tetramethyl- diamido- benzophenon	$\text{CO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	$2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{COCl}_2 = 2\text{HCl} + \text{CO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$ Dimethylanilin	172- 172,5		silber- glänzende Blättchen	l l			B 716 1900
B 15 2582	Tetramethyl- diamido- dimethyl- phenylmethan	$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \text{CO} + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_3$ Aceton Dimethylanilin	83		seiden- glänzende Nadeln	ul. sl. l			B 12 813
B 31 390	Tetramethyl- diamido- dinaphthyl- phenyl- methan	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N} \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \text{CH}_2 \end{matrix} \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$ $\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$2\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COH} + (\text{ZnCl}_2) = \text{H}_2\text{O} +$ Dimethyl- $\alpha$ -naphthyl- Benzaldehyd amin $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot (\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2)_2$	188- 189		farblose Krystalle	sl. sl.			B. 21 3128
A 122 192	Tetramethyl- diamido- diphenyl- methan	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_2\text{J}_2 + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 = 2\text{HJ} + \text{C}_{17}\text{H}_{12}\text{N}_2$ Methylen- Dimethylanilin jodid	90- 91		farblose Blätter	sl. l	Benzol 1		B 12 680
A 19 361		$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	$2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{CS}_2 + 2\text{H}_2 = 2\text{H}_2\text{S} + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$ Dimethylanilin							B. 21 3205
B 14 2161	Tetramethyl- diamido- diphenylthio- nylmethan	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5\text{S}$ $(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{S} \cdot \text{CHO} + 2\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{15}\text{N}_2\text{S}$ Thiophenaldehyd Dimethylanilin	-92 93		farblose Nadeln	ul. l l			B 20 514
B 22 2013	Tetramethyl- diamidothio- benzophenon	$\text{CS} [\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$	$\text{NH} = \text{C} [\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2] \cdot \text{HCl} + \text{H}_2\text{S} = \text{NH}_2\text{Cl} + \text{C}_{17}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{S}$ 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	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 \\ \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N} (\text{CH}_3)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{19}\text{N}_2$ Acetophenon Dimethylanilin			hellgelbes Öel	ul.	sl.	1 Benzol 1	A 242 337
Tetramethyl- diamido- triphenyl- carbinol	$4 \cdot (\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{OH} \\ \text{---} \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \text{Cl}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N} (\text{CH}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} = 3 \text{HCl} + [(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4]_2 \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{OH} \\ \text{---} \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Benzotrichlorid Dimetylanilin	132		farblose Krystalle	sl.	1 sl.	Ligroin 1	A 217 250
Tetramethyl- diamido- triphenyl- methan	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 \\ \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{N} (\text{CH}_3)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2)_2$ Benzaldehyd Dimethylanilin	102 93- 94		farblose Nadeln oder Tafeln	ul.	1 1	Ligroin schw.	A 206 122
Tetramethyl- dichinolyl	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{HN} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{N} \cdot (\text{CH}_3)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + 4 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 4 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} (\text{CH}_3)_2 + \text{C}_{22}\text{H}_{20}\text{N}_2$ Benzidin Aceton	232		perlmutter- glänzende Blättchen	ul.	1 sl.		B 20 2506
Tetramethyl- dichinoxalin		$\text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{---} \text{NH}_2 \text{ (2)} \\ \text{---} \text{NH}_2 \text{ (3)} \\ \text{---} \text{NH}_2 \text{ (5)} \\ \text{---} \text{NH}_2 \text{ (6)} \end{matrix} + 2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_4$ Tetramidobenzol Diacetyl			rötliche Blättchen	sl.	sl. sl.	Eisessig 1	B. 22 444
Tetramethyl- dimethyl- endisulfon	$\text{CH}_3 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{SO}_2 \\ \text{---} \text{SO}_2 \end{matrix} \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{S} \\ \text{---} \text{S} \end{matrix} \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{CH}_3 \end{matrix} + 4 \text{O} = (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{SO}_2 \\ \text{---} \text{SO}_2 \end{matrix} \text{---} \text{C} (\text{CH}_3)_2$ Dithioacetone	220- 225		farblose Nadeln	ul.	1 1	Ligroin ul.	B 20 375
Tetramethyl- diphenyl- dihydro- pyrazin	$\text{CH}_3 \text{---} \text{C} = \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \text{---} \text{C} = \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{---} \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 2 \text{HBr} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_2 + 2 \text{CO}_2 + \text{C}_{20}\text{H}_{19}\text{N}_2$ β Bromlävulinsäure Anilin	107- 108	281	farblose Blätter	ul.	1 1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 20 429
Tetramethyl- lencarbon- säure	$\text{CH}_3 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_2 \\ \text{---} \text{CH}_2 \end{matrix} \text{---} \text{C} \begin{matrix} \text{---} \text{COOH} \\ \text{---} \text{COOH} \end{matrix} = \text{CO}_2 + \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_2 \\ \text{---} \text{CH}_2 \end{matrix} \text{---} \text{CH} \cdot \text{COOH}$ Tetramethylencarbon- säure	191 (220 mm)		farblose Flüssig- keit	sl.	1		Sec. 51 8

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
A 242 337	Tetra- methylen- diamin	$NH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	$CH_3 \cdot CN + 4 H_2 = \begin{matrix} CH_3 \cdot CH_2 \cdot NH_2 \\   \\ CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2 \end{matrix}$ Acetylcyanid	23- 34	158- 160	farblose Krystalle	1			B 19 780	
A 217 250			$CH_3 \cdot CH = NOH + 4 H_2 = \begin{matrix} CH_3 \cdot CH_2 \cdot NH_2 \\   \\ CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2 \end{matrix} + 2 H_2O$ Succinaldehyddioxim								B 22 1970
A 206 122	Tetra- methylen- dibromid	$CH_2Br \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2Br$	$CH_2(OH) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2(OH) + 2 HBr = 2 H_2O +$ Tetramethylen glykol $CH_2Br(CH_2)_2 \cdot CH_2Br$	188- 190		farblose Flüssig- keit				J.pr Ch 39.543	
B 20 2506	1. 2. Tetra- methylen- dicarbon- säure	$CH_2 \cdot C \cdot COOH$ $CH_2 \cdot C \cdot COOH$	$CH_2 \cdot C(COOH)_2 = 2 CO_2 + C_6H_6O_4$ Tetramethylen tetra- carbonsäure	188		farblose Krystalle	1	1	1	Benzol schw	Soc 51 22
B 20 444	1. 1. Tetra- methylen- dicarbon- säure diäthyl- ester	$CH_3 \langle \begin{matrix} CH_2 \\ CH_2 \end{matrix} \rangle C \langle \begin{matrix} COO C_2H_5 \\ COO C_2H_5 \end{matrix} \rangle$	$CH_2 \langle \begin{matrix} COO C_2H_5 \\ COO C_2H_5 \end{matrix} \rangle + 2 NaO C_2H_5 + CH_2 \langle \begin{matrix} CH_2 Br \\ CH_2 Br \end{matrix} \rangle = 2 NaBr + 2 C_2H_5OH$ Malonsäureester Natriumäthylat Trimethylen- bromid	220- 221		farblose Flüssig- keit					Soc 51 2
B 20 375	Tetra- methylen- methylamin	$CH_2 \langle \begin{matrix} CH_2 \\ CH_2 \end{matrix} \rangle CH \cdot CH_2 \cdot NH_2$	$CH_2 \langle \begin{matrix} CH_2 \\ CH_2 \end{matrix} \rangle CH \cdot CO \cdot NH_2 + 2 H_2 = H_2O + CH_2 \langle \begin{matrix} CH_2 \\ CH_2 \end{matrix} \rangle CH \cdot CH_2 \cdot NH_2$ Tetramethylen carbon- säureamid	82- 83		farbloses Öl					B 21 2698
B 20 429	Tetramethyl- harzstoff	$\begin{matrix} N(CH_3)_2 \\    \\ C=O \\   \\ N(CH_3)_2 \end{matrix}$	$2 (CH_3)_2 NH + CO Cl_2 = 2 HCl + \begin{matrix} N(CH_3)_2 \\    \\ C=O \\   \\ N(CH_3)_2 \end{matrix}$ Dimethylamin	177.5		farblose Flüssig- keit					R 12 1164
Soc. 51 8	Tetramethyl- phenylamido- crotonsäure- ester	$CH_3 \cdot C \cdot NH \cdot C_6H_5$ $  $ $CH \cdot COO C_2H_5$	$4 CH_3J + 4 NH_3 = (CH_3)_4 \cdot NJ + 3 NH_4J$ Methyljodid $\begin{matrix} C \cdot CH_3 \\   \\ CH \\   \\ C \cdot CH_3 \\   \\ C \cdot CH_3 \end{matrix} + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 = H_2O$ Acetessigester + $\begin{matrix} N(CH_3)_2 \\    \\ C=O \\   \\ N(CH_3)_2 \end{matrix}$ Tetramethylamidobenzol		101	farblose Prismen		1	1		B. 21 1655



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B. 21 1657	Tetraönanthaldehyd	$C_{20}H_{30}O$	$4 C_6H_5(CH_2)_3CHO = 3 H_2O + C_{20}H_{30}O$ Öenanthol	330 - 340 (350 mm)		gelbes Öl	l	l		B 15 2805
A. 104 31	Tetraoxydiphenylmethan (2/Tetraphenylithan)	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup C_6H_4(OH)_2 \\ \diagdown C_6H_4(OH)_2 \end{matrix}$ $C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$	$C_{20}H_{16}O_4 + 2 H_2 = H_2O + 2 C_{20}H_{16}O_4$ 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 $(C_6H_5)_2 \cdot C(OH) \cdot C(OH) \cdot (C_6H_5)_2 + 2 H_2 = 2 H_2O + (C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot CH \cdot (C_6H_5)_2$ Benzpinakon $2 C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CHCl \\ \diagdown CHCl \end{matrix} + 2 Na = 2 NaCl + (C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot CH \cdot (C_6H_5)_2$ Diphenylchloromethan $C_6H_5 \cdot CHBr \cdot CHBr_2 + 3 C_6H_6 + (AlCl_3) = 3 HBr + (C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot CH \cdot (C_6H_5)_2$ Stilbenbromid	171		farblose Nadeln	sl.	l	Eisessig l	A 217 235
B. 4 208						farblose Nadeln	sl.			A 194 310 B 8 1055
B. 22 3002										B 11 926 A 235 201
A. ch. 9. 5	Tetraphenylithylen	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CCl_2 \\ \diagdown CCl_2 \end{matrix} + 4 Na = 4 NaCl + (C_6H_5)_2 \cdot C = C \cdot (C_6H_5)_2$ Benzophenochlorid $2 CHCl_3 + 4 C_6H_6 + (AlCl_3) = 6 HCl + (C_6H_5)_2 \cdot C = C \cdot (C_6H_5)_2$ Chloroform Benzol	221		farblose Krystalle	sl.	sl.	Benzol l.	B 3 752 B 14 1526
B. 22 1885	Tetraphenylaldin		$2 C_6H_5 \cdot CO \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix} + 3 H_2 = 4 H_2O + C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix} \cdot NOH$ Benziloxim	245 - 246		farblose Nadeln	sl.	sl.	Chloroform l	B 21 1269
B. 22 247	Tetraphenylbenzoin	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix} \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5 + 2 NH_3 = 4 H_2O + H_2 + C_{20}H_{16}N_2$ Benzoin	246		farblose Nadeln	ul.	sl.	ul. Benzol l	Soe. 49 826
B. 23 811 A. 119 248	Tetraphenyl-dieinoxalin		$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup NH_2 (2) \\ \diagdown NH_2 (3) \\ \diagdown NH_2 (5) \\ \diagup NH_2 (6) \end{matrix} + 2 C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 = 4 H_2O + C_{20}H_{12}N_4$ Benzil Tetramidobenzol	289		gelbe Nadeln				B. 22 446

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Tetraphenyl- diimidotetra- hydroisaz- thiol	$C_6H_5-N-N-C_6H_5$ $C_6H_5-N=C-N-C_6H_5$	$2 C \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ = S \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + 2 H_2O_2 = S + 4 H_2O + C_{20}H_{20}N_4S$ Diphenylthioharnstoff	131		weiße Krystalle	ul.	l.		B. 23 558
Tetraphenyl- glykosin	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown N \end{matrix} \cdot C_6H_5$ $C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix} \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5 + 4 NH_3 + \begin{matrix} COH \\   \\ COH \end{matrix} = 6 H_2O + C_{20}H_{20}N_4$ Benzil Glyoxal	über 300		farblose Nadeln	sl.		Kleinstes 1	Soc 51 553
Tetraphenyl- guanidin	$NH = C \begin{matrix} \diagup N(C_6H_5)_2 \\ \diagdown N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$	$2 (C_6H_5)_2 NH + CN Cl = NH = C \begin{matrix} \diagup N(C_6H_5)_2 \\ \diagdown N(C_6H_5)_2 \end{matrix} HCl$ Diphenylamin Chlorcyan	130- 131		farblose rhombische Pyramiden	ul.	l.	l. Benzol 1	B 7 843
Tetraphenyl- harnstoff	$C \begin{matrix} \diagup N(C_6H_5)_2 \\ = O \\ \diagdown N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$	$C \begin{matrix} \diagup Cl \\ = O \\ \diagdown N(C_6H_5)_2 \end{matrix} + (C_6H_5)_2 \cdot NH = HCl + C \begin{matrix} \diagup N(C_6H_5)_2 \\ = O \\ \diagdown N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$ Diphenylharnstoff- chlorid Diphenylamin	183		farblose Krystalle	l.			B 9 710
Tetraphenyl- phthalamid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagleft CO - N(C_6H_5)_2 \\ \diagright CO - N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagleft CO \\ \diagright CO \end{matrix} O + 2 (C_6H_5)_2 \cdot NH = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} \diagleft CO - N(C_6H_5)_2 \\ \diagright CO - N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$ Phthalsäure- anhydrid Diphenylamin	238- 238,5		farblose Nadeln oder Prismen	sl.	sl.	Benzol 1	A 227 192
Tetraphenyl- silikat	$Si (O C_6H_5)_4$	$4 C_6H_5 OH + Si Cl_4 = 4 HCl + Si (O C_6H_5)_4$ Phenol	47- 48	417- 420	farblose Nadeln	l.	l.	CH Cl <sub>3</sub> 1	B 18 1676
Tetraphenyl- tetrazon	$(C_6H_5)_2 \cdot N \cdot N = N \cdot N \cdot (C_6H_5)_2$	$2 (C_6H_5)_2 N-NH_2 + 2 O = 2 H_2O + (C_6H_5)_2 N-N=N-N(C_6H_5)_2$ Diphenylhydrazin	123		farblose Krystalle	sl.	sl.	CS <sub>2</sub> 1	A 190 182
Tetraphenyl- thioharnstoff	$C \begin{matrix} \diagup N(C_6H_5)_2 \\ = S \\ \diagdown N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$	$NH = C \begin{matrix} \diagup N(C_6H_5)_2 \\ \diagdown N(C_6H_5)_2 \end{matrix} + CS_2 = CN SH + C \begin{matrix} \diagup N(C_6H_5)_2 \\ = S \\ \diagdown N(C_6H_5)_2 \end{matrix}$ Tetraphenylguanidin Diphenyl- amin Thiophosgen	194,5- 195,5		glas- glänzende Nadeln	ul.	sl.	l. Benzol 1	B 15 1531
Tetraphenyl- thiophen	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup C \cdot C_6H_5 \\ = S \\ \diagdown C \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \cdot CH (OH) \cdot CO \cdot C_6H_5 + S_2 = 2 H_2O + SO_2 + C_{20}H_{20}S$ Desoxybenzoin	181- 182		farblose Krystalle				B 21 340 B 23 2473

Tetrares-  
dichro-  
äther

Tetraol-  
äther

m-Tetra-  
zolein

Tetrazol-  
äthyl-  
säure

Tetrinsä-  
ure

Tetroliä-  
ure

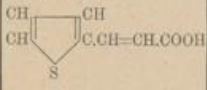
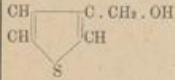
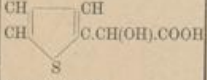
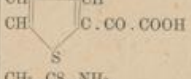
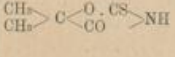
6-Tetryl-  
dicyr-  
säure-  
drid

5-Tetryl-  
carbo-  
diäthyl-  
triam

Tetrylin-  
triam

Thiacet-  
ester

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Literatur	
							Wasser	Alkohol	Äther		
B. 23 358	Tetraresorcin- dichloro- äther	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$8 \text{ C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix} + 2 \text{ NO Br} = 2 \text{ HBr} + 5 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{48}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_{13}$ Resorcin			braun- violette Masse	l	l	sl.	B. 21 2480	
See 51 558	Tetratolyl- äthylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{C} = \text{C} \\ \diagdown \text{C} = \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \text{ CHCl}_3 + 4 \text{ C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 + (\text{AlCl}_3) = 6 \text{ HCl} + \text{C}_{50}\text{H}_{38}$ Chloroform Toluol	244- 245		gelbe Blättchen				B. 14 1528	
B. 7 843	m-Tetra- benzol- chlorid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{N} = \text{N} \cdot \text{Cl} \\ \diagdown \text{N} = \text{N} \cdot \text{Cl} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} \\ \diagdown \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} \end{matrix} + 2 \text{ HNO}_2 = 4 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{N} = \text{NCl} \\ \diagdown \text{N} = \text{NCl} \end{matrix}$ m-Phenylendiamin- chlorhydrat			dunkel- gelbe Flüssig- keit				B. 19 317	
B. 9 710	Tetrazodiphe- nylnaphtion- säure	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{SO}_2$ $\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7\text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{SO}_2 \text{H} \end{matrix} + 2 \text{ HNO}_2 = 4 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{22}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{SO}_2$ Benzidin Naphtionsäure			farblose Krystalle	unl.			B. 19 1963	
A. 227 192	Tetrinsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{O}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} (\text{CH}_2) \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} +$ Methylacetessigester	189- 280	268- 280	farblose trikline Prismen	sl.	l	l	CHCl <sub>3</sub> unl.	A. ch. 20,451
B. 18 1676	Tetroisäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CCl} = \text{CH} \cdot \text{COOH} + \text{KOH} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{COOH}$ β-Chlorcrotonsäure	76	203	farblose Nadeln	l	l	l		Z. 1871 245 J. 12 290
A. 190 182 B. 15 1581	6-Tetrylen- dicarbon- säureanhy- drid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{O} \end{matrix}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{O} \end{matrix}$	$\text{CH}_2 - \text{CH} \cdot \text{COO Ag} + 2 \text{ CH}_2 \text{COCl} = 2 \text{ AgCl} + (\text{CH}_2\text{CO})_2\text{O} +$ s-Tetrylendicarbonsaures Silber			farbloses Öel				J. 22 282	
B. 21 340	8-Tetrylendi- carbon- säure- diäthylester	$\text{CH}_2 - \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5$ $\text{COO C}_2\text{H}_5 \text{CH} - \text{CH}_2$	$2 \text{ CH}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{ NaO C}_2\text{H}_5 = 2 \text{ NaCl} + 2 \text{ C}_2\text{H}_5\text{OH} +$ α-Chlorpropionsäure- äthylester Natriumäthylat		230	farblose Flüssig- keit				A. 208 333	
B. 23 2473	Tetryltri- amin	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3$	$\text{CH} (\text{CN})_2 + 4 \text{ H} = \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3$ Cyanoforn		150	farblose Flüssig- keit				A. Sp. 1 3,377	
B. 23 2473	Thiacetessig- ester	$\text{S} \begin{matrix} \diagup \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{CO} \text{ CH}_3 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \\ \diagdown \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CO CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$	$2 \text{ CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHNa} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{ ClS} = \text{NaCl} + \text{S} + \text{S} \left( \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \right)_2$ Natriumacetessigester	75- 78		farblose prismatische Nadeln	sl.	sl.	CHCl <sub>3</sub> l	B. 18 2092	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Thiacetonin	$C_6H_5NS_2$	$3 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + NH_3 + 2 H_2S = 3 H_2O + C_6H_5NS_2$ Aceton			farblose Krystalle		1		A 111 311
Thialdin	$CH_3 \cdot CH \cdot S$ NH CH <sub>3</sub> · CH · S	$3 CH_3 \cdot CH(OH)NH_2 + 3 H_2S = (NH_4)_2S + 3 H_2O + C_6H_5NS_2$ Aldehydammoniak	43		farblose monokline Krystalle	sl.	1	1	A 61 2
Thienylakryl- säure		$CH_2=CH \cdot COOH + (CH_3CO)_2O = CH_3 \cdot COOH + C_6H_5S \cdot CH=CH \cdot COOH$ Essigsäureanhydrid	138		farblose Nadeln	sl.	1	1	B 19 1855
β-Thienyl- alkohol		α-Thiophenaldehyd $CH_2=CH \cdot COH + H_2 = C_6H_5S \cdot CH_2 \cdot OH$		207	flüssig				B 19 639
Thienylglykol- säure		$C_6H_5S \cdot CO \cdot COOH + H_2 = C_6H_5S \cdot CH(OH) \cdot COOH$ α-Thienylglyoxylsäure		115	farblose Nadeln	1			B 19 3251
α-Thienylgly- oxylsäure		$C_6H_5S \cdot CO \cdot CH_3 + 3 O = H_2O + C_6H_5S \cdot CO \cdot COOH$ Acetothienon		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		$CH_3 \cdot CO + CNH + CNSH + H_2O = NH_3 + C_6H_5NSO_2$ Aceton	152		farblose Nadeln	sl.	1		B. 6 1117
Thioaceto- 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. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt v. Stützpunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
A 111 311	Thioäthyl- aceton	$C_2H_5S \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	$C_2H_5SNa + ClCH_2 \cdot CO \cdot CH_3 = NaCl + C_2H_5S \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$ Natrium- chloraceton- mercaptid	170- 172	farbloses Öl				B 24 165
A 61 2	Thioäthyl- glyköl	$CH_2 \cdot OH$   $CH_2 \cdot SH$	$CH_2 \cdot OH$   $CH_2Cl$ + $KHS = KCl +$   $CH_2 \cdot OH$ $CH_2 \cdot SH$ Aethylchlor- hydrin		farblose Flüssig- keit	sl.	l		A 124 258
B 19 1855	Thioallophan- säureäthyl- ester	$\begin{matrix} & NH_2 \\ & // \\ O=C & \\ & \backslash \\ & NH \cdot CO \cdot S \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$Cl \cdot COS \cdot C_2H_5 + CO(NH_2)_2 = HCl + \begin{matrix} & NH_2 \\ & // \\ O=C & \\ & \backslash \\ & NH \cdot CO \cdot S \cdot C_2H_5 \end{matrix}$ Chlorthioameisen- Harnstoff- säureester	180	farblose Nadeln	sl.	sl.		J. pr Ch 7.477
B 19 639	Thioammelin	$SH \cdot C \begin{matrix} \nearrow N \cdot C(NH_2) \\ \searrow NH \cdot C(NH) \end{matrix} N$	$C_2H_5HS_2 + 4NH_3 = (NH_4)_2S_2 + S + SH \cdot C \begin{matrix} \nearrow N \cdot C(NH_2) \\ \searrow NH \cdot C(NH) \end{matrix} N$ Pseudoschwefel- cyan  $NH = C \begin{matrix} \nearrow NH \\ \searrow NH \end{matrix} C = NH + CNSH = SH \cdot C \begin{matrix} \nearrow N \cdot C(NH_2) \\ \searrow NH \cdot C(NH) \end{matrix} N$ Dicyandiamid		farblose Nadeln	sl.			Z 8 217  B 18 3106
B 19 3281	Thioanilin	$\begin{matrix} NH_2 \cdot C_6H_4 \\ NH_2 \cdot C_6H_4 \end{matrix} S$	$2C_6H_5NH_2 + S_2 = H_2S + (NH_2 \cdot C_6H_4)_2S$ Anilin	105	farblose Nadeln	sl.	l	l	B 4 354
B 18 537	$\alpha$ -Thiobenz- aldehyd	$C_6H_5 \cdot CHS$	$C_6H_5 \cdot CHO + H_2S = H_2O + C_6H_5 \cdot CHS$ Benzaldehyd		weisses Pulver	ul.	sl.	$CHCl_3$ l	A 38 320
A 192 46	$\beta$ -Thiobenz- aldehyd	$C_6H_5 \cdot CHS$	$C_6H_5 \cdot CHS + (J) = C_6H_5 \cdot CHS$ $\alpha$ -Thiobenz- aldehyd	225- 226	farblose Nadeln		sl.	$CHCl_3$ schw.	B 10 1877
B. 6 1117	Thiobenzamid	$C_6H_5 \cdot CS \cdot NH_2$	$3C_6H_5 \cdot COH + 2H_2S + NH_3 = 3H_2O + C_6H_5NS + S$ 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. 1847, 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


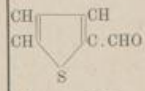
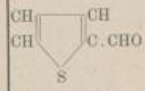
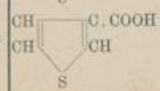
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
$\alpha$ -Thiobenzoesäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot SH$	$C_6H_5 \cdot CO \cdot Cl + K_2S = KCl + C_6H_5 \cdot CO \cdot SK$ Benzoylchlorid $C_6H_5 \cdot CO \cdot O + 2 KHS = H_2O + 2 C_6H_5 \cdot CO \cdot SK$ Benzoesäure- anhydrid	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 Krystall- pulver	1	1	1	Benzol 1	A 140 236
Thiobenzophenon	$C_6H_5 \cdot CS \cdot C_6H_5$	$2 C_6H_5 + CS_2 + (Al Cl_3) = 2 HCl + C_6H_5 \cdot CS \cdot C_6H_5$ Benzol Thiophosgen			rotbraunes Öl	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	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O(\beta) \\ \diagdown N(\alpha) \end{matrix} C \cdot SH$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + CS_2 = C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot SH + H_2S$ Amido- $\beta$ -naphtol $C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O(\beta) \\ \diagdown N \end{matrix} \cdot NH \cdot C_6H_5(\alpha) + 2CS_2 = C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot SH + CS = NC_6H_5 + 2S$ Benzol- $\beta$ -azonaphtol	248- 249		farblose Krystalle		1		Benzol unl.	B 21 414 Eisessig leicht B 21 414
Thiocarbamidonaphtol-disulfür	$C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot S \cdot S \cdot C \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown N \end{matrix} C_{10}H_7$	$2 C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot SH + J_2 = C_{10}H_7 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown N \end{matrix} C \cdot S \cdot S \cdot C \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown N \end{matrix} C_{10}H_7 + 2HJ$ Thiocarbamidonaphtol			farblose Nadeln	ul.			Benzol leicht	B 21 419
Thiocarbanilid	$CS \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	$2 C_6H_5NH_2 + CS_2 = H_2S + C \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown S \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$ Anilin $2 C_6H_5 \cdot NH_2 \cdot CNSH = C \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_6H_5 \\ \diagdown S \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix} + NH_4 \cdot SCN$ Rhodananilin	153		weisse Blättchen	sl.	1	1		B 70 142 B 70 142
Thiocarbo- benzidin	$C_6H_5 - C_6H_5$   NH-CS-NH	$NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2 + CS_2 = H_2S + C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \cdot NH \\ \diagdown CS \\ \diagdown C_6H_4 \cdot NH \end{matrix}$ Benzidin			farbloses Krystall- pulver	ul.	ul.	ul.		J 1860 356
Thiocarbon- säurediäthyl- ester	$CS \begin{matrix} \diagup O \cdot C_2H_5 \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \end{matrix}$	$CS Cl_2 + 2 C_2H_5ONa = 2 NaCl + CS(O C_2H_5)_2$ Thiophosgen Natriumäthylat	161- 162		farblose Flüssig- keit	ul.	1	1		J pr Ch 6481
Thiocarbonyl- acetessigester	$S=C=C \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_3 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix}$	$CS Cl_2 + CHNa \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_3 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix} = S=C=C \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_3 \\ \diagdown COO C_2H_5 \end{matrix} + HCl + NaCl$ 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	
							Wasser	Alkohol	Äther			
Z 1868 353			$CS_2 + CH_3 \begin{matrix} \diagup COCH_3 \\ \diagdown COOC_2H_5 \end{matrix} = S=C=C \begin{matrix} \diagup CO-CH_3 \\ \diagdown COOC_2H_5 \end{matrix} + H_2S$ Acetessigester									B 10 703
Z 1868 353	Thiocarbonyl- desoxybenzoin	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C=S \\ \diagdown CO-C_6H_5 \end{matrix}$	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5 + CS_2 = C_6H_5 \begin{matrix} \diagup C=S \\ \diagdown CO-C_6H_5 \end{matrix} + 2 HCl$ 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	$S=C=C \begin{matrix} \diagup COOC_2H_5 \\ \diagdown COOC_2H_5 \end{matrix}$	$CS_2 + CH_2 \begin{matrix} \diagup COOC_2H_5 \\ \diagdown COOC_2H_5 \end{matrix} = S=C=C \begin{matrix} \diagup COOC_2H_5 \\ \diagdown COOC_2H_5 \end{matrix} + HCl + NaCl$ Thiophosgen Natriummalonsäureester	177- 178		fleisch- farbige Nadeln	ul.	sl.	sl.			B 21 348
B 10 705	Thiocarbonyl- phenylen- diamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} CS$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} + CS_2 = H_2S + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} CS$ m-Phenyldiamin			gelbliche monokline Prismen	ul.	sl.	ul.	CS <sub>2</sub> ul.		G 17 524
B 21 414												
B 21 414	α-Thiochinolin		$5 \text{ (Structure) } + P_2S_5 = P_2O_5 + 5 \text{ (Structure) }$ Carbostyryl	174		gelbe Blättchen	ul.	1	1			B 21 520
B 21 419												
B 70 142	Thiochron- saurer Kalium	$OH \cdot C_6 \begin{matrix} \diagup SO_3K \\ \diagdown (SO_3K)_4 \end{matrix}$	$C_6Cl_4O_2 + 5 K_2SO_3 + H_2O = 4 KCl + KOH + OH \cdot C_6 \begin{matrix} \diagup SO_3K \\ \diagdown (SO_3K)_4 \end{matrix}$ Chloranil			gelbe Prismen	sl.	ul.				A 114 313
B 70 142	Thiodiäthyl- anilin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N(C_2H_5)_2 \\ \diagdown S \\ \diagup N(C_2H_5)_2 \end{matrix}$	$4 C_6H_5N(C_2H_5)_2 + SCl_2 = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N(C_2H_5)_2 \\ \diagdown S \\ \diagup N(C_2H_5)_2 \end{matrix} + 2 C_6H_5N(C_2H_5)_2HCl$ Diäthylanilin	79.5 -80		gelbliche Nadeln	ul.	sl.	sl.			B 21 2059
J 1860 356	Thiodicyandi- amidin	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} CS \cdot NH_2$	$NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} C=NH + H_2S = NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} CS \cdot NH_2$ Dicyandiamid			farblose monokline Krystalle	sl.	sl.				B 16 1460
J pr Ch 6.481			$2 CS \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} + CS_2 = CS_2 + 2 HCl + NH=C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} CS \cdot NH_2$ 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			Litter- atur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
α-Thiodilaktyl- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COOH} + 2 \text{KSH} = 2 \text{KCl} + \text{H}_2 \text{S} +$ $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$ α-Chlorpropionsäure	125		farblose monokline Prismen	1	1	1	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	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \text{N}(\text{CH}_3)_2 + 2 \text{SOCl}_2 = \text{SO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{S} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ Dimethylanilin	126		farblose Nadeln	sl.	1		B 23 554
β-Thiodinaph- tylamin	$\begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{array} \text{NH}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \text{NH} + \text{S}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{S} + \begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{array} \text{NH}$ β-Dinaphtylamin	236		gelblich- grüne Nadeln		1		B 19 2241
Thiodiphenyl- amin	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{NH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{NH} + \text{S}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{S} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{NH}$ Diphenylamin $\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\   \\ \text{SH} \end{array} \begin{array}{l} 1. \\ 2. \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{S} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{NH}$ o-Amidothiophenol Brenzkatechin Rhodanammonium	180	371	gelbliche Blätter	sl.	sl.	Benzol 1	A 230 77
Thiodiprus- säure	(NH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (CN) <sub>2</sub> NH(CN) <sub>2</sub> NH <sub>2</sub> HS	6 CNS · NH <sub>2</sub> = 2 NH <sub>2</sub> + 5 H <sub>2</sub> S + C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N <sub>10</sub> S			graues Pulver	sl.	ul.		A 179 148
Thioessigsäure	CH <sub>3</sub> · CO · SH	CH <sub>3</sub> · COCl + KHS = KCl + CH <sub>3</sub> · CO · SH Acetylchlorid		93	farblose Flüssig- keit	1	1		J.1859 354
Thio-m-Form- aldehyd	(CH <sub>2</sub> S) <sub>x</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> N <sub>4</sub> + 6 H <sub>2</sub> S = 4 NH <sub>3</sub> + 6 (CH <sub>2</sub> S) Hexamethylen- tetramin	175- 176		farbloses Pulver	ul.	ul.	ul.	B 19 2945
Thioformanlid	CHS · NH · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> · NC + H <sub>2</sub> S = CHS · NH · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Phenylisocyanid C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N = CH · NH C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> + H <sub>2</sub> S = C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub> + CHS · NH · C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Methenyldiphenylamin	137.5		farblose Blättchen				B 10 1095 A 192 35
Thioglycerin	CH <sub>2</sub> · OH	CH <sub>2</sub> · OH			farbloser Syrup	sl.	1	ul.	A 124 221
	CH · OH	CH · OH + KHS = KCl + CH · OH							
	CH <sub>2</sub> · SH	CH <sub>2</sub> Cl	CH <sub>2</sub> · SH						

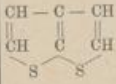
Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 196 106	Thioglycid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HS}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{KHS} = \text{KCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HS}$ Epichlorhydrin			farblose Flüssigkeit	ul.	sl.	ul.	A. ch 60.66
B 12 1425	Thioglykolsäure	$\text{SH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	$\text{SO}_2 \text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COCl} + 4 \text{H}_2 = 3 \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{SH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Sulfochloroessigsäurechlorid $\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{KHS} = \text{KCl} + \text{HS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Chloressigsäure $\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CS} \\   \\ \text{S} \cdot \text{NH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} = \text{CNSH} + \text{SH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$ Rhodaninsäure			Oel	1	1	1	B 6 659 A 187 113
B 23 554			$\text{NH}_4 \cdot \text{CNS} = \text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ Rhodaniammonium	172		farblose rhombische Krystalle	sl.	ul.	ul.	A 150 224
B 19 2241	Thioharnstoff	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \cdot 1. + \text{CS}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{CS}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH})_2$ m-Amidobenzoesäure			farblose Nadeln	ul.	sl.	CS <sub>2</sub> sl.	B 3 812
A 230 77	Thioharnstoffbenzoesäure	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{SH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ Cyanamid Thioglykolsäure	gegen 200		farblose Nadeln	sl.	ul.	ul.	A 166 383
B 19 3255	Thiohydantoin	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ Tiobarnstoff							B 13 1422
A 179 148			$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\   \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ Tiobarnstoff							B 13 1422
J.1859 354			$\text{CN} \cdot \text{NH}_2 + \text{SH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} = \text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ Cyanamid Thioglykolsäure							B 13 1422
B 19 2345	Thiokohlensäurephenylester	$\begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}=\text{S} \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CS} \text{Cl}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{ONa} = \begin{matrix} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}=\text{S} \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{NaCl}$ Thiophosgen Phenolnatrium	97		weisse Krystalle				B 21 346
B 10 1095	Thiomethylanilin	$\text{S} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	$\text{SO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{S} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ Thionylmethylanilin	60		gelbe Nadeln		1	1	B 23 3020
A 192 35	Thiomethyluraeil	$\text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CS} \cdot \text{NH}_2 + \text{CH}_3 \cdot \text{COCH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} + \text{CS} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH}$ Thioharn- Acetessigester stoff	über 300		farblose rhombische Blättchen	sl.	ul.	ul.	J.pr.Ch 25.72
A 124 221	Thiomlehsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{SH}) \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COOH} + \text{KHS} = \text{KCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{SH}) \cdot \text{COOH}$ α-Chlorpropionsäure			Oel	1	1	1	A 129 1

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- 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
$\alpha$ -Thionaphtol	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2\text{Cl} + 6 \text{H} = \text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH}$ $\alpha$ -Naphthalinsulfonsäurechlorid	285		farblose Flüssigkeit		1	1	Z 1869 711
$\beta$ -Thionaphtol	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2\text{Cl} + 6 \text{H} = \text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{OH}$ $\beta$ -Naphthalinsulfonsäurechlorid	75		farblose Schuppen				Z 1869 711
Thionessal	$\text{C}_{22}\text{H}_{20}\text{S}$	$4 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CSH} = 2 \text{H}_2\text{S} + \text{S} + \text{C}_{22}\text{H}_{20}\text{S}$ Thiobenzaldehyd $2(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2)_2\text{S} = \text{H}_2\text{S} + 6 \text{H} + \text{C}_{22}\text{H}_{20}\text{S}$ Benzylsulfid	184		farblose Nadeln		sl.	1	Ligroin sl. A 52 354 A 178 376
Thioin		siehe Phenylviolett							
Thionol	$\text{N} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5-\text{OH} \\ >\text{S} \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{O} \end{matrix}$	$\text{S} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5 \\ >\text{NH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} + 2 \text{H}_2\text{O} = 6 \text{H} + \text{C}_{12}\text{H}_7\text{NSO}_2$ Thiodiphenylamin $\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{SO} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NH}(\text{CH}_2)_2 + \text{C}_{12}\text{H}_7\text{NSO}_2$ Methylenblau			braunrotes Krystallpulver		ul.		Anilin l A 230 188 A 230 196
Thionolin	$\text{N} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5-\text{NH}_2 \\ >\text{S} \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{O} \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ >\text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{S} + 6 \text{FeCl}_2 = \text{H}_2\text{O} + 6 \text{HCl} + 6 \text{FeCl}_3 + \text{C}_{12}\text{H}_9\text{N}_2\text{SO}$ p-Amidophenol			gelbbraune Blättchen		sl.	ul.	Benzol sl. A 230 202
Thionursäure	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ >\text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{SO}_2\text{H}$	$\text{C}_4\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_4 + 3 \text{NH}_3 + \text{SO}_2 = \text{C}_4\text{H}_2\text{N}_2\text{SO}_6(\text{NH}_4)_2$ 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	$\text{SO} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \\ >\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH}_2 + \text{SOCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{SO}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2)_2$ Anilin	198- 200		farblose Flüssigkeit				B 23 3481
Thionyleyanid	$\text{SO} \begin{matrix} \text{CN} \\ >\text{CN} \end{matrix}$	$\text{SOCl}_2 + 2 \text{AgCN} = 2 \text{AgCl} + \text{SO} \begin{matrix} \text{CN} \\ >\text{CN} \end{matrix}$ Thionylchlorid	70		farblose Nadeln		ul.	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 Stützpunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in				Literatur
						Wasser	Äther	Alkoh.	Benzol	
A 188 320 J.pr.Ch 29. 376	Thionylphenylhydrazon	$C_6H_5.NH.N=SO$	$C_6H_5.NH.NH_2 + SOCl_2 = 2HCl + C_6H_5.NH.N=SO$ 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	
Z 1869 711	Thiophen		$2CH \equiv CH + S = \begin{matrix} CH=CH \\   \\ CH=CH \\ \diagup S \end{matrix}$ Acetylen  $(C_2H_5)_2S + 3H_2 = \begin{matrix} CH=CH \\   \\ CH=CH \\ \diagup S \end{matrix}$ Aethylsulfid  $2CH_3.CHO + S = 2H_2O + \begin{matrix} CH=CH \\   \\ CH=CH \\ \diagup S \end{matrix}$ Aldehyd  $CH_3.CO \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown O \end{matrix} + P_2S_5 = \begin{matrix} CH=CH \\   \\ CH=CH \\ \diagup S \end{matrix} + P_2O_5 + S_2$ Bernsteinsäure- anhydrid	84	farblose Flüssig- keit				B 16 2176  B 18 217  B 18 217  B 18 454	
A 52 354 A 178 376	$\alpha$ -Thiophen- aldehyd		$C_4H_4S.CO_2.COOH = CO_2 + C_4H_4S.CHO$ $\alpha$ -Thienylglyoxylsäure	198	farbloses Öl				B 19 637	
A 230 188 A 230 196 A 230 202	$\alpha$ -Thiophen- aldehyd		$C_4H_4S.CHO + NH_2.OH = H_2O + C_4H_4S.CH=NOH$ $\alpha$ -Thiophenaldehyd Hydroxylamin	128	farblose Nadeln				B 19 1854	
A 26 268 B 24 756 B 23 3481 A 143 264 B 23 3020	$\beta$ -Thiophen- carbonsäure		$CH \begin{matrix} \diagup C.CH_3 \\ \diagdown CH \end{matrix} + 3O = H_2O + \begin{matrix} CH - C.COOH \\   \\ CH \\ \diagup S \end{matrix}$ $\beta$ -Thiotolen	136	farblose Nadeln				B 18 3003	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
oo-Thiophendicarbonsäure		 $\text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{S} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_2 + 6 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4\text{S} \cdot (\text{COOH})_2$			weisses Krystall- pulver	sl.	sl.		B 18 567	
Thiophenol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SH}$	oo-Thioxen $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{S} \text{Cl} + \text{H} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SH}$		172.5	farblose Flüssig- keit	ul.	l	l		B 11 1173
α-Thiophensäure		 $\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{S} \end{array} \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{CH}_3 + 4 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4\text{S} \cdot \text{COOH}$	126.5	260	farblose Nadeln	sl.	l	l	Ligraim sl.	B 17 2645
		α-Acethiophenon  $\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{S} \end{array} \text{C} \cdot \text{J} + \text{Cl} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{Na}_2 = \text{NaCl} + \text{NaJ} + \text{C}_6\text{H}_4\text{S} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$								B 17 2192
Thiophenylhydrazin	$\text{S} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	α Jodthiophen $\text{S} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{HNO}_3 + 4 \text{H}_2 = 4 \text{H}_2\text{O} + \text{S} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Thioanilin $\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	115		gelbe Krystall- blätter	sl.	l	sl.		B 23 3482
Thiophenylmethylpyrazolon		$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{Phenylhydrazin} + \text{Thioacetessigester} + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{C}_{20}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_2\text{S}$			farblose Blättchen	sl.		Benzol sl.		B. 23 849
Thiophenyl-α-naphthylamin	$\text{S} \begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \text{NH}$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \text{NH} + 2 \text{S} = \text{H}_2\text{S} + \text{S} \begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \text{NH}$ Phenyl-α-naphthylamin	137- 138		gelbe Blättchen	sl.		Benzol l		B 23 2464
Thiophenyl-β-naphthylamin	$\text{S} \begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_7 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \text{NH}$	analog aus Phenyl-β-naphthylamin			hellgelbe Nadeln	sl.		Benzol l		B 23 2466
Thiophenyl-α-Oxypropionsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \\ \text{OH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{SH} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} = \text{C}_6\text{H}_5\text{S} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \\ \text{OH} \end{array}$ Thiophenol Brenztraubensäure			farblose Prismen		l	Benzol l		B 18 263



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungsgleichung	Schmelzpunkt °	Siedepunkt	Krystallform Farbe	Löslichkeit in			Literatur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B 18 567	Thiophosgen	CS <sub>2</sub>	C Cl <sub>4</sub> + H <sub>2</sub> S = 2 HCl + CS <sub>2</sub>  C Cl <sub>4</sub> S + Ag <sub>2</sub> = 2 Ag Cl + CS <sub>2</sub> Perchlormethylmercaptan		73.5	rote Flüssigkeit				A 45 43
B 11 1173	Thiophthalursäure	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 > O + 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 Thiobarnstoff	171- 172		farblose Blättchen	sl.	1	ul.	A 214 24
B 17 2645	Thiophthen		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> Citronensäure		224- 226	flüssig				B 19 2145
B 17 2192	Thiorescin	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < SH 1. / SH 2.	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> < SO <sub>2</sub> Cl 1 / SO <sub>2</sub> Cl 2 + 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 2418
B 23 3482	Thiorufinsäure	CH <sub>3</sub> . CO . C < CS . SH / CS . O . C <sub>2</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> ONa = NaHS Natriumacetessigester Natriumäthylat  + CH <sub>3</sub> . CO . C < CS . SNa / CS . O . C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> / COO C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>			orangerote Schuppen	sl.	1		B 10 701
B 23 849	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 2464	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	Thiotetrapyridin	C <sub>20</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> S	2 C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> + 6 S = 5 H <sub>2</sub> S + C <sub>20</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> S Nikotin		155	schwefelgelbe Prismen	ul.	sl.	Benzol schw.	Bl 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 7256

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Thioxamid	$\text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	$\text{CNSH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$  $\text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} + \text{NH}_2 = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$ Thioxaminsäure- äthylester			citronen- gelbe Nadeln	sl.	sl.		J.prCh 16.375  J.prCh 9.137
Thioxamin- säureäthyl- ester	$\text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CN} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{S} = \text{CS} \begin{array}{l} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Cyanameisensäure- ester	63		citronen- gelbe Prismen	sl.	1	1	J.prCh 9.133
oo-Thioxen	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{C} - \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} = \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{S} = 2 \text{H}_2\text{O} +$ Acetonylaceton		196.5- 137.5	farblose Flüssig- keit				B 18 2252
m-Thioxen	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{S} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagdown \text{CH}_3 \\ \diagup \text{COOH} \end{array} + \text{P}_2\text{S}_5 = \text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{S} + \text{S} +$ $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{S} \end{array}$ α-Methylävalinsäure		187- 138	farblose Flüssig- keit				B 20 2018
Thiuram- disulfid	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \\   \\ \text{NH}_2 \cdot \text{CS} \cdot \text{S} \end{array}$	$2 \text{NH}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{S} + 2 \text{Fe Cl}_2 = 2 \text{NH}_4 \text{S CN} + 2 \text{NH}_4 \text{Cl} + 2 \text{FeCl}_2 +$ Thiuramsulfidammonium			perl- glänzende Schuppen	ul.	sl.	ul.	A 166 141
Thiuram- sulfidam- monium	$\begin{array}{c} \text{NH}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \\   \\ \text{NH}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \end{array} \text{S}$	$2 \text{NH}_4 \cdot \text{CS}_2 \cdot \text{NH}_4 + \text{J}_2 = 2 \text{NH}_4 \text{J} +$ Dithiocarbaminsaures Ammonium			farblose Prismen	1	sl.	sl.	A 73 27  A 166 137
Thymochinon	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_3 \quad \text{C}_6\text{H}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3 \end{array}$ 1. 2. 4. 5.	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_3 \quad \text{C}_6\text{H}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3 \end{array} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_2$ Thymol	45.5	232	gelbe prismatische Tafeln	sl.	1	1	J.1881 592

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Thymochinon-dioxim	$\begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{NOH} \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \quad \text{CH} \\ \text{C} \cdot \text{NOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \quad \text{CH} \\ \text{CO} \end{array} + 2 \text{NH}_2\text{OH} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{(NOH)}_2 \end{array}$ <p>Thymochinon</p>			gelbliche Krystalle	ul.	sl.	sl.	Benzol al	B 23 3558
Thymochinon-oxim	$\begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CH} \quad \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \quad \text{CH} \\ \text{C} \cdot \text{NOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + \text{HNO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{NO}_2$ <p>Thymol</p>	160- 162		gelbliche Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 8 1500
Thymol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad 1 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \quad 3 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \quad 4 \end{array}$	Im Thymianöl	50- 51	230	monokline Tafeln*	sl.	1	1		A 64 374
Thymolechroïn	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \quad \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{OH} \quad \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \quad \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH} \\ \text{OH} \quad \text{O} \quad \text{OH} \\ \text{CH}_2 \quad \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \quad \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \quad \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$4 \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{array} + 2 \text{HNO}_2 = \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \quad \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \quad \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \quad \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{OH} \quad \text{O} \quad \text{OH} \\ \text{CH}_2 \quad \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \quad \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \quad \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} + 3 \text{H}_2\text{O}$ <p>Thymol</p>			dunkel rote Masse					B 21 252
p-Thymotin- aldehyd	$\begin{array}{c} \text{CHO} \quad 1 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \quad 2 \\ \text{OH} \quad 3 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \quad 4 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \quad 5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \quad 1 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \quad 2 \\ \text{CH}_3 \quad 5 \end{array} + \text{CHCl}_3 + 4 \text{NaOH} = 3 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{NaCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{array}{c} \text{COH} \\ \text{CH}_3 \\ \text{ONa} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ <p>Thymol</p>	133		seiden- glänzende Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	B 16 2097
o-Thymotin- säure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \quad 1. \\ \text{OH} \quad 2. \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \quad 3. \\ \text{C}_6\text{H}_5 \quad 4. \\ \text{C}_6\text{H}_5 \quad 6. \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COONa} \quad 1 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \quad 2 \\ \text{CH}_3 \quad 5 \end{array} + \text{CO}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ <p>Thymolnatrium</p>	120		seiden- glänzende Krystalle	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 115 205
Tiglin-aldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{array}$ <p>Acetaldehyd Propionaldehyd</p>	116		farblose Flüssigkeit	sl.	1	1		M 7 54

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
Tiglylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \parallel \\ \text{COOH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagup \text{OH} \\ \diagdown \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \parallel \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Aethomethoxal- säure- äthylester	64,5	198,5	farblose trikline Tafeln	sl.			A 136 9
Tiglylkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \diagdown \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{OH} \text{---} \text{CH}_3 \\ \diagup \text{COOH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \parallel \\ \text{COOH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ $\alpha$ Methyl- $\beta$ -Oxybuttersäure $\text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \diagdown \text{CHO} \end{array} + \text{H}_2 = \text{CH}_3 \cdot \text{CH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \diagdown \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ Tiglylaldehyd			farblose Flüssig- keit				A 188 235 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	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagup \text{C} \diagdown \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagup \text{C} \diagdown \\ \text{CN} \end{array} + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{HCl} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \diagup \text{C} \diagdown \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{HCl} \end{array}$ p-Tolunnitril			gelbliches Öl	1	nl.		B. 31 2651
o-Tolidin	$(3) \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2 (4)$ $(3) \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2 (4)$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \text{---} \text{NH} \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 = \end{array}$ o-Hydrazotoluol	129		farblose Blättchen	sl.	1	1	B 17 467
m-Tolidin	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2 (5)$ $3 \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2 (4)$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \text{---} \text{NH} \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 = \end{array}$ m-Hydrazotoluol	108- 109		farblose Krystalle				B 11 1626
p-Tolidin	$2 \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2 (4)$ $2 \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2 (4)$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \text{---} \text{NH} \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 = \end{array}$ p-Hydrazotoluol	103		farblose Blättchen	1	1	1	B 3 554

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
o-Tolidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \cdot \text{CS}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \cdot \text{CS}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{CS}_2 = 2 \text{H}_2\text{S} + \text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{S}_2$ o-Tolidin	157		farblose Tafeln				B 21 1066
mp-Tolubenzaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	(1) $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}$ mp-Toluyldiamin Benzaldehyd	195.5		farblose monokline Prismen farbloses Öl	sl.	1		B 11 591
o-Tolubenzylamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} + 5 \text{H}_2 = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ Phthalimid		201	farbloses Öl	sl.	1		B 21 1889
Toluchinon	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3$ 1. 2. 5.	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 + \text{H}_2\text{O}$ Kresol	67- 69		goldgelbe Blätter	sl.	1	1	J.pr.Ch 23.425
Toluchinon-dioxim	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NOH} \cdot \text{NOH}$ 1. 2.3. 5.6.	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{NO} + \text{NH}_2\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NOH} \cdot \text{NOH}$ Nitroso-p-Kresol oder Nitroso-o-Kresol siehe m-Nitrosokresol		234	hellgelbe Nadeln	sl.	1	1	Ligroin ul. B. 21 431
Toluchinoxalin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{N} \cdot \text{CH}$ N(3)=CH N(4)=CH	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{CHO} + \text{CHO} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{N} \cdot \text{CH}$ o-Toluyldiamin Glyoxal		245	farblose Flüssigkeit	1	1	1	Benzol 1 A 237 336
o-Toluidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ 1. 2.	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2 + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ o-Nitrotoluol		197	farblose Flüssigkeit				A 158 77
m-Toluidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ 1. 3.	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2 + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ m-Nitrotoluol		45	197	farblose Flüssigkeit			A 156 83
p-Toluidin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ 1. 4.	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2 + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ 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	$C_6H_4 \begin{matrix} <CH_3 \\ <NH \end{matrix} . CH_2 . CO . NH . C_6H_5$	$C_6H_5 . NH . CH_3 . HCl = C_6H_4 \begin{matrix} <CH_3 \\ <NH_2 \end{matrix} . HCl$ Methylanilinchlorid $CH_3 \begin{matrix} <CH \\ <SO_2Na \\ <SO_2Na \end{matrix} + 2 C_6H_4 \begin{matrix} <CH_2 \\ <NH_2 \end{matrix} = 2 NaHSO_2 + H_2O +$ Glyoxalnatribisulfit $C_6H_4 \begin{matrix} <CH_3 \\ <NH . CH_2 . CO . NH \end{matrix} > C_6H_5$	135		farblose Blättchen				B 5 720 B 21 112
Tofuisatin	$C_6H_4 \begin{matrix} <C \\ <NH . CO \end{matrix} \begin{matrix} <C_6H_5 . CH_3 \\ <C_6H_4 . CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} <CO \\ <N \end{matrix} . C . OH + 2 C_6H_5 . CH_3 = H_2O + C_{17}H_{15}NO$ Isatin	200- 201		farblose Nadeln	ul.	1	1	Ligroin al. B 18 2638
Toluol	$C_6H_5 . CH_3$	$C_6H_5Br + CH_3J + 2 Na = NaBr + NaJ + C_6H_5 . CH_3$ Brombenzol Methyljodid $C_6H_6 + CH_3Cl + (AlCl_3) = HCl + C_6H_5 . CH_3$ Benzol Methylchlorid		111	farblose Flüssigkeit				A 131 303 A. ch. 1. 460
p-Toluolazo-β-naphtylphenylamin	$C_{10}H_7 \begin{matrix} (1) - N = N . CH_2 . C_6H_5 \\ (2) - NH . C_6H_5 \end{matrix}$	$C_{10}H_7 . NH . C_6H_5 + C_6H_5 . CH_2 . N = NCl = HCl + C_{10}H_7 \begin{matrix} <N = N . CH_2 . C_6H_5 \\ <NH . C_6H_5 \end{matrix}$ β-Naphtylphenylamin Toluoldiazochlorid	120		tiefrote Nadeln	sl.			B 23 1325
αβ-Toluphenazin	$CH_3 . C_6H_3 \begin{matrix} <N \\ <N \end{matrix} <C_{10}H_7$	$C_{10}H_7 \begin{matrix} <O \\ <N \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} <CH_3 \\ <NH_2 \end{matrix} = 2 H_2O + C_{17}H_{15}N_2$ β-Naphtochinon mpToluyldiamin	139- 141		hellgelbe Krystalle	ul.	1		CHCl <sub>3</sub> 1 A 237 343
m-Toluphenazin	$CH_3 . C_6H_3 \begin{matrix} <N \\ <N \end{matrix} <C_{10}H_7$	$C_{10}H_7 . OH + C_6H_4 \begin{matrix} <CH_3 \\ <NH_2 \end{matrix} + O_2 = 3 H_2O + C_{17}H_{15}N_2$ β-Naphtol mpToluyldiamin	180		strohgelbe Nadeln				B 19 917
Toluylenblau	$CH . CH = C . N . C = CH . C . CH_3$ $(CH_3)_2N . C . CH = CH . NH . C = CH . C . NH_2 . HCl$	$C_6H_4 \begin{matrix} <NO \\ <N(CH_3)_2 . HCl \end{matrix} 1 . + C_6H_4 \begin{matrix} <CH_3 \\ <NH_2 \end{matrix} 2 = H_2O +$ p-Nitrosodimethylanilin. m-Toluyldiamin hydrochlorid			dunkelblaue Prismen	1	1	Eisessig 1	B 12 933
m-Toluyldiamin	$C_6H_4 \begin{matrix} <CH_3 \\ <NH_2 \\ <NH_2 \end{matrix} 2 .$	$C_6H_4 \begin{matrix} <CH_3 \\ <NO_2 \\ <NO_2 \end{matrix} 2 + 12 H = 4 H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} <CH_3 \\ <NH_2 \\ <NH_2 \end{matrix}$ op-Dinitrotoluol	99	280	farblose Nadeln	1	1	1	J. 1861 513

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wass- ser	Alko- hol	Äther		
B 5 720 o-m-Toluylen- diamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 & 1 \\ \text{NH}_2 & 2 \\ \text{NH}_2 & 3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 & 1 \\ \text{NH}_2 & 2 \\ \text{NO}_2 & 3 \end{matrix} + 6\text{H} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Nitro-o- toluidin	61- 62	255	farblose Krystalle				A 228 243	
B 3, 21 112 mp-Toluylen- diamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 & 1 \\ \text{NH}_2 & 3 \\ \text{NH}_2 & 4 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 & 1 \\ \text{NO}_2 & 3 \\ \text{NH}_2 & 4 \end{matrix} + 6\text{H} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Nitro-o- toluidin	88,5	265	farblose Schuppen	1			A 158 351	
B 18 2638 p-Toluylen- diamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 & 1 \\ \text{NH}_2 & 2 \\ \text{NH}_2 & 5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 & 1 \\ \text{NH}_2 & 2 \\ \text{NO}_2 & 5 \end{matrix} + 6\text{H} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Nitro-o- toluidin	64	273- 274	farblose Blätter	1	1	1	Benzol schw.	A 158 352
A 131 393 A. ch. 460 B 23 1325 mp-Toluylen- diamincyanid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C} = \text{NH} \\ \text{NH} \cdot \text{C} = \text{NH} \end{matrix}$	$(1) \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 3 \\ \text{NH}_2 & 4 \end{matrix} + \text{CN} = \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C} = \text{NH} \\ \text{NH} \cdot \text{C} = \text{NH} \end{matrix}$ mp-Toluylendiamin Cyan	242- 244		farblose Krystalle	sl.	1	1	B 18 666	
B 23 1325 m-Toluylen- dicarbimid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{CO} \\ \text{N} \cdot \text{CO} \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} = 2\text{C}_7\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 (\text{NCO})_2$ m-Toluylenurethan $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 & 1 \\ \text{NH}_2 & 2 \\ \text{NH}_2 & 4 \end{matrix} + 2\text{COCl}_2 = 4\text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 (\text{NCO})_2$ Phosgen m-Toluylen- diamin	95		gelbe Krystalle				B 8 291 Soc 49 257	
B 19 917 m-Toluylen- diharnstoff	$(1) \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} \\ \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} \end{matrix} + 2\text{KCNO} = 2\text{KCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 (\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2)_2$ m-Toluylendiaminchlor- hydrat	220		farblose Nadeln	sl.	sl.		A 148 157	
B 12 833 mp-Toluylen- diharnstoff	$(1) \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 & 1 \\ \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} & 3 \\ \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} & 4 \end{matrix} + 2\text{KCNO} = \text{C}_6\text{H}_3 \text{N}_4 \text{O}_2 + 2\text{KCl}$ mp-Toluylendiamin- chlorhydrat	282		farblose Nadeln	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ sl	A 221 14	
1861 513 Toluylendi- urethan	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + 2\text{ClCOO} \text{C}_6\text{H}_5 = 2\text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{COO} \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Chlorkohlensäureester Toluylendiamin	137		farblose Nadeln		1		B 23 1818	

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt °	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
o-Toluylenharnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CO}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 (1) \\ \text{NH}_2 (3) \\ \text{NH}_2 (4) \end{matrix} + \text{COCl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CO}$ m-p-Toluylendiamin	291- 292		farblose Krystalle	sl.	1	Benzol sl.	B. 23 1048
mp-Toluylenharnstoff	$(1)\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} (3) \\ \diagdown \\ \text{N} (4) \end{matrix} \text{C.OH}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 1. \\ \text{NH}_2 3. \\ \text{NH}_2 4. \end{matrix} + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = 2 \text{NH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{N} \end{matrix} \text{C.OH}$ mp-Toluylendiamin	290		farblose Nadeln	sl.	1	sl.	B 19 2652
m-Toluylenoxamethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{CO} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5$	$(1) \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 2. \\ \text{NH}_2 4. \end{matrix} + \begin{matrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{matrix} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{Oxaläther}$ m-Toluylendiamin	168		farblose Blättchen	sl.	sl.		B 3 222
Toluylenroth	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{C.N.C} = \text{CH.C.CH}_3 \\   \quad   \\ \text{NH} \quad \text{NH} \end{matrix}$	$\text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_4 \cdot \text{HCl} = \text{H}_2 + \text{HCl} + \text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{N}_4$ Toluylenblau			orangerote Nadeln		sl.		B 12 937
Toluylensemiurethan	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{Cl COO C}_2\text{H}_5 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5$ Toluylendiamin Chlorkohlensäureester	90- 91		farblose Nadeln	sl.	1		B 23 1818
m-Toluylen-senfol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NCS} \\ \diagdown \\ \text{NCS} \end{matrix}$	$(1) \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 2. \\ \text{NH}_2 4. \end{matrix} + 2 \text{CSCl}_2 = 4 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 (\text{N} \cdot \text{CS})_2$ m-Toluylendiamin Thiophosgen	56		farblose Nadeln				B 20 230
mp-Toluylen-senfol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{N} \cdot \text{CS} \\ \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{CS} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 1 \\ \text{NH}_2 3 \\ \text{NH}_2 4 \end{matrix} + 2 \text{CSCl}_2 = 4 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 (\text{N} \cdot \text{CS})_2$ mp-Toluylendiamin	42		farblose Blättchen		1	$\text{CHCl}_3$ 1	B 20 231
om-Toluylen-thioharnstoff	$(1)\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} (2) \\ \diagdown \\ \text{NH} (3) \end{matrix} \text{CS}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 1 \\ \text{NH}_2 2 \\ \text{NH}_2 3 \end{matrix} + \text{NH}_4 \cdot \text{CNS} = 2 \text{NH}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CS}$ m-Toluylendiamin Rhodanammonium	über 326		farblose Krystalle	ul.	sl.		A 228 244
m-Toluylen-thioharnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CS}$	$(1) \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 2. \\ \text{NH}_2 4. \end{matrix} + \text{CS}_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CS}$ m-Toluylendiamin	149		gelbliches Krystall- pulver	1	1	Benzol ul.	B 8 293



Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
B. 23 1048	mp-Toluylen- thioharnstoff	(1) $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{smallmatrix} \right\rangle \text{CS}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 3.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{smallmatrix} \right\rangle + \text{CS Cl}_2 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{smallmatrix} \right\rangle \text{CS}$ mp Toluylendiamin	284		silber- glänzende Blätter	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ sl.	B 20 231
B 19 2652	m-Toluylen- urethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{NH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{smallmatrix} \right\rangle$	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{smallmatrix} \right\rangle + 2 \text{Cl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{NH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{smallmatrix} \right\rangle$ Chlorameisenester m-Toluylendiamin	137		farblose Nadeln		1		B 7 1263
B 3 222	Toluylenviolett	$\text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{N}_4$	$2 \text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{N}_4 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NH}_2 \text{ 2.} \\ \text{NH}_2 \text{ 4.} \end{smallmatrix} \right\rangle = 2 \text{C}_{15}\text{H}_{20}\text{N}_4 + \text{C}_6\text{H}_5 \text{N}_4 + \text{H}_2$ Toluylenblau Leukotoluylen- blau m-Toluylendiamin			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	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{COOH} \text{ 2.} \end{smallmatrix} \right\rangle$	$\text{C}_6\text{H}_5 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{CO} \end{smallmatrix} \right\rangle \text{O} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{smallmatrix} \right\rangle$ Phtalid	102		farblose Nadeln	sl.	1		B 2 788 B 11 298
B 20 230	$o$ -Xylol	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 2.} \end{smallmatrix} \right\rangle$	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 2.} \end{smallmatrix} \right\rangle + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{smallmatrix} \right\rangle$ $\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{J} \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \right\rangle \text{ 1.} + \text{Cl} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 2 \text{Na} = \text{NaCl} + \text{NaJ} + \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_3 \end{smallmatrix} \right\rangle$ $o$ -Jodtoluol							A 156 242
B 20 231	m-Toluylsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{COOH} \text{ 3.} \end{smallmatrix} \right\rangle$	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 3.} \end{smallmatrix} \right\rangle + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{smallmatrix} \right\rangle$ m-Xylol	110.5	263	farblose Prismen	sl.	1	1	B 7 1007 Z 1870 419
A 228 244	$p$ -Toluylsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{COOH} \text{ 4.} \end{smallmatrix} \right\rangle$	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 4.} \end{smallmatrix} \right\rangle + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{smallmatrix} \right\rangle$ p-Xylol	180	274	farblose Nadeln	1	1	1	A 137 302
B 8 293	$\alpha$ -Toluylsäure- aldehyd	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{Br} \text{ 4.} \end{smallmatrix} \right\rangle + 2 \text{Na} + \text{CO}_2 = \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_3 \\ \text{COONa} \end{smallmatrix} \right\rangle$ p-Bromtoluol $(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} + (\text{HCOO})_2 \text{Ca} = 2 \text{Ca CO}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$ $\alpha$ -Toluylsaure Kalk Ameisensaure Kalk	193- 194		farblose Flüssig- keit				A 137 184 A 119 254

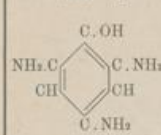
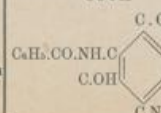
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
o-Toluylsäure- aldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ <p>1. 2.</p>	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH} = \text{H} \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$ α-Phenylmilchsäure $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$ Styrolenalkohol $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{matrix}$ 1. + 0 = HCl + $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ o-Tolylchlorid $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ 1. + 2 O = H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ 2.	200	farblose Flüssig- keit					B 13 304 A 216 301 B1 27 498
		o-Xylol $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{matrix}$ 1. + 0 = HCl + $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ 3. m-Tolylchlorid $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ 1. + 2 O = H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ 2.	199	farblose Flüssig- keit	nl.	1	1		B 17 1467 B1 26 44
m-Toluylsäure- aldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ <p>1. 3.</p>	m-Xylol $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ 1. + 2 O = H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ 3.						B 14 848	
p-Toluylsäure- aldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ <p>1. 4.</p>	m-Xylol $(\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{COO} \end{matrix})_2 \text{Ca} + (\text{H} \cdot \text{COO})_2 \text{Ca} = 2 \text{CaCO}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ p-toluolsaurer Kalk Ameisensäurer Kalk $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ 1. + 2 O = H <sub>2</sub> O + $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{matrix}$ 3. p-Xylol	204	farblose Flüssig- keit				A 124 254 B 17 1467	
o-Tolylamido- crotonsäure- äthylester		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ + $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ o-Toluidin Acetessigester $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ + $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ + H <sub>2</sub> O		gelbliches Öl				B 21 525	
p-Tolylamido- crotonsäure- äthylester		analog aus p-Toluidin und Acetessigester	29.5	farblose Prismen	1	1		B. 21 525	
p-Tolylamido- p-methyl- oxindol		$2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ 1. + $\text{CHCl}_2 \cdot \text{COOH} = 2 \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{16}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}$ 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	
							Wass- ser	Alko- hol	Äther		
B 13 304 A 216 301 B1 27 498	p-Tolyleanant	$C_6H_4(CH_3)CON$	$C_6H_4\begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CH_3 \end{matrix} + COCl_2 = C_6H_4\begin{matrix} CON \\ \diagdown \\ CH_3 \end{matrix} + 2 HCl$ Phosgen p-Toluidin		187					B 21 504	
B 17 1467	o-Tolylen- alkohol	$C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \cdot OH \ 1. \\ \diagdown \\ CH_3 \cdot OH \ 2. \end{matrix}$	$C_6H_4\begin{matrix} COCl \\ \diagdown \\ COCl \end{matrix} + 8 H = 2 HCl + C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \cdot OH \\ \diagdown \\ CH_3 \cdot OH \end{matrix}$ Phthalylchlorid	64,5		farblose Tafeln	1	1	1	Benzol sl.	B 12 646
B 17 1467	p-Tolylen- alkohol	$C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \cdot OH \ 1. \\ \diagdown \\ CH_3 \cdot OH \ 4. \end{matrix}$	$C_6H_4\begin{matrix} CHO \ 1. \\ \diagdown \\ CHO \ 4. \end{matrix} + 4 H = C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \cdot OH \\ \diagdown \\ CH_3 \cdot OH \end{matrix}$ Terephthalaldehyd	112- 113		farblose Nadeln	1	1	1		A 231 374
B1 26 44	o-Tolylharn- stoff	$CO\begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \ 1. \\ \diagdown \\ NH_2 \ 2. \end{matrix} + CNOH = CO\begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$ o-Toluidin	185		farblose Blättchen	sl.	1	1		B 13 1089
B 14 848	m-Tolylharn- stoff	$CO\begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \ 1. \\ \diagdown \\ NH_2 \ 2. \end{matrix} + CNOH = CO\begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$ m-Toluidin	142		farblose Blättchen					B 12 1450
A 124 254	p-Tolylharn- stoff	$\begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ C=O \\ \diagdown \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_4\begin{matrix} NH_2 \ 1. \\ \diagdown \\ CH_3 \cdot HCl \ 4. \end{matrix} + KCNO = KCl + \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CO \\ \diagdown \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$ p-Toluidinchlorhydrat	172		farblose Krystalle	sl.	1	1		A 126 157
B 17 1467	o-Tolysemi- carbazid	$C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2 \end{matrix}$	$C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ NH \cdot NH_2 \end{matrix} + \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ C=O \\ \diagdown \\ NH_2 \end{matrix} = NH_3 + C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2 \end{matrix}$ o-Tolyhydrazin Harnstoff	159- 160		farblose platte Nadeln	1	sl.	ul.	Benzol ul.	B 21 1221
B 21 523	p-Tolysemi- carbazid	$C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2 \end{matrix}$	analog aus p-Tolyhydrazin und Harnstoff	157- 158 155		farblose Blättchen farblose Blättchen	sl.				B 21 1221 136
B 21 525	o-Tolythio- harnstoff	$CS\begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NSC + NH_3 = CS\begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$ o-Tolyisenfol	188		farblose Tafeln	sl.	1			B1 26 126
B 21 525	p-Tolythio- harnstoff	$CS\begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ NH_2 \end{matrix} + CSN \cdot NH_3 = NH_3 + CS\begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$ Rhodan ammonium p-Toluidin	176- 182		farblose rhombische Säulen					J.pr.Ch 16. 21
B 18 191	o-Tolyurazol	$C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ N \cdot NH \cdot CO \cdot NH \\ \diagdown \\ CO \end{matrix}$	$C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ NH \cdot NH_2 \end{matrix} + 2 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CO \\ \diagdown \\ NH_2 \end{matrix} = 3 NH_3 + C_6H_4\begin{matrix} CH_3 \\ \diagdown \\ N \cdot NH \cdot CO \cdot NH \\ \diagdown \\ CO \end{matrix}$ o-Tolyhydrazin Harnstoff	170		weisse Blättchen	1				B 21 1221

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	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	$CH(OH) \cdot COOH$	$CH \cdot COOH + H_2O + O = CH(OH) \cdot COOH$	205-		farblose monokline Säulen	1	1		B 13 2150
	$CH(OH) \cdot COOH$	$CH \cdot COOH + 2 Ag OH = 2 AgBr + CH(OH) \cdot COOH$ Fumarsäure CHBr · COOH Dibrombernstein- säure $C(OH) \begin{matrix} \diagup COOH \\ COOH = CO_2 + \\ \diagdown \end{matrix} CH(OH) \cdot COOH$ CH(OH) · COOH Desoxalsäure		206					
Triacetamid	$N(CO \cdot CH_3)_3$	$CH_3 \cdot CN + (CH_3 \cdot CO)_2O = N(CO \cdot CH_3)_3$ Acetonitril Essigsäureanhydrid	78- 79		weisse Nadeln				B 3 847
Triacetin	$CH_3 \cdot O \cdot COCH_3$	$CH_3 \cdot OH + 3 CH_3 \cdot COOH = 3 H_2O + CH_3 \cdot O \cdot CO \cdot CH_3$	258- 259		farblose Flüssig- keit	1	1	Ligroin ul.	A 263 359
	$CH \cdot O \cdot COCH_3$ $CH_2 \cdot O \cdot COCH_3$	$CH_2 \cdot OH$ Glycerin							
Triacetonal- amin	$NH \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} \cdot CH \cdot OH$	$NH \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} \cdot CO + H_2 = NH \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} \cdot CH \cdot OH$ Triacetonamin	128.5		farblose Tafeln	1	1		A 183 303
Triacetonal- amin-Pseudo	$NH \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} \cdot CH \cdot OH$	entsteht neben Triacetonalkamin	180		farblose Krystalle	sl.	sl.		A 183 308
Triacetonamin	$NH \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} \cdot CO$	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ NH_2 \\ \diagdown \end{matrix} + CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 = H_2O + NH \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} \cdot CO$ Diacetonamin	39.5		farblose Nadeln	1	1		A 178 305
Triaceton- diamin	$NH_2 \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \cdot CO$ $NH_2 \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \cdot CO$	$3 CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 + 2 NH_2 + (CS_2) = 2 H_2O + NH_2 \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \cdot CO$ Aceton			farblose Flüssigkeit	1	sl.		A 203 336

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Äther	über	
Triacetoinin	$\text{NH} \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \end{array} \text{CH}$	$\text{NH} \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_2\text{OH} + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{H}_2\text{O} + \text{NH} \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \end{array} \text{CH}$ Triacetoinalkamin	146- 147		farblose Flüssigkeit				B 16 1604
Triacetotrisulfon	$(\text{CH}_3)_2\text{C} - \text{SO}_2 - \text{C}(\text{CH}_3)_2$ $\text{SO}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{SO}_2$	$(\text{CH}_3)_2\text{C} - \text{C} \begin{array}{l} \text{S} \\ \text{S} \end{array} \text{C}(\text{CH}_3)_2 + 6\text{O} = (\text{CH}_3)_2\text{C} - \text{SO}_2 - \text{C}(\text{CH}_3)_2$ Trithioacetoin	302		farblose Nadeln	sl.	sl.		B 22 2597
Triacetsäureanhydrid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_4 + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$ Dehydracetsäure	188- 189		farblose Nadeln	1	sl.	Ligroin schw.	Soe 59 609
Triacetylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5(\text{CO} \cdot \text{CH}_3)_3$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 + 3 \text{H} \cdot \text{COOH} = 6 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5(\text{CO} \cdot \text{CH}_3)_3$ Aceton Ameisensäure	162- 163		farblose Nadeln	sl.	sl.	Eisessig 1	B 21 1145 B 21 1146
Triacetyllessigsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} - \text{C} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{COCl} = \text{CuCl}_2 + (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2 \cdot \text{C} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5$ Kupferacetessigester Acetylchlorid	102 (12 mm)		flüssig				A 266 103
Triäthylamin	$\text{C}_2\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 - \text{N} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$3 \text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2 + \text{NH}_3 = 3 \text{HNO}_2 + \text{C}_2\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{C}_2\text{H}_5 - \text{N} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ Acetylnitrat	90		farbloses Öl	sl.			J. 1861 493
Triäthylaminoxyd	$\text{C}_2\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{C}_2\text{H}_5 - \text{NO} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2 = \text{ZnO} + (\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{NO}$ Zinkäthyl Nitroäthan	154- 157		dicke Öl	sl.	1	1	35 20 126
Triäthylarsenit	$\text{AsO}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3$	$3 \text{C}_2\text{H}_5\text{J} + \text{Ag}_3\text{AsO}_4 = 3 \text{AgJ} + \text{AsO}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3$ Aethyljodid	235- 238		farblose Flüssigkeit				B1 14 99
Triäthylarsenit	$\text{As}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3$	$3 \text{C}_2\text{H}_5\text{J} + \text{Ag}_3\text{AsO}_3 = 3 \text{AgJ} + \text{As}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3$ Aethyljodid	165- 166		farblose Flüssigkeit				B1 14 99
Triäthylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_2\text{H}_5)_3$ 1.3.5.	$\text{C}_6\text{H}_6 + 3 \text{CH}_2 = \text{CH}_2 + (\text{AlCl}_3) = \text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_2\text{H}_5)_3$ Benzol Aethylen	217- 220		farblose Flüssigkeit				B1 31 540
Triäthylborat	$\text{B}(\text{OC}_2\text{H}_5)_3$	$3 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{B}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{B}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3 + \text{B}(\text{OH})_3$ Alkohol	120		farblose Flüssigkeit				A. Spl 5. 216

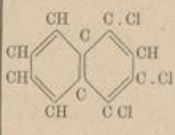
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Äther	Ueber	
Triäthylthio- phosphat	$\begin{matrix} C_2H_5O \\ C_2H_5O-PS \\ C_2H_5S \end{matrix}$	$3 C_2H_5.OH + P_2S_5 + 3 H_2O = PO(OH)_3 + 3 H_2S + C_6H_{13}S_2OP$ Alkohol			farbloses Öel	ul.			A 112 197
Triäthyl- borat	$B(O.C_2H_5.CH_2(OH))_3$	$3 \begin{matrix} CH_2OH \\   \\ CH_2OH \end{matrix} + B_2O_3 + 3 H_2O = B[O.C_2H_5.CH_2(OH)]_3 + B(OH)_3$ Glykol	161.5		farblose Blättchen		ul.		J pr.Ch 18.392
Triäthyl- tetramin	$\begin{matrix} NH_2.CH_2.CH_2.NH.CH_2 \\   \\ NH_2.CH_2.CH_2.NH.CH_2 \end{matrix}$	$3 \begin{matrix} CH_2.NH_2 \\   \\ CH_2.NH_2 \end{matrix} + \begin{matrix} CH_2.Cl \\   \\ CH_2.Cl \end{matrix} = \begin{matrix} CH_2.NH_2.HCl \\   \\ CH_2.NH_2.HCl \end{matrix} + C_6H_{18}N_4$ Aethylendiamin Aethylenchlorid	+ 12	266- 267	farbloser Syrup	1	1		J.1861 519
Triäthyl- triamin	$\begin{matrix} CH_2-NH.CH_2.CH_2 \\   \\ CH_2-NH.CH_2.CH_2 \end{matrix} > NH$	$3 \begin{matrix} CH_2.Br \\   \\ CH_2.Br \end{matrix} + 9 NH_3 = \begin{matrix} CH_2.NH.CH_2.CH_2 \\   \\ CH_2.NH.CH_2.CH_2 \end{matrix} > NH + 6 NH_4Br$ 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	$SO \begin{matrix} \diagup CH(CH_3)SO \\ \diagdown CH(CH_3)SO \end{matrix} CH.CH_3$	$8 \begin{matrix} CH(CH_3)S \\   \\ CH(CH_3)S \end{matrix} CH.CH_3 + 3O = SO \begin{matrix} \diagup CH(CH_3)SO \\ \diagdown CH(CH_3)SO \end{matrix} CH.CH_3$ Triithioaldehyd	216- 217		farblose Nadeln	1	1		A 222 302
Triäthylper- thiophosphat	$\begin{matrix} C_2H_5S \\ C_2H_5S-PS \\ C_2H_5S \end{matrix}$	$3 C_2H_5.SH + P_2S_5 + 4 H_2O = PO(OH)_3 + 4 H_2S + (C_2H_5)_3.PS$ Mercaptan			farblose Flüssig- keit				A 112 199
Triäthyl- phosphat	$PO (OC_2H_5)_3$	$3 C_2H_5.J + Ag_3PO_4 = 3 Ag J + PO(OC_2H_5)_3$ Aethyljodid			farblose Flüssig- keit				A 91 376
Triäthyl- phosphin	$(C_2H_5)_3P$	$3 C_2H_5.O Na + POCl_3 = 3 NaCl + PO(OC_2H_5)_3$ Natriumalkoholat			farblose Flüssigkeit	ul.			A 134 347
		$8 C_2H_5.J + P_4 + 3 Zn = 3 ZnJ_2 + 2 (C_2H_5)_3P.HJ + 2 CH_2 = CH_2$ Aethyljodid		127.5	farblose Flüssigkeit				A Spl 1.4 B 4 207
		$PH_3.J + 3 C_2H_5.OH = 3 H_2O + (C_2H_5)_3P.HJ$ Jodphos- phonium							
Triäthyl- phosphinoxid	$(C_2H_5)_3PO$	$(C_2H_5)_3P + O = (C_2H_5)_3PO$ Triäthyl- phosphin	53	243	farblose Nadeln	1	1		A 104 18

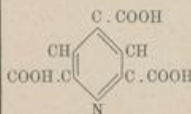
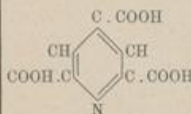
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wass.	Alkoh.	Äther	
Triäthylphosphit	$P(O, C_2H_5)_3$	$7 C_2H_5J + P_2 + H_2O = P(C_2H_5)_3J_3 + J_2 + 2 HJ + (C_2H_5)_3PO$ Aethyljodid $3 C_2H_5 \cdot O Na + PCl_3 = 3 NaCl + P(O, C_2H_5)_3$ Natriumalkoholat		191	farblose Flüssigkeit				Z 1871 395 A 92 348
Triäthyltellurchlorid	$(C_2H_5)_3TeCl$	$2 TeCl_4 + 3 Zn(C_2H_5)_2 = 3 ZnCl_2 + 2(C_2H_5)_3TeCl$		174	farblose Blättchen	1	nl.		B 21 2043
Triäthylthio-phosphat	$C_2H_5O \diagup PS \diagdown C_2H_5O$	$C_2H_5OH + PSCl_3 = 3 HCl + (C_2H_5O)_3PS$ Alkohol			farblose Flüssigkeit	nl.			A 119 291
Triallylborat	$B(O, CH_2=CH=CH_2)_3$	$3 CH_2=CH-CH_2OH + B_2O_3 + 3 H_2O = B(O, CH_2=CH-CH_2)_3 + 3(OH)_3$ Allylalkohol		168- 175	farblose Flüssigkeit				J pr.Ch 18.376
Triamido- benzol	$NH_2^{(s)}, C_6H_3, N^{(t)}=N^{(s)}, C_6H_2$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 3. \end{matrix} + HNO_2 = 2 H_2O + C_{12}H_{13}N_3$ m-Phenylendiamin		137	gelb- braune Blättchen	sl.	1	1	Z 1867 278
Triamido- benzol	$C_6H_3 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NH}_2 & 2. \\ \text{NH}_2 & 4. \end{matrix}$	$C_6H_3 \begin{matrix} \text{NH}_2 & 1. \\ \text{NO}_2 & 2. \\ \text{NO}_2 & 4. \end{matrix} + 12 H = 4 H_2O + C_6H_2(NH_2)_3$ op-Dinitroanilin		340	farblose Blättchen	1	1	sl.	CHCl <sub>3</sub> sl. A 174 265
s-Triamido- phenol		$C_6H_2 \begin{matrix} \text{OH} & 1. \\ \text{NO}_2 & 2. \\ \text{NO}_2 & 4. \\ \text{NO}_2 & 6. \end{matrix} + 18 H = 6 H_2O + C_6H_2 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ Pikrinsäure			farblose Krystalle				A 125 1
Triazoessig- säure	$N-CH \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{N} \\ \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$3 \begin{matrix} \text{N} \\ \text{N} \\ \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{COOC}_2H_5 \end{matrix} + 3 NaOH = 3 C_2H_5OH + \begin{matrix} \text{N} \\ \text{N} \\ \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{COONa} \end{matrix} \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{COONa} \end{matrix}$ Diazoessigsäureäthylester		152	orangegelbe Tafeln	sl.	1	nl.	CHCl <sub>3</sub> uml. J pr.Ch 38.532
Tribenzamido- phloroglucin		$3 C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CH_2 \cdot COO \cdot C_2H_5 = 3 C_2H_5OH + C_{27}H_{21}N_3O_6$ Hippursäureester		153- 158	farblose Nadeln	sl.	1	nl.	B 21 3329

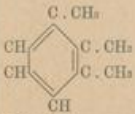




Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur	
						Wasser	Alkohol	Äther		
Trichloracetone	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 3 \text{Cl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl}_3$ Aceton	170-172		farblose Flüssigkeit				B 8 1331	
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	
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	
1,2,2-Trichloräther	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_2 \text{Cl} - \text{CH}_2 \text{Cl} + \text{PCl}_5 = \text{PCl}_3 + \text{HCl} + \text{CH}_2 \text{Cl} - \text{CHCl}_2$ 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	
2,2,2-Trichloräthylalkohol	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CHO} + \text{Zn} (\text{C}_2\text{H}_5)_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_5 + \text{C}_2\text{H}_4 + \text{ZnO} + \text{CCl}_3 \cdot \text{CH}_2 \text{OH}$ Chloral	17.8	151	farblose rhombische Tafeln	sl.	1	1	A 210 36	
Trichloräthylen	$\text{CHCl} = \text{CCl}_2$	$\text{CCl}_3 - \text{CCl}_3 + 2 \text{Zn} + 2 \text{H}_2 \text{SO}_4 = 2 \text{ZnSO}_4 + 3 \text{HCl} + \text{CHCl} = \text{CCl}_2$ Perchloräthan		88	farblose Flüssigkeit				J. 1864 481	
Trichloräthylidendiphenamin	$\text{C} \begin{matrix} \text{Cl}_3 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C} \begin{matrix} \text{Cl}_3 \\   \\ \text{CHO} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \text{NH}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C} \begin{matrix} \text{Cl}_3 \\   \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ Chloral		171	farblose Prismen	1	1	1	Benzol ul. B. 21 2432	
Trichlordiketopentamethylenoxy-carbonsäure	$\text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \\   \\ \text{CO} - \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{Cl}$	$\text{CH} \begin{matrix} \text{CO} - \text{CO} \\   \\ \text{CHCl} \end{matrix} + \text{NaOCl} = \text{C} \begin{matrix} \text{COOH} \\   \\ \text{C}(\text{OH}) \\   \\ \text{CO} - \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{Cl}$ Dichloranilsäure		55	195	farblose Rhomboeder	1			A 32 101 A 54 183 A. ch 6.135
Trichloressigsäure	$\text{CCl}_3 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{COOH} + 3 \text{Cl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{CCl}_3 \cdot \text{COOH}$ 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 $\text{C} \text{Cl}_2 \cdot \text{COH} + \text{O} = \text{C} \text{Cl}_3 \cdot \text{COOH}$ Chloral								

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Trichlorhydrin	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	$\text{CH}_2 > \text{CHJ} + 5 \text{Cl} = \text{J} + 2 \text{HCl} + \text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ Isopropyljodid $\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2(\text{OH}) + 3 \text{HCl} = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_3\text{H}_5\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{C}_3\text{H}_5\text{Cl}$ Glycerin $\text{C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{CHO} + \text{Zn}(\text{CH}_2)_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_2 + \text{ZnO} + \text{C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2$ Chloral		158	farblose Flüssigkeit				A 136 48
Trichlorisopropylalkohol	$\text{C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2$	$\text{C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{CHO} + \text{Zn}(\text{CH}_2)_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_2 + \text{ZnO} + \text{C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2$ Chloral	49	150- 160	farblose Nadeln	1	1		A. 135 359 A. 210 77
Trichlor- $\alpha$ -ketonaphthalin	$\text{C}_6\text{H}_3 < \begin{array}{l} \text{CO} = \text{C Cl} \\ \text{C Cl}_2 \cdot \text{CH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_3 < \begin{array}{l} \text{C}(\text{OH}) = \text{CH} \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array} + 6 \text{Cl} = 3 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_3 < \begin{array}{l} \text{CO} = \text{C Cl} \\ \text{C Cl}_2 - \text{CH} \end{array}$ $\alpha$ -Naphthol	121- 122		farblose monokline Prismen	sl.			B 21 1037
Trichlor-methyl-dichloroformiat	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO Cl} \cdot \text{O} \cdot \text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{CHCl}_2$	$2 \text{Cl} \cdot \text{COO CH}_3 + 3 \text{Cl}_2 = 3 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{Cl}_3\text{O}_4$ Chlorameisensäure-methylester		108- 109	farbloses Öl				J.pr.Ch 36.104
Trichlormilchsäure	$\text{C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CN} + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4 \text{Cl} + \text{C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$ Chloralhydrocyanid		105- 110	farblose Prismen		1		A 179 79
Trichlormilchsäureamid	$\text{C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{CHO} \cdot \text{CNH} + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ Chloralhydrocyanid		95- 96	farblose Nadeln	sl.	1	Benzol sl.	B 10 1061
Trichlor-naphthalin		$\text{CH} < \begin{array}{l} \text{CH} \\ \text{CH} \end{array} + \text{P Cl}_3 = \text{PO Cl}_3 + \text{HCl} + \text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}_3$ Dichlor- $\alpha$ -naphthol		92	farblose Nadeln	sl.			B 21 893
Py 2. Trichlor- $\alpha$ -oxypropylchinolin	$\text{C}_6\text{H}_3 < \begin{array}{l} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C Cl}_2 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_3 < \begin{array}{l} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + \text{C}_2\text{Cl}_5 \cdot \text{CHO} = \text{C}_{12}\text{H}_9\text{Cl}_3\text{NO}$ Chinaldin Chloral		148	farblose Nadeln		1		B 18 3402
Trichlorpentendioxyarbonsäure	$\text{OH} \cdot \text{C} - \text{C Cl}_2 > \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 10 \text{Cl} + 3 \text{H}_2\text{O} = 7 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}_3\text{O}_4$ Phenol		176- 177	farblose Nadeln	1	1	1	B 20 2781
Tricrotonylenamin	$\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{N}_3$	$3 \text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CHO} + 4 \text{NH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{N}_3$ Crotonaldehyd			farblose orthorhombische Prismen	sl.	1		B1. 34 486

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Trigensäure	$\text{NH} \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{NH} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	$3 \text{CN OH} + \text{CH}_3\text{CHO} = \text{CO}_2 + \text{NH} \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{NH} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ Cyansäure Aldehyd			farblose Prismen	al.	ul.		A 59 296
Triglykolamid- säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{N} - \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$3 \text{Cl CH}_2 \cdot \text{COOH} + 4 \text{NH}_3 = 3 \text{NH}_4 \text{Cl} + \text{N} (\text{CH}_2 \cdot \text{COOH})_3$ Chloressigsäure			farblose Prismen	al.			A 122 269
Triglykolsäure	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \\   \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \end{array} \text{O} + 6 \text{HClO} = 6 \text{HCl} + 2 \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ Essigsäureanhydrid			Syrup	1	1		J. 1868 507
Triisobutylen	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{C} \quad \text{C} \\   \quad   \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\   \quad   \\ \text{C} \quad \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$3 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{C} \quad \text{C} \\   \quad   \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\   \quad   \\ \text{C} \quad \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} = \text{CH}_2 + (\text{H}_2\text{SO}_4) = \text{C}_{12}\text{H}_{24}$ Isobutylen	177.5 -178		farblose Flüssig- keit				B. 6 561
1. 1. 1. Trijod- äthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CJ}_3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C Cl}_3 + \text{Al J}_3 = \text{Al Cl}_3 + \text{CH}_3 \cdot \text{CJ}_3$ 1. 1. 1. Trichloräthan	95		gelbe Octaeder	al.	1	$\text{CS}_2$ 1	Bl. 49 116
Trimellith- säure	$\begin{array}{c} \text{COOH } 1 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_2 \\   \\ \text{COOH } 2 \\   \\ \text{COOH } 4 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad 1 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_2 \\   \\ \text{COOH } 2 \\   \\ \text{COOH } 4 \end{array} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_2 (\text{COOH})_3$ Xylidinsäure	216		weisse Warzen	1	1		B 10 1494
Trimesinsäure	$\begin{array}{c} \text{COOH } 1. \\   \\ \text{C}_6\text{H}_3 \\   \\ \text{COOH } 3. \\   \\ \text{COOH } 5. \end{array}$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 3 \text{H} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 + 3 \text{Na} = 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} + 3 \text{H} + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 (\text{COO C}_2\text{H}_5)_3$ Essigester Ameisenester			farblose Prismen	1	1	1	B 20 537
Trimesitin- säure		$\text{C}_6\text{H}_3 (\text{C}_2\text{H}_5)_3 + 21 \text{O} = 9 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_3 (\text{COOH})_3$ o-Triäthylbenzol							B 7 1435
Trimesitin- säure		$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{COOH} \end{array} + 3 \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3\text{N} (\text{COOH})_3$ Uvitoninsäure	244		farblose Tafeln	1			B 13 2048
Trimethin- triazimid	$\begin{array}{c} \text{N} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{N} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{NH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_6\text{O}_6 = 3 \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{N} = \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{N} \\   \quad \quad \quad   \\ \text{NH} \cdot \text{CH} = \text{N} \cdot \text{NH} \end{array}$ Triazoessig- säure	78		rhombische Tafeln	1	ul.	$\text{CHCl}_3$ unl.	J. pr Ch 38.549

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °C	Siedepunkt °C	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Trimethyl- äthylen	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} = \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} \cdot \text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O} + \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} = \text{CH} - \text{CH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$ 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 $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} - \text{C} \begin{matrix} \text{H} \\   \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{H}_2\text{O} + \text{O} = \begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$ Trimethyläthylen		177	farblose Flüssig- keit	1	1	1	J. 20 32 B. 21 1285
Trimethyl- äthyliden- milchsäure	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = (\text{CH}_3)_2 \text{C} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{COOH} \end{matrix} \end{matrix}$ Trimethylbrenztrauben- säure	87- 88		glas- glänzende Prismen	1		1	M. 10 779
Trimethylamin	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 > \text{N} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 > \text{NH} + \text{CH}_3\text{J} = (\text{CH}_3)_3\text{N} \cdot \text{HJ} \end{matrix}$ 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 598
Trimethyl- arsenat	$\text{AsO}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_2$	$3 \text{CH}_3\text{J} + \text{Ag}_3\text{AsO}_4 = 3 \text{AgJ} + \text{AsO}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_2$ 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		$\text{C}_6\text{H}_7\text{COOH} = \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_7(\text{CH}_3)_3$ $\alpha$ -Isodurylsäure		168- 170	farblose Flüssig- keit				B. 15 1857
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	n.l.			A. 119 803

Literatur	Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
							Wasser	Alkohol	Äther	
L. 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- acetylacessigsäure- äthylester	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_2\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 + 2 \text{NaO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{Br} = 2 \text{NaBr} + 9$ Acetylacessigester Natriumäthylat $+ 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$	+ 9	226- 227	farblose Flüssig- keit				Soc 51 709
B. 21 1235	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		nl.	$\text{CS}_2$ unl.	Bl. 43 618
A. 79 16	Trimethylen- diamin	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	$\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br} + 4 \text{NH}_3 = 2 \text{NH}_4\text{Br} + \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ 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 (78 mm)	farblose Flüssig- keit	1	1	$\text{CHCl}_3$ 1	B. 17 1799 B. 25 2638
A. 79 16 1,1855 538	1.1. Trimethylen- dicarbonsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + 2 \text{KOH} = 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \text{C}(\text{COOK})_2 \end{array}$ 1.1. Trimethylen dicarbonsäure- äthylester		140	farblose Prismen oder Nadeln	1	1		J. pr Ch 45.478
Bl. 14 101 Bl. 14 104	Eis Trimethylen- dicarbonsäurean- hydrid	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{H} \\ &   & / \backslash \\ & \text{C} & \text{C} & \text{C} \\ &   &   &   \\ \text{CO} & \text{C} & \text{C} & \text{CO} \\ &   &   &   \\ & \text{H} & & \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \\   \quad \backslash \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \end{array}$ Trimethylen dicarbonsäure		59	glänzende Nadeln		sl.		B. 17 1187
B. 15 1857	1.1. Trimethylen- dicarbonsäure- äthylester	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CHNa} \begin{array}{c} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array} + \text{NaO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Br} \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{array} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{NaBr}$ Natriummalonsäure- ester Natriumäthylat Aethylenbromid $+ \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{array}$		213	farblose Flüssig- keit				B. 17 54

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Ather	
Γ eistrans Trimethylendi-carbonsäure-dimethylester	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \diagdown \quad / \\ \text{C} \quad \text{C} \\ / \quad \diagdown \\ \text{COO.CH}_3 \quad \text{COO.CH}_3 \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2 \begin{array}{l} \text{COO.CH}_3 \\ \text{COO.CH}_3 \end{array} = \text{N}_2 + \text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{CH.COO.CH}_3 \\ \text{CH.COO.CH}_3 \end{array}$ Pyrazolin 3,5 Dicarbonsäure-diäthylester	205- 215		farblose Flüssig- keit				B 23 708
Trimethylendi-phtalimid	$\begin{array}{c} \text{N} < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{N} < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 \end{array}$	$\text{CH}_2\text{Br} + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{NK} = 2 \text{KBr} + \text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{N} < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{N} < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 \end{array}$ Phtalimid-kalium Trimethylen-bromid	197- 198		weisse Nadeln	ul.	sl.	sl.	B 21 2669
Trimethylen-disulfonsulfid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2$ $(\text{CH}_2\text{S})_2 + 2 \text{O}_2 = \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2$ Triithioform-aldehyd			farblose Nadeln	sl.	sl.		B 25 248
Trimethylendi-urethan	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO.C}_6\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO.C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 + 2 \text{Cl.COO.C}_6\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{COO.C}_6\text{H}_5$ Trimethylen-diamin norm. Propylenbromid	42	210 30 mm	farblose Prismen			1	A 282 225
Trimethylendi-glykol	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2(\text{OH})$	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br} + \text{Ag}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} = 2 \text{AgBr} + \text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2(\text{OH})$ Trimethylen-diamin säureester		214	farblose Flüssig- keit				B 15 1497
Trimethylen-harnstoff	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \\   \\ \text{CO} \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 + \text{CO} \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} = 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \\   \\ \text{CO} \end{array}$ Trimethylen-diamin Diäthylcarbonat		260	farblose Prismen	1	sl.	ul.	A 282 224
Trimethylen-jodid	$\text{CH}_2\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{HJ} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2\text{J} \cdot \text{CH}_2$ Trimethylen-glykol		210- 220	farblose Flüssig- keit				M 2 640
Trimethylen-phtalamin-säure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\text{CH}_2 \cdot \text{N} < \text{CO} > \text{C}_6\text{H}_4 + 2 \text{KOH} = \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOK}$ Trimethylendi-phtalimid			weisses Krystall- pulver	sl.			B 21 2670

Trimeth-  
tricar-  
säure

Γ eis Tri-  
len-tri-  
säure

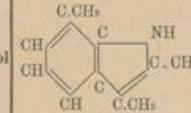
1, 1, 2-  
methy-  
carbo-  
triäth-

Trimeth-  
trisul-

Trimeth-  
essigs-

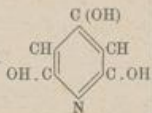
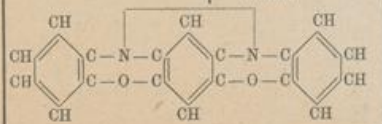
Trimeth-  
glutar-

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Trimethylen- tricarbonsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}-\text{COOH} \\   \\ \text{CH}-\text{COOH} \\   \\ \text{CH}-\text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COO CH}_3 \\   \\ \text{CH}-\text{N} \\   \\ \text{CH}-\text{N} \end{array} \begin{array}{c} \text{COO CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \text{COO CH}_3 = \text{N}_2 + \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH}-\text{COO CH}_3 \\   \\ \text{CH} \end{array}$ <p align="center">Finnardiazoesigsäuredimethyl- ester</p> $\begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{COOH} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ <p align="center">Propargylentetracarbonsäure</p>	220		farblose Nadeln	1	1	sl.	B 21 2641
Feis Trimethylen- tricarbonsäure	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \cdot \text{CH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array} = \text{CO}_2 + \text{COOH} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH} \\   \\ \text{CH} \end{array} \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ <p align="center">Trimethylen-tetracarbonsäure</p>	150- 153		farblose Krystalle	1	1	CS <sub>2</sub> sl.	A 229 95 Soc. 47 826
1, 1, 2. Tri- methylentri- carbonsäure- triäthylester	$\begin{array}{c} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{COO C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Br} \\   \\ \text{CHBr} \cdot \text{COO C}_2\text{H}_5 \end{array} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} = 2\text{NaBr} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ <p align="center">Malonsäure α,β-Dibrompropion- säureester + (COO C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>C</p>	276		flüssig				B 17 1186
Trimethylen- trisulfon	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \end{array}$	$\text{S}-\text{CH}_2-\text{S} + 6\text{O} = \begin{array}{c} \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ <p align="center">Trithioformaldehyd</p>	über 340		farblose Nadeln	unl.	unl.	CHCl <sub>3</sub> unl.	B 23 70
Trimethylen- essigsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2-\text{C} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CO} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array} + 2\text{O} = \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{COOH}$ <p align="center">Pinakolin</p>	35.5	163.5	farblose reguläre Krystalle	sl.			B 6 146
Trimethyl- glutarsäure	$\begin{array}{c} \text{COOH} \cdot \text{C} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CBr} \cdot \text{COOH} + 2\text{Ag} = 2\text{AgBr} + \text{COOH} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$ <p align="center">α Bromisobuttersäure</p>	97		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	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	$\text{CO} \cdot \text{NCH}_3 + (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{NH} = \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C} = \text{O} \\   \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ Methylcarbon-Dimethylamin imid	75.5	232.5	farblose Krystalle	1	1	sl.	B 3 226
Trimethylindol		$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N} + \text{HBr}$ 3, Bromlävulinsäure p-Toluidin	121.5	297	weisse Blättchen	sl.	1		B 21 3361
Trimethoxy- pyrimidin	$\begin{array}{c} \text{N} - \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ // \quad \backslash \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \backslash \quad // \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{array}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{NH} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array} + \begin{array}{c} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3 \\    \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} + \text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{N} - \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ // \quad \backslash \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \backslash \quad // \\ \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \end{array}$ Acetamidin Methylacetessigester	168		farblose Nadeln	1	1	1	Ligroin sl. B 22 1617
Trimethyl- phloroglucin	$\begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_2 - \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \quad \begin{array}{c} 1. \\ 3. \\ 5. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array} + 3 \text{CH}_3\text{J} + 3 \text{KOH} = \text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\   \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 3 \text{KJ} + 3 \text{H}_2\text{O}$ Phloroglucin	52.5	256	farblose Krystalle	nl.	1		B 21 603
Trimethyl- phosphin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 - \text{P} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$2 \text{PCl}_3 + 3 \text{Zn}(\text{CH}_3)_2 = 3 \text{ZnCl}_2 + 2(\text{CH}_3)_3\text{P}$  $3 \text{CH}_3\text{J} + \text{PH}_3 = 3 \text{HJ} + (\text{CH}_3)_3\text{P}$ Aethyljodid $3 \text{CS}_2 + 4 \text{PH}_4\text{J} = 3 \text{PSJ} + 3 \text{H}_2\text{S} + (\text{CH}_3)_3\text{P} \cdot \text{HJ}$ Jodphosphonium		40- 42	farblose Flüssig- keit	nl.			A 104 29 B 4 354 J pr. Ch 10, 189



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Ather	
Trimethyl- phosphino- essigsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{P} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CO} \end{array} \text{O}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{P} + \text{CH}_3 \text{Cl} \cdot \text{COOH} = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_{11}\text{PO}_2$ Chloressigsäure			Krystall- masse				B 4 736
Trimethyl- phosphit	$\text{P}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_3$	$3 \text{CH}_3 \cdot \text{O Na} + \text{PCl}_3 = 3 \text{Na Cl} + \text{P}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_3$ Natriummethylat		185	farblose Flüssig- keit				A 256 281
s-Trimethyl- piperidin		$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} - \text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH} = \text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \text{N} + 6 \text{H} = \text{C}_8\text{H}_{17}\text{N}$ s-Trimethylpyridin		145- 146	farblose Flüssig- keit				A 246 43
s-Trimethyl- pyridin		$3 \text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH})\text{NH}_2 + 6 \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 9 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{C}_8\text{H}_{11}\text{N} + \text{C}_8\text{H}_{17}\text{N}$ Aldehydammoniak		171- 172	farblose Flüssig- keit				B 21 275
Trimethyl- taurin	$(\text{CH}_3)_3 \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_3$	$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_3 \cdot \text{OH} + 3 \text{CH}_3\text{J} + 3 \text{KOH} = 3 \text{KJ} + 3 \text{H}_2\text{O} +$ Methyljodid		240	farblose rhombische Prismen	1	ul.	ul.	H. 7 36
Trinitro- methan	$\text{CH}(\text{NO}_2)_3$	$\text{C}(\text{NO}_2)_3 \cdot \text{CN} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{C}(\text{NO}_2)_3 \cdot \text{NH}_4$ Trinitroacetonitril		15	weisse Krystalle	1			A. 103 364
Triänanth- aldehyd	$\text{CH}_2(\text{CH}_3)_3 \cdot \text{CH} = \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ $\text{CHO} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{CH}_3$	$3 \text{CH}_2(\text{CH}_3)_3 \text{CHO} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{O}$ Oenanthol		315- 320 (300 mm)	gelbliches Öl				Sec. 43 71
Trioxal- dimethylen	$(\text{CH}_2 = \text{NOH})_3$	siehe Diäthylsulfonmethylmethan $3 \text{H} \cdot \text{COH} + 3 \text{NH}_2 \cdot \text{OH} = 3 \text{H}_2\text{O} + (\text{CH}_2 = \text{NOH})_3$ Formaldehyd Hydroxyl- amin			amorph	ul.	ul.	ul.	B 24 575

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
						Wasser	Alko- hol	Äther		
Trioxybenzo- phenon	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 2. \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix} \begin{matrix} 1. \\ 3. \end{matrix} = \text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 (\text{OH})_2$ Salicylsäure Resorcin			blaugelbe Blätter		1	1	Benzol 1	Am 5 89
Trioxy- methylen	$(\text{H} \cdot \text{COH})_3$	$3 \text{H} \cdot \text{COH} = (\text{H} \cdot \text{COH})_3$ Formaldehyd	171- 172		farblose Krystall- masse gelbe Nadeln	ul.	ul.	ul.		B 16 919
Trioxy- naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 (\text{OH})_3$	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{H}_2 = \text{C}_{10}\text{H}_7 (\text{OH})_3$ Oxy- $\alpha$ -naphthochinon				sl.	sl.	sl.		A 154 324
Trioxyphenyl- tolyketon- anhydrid	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + (\text{ZnCl}_2) = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{O} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ 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 Krystall- pulver	sl.	ul.	ul.		B 19 2701
Trioxy- $\alpha$ - trinaphthyl- äthan	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} \end{matrix}$	$3 \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} + \text{CH}_2 \text{Cl} \cdot \text{CH} \text{Cl} \cdot \text{CO} \text{C}_6\text{H}_5 = 2 \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{CHO} +$ $\alpha$ Naphthol Dichloräther $\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH} \end{matrix}$			weisses Pulver			Eisessig 1		A . 243 165
s-Triphenyl- benzol	$\text{C}_6\text{H}_5 (\text{C}_6\text{H}_5)_s$ 1. 3. 5.	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 = 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 (\text{C}_6\text{H}_5)_3$ 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		$3 \text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{OH} \end{matrix} \text{HCl} + 3 \text{O} = 4 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{HCl} +$ $\text{o-Amidophenolchlor-}$ $\text{hydrat}$			granatrote Krystalle	ul.	ul.	ul.		B . 23 182

Triphen-  
biuret  
Triphen-  
carbin  
Triphen-  
cyan  
 $\alpha$ -Triphen-  
guanil  
 $\beta$ -Triphen-  
guanil  
Triphen-  
harns-  
Triphen-  
isome

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
		$  \begin{array}{c}  \text{CH} \qquad \qquad \text{CH} \\  \text{NH}_2 \cdot \text{C} \quad \text{C} \cdot \text{NH}_2 \\  \text{C} \cdot \text{OH} \quad \text{C} \cdot \text{OH} + 2 \quad \text{CH} \quad \text{CH} \\  \qquad \qquad \qquad \text{CH} \cdot \text{H}_2\text{SO}_4 \quad \text{CH} \\  \text{Diamidoresorcinsulfat} \quad \text{o-Amidophenol}  \end{array}  + \text{O} = 3 \text{H}_2\text{O} + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2  $								B 23 188
Triphenyl- biuret	$  \begin{array}{c}  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \text{C}=\text{O} \\  \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \text{C}=\text{O} \\  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5  \end{array}  $	$  \begin{array}{c}  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \text{C}=\text{O} \\  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \text{Diphenylharnstoff}  \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 \\  \text{C}=\text{O} \\  \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \text{C}=\text{O} \\  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5  \end{array}  $	147		farblose Krystalle					B 21 504
Triphenylborat	$\text{PO}(\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_3$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{PCl}_3 = 3 \text{HCl} + \text{PO}(\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_3$ Phenol	45		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	$\text{CHCl}_3$ 1	G 11 69
Triphenyl- carbinol	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{C}(\text{OH})(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{C}(\text{H})(\text{C}_6\text{H}_5)_2 + \text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \text{C}(\text{OH})(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ Triphenylmethan	159		farblose hexagonale Krystalle			1	Benzol 1	B 7 1206
Triphenyl- cyanurat	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OCN})_3$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + 3 \text{ClCN} = 3 \text{NaCl} + (\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CN})_3$ Natrium- Cyanchlorid phenylat	224		farblose Nadeln	ul.		ul.	Benzol 1	B 3 275
$\alpha$ -Triphenyl- guanidin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$3 \text{CS}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2 = \text{H}_2\text{S} + \text{CS}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} = \text{C}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ Thiocarbamilid	148		farblose rhombsche Prismen	ul.	sl.			Z 1868 513
$\beta$ -Triphenyl- guanidin	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{array}$	$9 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + 3 \text{CO}_2 + 2 \text{PCl}_3 = 6 \text{HCl} + \text{P}(\text{OH})_3 + 3 \text{C}_{18}\text{H}_{17}\text{N}_3$ Anilin $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CN} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH} = \text{C}_{18}\text{H}_{17}\text{N}_3$ Cyananilin Diphenylamin	131		farblose reguläre Tafeln			1	Benzol schw	B 2 622 B 8 294
Triphenyl- harnstoff	$  \begin{array}{c}  \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\  \text{C}=\text{O} \\  \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2  \end{array}  $	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NCO} + (\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH} = \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{array}$ Carbanil Diphenyl- amin	136		farblose Nadeln					B 17 2093
Triphenyl- isocelamin	$\text{NH} = \text{C} \begin{array}{l} \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{C}(\text{NH}) \\ \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{C}(\text{NH}) \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$3 \text{CN} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{N}_6$ Phenylecyanamid	185		farblose Nadeln	sl.	1	1		B 3 267

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Sexo-Triphenylmelamin normal		 Triphenylthiammelin $(\text{CNCl})_3 + 3 \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 = 3 \text{HCl} +$ Cyanurchlorid	228		farblose rhombische Blättchen	ul.	ul.	sl.	B 21 873
Triphenolmethan		$\text{OH} \cdot \text{C} (\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}) + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH} (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH})_3$ Aurin	92	358- 359	farblose Prismen	sl.	l	Essig- säure 1	A 166 286
Triphenylmethan	$\text{CH} (\text{C}_6\text{H}_5)_3$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CHCl}_2 + \text{Hg} (\text{C}_6\text{H}_5)_2 = \text{HgCl}_2 + (\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CH}$ Benzyliden- Quecksilberdiphenylchlorid $\text{CHCl}_3 + 3 \text{C}_6\text{H}_6 + (\text{AlCl}_3) = 3 \text{HCl} + (\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CH}$ 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			farblose rhombische Blättchen	sl.	l	$\text{CHCl}_3$ 1	B 5 907 A. ch 1.489 B 19 1877
o-Triphenylmethancarbonsäure		$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{O} \end{matrix} \text{CO} + \text{NaOH} = (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COONa}$ Diphenylphthalid	161- 162		farblose Nadeln	ul.	l	l Ligroin sl.	A 241 364
Triphenylosotriazon		$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 = \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} = \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Benzilosazon	122		perlmutter- glänzende Blättchen				B 21 2806
Triphenylperthiophosphat	$\text{PS} (\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_3$	$3 \text{C}_6\text{H}_5\text{SH} + \text{PSCl}_3 = 3 \text{HCl} + \text{PS} (\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_3$ Thiophenol	86		farblose Nadeln	ul.	l	l $\text{CHCl}_3$ 1	J.pr.Ch 10. 283
Triphenylphosphin	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{P}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{PCl}_2 + 2 \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + 4 \text{Na} = 2 \text{NaCl} + 2 \text{NaBr} + \text{P} (\text{C}_6\text{H}_5)_3$ Phosphoryl- Brombenzolchlorid	9		farblose monokline Tafeln	ul.	sl.	l Benzol 1	B 15 802

Na  
Triphenylphosphin  
1.3.5-Triphenylzollin  
Triphenylrosan  
Triphenylthian  
Triphenylthio  
Triphenylthio  
Triphenyltriamid

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wass- ser	Alko- hol	Äther	
Triphenyl- phosphit	$P(OC_6H_5)_3$	$PCl_3 + 3 C_6H_5Br + 6 Na = 3 NaCl + 3 NaBr + P(C_6H_5)_3$ Brombenzol $3 C_6H_5OH + PCl_3 = 3 HCl + P(OC_6H_5)_3$ Phenol			farblose Flüssig- keit	1	1	$CHCl_3$ 1	B 15 1616 A 218 96
1.3.5.Tri- phenylpyrazol	$C_6H_5.N < \begin{matrix} C(C_6H_5) \\ N=C(C_6H_5) \end{matrix} > CH$	$C_6H_5.CO > CH_2 + C_6H_5.NH.NH_2 = 2 H_2O + C_{11}H_{10}N_2$ Dibenzoylmethan Phenylhydrazin	137- 138		farblose Nadeln oder Tafeln	ul.	sl.	$CHCl_3$ 1	B 21 1206
1.3.5.Tri- phenylpyra- zolin		$C_6H_5.C < \begin{matrix} N.C_6H_5 \\ C.C_6H_5 \end{matrix} > CH + H_2 = C_6H_5.C < \begin{matrix} N.C_6H_5 \\ CH \end{matrix} > CH_2$ Triphenylpyrazol	134- 135		farblose Nadeln	ul.	1	Benzol leicht	B 21 1209
Triphenyl- rosanilin	$C_6H_5.NH.C_6H_4 < C < \begin{matrix} CH \\ CH_3 \end{matrix} > < \begin{matrix} CH \\ NH.C_6H_5 \end{matrix} >$	$C_6H_5.CH_2.C_6H_4.CO.CH_2 + C_6H_5NH.NH_2 = H_2O + C_6H_5.C < \begin{matrix} N.C_6H_5 \\ CH.C_6H_5 \end{matrix} > CH_2 + H_2$ Benzalacetophenon Phenylhydrazin			farblose Krystalle	1	1		B 21 1209 B 10 1847
Triphenyl- thiammellin		$CSN.C_6H_5 + 2 C_6H_5.CN.NH_2 = H_2 + C_{11}H_{17}N_4S$ Phenylsenföl Phenylcyanamid		221	farblose Prismen		sl.		B 21 869
Triphenyl- thioharnstoff	$C < \begin{matrix} NH(C_6H_5) \\ S \\ N(C_6H_5)_2 \end{matrix} >$	$C_6H_5.N.CS + (C_6H_5)_2NH = C < \begin{matrix} NH.C_6H_5 \\ S \\ N(C_6H_5)_2 \end{matrix} >$ Phenylsenföl Diphenylamin		152	farblose Nadeln		sl.		B 17 2092
Triphenyl- thiophosphat	$PS(OC_6H_5)_3$	$3 C_6H_5OH + PSCl_3 = 3 HCl + PS(OC_6H_5)_3$ Phenol		49	farblose Nadeln	ul.	1		J.pr.Ch 14.233
Triphenyl- triamidobenzol	$C_6H_2 < \begin{matrix} NH.C_6H_5 \\ NH.C_6H_5 \\ NH.C_6H_5 \end{matrix} >$	$C_6H_2(OH)_3 + 3 C_6H_5NH_2 = 3 H_2O + C_6H_2(NH.C_6H_5)_3$ 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				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther		
Triphenyltri- thiophosphat	$PO(S, C_6H_5)_3$	$3 C_6H_5SH + POCl_3 = 3 HCl + PO(S, C_6H_5)_3$ Thiophenol	72		farblose Prismen					J pr Ch 10.233
Trisulfäthyl- methan	$CH_2(S, C_2H_5)_3$	$3 C_2H_5SNa + CHCl_3 = 3 NaCl + CH(S, C_2H_5)_3$ Natriummercaptid			hellgelbe Flüssig- keit					B 10 186
Trithioacet- aldehyd	$S(CH_2CH_2)_2S$	$3 CH_2 \cdot CHO + 3 H_2S = 3 H_2O + (CH_2 \cdot CHS)_3$ Aldehyd	45- 46		farblose rhombische Nadeln					A 124 114
Trithioacet- on	$CH_3C(S)_2CH_3$	$3 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + 3 H_2S + (HCl) = 3 H_2O + (CH_3 \cdot CS \cdot CH_3)_3$ Aceton	24	225- 230	farblose Nadeln	ul.	l	l	Benzol leicht	B. 22 1038
Trithioal- dehyddioxyd	$SO_2(CH_2CH_2)_2S$	$S(CH_2CH_2)_2S \cdot CH_2 \cdot CH_3 + 2 O = SO_2(CH_2CH_2)_2S \cdot CH_2 \cdot CH_3$ Trithioaldehyd	112- 116		farblose Nadeln oder Prismen	sl.	l	l		A 222 305
Trithio- aldehydtetr- oxyd	$SO_3(CH_2CH_2)_2S$	$S(CH_2CH_2)_2S \cdot CH_2 \cdot CH_3 + 4 O = SO_3(CH_2CH_2)_2S \cdot CH_2 \cdot CH_3$ Triäthylidensulfid	228- 231		farblose Nadeln	sl.	sl.			A 222 308
Trithio- aldehydtri- sulfon	$CH_3CH(SO_2)_2CH_2CH_3$	$S(CH_2CH_2)_2S \cdot CH_2 \cdot CH_3 + 6 O = CH_3 \cdot CH \cdot SO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$ Triäthylidensulfid			farblose Nadeln	ul.	sl.	sl.	Eisessig 1	B 22 2606
Trithiocyanur- säure	$C_3N_3S_3$	$C_3Cl_3 + 3 NaHS = 3 NaCl + (CNSH)_3$ Cyanurchlorid			gelbe Nadeln	ul.	sl.	sl.		B 18 2201
Trithioform- aldehyd	$CH_2 \cdot S \cdot CH_2$	$3 CH_2 O + 3 H_2S = 3 H_2O + CH_2 \cdot S \cdot CH_2$ Formaldehyd $3 CH_2 J_2 + 3 K_2S = 6 KJ + CH_2 \cdot S \cdot CH_2$ Dijodäthan	216		farblose quadratische Prismen	ul.	sl.	sl.	Benzol 1	B 23 67

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt + Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur	
					Wasser	Alkohol	Äther		
Trithio- glycerin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \\   \\ \text{CH} \cdot \text{SH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{SH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Cl} \qquad \qquad \text{CH}_2\text{SH} \\   \qquad \qquad \qquad   \\ \text{CHCl} + 3\text{KHS} = 3\text{KCl} + \text{CH}_2\text{SH} \\   \qquad \qquad \qquad   \\ \text{CH}_2\text{Cl} \qquad \qquad \text{CH}_2\text{SH} \\ \text{Trichlorhydrin} \end{array}$		farbloser Syrup	ul.	l.	ul.	A 124 221	
Trithiokohlen- säureäthyl- ester	$\begin{array}{c} \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{C} = \text{S} \\   \\ \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{CSCl}_2 + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{SNa} = 2 \text{NaCl} + \text{CS} \\ \text{Thiophosgen Natriummereaptid} \\ \text{Na}_2\text{S} + \text{CS}_2 = \text{Na}_2\text{CS}_3 \end{array}$	240	farbloser Öel	ul.	l.	l.	B 20 2385	
Trithiokohlen- saures Na- trium	$\begin{array}{c} \text{SNa} \\   \\ \text{CS} \\   \\ \text{SNa} \end{array}$			braun- gelbe Krystalle	l.	l.		A 123 67	
Tropasäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5\text{NO} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$ Atropin Tropin	117- 118	farbloser Nadeln oder Tafeln	l.		Benzol unl.	A 138 233	
Tropin	C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> NO	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{Cl} \\ \text{COOH} \end{array} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{OH} \\ \text{COOH} \end{array}$ β-Chlorhydratropasäure	62	229	farbloser Tafeln	l.	l.	A 128 281	
Tyrosin	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{array} \end{array}$	$\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2 + \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}$ Atropin Tropasäure 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	ClO <sub>4</sub> · C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2 + [\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{SO}_2\text{O}]_2\text{Ba} = 2 \text{BaSO}_4 + \text{ClO}_4 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Barium- äthylschwefelsaurer perchlorat Baryt		74	farbloser Öel			A 124 124	
Umbelliferon	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{O} - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\   \\ \text{CH}(\text{OH})\text{COOH} \end{array} + \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{CH}(\text{OH})\text{COOH} \end{array} = \text{H} \cdot \text{COOH} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{O} - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array}$ Resorcin Apfelsäure	223- 224	farbloser Nadeln	sl.	l.	sl.	B 17 932	
Umbellsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOH} \\   \\ \text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array}$	$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{O} - \text{CO} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array} + \text{KOH} = \text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{OH} \\   \\ \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{COOK} \end{array}$ Umbelliferon		gelbliches Pulver	sl.	l.	ul.	Benzol unl.	B 12 994
Undekan normal	CH <sub>3</sub> · (CH <sub>2</sub> ) <sub>9</sub> · CH <sub>3</sub>	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_9 \cdot \text{COOH} + 6\text{HJ} = 6\text{J} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CH}_3$ Undecylsäure	-26.5	194.5	farbloser Flüssig- keit				B 15 1697

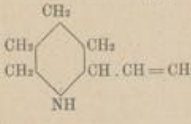
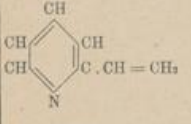
Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wass. sol.	Alko- hol	Äther	
Undekylen- säure	$\text{CH}_2=\text{CH}\begin{matrix} \text{(CH}_2\text{)}_8 \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_2 = \text{CH}_2(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CHO} + \text{CH}_2=\text{CH}\begin{matrix} \text{(CH}_2\text{)}_8 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ Riciniolsäure	24.5	275	farblose Krystalle				B 10 2035
Undekylsäure	$\text{CH}_2\text{.CH}_2(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_2=\text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_8 \cdot \text{COOH} + \text{H}_2 = \text{CH}_2(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{COOH}$ Undekylensäure	28.5	228 (160 mm)	weiße Krystall- masse				B 11 2219
Unterechlorig- säureäthyl- ester	$\text{ClO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{Cl}_2 + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OCl}$ Äthylalkohol		36	gelbe Flüssig- keit		1		B 18 1768 B 19 859
Unterechlorig- säuremethyl- ester	$\text{ClO} \cdot \text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{OH} + \text{Cl}_2 + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3\text{OCl}$ Methylalkohol		12 (726 mm)	farblose Flüssig- keit				
m-Uramido- benzoesäure	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \cdot \text{HCl} + \text{KCNO} = \text{KCl} + \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{matrix} \end{matrix}$ Salzsäurem-Amido- benzoesäure	200		farblose Nadeln	sl.	sl.	sl.	A 153 84
		$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} \frac{1}{3} + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_4$ m-Amidobenzoesäure Harnstoff							B 2 47
p-Uramido- benzoesäure	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \cdot \text{HCl} + \text{KCNO} = \text{KCl} + \text{C} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{matrix} \end{matrix}$ Salzsäurem-Amido- benzoesäure			farblose Blättchen	nl.	sl.		J pr Ch 5.369
		$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} \frac{1}{4} + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_4$ p-Amidobenzoesäure Harnstoff							
β-Uramido- crotonsäure- äthylester	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH} \cdot \text{COO} \end{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_8\text{H}_{11}\text{N}_2\text{O}_4 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ Acetessigester Harnstoff	165-	166	farblose Nadeln	nl.	1	1	A 229 5
Uramido- dinitrophenol	$\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{(NO}_2\text{)}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{(NO}_2\text{)}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CO}(\text{NH}_2)_2 = \text{NH}_3 + \text{C}_7\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_4$ Pikraminsäure Harnstoff			hellgelbe Blättchen	sl.	1		J pr Ch 5.1
o-Uramido- zimmtsäure	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOH} \end{matrix} + \text{KCNO} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}=\text{CH} \cdot \text{COOK} \end{matrix}$ o-Amidozimmtsäure			hellgelbe Nadeln	sl.			B 23 3341
Uramil	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	$\text{C}_8\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_7 + \text{NH}_4\text{Cl} = \text{C}_8\text{H}_7\text{N}_4\text{O}_6 + \text{HCl} + \text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{NH}_2$ Alloxantin Alloxan			farblose Nadeln	nl.			A 26 310



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt°	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Ather	
		$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{SO}_2 \text{NH}_4 + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{SO}_4 +$ Thionursaures Ammoniak $\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{NH}_2$							A 26 310
Uramilsäure	$\text{C}_8\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_7$	$\text{CO} \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix} \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{SO}_2 \text{NH}_4 + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2\text{SO}_4 + 3\text{NH}_3 + \text{C}_8\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_7$ Thionursaures Ammoniak			farblose Prismen	sl.			A 26 314
Urethan	$\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{Cl} \cdot \text{COO} \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_3 = \text{HCl} + \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Chlorameisensäureester	49- 50	180	farblose Blättchen	1	1	1	A 10 284
		$\text{CO} \text{NH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{C}=\text{O} \\ \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ Cyansäure							A 54 370
Urethan- benzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{COOH} \end{matrix} \text{I} + \text{Cl} \cdot \text{COOC}_2\text{H}_5 = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH}$ m-Amidobenzoesäure Chlorameisenester	189		farblose Blättchen	sl.	1	1	Z 1868 650
Uroxansäure	$\text{C}_8\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_8$	$\text{C}_8\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_8 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O} = \text{C}_8\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_8$ Harnsäure			farblose Tetraeder	sl.	ul.		A 78 286
(s) Uvitinsäure	$\begin{matrix} \text{COOH} \text{ 1.} \\ \text{C}_6\text{H}_2 \text{---COOH} \text{ 3.} \\ \text{CH}_3 \text{ 5.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_3 + 6\text{O} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Mesitylen	287- 288		farblose Nadeln	sl.	1	1	A 147 295
Valeraldehyd	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHO}$	$\text{H} \cdot \text{COO} > \text{Ca} + \text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COO} > \text{Ca} = 2\text{CaCO}_3 + 2\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CHO}$ Ameisensäurer valeriansaurer Kalk		103.5	farblose Flüssigkeit				A 159 70
Valeriansäure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH}$	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COONH}_4$ Butylecyanid $\text{CH}_3\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{J} + 2\text{Ag} = 2\text{AgJ} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH}$ β-Jodpropionsäure Äthyljodid	-18 -20	186- 186.5	farblose Flüssigkeit	1			A 159 58 Z 1869 342
		$\text{CH}_3 \begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \cdot \text{COOH} \end{matrix} + 2\text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH}$ β-Acetylpropionsäure							A 208 110
Valeron	$[(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}$	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COO} > \text{Ca} = \text{CaCO}_3 + [(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}$ (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> · CH · CH <sub>2</sub> · COO Isovaleriansaurer Kalk		181- 182	farblose Flüssigkeit				B 5 600

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
Valerylen	$\text{CH}_2 = \text{C} = \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{Cl})_2 \cdot \text{CH}_2 + 2 \text{KOH} = 2 \text{KCl} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2 = \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ Methylpropylketonchlorid	55,5- 56		farblose Flüssigkeit				J. pr. Chem. 37,387
Vanillin	$\begin{array}{l} \text{CHO} \quad 1. \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \quad 3. \\ \quad \quad \quad \text{OH} \quad 4. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + \text{CHCl}_3 + 4 \text{NaOH} = 3 \text{NaCl} + 3 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{l} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{ONa} \end{array}$ Guajakol Chloroform $\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + 7 \text{O} = 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{CO}_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CHO} \end{array}$ Engenol	80- 81	285	farblose monokline Nadeln	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> 1 B 9 424 B 9 273
Vanillinsäure	$\begin{array}{l} \text{COOH} \quad 1. \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \quad 3. \\ \quad \quad \quad \text{OH} \quad 4. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{l} \text{CHO} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array} + \text{O} = \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{OH} \end{array}$ Vanillin		207	farblose Nadeln	sl.	1	sl.	B 8 1123
Vanillylalkohol	$\begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \quad 1. \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \quad 3. \\ \quad \quad \quad \text{OH} \quad 4. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{l} \text{CHO} \quad 1. \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \quad 3. \\ \text{OH} \quad 4. \end{array} + \text{H}_2 = \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{OH} \quad 4. \end{array}$ Vanillin		115	farblose Prismen	1	1	1	B 8 1125
Veratrol	$\begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \quad 1. \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \quad 2. \end{array}$	$(3) \text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} (1) = \text{CO}_2 + \begin{array}{l} \text{CH}_3\text{O} \\ \text{CH}_3\text{O} \end{array} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$ (4) $\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{l} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \quad 1. \\ \text{OH} \quad 2. \end{array} = \text{KJ} + \begin{array}{l} \text{CH}_3\text{O} \\ \text{CH}_3\text{O} \end{array} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$ Veratramsäure Guajakalkalium	+ 15	205- 206	farblose Flüssigkeit				A 108 60 A 152 74
Veratramsäure	$\begin{array}{l} \text{COOH} \quad 1. \\ \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \quad 3. \\ \quad \quad \quad \text{O} \cdot \text{CH}_3 \quad 4. \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{l} \text{COOH} \quad 1. \\ \text{OH} \quad 3. \\ \text{OH} \quad 4. \end{array} + 2 \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{KOH} = 2 \text{KJ} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \text{---} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ Protocatechusäure		179,5	farblose Nadeln	sl.	1	1	A 159 241
Victoriablau B	$\begin{array}{l} (\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \\ (\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \text{---} \text{C} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \\ \quad \quad \quad \text{Cl} \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{HCl} = \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ Tetramethyldiamidobenzophenon Phenyl- $\alpha$ -naphthylaminchlorhydrat $(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{C} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \\ \quad \quad \quad \text{Cl} \end{array}$			[bronce- farbene Blättchen	sl.	1	sl.	B. 22 1889

Victoriablau  
IVR  
Vinyläth  
carbin  
Vinylebl  
Vinylid  
tonam  
Vinylpy  
Vinylpy  
Violurs  
Weinsä  
inact.

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Was- ser	Alko- hol	Äther	
Victoriablau IVR	$(CH_3)_2N.C_6H_5$ $(CH_3)_2N.C_6H_5$	$C_6H_5.N(CH_3)_2 + C_{10}H_7N(CH_3)_2 \cdot HCl = H_2O + C_{14}H_{14}N_2Cl$ Tetramethyldiamido- benzophenon Methylphenyl $\alpha$ - naphthylaminchlorhydrat			metall- glänzende Blättchen				B. 22 1900
Vinyläthyl- carbinol	$CH_2=CH.CH(OH).CH_2.CH_3$	$CH_2=CH.CHO + Zn(C_2H_5)_2 + H_2O = ZnO + CH_2=CH.CH(OH).CH_2.C_2H_5 + C_2H_6$ Acrolein	114- 114.5		farblose Flüssig- keit				J 16.319
Vinylchlorid	$CH_2=CH.Cl$	$CH_2Cl-CH_2Cl + KOH = KCl + H_2O + CH_2=CH.Cl$ Aethylenchlorid	-18 -15		Gas				A14.28
Vinylaceto- tonamin	$CH_2=CH.CO.CH_3$ $CH_2=CH.NH.C(CH_3)_2$	$2 CH_3.CO.CH_3 + CH_2=CHO + NH_3 = 2 H_2O + CH_2=CH.CO.CH_3 + CH_3.CH.NH.C(CH_3)_2$ Aceton Aldehyd	27 199- 200		farblose Flüssig- keit	1			A 178 326
Vinylpiperidin		$CH_2=CH.C_5H_9NH$ $\alpha$ Pipecolylalkin	146- 148		farblose Flüssig- keit	1			B. 22 2587
Vinylpyridin		$CH_2=CH.C_5H_4N$ $\alpha$ Picolylalkin	158- 159		farblose Flüssig- keit	ul.	1	1	B. 22 2585
Violursäure	$CO \cdot NH \cdot CO \cdot C = N \cdot OH$	$C_5H_8N_4O_6 + HNO_3 = H_2O + C_5H_8N_4O_6 + CO \cdot NH \cdot CO \cdot C = N \cdot OH$ Hydurilsäure Alloxan $C_5H_8N_4O_6 + NH_3.OH = H_2O + CO \cdot NH \cdot CO \cdot C = N \cdot OH$ Alloxan Hydroxyl- amin			farblose trimetrische Krystalle	1	1		A 127 200 B 16 1133
Weinsäure inact.	$CH(OH).COOH$ $CH(OH).COOH$	aus weinsaurem Cinchonin	140- 143		farblose rectanguläre Tafeln	1			J 1853 423

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alko- hol	Äther	
		$C_4H_8(OH)_4 + 4 O = C_4H_8O_8 + 2 H_2O$ Erythrit $CH Br . COOH + 2 Ag OH = 2 Ag Br + CH(OH) . COOH$ $CH Br . COOH + CH(OH) . COOH$ Dibrombernstein- säure $C Cl_3 . CO . CH Br . CH Br . COOH + 3 H_2O = CH Cl_3 + 2 HBr + C_4H_8O_8$ Trichloracetyl-dibrompropionsäure in Trauben, Vogelbeeren etc.							JK 12 209 A Spl 2,242 A 223 189
Weinsäure rechts	$CH . OH . COOH$ $CH . OH . COOH$				farblose monokline Säulen	l	l	sl.	
Weinsäure- diphenyl- hydrazid	$CH(OH) . CO . NH . NH . C_6H_5$ $CH(OH) . CO . NH . NH . C_6H_5$	$CH(OH) . COOH + 2 C_6H_5 . NH . NH_2 = 2 H_2O + C_{10}H_{13}N_2O_4$ Phenylhydrazin Weinsäure	226		farblose Blättchen				A 236 195
Wismuth- trimethyl	$Bi(CH_3)_3$	$2 Bi Br_3 + 3 Zn(CH_3)_2 = 3 Zn Br_2 + Bi(CH_3)_3$ Zinkmethyl		110	farblose Flüssig- keit				B 20 1517
Xanthin	$NH . CH = C . NH$ $CO . NH - C = N$	$11 CNH + 4 H_2O = 3 NH_3 + C_6H_6N_4O_2 + C_5H_4N_4O_2$ Methylxanthin $NH . CH = C . NH$ $NH = C . NH . C = N$			weisses Pulver	sl.	ul.		BI 42,142 A 108 141
Xanthogen- amid	$\begin{matrix} & NH_2 \\ & / \\ CS \\ & \backslash \\ & O . C_2H_5 \end{matrix}$	$C_2H_5O . CS_2 . C_2H_5 + NH_3 = C_2H_5 . SH + \begin{matrix} & NH_2 \\ & / \\ CS \\ & \backslash \\ & O . C_2H_5 \end{matrix}$ Aethylxanthogensäure- äthylester		38	monokline Pyra- miden	sl.	l	l	A 75 128
Xanthogen- anilid	$\begin{matrix} & NH . C_6H_5 \\ & / \\ C=S \\ & \backslash \\ & O . C_2H_5 \end{matrix}$	$CNS C_6H_5 + C_2H_5 OH = \begin{matrix} & NH . C_6H_5 \\ & / \\ C=S \\ & \backslash \\ & O . C_2H_5 \end{matrix}$ Phenylsenfö		71- 72	farblose trikline Säulen				B 2 120
Xantho- purpurin	$C_6H_4 \begin{matrix} & CO \\ & \backslash \\ & CO \end{matrix} C_6H_2 \begin{matrix} & OH \\ & \backslash \\ & OH \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} & CO \\ & \backslash \\ & CO \end{matrix} C_6H_2 \begin{matrix} & OH \\ & \backslash \\ & OH \end{matrix} + H_2 = H_2O + C_6H_4 \begin{matrix} & CO \\ & \backslash \\ & CO \end{matrix} C_6H_2(OH)_2$ Purpurin		262- 263	gelbrote Nadeln	sl.	l	Benzol 1	BI 4 12

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in				Litteratur
						Wasser	Alkohol	Aether	Benzol	
Xenylen- picazin	$C_6H_5 - C - N - C - CH_3$ $C_6H_5 - C - N - CH$	$C_6H_5 - CO - CH_2 - NH_2 + CH_3 = 2 H_2O + H_2 + C_6H_5 - C - N - C - CH_3$ $C_6H_5 - CO - CH_2 - NH_2 + CH_3 = 2 H_2O + H_2 + C_6H_5 - C - N - CH$ Phenanthren- $CH_2 - NH_2$ chinon Propylen- diamin	127- 128		weisse Nadeln	ul.	sl.	sl.	Benzol 1	B. 21 2362
Xeronsäure- anhydrid	$C_6H_5 - C - COOH$ $C_6H_5 - C - COOH$	$2 CH_3 - CH_2 - CBr_2 - COOH + 4 Ag = 4 AgBr + C_6H_5 - C - CO - O + H_2O$ $2 CH_3 - C - CO - O + H_2O = 2 CO_2 + C_6H_5 - C - CO - O$ Citronensäureanhydrid		292	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1		A 239 277  A 188 59
m-Xylalptalid	$C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CO \end{matrix} > O - C_6H_4 - CH_3$	$C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown COOH \end{matrix} > + C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} > O = H_2O + CO_2 +$ Toluylsäure Phtalsäureanhydrid	152- 153		gelbliche Nadeln		sl.			B 23 3159
m-Xylalptal- imidin	$C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CO \end{matrix} > NH - C_6H_4 - CH_3$	$C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CO \end{matrix} > O + NH_3 = H_2O + C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CO \end{matrix} > NH$ m Xylalptalid		165	gelbliche Nadeln		1			B 23 3161
v-o-Xylenol	$C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} > \begin{matrix} 1. \\ 2. \\ 3. \end{matrix}$	$C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} > + HNO_2 = N_2 + H_2O + C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown OH \end{matrix} > \begin{matrix} 1. \\ 2. \\ 3. \end{matrix}$ o-Xylidin		75 218	farblose Nadeln					B 18 2562
o-Xylenol	$C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} > \begin{matrix} 1. \\ 2. \\ 4. \end{matrix}$	$C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown HSO_3 \end{matrix} > + KOH = KH SO_3 + C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} > \begin{matrix} 1. \\ 2. \\ 3. \end{matrix}$ o-Xylylsulfosäure		62.5 225	farblose Oktaeder					B 11 28
v-m-Xylenol	$C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} > \begin{matrix} 1. \\ 2. \\ 3. \end{matrix}$	$C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown HSO_3 \end{matrix} > \begin{matrix} 1. \\ 2. \\ 3. \end{matrix} + KOH = KH SO_3 + C_6H_4 < \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown OH \end{matrix} > \begin{matrix} 1. \\ 2. \\ 3. \end{matrix}$ v-m-Xylylsulfosäure		74.5 211- 212	farblose Blättchen		1			B 11 28

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
m-Xylenol		$\begin{matrix} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_4 & \text{---} \text{CH}_3 & 3. \\ & \text{---} \text{OH} & 4. \end{matrix}$ $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{---} \text{H SO}_2 & 4. \end{matrix} + \text{KOH} = \text{KH SO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{OH} \end{matrix}$ m-Xyloisulfosäure	26	211.5	farblose Nadeln	al.			B 11 28
s-m-Xylenol		$\begin{matrix} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_4 & \text{---} \text{CH}_3 & 3. \\ & \text{---} \text{OH} & 5. \end{matrix}$ $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{---} \text{H NO}_2 & 3. \\ & \text{---} \text{NH}_2 & 5. \end{matrix} + \text{H NO}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{OH} \end{matrix}$ s. m.-Xylidin	68	219.5	farblose Nadeln				B 18 262
p-Xylenol		$\begin{matrix} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_4 & \text{---} \text{OH} & 2. \\ & \text{---} \text{CH}_3 & 4. \end{matrix}$ $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{---} \text{H SO}_2 & 2. \\ & \text{---} \text{CH}_3 & 4. \end{matrix} + \text{KOH} = \text{KH SO}_2 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{OH} \end{matrix}$ p-Xyloisulfosäure	74.5	211.5	farblose Nadeln				B 11 26
(v-) o-Xylidin		$\begin{matrix} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_4 & \text{---} \text{CH}_3 & 2. \\ & \text{---} \text{NO}_2 & 3. \end{matrix} + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{NH}_2 \end{matrix}$ Nitro-o-xylol		223	farblose Flüssig- keit				B 18 2671
(a) o-Xylidin		$\begin{matrix} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_4 & \text{---} \text{CH}_3 & 2. \\ & \text{---} \text{NO}_2 & 4. \end{matrix} + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{NH}_2 \end{matrix}$ Nitro-o-xylol	49	226	glas- glänzende Tafeln	al.			B 17 160
m-Xylidinsym.		$\begin{matrix} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_4 & \text{---} \text{NO}_2 & 2. \\ & \text{---} \text{CH}_3 & 3. \end{matrix} + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{NH}_2 \end{matrix}$ v. m-Nitroxylol		216	farblose Flüssig- keit				B 17 2430
m-Xylidin unsym.		$\begin{matrix} \text{CH}_3 & 1. \\ \text{C}_6\text{H}_4 & \text{---} \text{CH}_3 & 3. \\ & \text{---} \text{NO}_2 & 4. \end{matrix} + 6 \text{H} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{---} \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{NH}_2 \end{matrix}$ a m-Nitroxylol		221	farblose Flüssig- keit				A 144 273

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Wak- ser	Alko- hol	Äther	
p-Xylidin		$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{NO}_2 \text{ 2.} \\ \text{CH}_3 \text{ 4.} \end{matrix} + 6 \text{ H} = 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{NH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	220-	221	farblose Flüssig- keit				B 11 1537
Xyliton	$\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}$	$4 \text{ CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + (\text{HCl}) = 3 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}$ Aceton	251-	252	gelbliches Öl	ul.	1	1	B 15 589
Xylochinolin- sulfosäure		$\text{SO}_3\text{H} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \text{ CH} \\ \text{CH} \text{ CH} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_2 \text{ N} \end{matrix} + \text{SO}_3\text{H} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH} \text{ CH} \\ \text{C} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} + \text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} + 4 \text{ O} = 4 \text{ H}_2\text{O} + \text{SO}_3\text{H} \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \text{ CH} \\ \text{CH} \text{ CH} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_2 \text{ N} \end{matrix}$ Xylidinsulfosäure Glycerin			weisse Prismen			Eisessig 1	B. 21 3156
o-Xylol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 2.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Br} \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 2.} \end{matrix} + \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{ Na} = \text{NaBr} + \text{NaJ} + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{CH}_3)_2$ o-Bromtoluol Methyljodid	28	142- 143	farblose Flüssig- keit				A 170 117
m-Xylol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 3.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{J} \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 3.} \end{matrix} + \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{ Na} = 2 \text{ NaJ} + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{CH}_3)_2$ m-Jodtoluol Methyljodid $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3 + \text{CH}_3\text{Cl} + (\text{AlCl}_3) = \text{HCl} + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{CH}_3)_2$ Toluol Methylchlorid	54- 58	140	farblose Flüssig- keit				A 192 200 A. ch 1.461
p-Xylol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 4.} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{Br} \text{ 1.} \\ \text{CH}_3 \text{ 4.} \end{matrix} + \text{CH}_3\text{J} + 2 \text{ Na} = \text{NaJ} + \text{NaBr} + \text{C}_6\text{H}_4 (\text{CH}_3)_2$ p-Bromtoluol Methyljodid $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2 + 2 \text{ CH}_3\text{J} + 4 \text{ Na} = 2 \text{ NaBr} + 2 \text{ NaJ} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ Dibrombenzol Methyljodid	15	136- 137	farblose Flüssig- keit				A 136 303 B 3 753
m-Xylolstyrol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ (1)} \\ \text{CH}_3 \text{ (3)} \end{matrix} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \text{ (1)} \\ \text{CH}_3 \text{ (3)} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} = \text{CH}_2 = \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ 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			Littie- ratur
						Wes- ser	Alko- hol	Äther	
o-Xylylac- etamid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} \text{HCl} + \text{CH}_3 \cdot \text{COONa} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} = \text{NaCl} +$ o-Xylylaminchlorhydrat $2 \text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	69		farblose Nadeln	ul.	1	1	B 21 578
o-Xylylamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{N} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 + \text{HCl} + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ o-Xylylphthalimid $+ \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix} \text{HCl}$		202	farbloses Öel	sl.	sl.	1	B 21 377
m-Xylylamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Xylylphthalimid		201- 202	wasserhelle Flüssig- keit		1	1	B. 21 2701
o-Xylylen- chlorid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Cl} \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{HCl} + 2 \text{PCl}_3 + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Cl} \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{matrix}$ o-XyloI	54- 55	239- 241	farblose monokline Krystalle		1	1	$\text{CHCl}_3$ leicht
m-Xylylen- cyanid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Br} \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix} + 2 \text{KCN} = 2 \text{KBr} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{matrix}$ m-Xylylenbromid	28- 29	305- 306	farblose Krystalle	ul.	1	1	ul. Ligroin
p-Xylylen- cyanid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \end{matrix}$	analog aus p-Xylylenbromid		96	farblose Prismen				B 21 43
m-Xylylen- diäthyläther	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Br} \\ \text{CH}_2\text{Br} \end{matrix} + 2 \text{KOH} + 2 \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH} = 2 \text{KBr} + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{OC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ m-Xylylenbromid		246- 248	farblose Flüssig- keit				
o-Xylylen- diamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} + 2 \text{HCl} + 4 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} +$ o-Xylylendiphtalimid $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \text{HCl} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \text{HCl} \end{matrix}$			farblose Flüssig- keit				B 21 581
m-Xylylen- diamin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} + 4 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix} + \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ m-Xylylendiphtalimid		245- 248	farblose Flüssig- keit	sl.	1	1	B. 21 2705
o-Xylylen- diphtalimid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix}$	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{Cl} \\ \text{CH}_2\text{Cl} \end{matrix} + 2 \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NK} = \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} + 2 \text{KCl}$ o-Xylylenchlorid Phthalimidkalium		253	weisse Nadeln	ul.			B 21 578



Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litteratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
m-Xylylendiphthalimid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{N} \text{CO} \\ \text{CO} \\ \text{CH}_2 \text{N} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{Br} \\ \text{CH}_2 \text{Br} \end{matrix} + 2C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \text{NK} = 2KBr + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{N} \text{CO} \\ \text{CO} \\ \text{CH}_2 \text{N} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4$ m-Xylylenbromid	237		farblose Nadeln	ul.			B 21 2705
o-Xylylsulfid	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} S$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{Br} \\ \text{CH}_2 \text{Br} \end{matrix} + 2KHS = 2KBr + H_2S + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} S$ o-Dibrom-m-Xylol	+ 2		farbloses Öl		Eisessig 1		B 17 1824
o-Xylylharnstoff	$C \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{CH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \text{KCNO} = \text{KCl} + C \begin{matrix} \text{NH}_2 \text{CH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} C_6H_4$ o-Xylylaminechlorhydrat	172- 173		farblose Tafeln	sl.	1		B 21 578
m-Xylylharnstoff	$C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \text{KCNO} = \text{KCl} + C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} C_6H_4$ m-Xylylamin Kaliumcyanat	148		farblose Nadeln		1		B 21 2703
m-Xylylharnstoff	$C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + \text{KCNO} = \text{KCl} + C \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} C_6H_4$ m-Xylylaminechlorhydrat	186		farblose Nadeln	ul.			B 3 225
p-Xylyldiamin	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}=\text{NH} \text{ 1.} \\ \text{CH}=\text{NH} \text{ 4.} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \text{ 1.} \\ \text{CHO} \text{ 4.} \end{matrix} + 2\text{NH}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}=\text{NH} \\ \text{CH}=\text{NH} \end{matrix}$ Terephthalaldehyd			farblose Krystalle	sl.	sl.		B 19 576
m-Xylylmalonsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{ (1)} \\ \text{CH}_2 \text{ CH} \text{ (3)} \end{matrix} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{COOH} \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \text{Br} \end{matrix} + \begin{matrix} \text{COO C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH Na} \\ \text{CCO C}_6\text{H}_5 \end{matrix} = \text{NaBr} + C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \text{COO C}_6\text{H}_5 \\ \text{COO C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ m-Xylylbromid Natriummalonsäureester	133		farblose Rhomboeder	sl.	1		B 23 110
m-Xylylphenylharnstoff	$C \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} C_6H_5$	$C_6H_5 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{NH}_2 + C_6H_5 \cdot \text{N}=\text{CO} = C \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{O} \\ \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} C_6H_5$ m-Xylylamin Carbanil	131		weisse Nadeln	ul.	1	1	B 21 2703
o-Xylylphthalaminsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CONH} \text{—} \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \text{ CH}_2 \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{N} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} C_6H_4 + \text{NaOH} = C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \text{NaCOO} \\ \text{CH}_2 \text{NHCO} \end{matrix} C_6H_4$ 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-Xylylphthalaminsäure	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown CO.NH.CH_2.C_6H_4.CH_2 \end{matrix}$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2.N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_4 + KOH = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2.NH.CO.C_6H_4.COOK \end{matrix}$ m-Xylylphthalimid		131	farblose Nadeln	sl.	1		B 21 2700
o-Xylylphthalimid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2.N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} NK + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2Br \end{matrix} = C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2.N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_4 + KBr$ Phthalimidkalium o-Xylylbromid		148- 149	weiße Prismen	ul.	sl.		B 21 2700
m-Xylylphthalimid	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2.N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2Br \end{matrix} + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} NK = KBr + C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2.N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_4$ m-Xylylbromid Phthalimidkalium		117- 118	weiße sechseit. Nadeln	sl.	1		B 21 2700
o-Xylylsenföf	$C \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown SN \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2.NH_2 \end{matrix} + CS_2 = H_2S + C \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown SN \end{matrix} C_6H_4$ o-Xylylamin		256	farbloses Öel		1		B 21 578
o-Xylylthioharnstoff	$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} C_6H_4$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2.NH_2.HCl \end{matrix} + KCNS = KCl + C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} C_6H_4$ o-Xylylaminchlorhydrat		167	weiße Nadeln	sl.			B 21 578
m-Xylylthioharnstoff	$C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} . C_6H_4 . CH_3$	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2.NH_2.HCl \end{matrix} + CSN.NH_2 = NH_4Cl + C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} . C_6H_4 . CH_3$ m-Xylylamin Rhodanammonium		112	weiße Nadeln	sl.	1		B 21 2702
Zimmtaldehyd	$C_6H_5 . CH = CH . CHO$	$(C_6H_5 . CH = CH . COO)_2Ca + (H . COO)_2Ca = 2CaCO_3 + 2C_6H_5 . CH = CH . CHO$ Zimmtsaurer Kalk Ameisensaurer Kalk		128- 130 20 mm	farblose Flüssig- keit	ul.			A 100 105 A 97 350
Zimmtaldehyddithioglykolsäure	$C_6H_5 . CH = CH \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown H \end{matrix} \begin{matrix} \diagup S . CH . COOH \\ \diagdown S . CH . COOH \end{matrix}$	$2SH . CH_2 . COOH + C_6H_5 . CH = CH - CHO =$ Thioglykolsäure Zimmtaldehyd		142- 143	weiße Blättchen	sl.		Benzol ul.	
Zimmtdiazoesigsäure	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH-N \\ \diagdown CH-N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CH . COOH$ $COOH$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CH-N \\ \diagdown CH-N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CH . COO CH_3 =$ Diazoesigester Zimmtsäure-ester		178	farblose Nadeln	sl.	1 1		B 21 2644

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litter- atur
						Wass- er	Alko- hol	Äther	
Zimmtsäure	$C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot COOH$	$C_6H_5 \cdot CHO + (CH_3CO)_2O = C_6H_5 \cdot COOH + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot COOH$ Benzaldehyd Essigsäureanhydrid $CH \cdot COO C_6H_5 = CO_2 + C_6H_5 \cdot CH = CH \cdot COO C_6H_5$ Fumarsäurediphenylester	133	300	farblose monokline Säulen	sl.	1	1	CHCl <sub>3</sub> al. B 18 1948
Zimmtsäure- thienylketon	$C_6H_5S \cdot CO \cdot CH = CH \cdot C_6H_5$	$C_6H_5S \cdot CO \cdot CH_2 + C_6H_5 \cdot CHO = H_2O + C_6H_5S \cdot CO \cdot CH = CH \cdot C_6H_5$ Acetothienion Benzaldehyd	80		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	Ligroin ul. B 19 2895
Zinkäthyl	$Zn(C_2H_5)_2$	$2 C_2H_5 J + Zn = ZnJ_2 + Zn(C_2H_5)_2$ Äthyljodid	-28	118	farblose Flüssig- keit				BI 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
Zinntetra- 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.	Petrol- äther unl. B 22 2916
	$CH_3 \cdot C = CH \cdot C \cdot CH_3$ O—N	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 + NH_2OH = 2 H_2O + CH_3 \cdot C = CH \cdot C \cdot CH_3$ Acetylaceton Hydroxylamin	141- 142		farblose Flüssig- keit				A ch 12,215
	$C_2H_5 \cdot O \cdot CO \cdot C \begin{matrix} \diagup \\ NO \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ ON \end{matrix} \cdot C \cdot CO \cdot OC_2H_5$	$2 C_2H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_2H_5 + 2 HNO_2 = 2 C_2H_5 \cdot COOH + 2 H_2O + C_2H_5 \cdot N_2O_4$ Acetessigester			gelbliches Öl	ul.	1	1	A 222 48
	$CH_3 \cdot CO \cdot CH = C \begin{matrix} \diagup \\ CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ CH = CH \cdot CH_3 \end{matrix}$	$C_6H_{11}N \begin{matrix} \diagup \\ COO C_2H_5 \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ COO C_2H_5 \end{matrix} + 2 HCl + H_2O = NH_3 + 2 CO_2 + 2 C_2H_5Cl + C_6H_{11}O$ Hydrocollidindicarbon- säureester	208- 209		farblose Flüssig- keit				A 215 48
	$NH_2 \cdot C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ CH \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ CH_2 \end{matrix} \gg C \cdot CH_3$	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ NO_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ CH = C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ CHO \end{matrix} + 8 H = 3 H_2O + C_{10}H_{11}N$ o-Nitro-α-methylzimmtaldehyd	98	271- 272 (418 mm)	farblose Blättchen				B 19 1249
	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ C \end{matrix}$ $C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ NH \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ NH \end{matrix}$	$2 C_6H_5 \begin{matrix} \diagup \\ NH_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown \\ NH_2 \end{matrix} + CNJ = NH_2J + C_{10}H_{11}N_4$ o-Phenylendiamin			goldgelbe Nadeln		1		B 9 778
	$C_6H_5 \cdot C = N$ S $C_6H_5 \cdot C = N$	$2 C_6H_5 \cdot CS \cdot NH_2 + 4 J = 4 HJ + S + \begin{matrix} C_6H_5 \cdot C = N \\ S \\ C_6H_5 \cdot C = N \end{matrix}$ 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	
						Wasser	Alkohol	Äther		
$C_{14}H_{13}N_2$		$CH_2Br \cdot CO \cdot C_6H_5 + C_6H_5NH \cdot NH_2 = H_2O + HBr + C_{14}H_{13}N_2$ Bromacetophenon Phenylhydrazin	137		gelbe Nadeln	sl	1	CHCl <sub>3</sub> 1	A 232 235	
$C_{14}H_{13}N_2$		$2 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + 2 \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH \end{array} = 2 H_2O + C_{14}H_{13}N_2$ Aceton Pyrrol	291		farblose Nadeln	ul.	sl.	1	Aceton 1	B 19 2184
$\begin{array}{c} CO \quad N-N \cdot C_6H_5 \\   \quad   \\ CO \quad CO \\   \quad   \\ CO \quad N-N \cdot C_6H_5 \end{array}$		$\begin{array}{c} CO \quad NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \\   \quad   \\ CO \quad CO \\   \quad   \\ CO \quad NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{array} + 2 CO Cl_2 = 4 HCl + \begin{array}{c} CO \quad N-N \cdot C_6H_5 \\   \quad   \\ CO \quad CO \\   \quad   \\ CO \quad N-N \cdot C_6H_5 \end{array}$ Oxalylhydrazid	über 300		farblose Krystalle	ul.	ul.	ul.		B 21 1243
$C_{14}H_{13}N_4S_4$		$2 C_6H_5 \cdot \begin{array}{c} NH_2 \\   \\ N(CH_2)_2 \end{array} + 4 H_2S + O_2 = 7 H_2O + C_{14}H_{13}N_4S_4$ Dimethylphenylen- diamin			grüne Blättchen	l	l			B 12 594
$C_{14}H_{13}N$		$5 CH_3 \cdot CO \cdot CH_3 + CO(NH_2)_2 = 6 H_2O + NH_3 + C_{14}H_{13}N$ Aceton Harnstoff	119	320	farblose Krystalle	l	l	CHCl <sub>3</sub> 1	A 238 24	
$\begin{array}{c} CO \quad N-N \cdot C_6H_5 \\   \quad   \\ CH_2 \quad CO \quad CO \\   \quad   \\ CO \quad N-N \cdot C_6H_5 \end{array}$		$\begin{array}{c} CO \quad NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \\   \quad   \\ CH_2 \quad CO \quad CO \\   \quad   \\ CO \quad NH \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{array} + 2 CO Cl_2 = 4 HCl + \begin{array}{c} CO \quad N-N \cdot C_6H_5 \\   \quad   \\ CH_2 \quad CO \quad CO \\   \quad   \\ CO \quad N-N \cdot C_6H_5 \end{array}$ Malonylhydrazid Phosgen	205		gelbliche Blättchen	ul.	ul.	Benzol 1	B 21 1241	
$C_{17}H_{15}N_3$		$C_6H_5 \cdot \begin{array}{c} NH_2 \\   \\ N=N \cdot C_6H_5 \end{array} + 2 CO(CH_3)_2 = CH_4 + 2 H_2O + C_{17}H_{15}N_3$ p-Amidoazobenzol Aceton	204- 205		hellgelbe Nadeln	l	l		B 20 480	
$C_6H_5 \cdot CO \cdot C \cdot COO C_6H_5$    $N \cdot NH \cdot C_6H_5$		$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot COO C_6H_5 + C_6H_5 \cdot N=N \cdot Cl = HCl + \begin{array}{c} C_6H_5 \cdot CO \cdot C \cdot COO C_6H_5 \\    \\ N \cdot NH \cdot C_6H_5 \end{array}$ Benzoylessigester	45		gelbe Prismen	ul.	l	l		B 21 2120
$C_{12}H_{11}N_2O_2$		$C_6H_5 \cdot \begin{array}{c} NO \\   \\ (OH)_2 \end{array} + 2 C_6H_5NH_2 = NH_3 + H_2O + C_{12}H_{11}N_2O_2$ Nitrosoresor- cin Anilin	238- 239		stahlblau Nadeln	ul.	sl.	ul.	CHCl <sub>3</sub> 1	B 139 594

Name	Formel	Entstehungs- resp. Darstellungs- gleichung	Schmelz- punkt °	Siedepunkt	Krystall- form Farbe	Löslichkeit in			Litte- ratur
						Wasser	Alkohol	Äther	
	$\begin{array}{c} \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \parallel \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}=\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{Br}_2 + 4 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HBr} + \text{H}_2\text{O}$ Dibromacetophenon Phenylhydrazin	148		gelbe Prismen	ul.	1		B. 21 2597
	$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CHO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$3 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} + \text{NH}_4\text{CN} = 2 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{22}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O}_4$ Salicylaldehyd Cyanammonium	143		hellgelbe Nadeln	ul.	1	1	B. 6 341
	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	$4 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 + 6 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 = 2 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} +$ Chloracetone Phenylhydrazin	157- 158		gelbe Krystalle				B. 21 2496
	$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CHO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	$4 \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CHO} + 2 \text{NH}_3 + \text{HCN} = 5 \text{H}_2\text{O} + \text{C}_{20}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{O}_2$ Salicylaldehyd	168		rote Nadeln	ul.	1		B. 6 341

Em

Aeth  
Chem.  
Scherer  
E. Merck  
Aeth  
E. Sachs  
Aeth  
\*Verein  
hall  
Alm  
Dr. J.  
Alk  
Chem.  
b. D.  
Alu  
Alum  
Alum  
Alum  
Alum  
Alum  
Alu  
E. de l  
Königs  
Am  
R. Ein  
Alu  
\*Leopo  
Alu  
Chem.  
Sche  
Oester  
meta  
(unf  
Alu  
C. F. I.  
Chem.  
Schö  
Alu  
Brüder  
E. de l  
Königs  
App  
\*Deuts  
Frier  
\*Thou  
\*W. II  
\*Oscar  
\*L. Ser  
\*Gusta  
\*Thou  
Mus  
App  
Dr. G.

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

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

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

**Aetherische Öle.**  
E. Schassé & Co., Leipzig-Reudnitz.

**Aetzalkali.**  
\*Verein, chem. Fabriken auf Leopoldshaus bei Stassfurt.

**Alum.**  
Dr. Fr. Müller, chem. Fabr. Eisenb. Chem. Fabrik Cotta, E. Heuer, Cotta b. Dresden u. Aussig i. Böh.

**Aluminium.**  
Aluminium- u. Magnesium-Fabrik Hemelingen b. Bremen.  
Aluminium-Industrie-Actien-Gesellschaft Neuhausen (Schweiz).

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

**Amylalkohol.**  
R. Eisenmann, Berlin O 37.

**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 (Acetanlid).**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schötenack, Ludwigshafen a. Rh.

**Antimonpräparate.**  
Reider Fuchs, Prag.

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

**Apparate, chem. u. pharm.**  
\*Deutsche Steinzeugwaren-Fabrik Friedrichsfeld (Baden).  
\*Thonwarenerwerk Bettenhausen.  
\*W. Hallenwagner, Charlottenburg.  
\*Oscar Leuner, mech. Inst., Dresden.  
\*L. Seriba, Höchst a. Main.  
\*Gustav Kleemann, Hamburg.  
\*Thonwarenerfabrik Carl Lehmann, Munka, Ober-Lausitz.

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

**Armaturen.**  
\*Ang. Schmakenberg, Barmen-Bittershausen.

**Autooleven.**  
\*L. Seriba, Höchst a. Main.

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

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

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

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

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

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

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

**Borax.**  
Dr. Julius Böttel, Cöln (Elbe).  
Dr. Ludwig Sebrader, Unna i. W.

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

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

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

**Bronchialium.**  
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 Eisenbützel Dr. Reuss u. Co., Braunschweig.

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

**Chemikalien.**  
Victor Alder, chem. Fabrik, Wien.  
Dr. Bender u. Dr. Hobeln, 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. Hobeln, München.  
C. A. F. Kahlbaum, Berlin SO.  
Dr. Heine 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. Schötenack, Ludwigshafen a. Rh.  
Oesterreich. Verein f. chemische u. metallurg. Product., Aussig u. E.

**Chem.-tech. Untersueh.**  
Dr. Bender u. Dr. Hobeln, München.  
Carl Buchner u. Sohn, München.

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

**Chlorbaryum.**  
Walthar Feld u. Co., Hönningen a. R.  
E. de Haën, List vor Hannover.

**Chlorcalcium.**  
Vorster u. Grünberg, Cöln a. Rh.

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

**Chlormagnesium.**  
\*Concordia, chem. Fabr. auf Actien, Leopoldshaus-Stassfurt.

**Chloroform.**  
\*Stassf. chem. Fabrik, vorm. Vorster u. Grünberg, Act.-Ges., Stassfurt.

**Chlorophyll.**  
C. F. Boehringer u. Söhne, Waldhof.  
Dr. F. Wilhelm, Leipzig-Reudnitz.

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

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

**Chlorschwefel.**  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schötenack, Ludwigshafen a. Rh.

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

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

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

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

**Chromsaures Natron.**  
Königsruher u. Ebell, Linden-Han.

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

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

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

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

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

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

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

**Destillationsanlagen.**  
\*Thonwarenerwerk Bettenhausen.  
\*Deutsche Steinzeugwaren-Fabrik Friedrichsfeld.

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

**Doppelt kohlen. Natron.**  
Königsruher u. Ebell, Linden-Han.

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

**Dopp. schwefl. Natron**  
(trocken und flüssig).  
Chem. Fabrik auf Actien (vorm. E. Schering) Müllerstr., Berlin N.  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schötenack, Ludwigshafen a. Rh.  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**El-Albumin.**  
E. de Haën, List vor Hannover.  
Dr. Heine 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. Schötenack, Ludwigshafen a. Rh.  
Königsruher u. Ebell, Linden-Han.

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

**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.

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

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

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

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

**Flussspath**, reinsten prima.  
Dr. Julius Bittel, Cöln (Rhe).

**Edard** Elbogen, Wien III.

\*Wih. Minner, 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, Eberhard u. Jäger, Ilmenau i. Thüringen.

\*Fritz Fischer u. Roewer, Stützerbach i. Thüringen.

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

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

G. H. Orth, Glycerinfabrik, Darmen.

**Goldpräparate.**  
Dr. Julius Bittel, Cöln (Rhe).

**Goldschwefel.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
Königsruar u. Ebell, Linden-Han.

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

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

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

**Hahnen.**  
\*Thonwarenwerk Bettenhausen.

**Harnstoff.**  
\*Stant, chem. Fabr., vorm. Vorster u. Grüneberg, Act.-Ges., Staasfurt.

**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.

**Kalilauge.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
Dr. L. Windecker, Berlin S.

**Knochenkohle.**  
\*Theod. Schwierz, Uerdingen 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 Haen, List vor Hannover.

**Kühlsehlangen.**  
\*Deutsche Steinzeugfabrik Friedrichs-feld (Baden).

\*Thonwarenfabrik Carl Lehmann, Muskau i. Oberschl.

\*Thonwarenwerk Bettenhausen.

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

**Kupferoxyd u. -Oxydul.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
Königsruar u. Ebell, Linden-Han.

K. 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.

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

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

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

**Natronlauge.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

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

**Nickeloxyde.**  
E. de Haen, List vor Hannover.

**Nickelsalze.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

**Pepsin.**  
Dr. Heinrich Byk, Berlin N.

**Pepton.**  
E. Merck, Darmstadt.

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

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

E. Merck, Darmstadt.

**Phosphorsäure.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
Königsruar u. Ebell, Linden-Han.

**Phosphors. Ammoniak.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
Königsruar u. Ebell, Linden-Han.

Müller, Pockard u. Co., Wetzlar.

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

**Phosphors. Kalk.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
Müller, Pockard u. Co., Wetzlar.

**Phosphorsaurer Kalk.**  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schütensack, Ludwigshafen a. Rh.

E. de Haen, List vor Hannover.

**Phosphorsaures Natron.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
Königsruar u. Ebell, Linden-Han.

Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

Müller, Pockard u. Co., Wetzlar.

**Präparirsalz.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

Königsruar u. Ebell, Linden-Han.

**Pumpen.**  
Ernst March Säme, Charlottenburg.

**Pyrogallussäure.**  
Dr. Heinrich Byk, Berlin N.

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

**Quecksilberpräparate.**  
Chem. Fabrik von Max Praeger in Geresheim bei Düsselndorf.  
E. Merck, Darmstadt.

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

**Rectificationsanlagen.**  
\*Thonwarenwerk Bettenhausen.

**Respirations-Apparate.**  
\*G. Kleinmann, Ingen., Hamburg i.

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

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

**Salmiak, subl. u. kryst.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
Königsruar u. Ebell, Lin-en-Han.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

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

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

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

E. de Haen, List vor Hannover.  
Königsruar u. Ebell, Linden-Han.

**Salpeters. Strontian.**  
Königsruar u. Ebell, Linden-Han.  
Dr. Ludwig Schrader, Lima i. W.

**Salpetersaures Wismut.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Salpetersaures Natron.**  
E. de Haen, List vor Hannover.

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

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

**Schweflige Säure.**  
Chem. Fabrik, vorm. Hofmann u. Schütensack, Ludwigshafen a. Rh.

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

E. de Haen, List vor Hannover.  
Dr. Heinr. König u. Co., Leipzig.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

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

**Schweflige Säure.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
H. Trommsdorff, Erfurt.

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

E. de Haen, List vor Hannover.  
Dr. G. Langbein, Leipzig-Sellerh.

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

E. de Haen, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

\*Wih. Minner, Arnstadt i. Thür.

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

**Zinn.**  
\*Theodor Schwierz, Uerdingen a. Rh.

**Schwerspath.**  
\*Wih. Minner, Arnstadt i. Th.

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

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

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

E. de Haen, List vor Hannover.  
E. Merck, Darmstadt.

**Thieröl, roh u. rectifc.**  
E. de Haen, List vor Hannover.

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

**Thonkühlsehlangen.**  
\*Thonwarenwerk Bettenhausen.

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

**Thirirte Lösungen.**  
E. de Haen, List vor Hannover.  
Dr. Heinr. König u. Co., Leipzig.  
K. Merck, Darmstadt.

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

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

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

E. de Haen, List vor Hannover.

**Wasserglas, Kali u. Natron.**  
\*Heinrich Heilmann u. Co., Frankfurt a. M. und Mailand.

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

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



# Das Thonwarenwerk Bettenhausen.

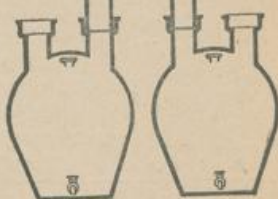
liefert in zweckentsprechendstem Ma-

terial und sorgfältigster Ausführung

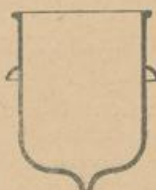


**Als Specialitäten:**

Kühl-schlangen unangarnirt.  
D. R. P. Condensationsthürme.  
Scheidewand-röhrchen. Vertheilungskegel (neu!) Vacuum-apparate, Essigsäureapparate, Glover-röhrchen u. Kegel, Gay-Lussac-röhrchen. Zwischen-thürme für Schwefelsäure, Salpetersäurecondensation, Salpetersäureregeneration, Salzsäurecondensation mit Thürmen.



Lieferung von Thon, Chamotte und Chamottenörte. 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, Tourrills u. Thurm. — Kühl-schlangen mit unangarnirtem Rohr. Grösste Leistungsfähigkeit. — Condensationsthurm m. Scheidewand-röhrchen. — Scheidewand-röhrchen, D. R. G. — Tourrills.



**5) für Essigsäurefabriken.**

Kühl-schlangen, D. R. P. (grösste Widerstandskraft). — Colonnen f. jede Leistung mit Thon-cylindern. — Feinsäureapparate m. Patentschlangen. — Helme, Hauben, Röbre. — Mischgefässe.

**6) für Chlorfabriken.**

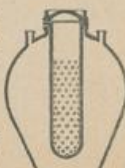
Chloranlagen für reines, trocknes Chlor aus Braunstein u. Salzsäure. — Chlorentwickler, Waschgefässe. — Chlorirungsapparate.

**2) für Salzsäurefabriken.**

Condensationsthürme mit Absorptionskegeln. D. R. P. — Absorptionskegel. — Scheidewand-röhrchen. — Tourrills, 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.**

Kühl-schlangen (D. R. P.) mit freiliegendem Rohr. — Tourrills, Töpfe, Chlorentwickler. — Condensationsthürme mit div. Füllung. — Säure-Stand- u. Transportgefässe. — Dekantirtöpfe. — Kessel, Schalen. — Autoclaven. — Nutschenfilter. — Röhren. — Hähne aller Sorten. — Druckbirnen bis 600 l. — Destillir-apparate. — Extrahirgefässe. Rührapparate.



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

**4) für Sprengstofffabriken.**

Salpetersäure-Apparate wie oben. — Nitrit-töpfe 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  
sämmliche chemisch-technische Glas-Apparate,  
Glas-Instrumente,  
Glas-Utensilien für Laboratorien und für Fabrik-  
Gebrauch.

Ausstellung Erfurt 1893:  
Grosse Goldene Staatsmedaille.  
Illustrirte 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, Lampenbläseereien, Thermometer- und Holzwaaren-Fabriken, mechanische Werkstatt, Schriftmalerei und Emailiranstalt.

### 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.

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

Äräometer, ämtlich geprüft, für Wissenschaft und Technik.

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

Lager von Glasgefässen

für naturwissenschaftliche Museen, Apotheken, Laboratorien.

Ämtlich 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**  
 Leicht \* „EXGELSIOR“ \* Elastisch  
 (Eingetragenes Warenzeichen)  
 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)

empfeht ihre Fabricate aus

säurefestem Steinzeug bester Qualität:  
*Condensations-Thürme und Gefässe für Salzsäure und Salpetersäure, Chlorentwicklungsgefässe, Hähne, Druckbirnen, Kältschlangen, 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 electriche 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 l. Els. 1895. Ehrendiplom m. Medaille.

## E. WILCZYNSKI in Hamburg.

Erste Bezugsquelle für:

Agar-Agar	Cascarillrinde	Erdwachs	Jalape	Moschus	Ricinusöl	Süssholz
Akaroidharz	Cassia	Faulbaumrinde	Japanwachs	Mutterkorn	Rosenöl	Tamarinden
Algarobilla	Cassiaöl	Foenun graecum	Ignatiusbohnen	Myrabolanen	Sabadillsamen	Terpentin
Aloë	Chinarinde	Galgantwurzel	Ingwer	Opium	Safran	Terpentinöl
Ammoniakgummi	Cocoblätter	Galläpfel	Isländisch Moos	Orseille	Sandarak	Thran
Antimonium	Cocoballen	Gelbseren	Kalmuswurzel	Patschulikraut	Sandelholz	Tolubalsam
Asbest	Copaiwabalsam	Gewürznelken	Kamillen	Perubalsam	Sassafrasholz	Tonkabohnen
Asphalt	Copal	Guajakharz	Kauri-Copal	Pfeffer	Sassafrasöl	Traganth
Baumwollsamöl	Coriander	Gummi arabicum	Kautschuk	Pfefferminze	Sassaparille	Veilchenwurzel
Benzoë	Cotorinde	Guttigutt	Kolanüsse	Pfefferminzöl	Schellack	Wachs
Brechnüsse	Cubeben	Guttaperchia	Lycopodium	Quebracho	Schlangenwurzel	Walrat
Calabarbohnen	Curacaoehalen	Hausenblasen	Mandeln	Quecksilber	Schmirgel	Weihrauch
Campher	Damarharz	Honig	Marienglas	Quillayarinde	Sennesblätter	Weinstein
Canthariden	Dividivi	Hopfenmehl	Mastix	Ratanhiawurzel	Sternanis	Wurmsamen
Caragheen-Moos	Drachenblut	Jaborandi-Blätter	Maticoblätter	Rhabarber	Sternanisöl	Zibeth
Carnaubawachs	Elemiharz					



Zur Einführung in das Studium der Bacteriologie  
wird von autorisierter Seite warm empfohlen:

## Bacteriologisches Practicum

ZUR  
Einführung in die practisch-wichtigen  
bacteriologischen Untersuchungsmethoden  
für  
Aerzte, Apotheker, Studierende.

Von  
**Dr. W. Migula,**  
Professor an der Grossherzogl.-technischen  
Hochschule in Karlsruhe.

Mit 9 Abbildungen im Text und 2 Tafeln mit  
Photogrammen.

Preis geheftet Mk. 4.50  
„ elegant gebunden „ 5.50

Karlsruhe (Baden).

Otto Nernich,  
Verlagsbuchhandlung.

Photogr. Verlag von Otto Nernich in Karlsruhe (Baden).

Allseitig als das beste Lehrbuch der Photographie anerkannt!

## Compendium

der praktischen Photographie für Amateure und  
Fachphotographen

VON **F. Schmidt,**

Docent der Photographie und Leiter des photographisch. Institutes der  
Grossherzogl. technischen Hochschule zu Karlsruhe.

Mit 89 Abbildungen im Text, einer Holzschnitttafel und zwei Lichtdrucktafeln.

III. stark vermehrte und verbesserte Auflage.

Preis geb. nur Mk. 4.50, eleg. geb. Mk. 5.50.

Wer sich auf dem Gebiete der Photographie gründlich unterrichten will,  
dem ist obiges Werk ein treuer Rathgeber, der niemals im Stiche lässt. Zahl-  
reiche Anerkennungschriften liegen über das geradezu vortreffliche Werk vor.

Eine Ergänzung zu jedem photograph. Lehrbuch bildet:  
**Photographisches Fehlerbuch,**

ein illustrirter Rathgeber für Liebhaber und Anfänger der  
Photographie

VON **F. Schmidt,**

Docent der Photographie u. Leiter des photograph. Institutes der Grossherzogl.  
techn. Hochschule zu Karlsruhe (Bad.)

I. Theil:

**Fehler beim Negativprozess.**

Mit 10 Abbildungen im Text, 12 Tafeln in Lichtdruck und  
3 Tafeln in Autotypie.

Preis Mk. 3.—, geb. in biegs. Leinwand Mk. 4.—.

(Theil II erscheint Ende 1896)

Die verschiedenen in der photogr. Technik vorkommenden Fehler sind nicht  
nur textlich, sondern auch bildlich dargestellt, dabei ist für jeden Fall ein  
Mittel zur Abhilfe gegeben. Die Darstellung ist so klar und verständlich, dass  
jeder Anfänger sich leicht und vollkommen zu orientiren vermag.



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, Lötapparate u. Spitzen.

Gussstücke aus: Blei, Messing, Rotguss, Phosphorbronze,  
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.



