

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
*Acidum kinotannicum. Kinogerbsäure. Tanninum Kino.	0,05—0,5	2,0	
Lignum Campechianum. Blauholz. Cam- pecheholz.	1,0—2,0	30,0	
Extractum ligni Campechiani. Campeche- holzextract. <i>siccum! rothbraunes Pulver.</i>	0,25—1,0	5,0	
Catechu. Katechu. Pegu Katechu. Terra japonica.	0,5—1,0	10,0	
Tinctura Catechu. Katechutinctur. <i>dunkelbraun.</i>	0,5—1,5	10,0	Gtt. 10—30.
*Acidum tannicum e Catechu. Katechugerb- säure. $C^{18}H^8O^8$ .	0,05—0,5	2,0	
*Cortex adstringens Brasiliensis. Brasilien- rinde. <i>(Von Acacia Jurema. Mart.)</i>	0,5—1,0	30,0	

## 5. Classe.

Alkohole, ihre Abkömmlinge,  
sowie einige Producte der trocknen  
Destillation.

## 1. Unterklasse.

## Alkohole und ihre Abkömmlinge.

## 1. Ordnung.

## Einsäurige Alkohole.

## 1. Reihe.

## Alkohole der Methylreihe.

Allg. Formel:  $C^n H^{2n+2} O = C^n H^{n+1} \left. \begin{array}{l} \\ H \end{array} \right\} O^2$ .

## 1. Gruppe.

## Methylverbindungen.

\*Alkohol methylicum s. Methyli. Methyl-  
alkohol. Methyloxyhydrat. Holzgeist.  $C^2 H^3 O$ ,  $HO$   
 $= C^2 H^3 \left. \begin{array}{l} \\ H \end{array} \right\} O^2$ .*Spec. Gewicht der wasserhellen Flüssigkeit =*  
*0,807.*\*Methyl chloratum. Methylchlorür. Chlor-  
methyl.  $C^2 H^3, Cl = C^2 H^3 \left. \begin{array}{l} \\ Cl \end{array} \right\}$ *Farbloses, bei - 31° condensirbares Gas.*

0,25—1,0 5,0 Gtt. 10—30.

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
Chloroformium. Chloroform. Formylum trichloratum. Bichlormethylchlorür. $C^2HCl^2 \left. \begin{array}{l} \\ Cl \end{array} \right\}$	0,5—2,0	7,5	Gtt. 5—20.
<i>Siedet bei 62° C., sein spec. Gewicht beträgt 1,5.</i>			
*Methyl bromatum. Methylbromür. Brommethyl. $C^2H^3 \left. \begin{array}{l} \\ Br \end{array} \right\}$			
<i>Farblose, lauchartig riechende bei 13° C. siedende Flüssigkeit von 1,664 spec. Gew.</i>			
*Bromoformium. Bromoform. Bibrommethylbromür $C^2HBr^2$ .			nur äusserl.
<i>Farblose, schwere, bei — 9° C. krystallisirende Flüssigkeit.</i>			
*Methyl jodatum. Methyljodür. Jodmethyl. $C^2H^3 \left. \begin{array}{l} \\ J \end{array} \right\}$			nur äusserl.
<i>Siedet bei 43° C.; spec. Gew. = 2,199.</i>			
Jodoformium. Jodoform. Bijodmethyljodür. $C^2HJ^3$ .	0,01—0,1	0,5	
<i>Schmilzt bei 120°, ist in Wasser unlöslich, dagegen leicht löslich in Alkohol u. Aether.</i>			
*Methyl nitricum. Salpetersaurer Methylester (Methyloxyd). $C^2H^3O, NO^5 = C^2H^3 \left. \begin{array}{l} \\ NO^4 \end{array} \right\} O^2$ .	0,1—0,5	2,0	
<i>Siedet bei + 66° C.; spec. Gew. = 1,182.</i>			
*Methyl aceticum. Essigsaurer Methylester.	0,1—0,5	2,0	
*Acidum methyl-salicylicum. Methylsalicylsäure. Salicylsäuremethylether. Salicylsaures Methyloxyd. $C^2H^3O, HO, C^{14}H^4O^4 = C^{14}H^4O^2 \left. \begin{array}{l} \\ (C^2H^3) H \end{array} \right\} O^4$ .	0,05—0,1	0,5	Gtt. 1—2.
<i>Bildet die Hauptmasse des Wintergrünöls. In Wasser kaum, in Alkohol u. Aether leicht löslich, siedet bei 232° C.; spec. Gew. = 1,18.</i>			
*Acetonum. Aceton. Methylaceton. Essiggeist. Spiritus s. Aether pyroaceticus. Mesitalkohol. $C^4H^3O^2 \left. \begin{array}{l} \\ C^2H^3 \end{array} \right\}$	0,4—1,2	5,0	
<i>Siedet bei 56° C., spec. Gew. = 0,814; mit Wasser, Weingeist und Aether in allen Verhältnissen mischbar.</i>			
2. Gruppe.			
Aethylverbindungen.			
*Alkohol aethylicum s. Aethyli. Aethyl- oder Weinalkohol. Weingeist. Aethyloxydhydrat. $C^4H^5O, HO = C^4H^5 \left. \begin{array}{l} \\ H \end{array} \right\} O^2$ .	0,4—1,2	5,0	
<i>Siedet bei 78° C.; spec. Gew. = 0,7978 bei 20°.</i>			

S. B.	Einzelg.	G. T. G.	S. B.	
tt. 5-20.	<p>Spiritus. Weingeist. Sp. Vini rectificatissimus. höchst rectificirter Weingeist.  <i>Besitzt 90-91 Volumprocente Aethylalkohol; spec. Gew. = 0,83-0,84.</i></p>			15,0
	<p>Spiritus dilutus. Verdünnter Spiritus. Sp. Vini rectificatus.  <i>68-69 Volumprocent Alkohol; 0,892-0,893 sp. G.</i></p>			30,0
r äusserl.	0,4-1,2	5,0	Gtt. 10-30.	
r äusserl.	0,5-2,0	7,5		
	0,4-1,2	5,0		
	0,5-2,0	7,5		
	0,5-1,2	5,0		
tt. 1-2.			nur äusserl.	
	0,4-1,2	5,0		
	0,1-0,5	3,0	Gtt. 5-15.	
	0,5-2,0	7,5	Gtt. 10-40,	

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
*Aether formicicus. Ameisensäurer Aether. (Aethyloxyd). Ameisenäther. Ameisensäure-Aethyl-ester. $C^4H^5O, C^2HO^3 = C^2HO^2 \left. \vphantom{C^2HO^2} \right\} O^2.$ $C^4H^5 \left. \vphantom{C^4H^5} \right\} O^2.$ <i>Siedet bei 54° C., spec. Gew. = 0,915.</i>	0,2—0,5	3,0	
Aether aceticus. Essigäther. Essigsäures Aethyloxyd. Essigsäure-Aethylester. $C^4H^5O, C^4H^3O^3 = C^4H^3O^2 \left. \vphantom{C^4H^3O^2} \right\} O^2.$ $C^4H^5 \left. \vphantom{C^4H^5} \right\} O^2.$ <i>Siedet bei 74° C., spec. Gew. = 0,9.</i>	0,25—0,75	5,0	Gtt. 5—15.
*Spiritus acético-aethereus. Essigätherwein-geist. Sp. Aceti dulcis Versüßte Essigsäure. <i>1 Th. Essigäther auf 2 Th. Weingeist.</i>	0,5—1,5	7,5	Gtt. 10—30.
*Aether butyricus. Buttersäureäther. Butter-säures Aethyloxyd. Buttersäure-Aethylester. S. g. Ananasöl. $C^4H^5O, C^6H^7O^3 = C^6H^7O^2 \left. \vphantom{C^6H^7O^2} \right\} O^2.$ $C^4H^5 \left. \vphantom{C^4H^5} \right\} O^2.$ <i>Siedet bei 119° C.; spec. Gew. = 0,901.</i>	0,2—0,5	3,0	
*Aether oenanticus. Oenantsäures Aethyl-oxyd. Oenantsäure-Aethylester. $C^4H^5O, C^{14}H^{13}O^3 = C^{14}H^{13}O^2 \left. \vphantom{C^{14}H^{13}O^2} \right\} O^2.$ $C^4H^5 \left. \vphantom{C^4H^5} \right\} O^2.$	0,2—0,5	3,0	
*Acetaldehydum. Acetaldehyd. Aldehyd. Hydridum acetylicum. $C^4H^3O^2, H = C^4H^3O^2 \left. \vphantom{C^4H^3O^2} \right\} H$ <i>Siedet schon bei 21,8° C.; spec. Gew. = 0,801.</i>			nur äusserl.
*Chloralum. Chloral. Trichloraldehyd. $C^4HCl^3O^2.$			
Chloralum hydratum crystallisatum. Kry-stallisirtes Chloralhydrat. $C^4HCl^3O^2 + 2 HO.$	0,5—4,0	8,0	
Anhang zu der Gruppe.			
*Alkohol propylicum s. Propyli. Propyl-alkohol. Propyloxydhydrat. $C^6H^7O, HO = C^6H^7 \left. \vphantom{C^6H^7} \right\} O^2.$ $H \left. \vphantom{H} \right\} O^2.$ <i>Siedet bei 96° C.</i>	0,25—1,0	3,0	
*Alkohol butylicum s. Butyli. Butylalkohol. $C^8H^9O, HO = C^8H^9 \left. \vphantom{C^8H^9} \right\} O^2.$ $H \left. \vphantom{H} \right\} O^2.$ <i>Siedet bei 109° C.; spec. Gew. = 0,803.</i>	0,25—1,0	3,0	
3. Gruppe.			
Amylverbindungen.			
*Alkohol amylicum s. Amyli. Amylalkohol. Amyloxydhydrat. Gereinigtes Fusselöl. $C^{10}H^{11}O, HO = C^{10}H^{11} \left. \vphantom{C^{10}H^{11}} \right\} O^2.$ $H \left. \vphantom{H} \right\} O^2.$ <i>Siedet bei 132° C., spec. Gew. = 0,824.</i>	0,05—0,2	1,0	

S. B.	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
<p>*Amylaether. Amyläther. Aether amylicus. Oxydum Amyli. Amyloxyd. <math>C^{10}H^{11}O</math> oder <math>C^{10}H^{11} \left\{ \begin{array}{l} O^2 \\ C^{10}H^{11} \end{array} \right\}</math></p> <p>Siedet bei 176° C.</p>			nur äusserl.
<p>*Amyl nitrosum. Amylnitrit. Salpetrigsäure- Amyloxyd. Salpetrigsäure-Amyläther. <math>C^{10}H^{11}O, NO^3 = NO^2 \left\{ \begin{array}{l} O^2 \\ C^{10}H^{11} \end{array} \right\}</math></p> <p>Farblose, nach faulen Birnen riechende, in Wasser unlösliche, leicht entzündliche Flüssigkeit.</p>	0,05—0,2		Innerlich 2—5 Tropfen auf Zucker; am besten u. häufigsten zur In- halation (1-15 Tropfen mit einem Tüchel- chen oder einem Stück Löschpapier applicirt).
<p>*Amyl aceticum. Essigsäures Amyloxyd. Essigsäure-Amylester. s. g. Birnöl. <math>C^{10}H^{11}O, C^4H^3O^3 = C^4H^3O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^2 \\ C^{10}H^{11} \end{array} \right\}</math></p> <p>Siedet bei 133° C.; spec. Gew. = 0,883.</p>			nur äusserl.
<p>*Amyl valerianicum. Baldriansäures Amyl- oxyd. Baldriansäure-Amyläther. Valeriansäure- Amylester. s. g. Aepfelöl. <math>C^{10}H^{11}O, C^{10}H^9O^3 = C^{10}H^9O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^2 \\ C^{10}H^{11} \end{array} \right\}</math></p> <p>Siedet bei + 196° C.</p>	0,05—0,2		2—5 Tropfen.
<p>*Oleum s. fermentoleum Solani. Fusselöl. Rohes Kartoffelfusselöl. Neben Amylalkohol, der die Hauptmasse bildet, kommen darin noch Propyl- und Butyl- alkohol vor.</p>	0,05—0,2	1,0	einige wenige Tropfen.
Anhang zur 3. Gruppe.			
<p>*Alkohol capronicum s. Caproni. Capron- alkohol, <math>C^{12}H^{13}O, HO = C^{12}H^{13} \left\{ \begin{array}{l} O^2 \\ H \end{array} \right\}</math></p> <p>Siedet bei 148—154° C.; spec. Gew. = 0,833.</p>			
<p>*Alkohol caprylicum s. Capryli. Capryl- alkohol. <math>C^{16}H^{17}O, HO = C^{16}H^{17} \left\{ \begin{array}{l} O^2 \\ H \end{array} \right\}</math></p> <p>Siedet bei 178° C., spec. Gew. 0,823.</p>			
Anhang zu sämmtlichen bisher erörterten Alkoholen.			
<p>Vinum. Wein. Die Ph. germanica führt speciell auf:</p>			

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
Vinum generosum album. Edler Weisswein.			
V. generosum rubrum. Edler Rothwein.			
V. Xerense. Xeres.			
*Spiritus Frumenti. Fruchtbranntwein. Getreidebranntwein.			Esslöffelw.
<i>Enthält gegen 40 Volumprocent Aethylalkohol</i>			
*Spiritus Solani. Kartoffelbranntwein.			
<i>Besitzt ebenfalls 40 Volumprocent Aethylalkohol.</i>			
*Spiritus Oryzae. Arrak.			
*Spiritus Sacchari. Rum.			
<i>Enthält bis zu 80 pCt. Aethylalkohol.</i>			
*Spiritus Vini Gallicus. Weinbranntwein. Franzbranntwein.			
*Spiritus Cognac. Cognac.			
*Spiritus Lactis. Milchbranntwein.			
*Kumys.			
*Cerevisia. Bier.			
<i>Die bayrischen Biere enthalten 3-5 pCt. Aethylalkohol.</i>			
4. Gruppe.			
Cetylverbindungen.			
*Alkohol cetylicum s. Cetyli. Cetylalkohol. Cetyloxydhydrat. Aethyl. $C^{32}H^{33}O, HO = C^{32}H^{33} \left. \begin{array}{l} \\ H \end{array} \right\} O^2.$			
<i>Schmilzt bei 50° C.</i>			
*Cetyl palmitinicum. Palmitinsaures Cetyloxyd. Palmitinsäure-Cetylester. Cetin. $C^{32}H^{33}O, C^{32}H^{31}O^3 = C^{32}H^{31}O^2 \left. \begin{array}{l} \\ C^{32}H^{33} \end{array} \right\} O^2.$			
<i>Hauptbestandtheil des Wallraths.</i>			
5. Gruppe.			
Cerylverbindungen.			
*Alkohol cerylicum. s. Ceryli. Cerylalkohol. Ceryloxydhydrat. $C^{54}H^{55}O, HO = C^{54}H^{55} \left. \begin{array}{l} \\ H \end{array} \right\} O^2.$			
<i>Schmilzt bei 79° C.</i>			
*Ceryl cerotinicum. Cerotinsaures Ceryloxyd. Cerotinsäure-Cerylester. $C^{54}H^{55}O^2 \left. \begin{array}{l} \\ C^{54}H^{55} \end{array} \right\} O^2.$			

\*Alk  
alkohol. 1  
Se  
\*My  
cyloxyd.  
Ho  
Al  
\*Alk  
Allyloxy  
Sie  
\*Ally  
oxyd. C  
Sie  
\*Ally  
Knoblauch  
Ri  
bei  
\*Ally  
Sie  
\*Ally  
C<sup>6</sup>H<sup>5</sup> /  
C<sup>2</sup>N /  
Ein  
118  
\*Ally  
ester. Sc  
C<sup>6</sup>H<sup>5</sup>, C<sup>2</sup>N  
De  
sie

## 6. Gruppe.

## Myricylverbindungen.

\*Alkohol myricylicum s. Myricyli. Myricyl-  
alkohol. Melissylalkohol.  $C^{60}H^{61}O$ ,  $HO = C^{60}H^{61}$  }  $O^2$ .

Schmilzt bei  $85^{\circ} C$ .

\*Myricyl palmitinicum. Palmitinsaures Myri-  
cyloxyd. Palmitinsäure-Myricylester.  $C^{32}H^{31}O^2$ ,  
 $C^{60}H^{61}$  }  $O^2$ .

Hauptbestandtheil des Bienenwachses.

## 2. Reihe.

## Alkohole der Vinylreihe.

Allg. Formel:  $C^n H^n O^2 = C^n H^{n-1}$  }  $O^2$ .

\*Alkohol allylicum s. Allyli. Allylalkohol.  
Allyloxydhydrat.  $C^3H^5O$ ,  $HO = C^3H^5$  }  $O^2$ .

Siedet bei  $103^{\circ} C$ .

\*Allylaether. Allyläther. Allyl oxydatum. Allyl-  
oxyd.  $C^6H^5O$  oder  $C^6H^5$  }  $O^2$ .

Siedet bei  $82^{\circ} C$ .

\*Allyl sulfuratum. Allylsulfür. Gereinigtes  
Knoblauchöl.  $C^6H^5S$  oder  $C^6H^5$  }  $S^2$ .

Riecht durchdringend nach Knoblauch; siedet  
bei  $140^{\circ} C$ .

\*Allyl bromatum. Allylbromür.  $C^6H^5$  }  
Br }

Siedepunct  $62^{\circ} C$ , spec. Gew. 1,472.

\*Allyl jodatum. Allyljodür.  $C^6H^5$  }  
J }

Siedet bei  $101^{\circ} C$ , spec. Gew. = 1,789.

\*Allyl cyanatum. Allylcyanür. Crotononitril.  
 $C^6H^5$  }  
 $C^2N$  }

Ein Bestandtheil des rohen Senföls, siedet bei  
 $118^{\circ}$ .

\*Allyl sulfocyanicum. Sulfocycansäure-Allyl-  
ester. Schwefelcyanallyl. Gereinigtes Senföl.  
 $C^6H^5$ ,  $C^2NS^2 = C^2N$  }  $S^2$ .  
 $C^6H^5$  }

Der Hauptbestandtheil des rohen Senföls,  
siedet bei  $148^{\circ} C$ .

Einzelg.	G. T. G.	S. B.
----------	----------	-------

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
<b>2. Ordnung.</b>			
<b>Mehrsäurige Alkohole.</b>			
<i>1. Reihe.</i>			
Zweisäurige Alkohole der Methylenreihe.			
<i>Allg. Formel:</i> $C^n H^{n+2} O^4 = C^n H^n \left. \begin{array}{l} \\ H^2 \end{array} \right\} O^4.$			
*Alkohol aethylenicum. Aethylenalkohol. Aethylglycol. Glycol. $C^2 H^4 O^2, 2 HO = C^2 H^4 \left. \begin{array}{l} \\ H^2 \end{array} \right\} O^4.$			
<i>Siedepunkt 197,5° C.; spec. Gew 1,125.</i>			
Aethylenum chloratum. Aethylenchlorür. Aethylenchlorid. Elaylchlorid. Elaylchlorür. Liquor Hollandicus. Oel der holländischen Chemiker. $C^2 H^4 \left. \begin{array}{l} \\ Cl^2 \end{array} \right\}$	0,5—2,0	7,5	
<i>Siedepunkt 85°; spec. Gew. = 1,27.</i>			
*Aethylidenum chloratum. Aethylidenchlorid. $C^2 H^4 \left. \begin{array}{l} \\ Cl^2 \end{array} \right\}$			nur äusserl.
*Aethylenum bromatum. Aethylenbromür. Elaylbromür. $C^2 H^4 \left. \begin{array}{l} \\ Br^2 \end{array} \right\}$			
<i>Siedet bei 132° C; spec. Gew. 2,163.</i>			
*Alkohol propylenicum. Propylenalkohol. Propylglycol. Propyloxydhydrat. $C^3 H^6 O^2, 2 HO = C^3 H^6 \left. \begin{array}{l} \\ H^2 \end{array} \right\} O^4.$			
<i>Siedepunkt 188° C.; spec. Gew. = 1,051.</i>			
*Alkohol butylenicum. Butylenalkohol. Butyl- glycol. $C^4 H^8 O^2, 2 HO = C^4 H^8 \left. \begin{array}{l} \\ H^2 \end{array} \right\} O^4.$			
<i>Siedepunkt 183°; spec. Gew. 1,048.</i>			
*Alkohol amylenicum. Amylenalkohol. Amylen- oxydhydrat. Amylglycol. $C^{10} H^{10} O^2, 2 HO = C^{10} H^{10} \left. \begin{array}{l} \\ H^2 \end{array} \right\} O^4.$			
<i>Siedepunkt 177°; spec. Gewicht = 0,087 bei 0°.</i>			
*Amylenum. Amylen. $C^{10} H^{10}.$			nur äusserl.
<i>Siedet bei 39°.</i>			
<i>2. Reihe.</i>			
Dreisäuriger Alkohol der Methenylreihe.			
<i>Allg. Formel:</i> $C^n H^n + 2 O^6 = C^n H^{n-1} \left. \begin{array}{l} \\ H^3 \end{array} \right\} O^6.$			
Glycerinum. Glycerin. Oelsüss. Glyceryl- alkohol. $C^3 H^5 O^3, 3 HO = C^3 H^5 \left. \begin{array}{l} \\ H^3 \end{array} \right\} O^6.$	1,0—5,0	50,0	
Unguentum Glycerini. Glycerinsalbe. 2 Th. Weizenstärke, 1 Th. Wasser u. 10 Th. Glycerin.			

Prod  
De  
Ace  
Holzessig  
Ace  
ficirter E  
W  
Pix  
liquida.  
Aq  
1:  
\*Ole  
Pix  
Resina er  
Oleu  
Bernstein  
Oleu  
Oleum ca  
\*Fu  
\*Fu  
Kre  
In  
Aq  
1:  
\*Par  
E  
C  
Deriv  
\*Ole  
\*Pix  
Acid  
säure. P  
C<sup>12</sup>H<sup>6</sup>O<sup>2</sup>.  
Sc  
Fl



2. Unterklasse.  
**Producte der trocknen Destillation.**

1. Ordnung.

Derivate der Destillation des Holzes.

Acetum pyrolignosum crudum. Rober  
Holzessig

Einzelg. G. T. G. S. B.

0,1—0,5 3,0 2-10 Tropfen

Acetum pyrolignosum rectificatum. Recti-  
ficirter Holzessig.

0,2—1,0 6,0 5-20 Tropfen.

*Wasserhelle Flüssigkeit.*

Pix liquida. Theer. Resina empyreumatica  
liquida.

0,5—2,0 10,0 in Kapseln.

Aqua Picis. Theerwasser. Aqua picea.

1000,0 Esslöffel- und  
Tassenweise.

1: 10. Klar, gelblich.

\*Oleum Picis liquidae. Theeröl.

Pix navalis. Schiffspech. Pix nigra s. solida.  
Resina empyreumatica solida.

0,2—1,0 5,0

Oleum Succini rectificatum. Gereinigtes  
Bernsteinöl.

0,2—1,0 5,0 Gtt. 5—15.

Oleum Juniperi empyreumaticum. Kadeöl.  
Oleum cadinum.

nur äusserl.

\*Fuligo Tedae. Kienruss.

0,5—1,5 6,0

\*Fuligo splendens. Glanzruss.

0,5—1,5 6,0

Kreosotum. Kreosot. Buchenholztheerkreosot.

0,01—0,05 0,2

*In 80 Th. kaltem Wasser löslich.*

Aqua Kreosoti. Kreosotwasser.

0,05—0,1 0,5 1—2 Tropfen.

1: 100.

\*Paraffinum. Paraffin.

nur äusserl.

*Ein Gemenge fester Kohlenwasserstoffe, als  
C<sup>20</sup>H<sup>42</sup>, ferner C<sup>22</sup>H<sup>44</sup> u. C<sup>24</sup>H<sup>46</sup>.*

2. Ordnung.

Derivate der Destillation der Steinkohlen.

\*Oleum Lithanthracis. Steinkohlenöl.

\*Pix Lithanthracis liquida. Steinkohlentheer

nur äusserl.

Acidum carbolicum crystallisatum. Carbol-  
säure. Phenylsäure. Phenylalkohol. Phenol. Spirol.  
C<sup>12</sup>H<sup>6</sup>O<sup>2</sup>.

0,005—0,05 0,15

*Schmilzt bei 41—44° C. zu einer dicklichen  
Flüssigkeit.*

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
Acidum carbolicum crudum. Rohe Carbonsäure. <i>100 Theile sollen mindestens 50 Th. reine Carbonsäure führen.</i>			
*Natrium carbolicum. Carbonsaures Natron. Phenylsaures Natron. $C^{12}H^6O^2, NaO$ .	0,01—0,1	0,2	
Liquor Natri carbolici. <i>5 Th. Ac. carbolic. crist. 1 Th. Liq. Natri caust. und 4 Th. Aq. destillat.</i>	0,02—0,2	2,0	
*Acidum picrinicum s. picronitricum. Pikrinsäure. Pikrinsalpetersäure. Trinitrophenylalkohol. $C^{12}H^3(NO^4)^3O^2$ .	0,1—0,5	1,5	
*Kali picrinicum s. picronitricum. Pikrinsaures (pikrinsalpetersaures) Kali. $C^{12}H^2K(NO^4)^3O^2$ .	0,1—0,5	2,0	
*Natrium picrinicum s. picronitricum. Pikrinsaures (pikrinsalpetersaures) Natron. $C^{12}H^2Na(NO^4)^3O^2$ .	0,1—0,5	3,0	
Benzinum. Benzin. Benzinum Petrolei. <i>Durch Destillation aus dem amerikanischen Petroleum gewonnen.</i>	0,3—1,0	6,0	Gtl. 5—20.
*Benzolum. Benzol. Phenylwasserstoff. $C^{12}H^6$ . <i>Schmilzt bei + 5° C. zu einer farblosen, bei + 80,4 siedenden Flüssigkeit.</i>	0,3—1,0	6,0	
*Nitrobenzolum. Nitrobenzol. $C^{12}H^5(NO^4)$ .			
*Xylolum. Xylol. Xylylwasserstoff. $C^{16}H^{10}$ . <i>Farbloses, bei 128—130° siedendes, im Uebri- gen dem Benzol gleichendes Oel.</i>	0,3—1,0	5,0	
Oleum Petrae Italicum. Steinöl. Petroleum crudum. <i>Spec. Gew. = 0,75—0,85.</i>	0,2—1,0	5,0	
*Oleum Petrae rectificatum. Rectificirtes Steinöl. Petroleum rectificatum. <i>Farblos, dünnflüssig.</i>	0,2—1,0	5,0	
Aether Petrolei. Petroleumäther. <i>Leicht entzündlich; spec. Gew. = 0,67—0,675; siedet bei 50—60°.</i> <i>Da er sich stark ausdehnt, so ist er in kleinen sehr starken Flaschen aufzubewahren. <math>\frac{1}{10}</math> des Raumes muss leer gelassen werden.</i>			nur äusserl.
Anhang			
*Oleum Asphalti crudum. Rohes Asphaltöl. <i>Riecht höchst widerlich.</i>			
*Oleum Asphalti rectificatum. Rectificirtes Asphaltöl. <i>Dünnflüssig, v. brenzlich balsamischen Geruche.</i>	0,2—1,0	5,0	

\*Oleum Braunkohl  
Riech  
Oleum flüchtiges Bra  
Wasser  
Naphthalin  
Leinöl  
Derivat  
\*Oleum  
Oleum Thieröl.  
Amm  
s. S. 1  
Liquor  
Organ  
Sau  
Coniin  
\*Coni  
stoffsäures  
\*Coni  
\*Coni  
Conidin.  
\*Fruct  
Herba  
maculati.  
Extra  
Spiss  
Ungu  
1 Th

\*Oleum ligni fossilis empyreumaticum.  
Braunkohlenöl.

*Riecht widerlich.*

Oleum ligni fossilis rectificatum. Recti-  
ficirtes Braunkohlenöl.

*Wasserhelle Flüssigkeit.*

Naphthalinum. Naphthalin.  $C^{20}H^8$ .

*Leicht löslich in Weingeist, Aether u. Oelen.*

### 3. Ordnung.

#### Derivate der Destillation der Knochen.

\*Oleum animale foetidum. Rohes Knochenöl.

Oleum animale aethereum. Aetherisches  
Thieröl. Rectificirtes Knochenöl. Dippelöl.

Ammonium carbonicum pyro-oleosum

s. S. 13.

Liquor Ammonii pyro-oleosi s. S. 13.

### 6. Classe.

#### Organische Basen. Alkaloide.

##### 1. Unterclasse.

##### Sauerstofffreie Pflanzenbasen.

##### 1. Ordnung.

##### Coniin und dazu Gehöriges.

Coniinum. Coniin.  $C^{16}H^{15}N$ .

\*Coniinum hydrochloricum. Chlorwasser-  
stoffsäures Coniin.  $C^{16}H^{15}N, HCl$ .

##### Anhang.

\*Conidrinum. Conidrin.  $C^{16}H^{17}NO^2$ .

\*Conidrinum sulfuricum. Schwefelsäures  
Conidrin.  $C^{16}H^{17}NO^2, SO^3$ .

\*Fructus Conii. Schierlingssamen.

Herba Conii. Schierlingskraut. Herba Conii  
maculati.

Extractum Conii. Schierlingsextract.

*Spissum.*

Unguentum Conii. Schierlingssalbe.

*1 Th. Extr. Conii auf 9 Th. Ung. cereum.*

	Einzelg.	G. T. G.	S.
*Oleum ligni fossilis empyreumaticum. Braunkohlenöl.			
Oleum ligni fossilis rectificatum. Recti- ficirtes Braunkohlenöl.	0,1—0,3	1,0	
Naphthalinum. Naphthalin. $C^{20}H^8$ .	0,05—0,2	1,0	
<b>3. Ordnung.</b>			
<b>Derivate der Destillation der Knochen.</b>			
*Oleum animale foetidum. Rohes Knochenöl.			
Oleum animale aethereum. Aetherisches Thieröl. Rectificirtes Knochenöl. Dippelöl.	0,3—1,25	5,0	Gtt. 5—20.
Ammonium carbonicum pyro-oleosum s. S. 13.			
Liquor Ammonii pyro-oleosi s. S. 13.			
<b>6. Classe.</b>			
<b>Organische Basen. Alkaloide.</b>			
<b>1. Unterclasse.</b>			
<b>Sauerstofffreie Pflanzenbasen.</b>			
<b>1. Ordnung.</b>			
<b>Coniin und dazu Gehöriges.</b>			
Coniinum. Coniin. $C^{16}H^{15}N$ .	0,0001—0,001	0,003	zur subc. Inj. 0,001—0,004.
*Coniinum hydrochloricum. Chlorwasser- stoffsäures Coniin. $C^{16}H^{15}N, HCl$ .	0,0001—0,001	0,003	zur subc. Inj. 0,001—0,004.
<b>Anhang.</b>			
*Conidrinum. Conidrin. $C^{16}H^{17}NO^2$ .	0,001—0,005	0,02	
*Conidrinum sulfuricum. Schwefelsäures Conidrin. $C^{16}H^{17}NO^2, SO^3$ .	0,001—0,005	0,02	
*Fructus Conii. Schierlingssamen.	0,025—0,2	1,0	
Herba Conii. Schierlingskraut. Herba Conii maculati.	0,05—0,3	2,0	
Extractum Conii. Schierlingsextract.	0,03—0,18	0,6	
<i>Spissum.</i>			
Unguentum Conii. Schierlingssalbe.			
<i>1 Th. Extr. Conii auf 9 Th. Ung. cereum.</i>			