

V. Tabellarische Uebersicht der wichtigsten Verbindungen  
Zusammen-  
I. Verbindungen

Namen	Formel.	MG.
		O=100
<b>A. Anorganische Verbindungen.</b>		
a. Sauerstoffverbindungen.		
Wasser . . . . .	H <sup>2</sup> O oder HO	112,48
	2	224,96
	3	337,44
	4	449,92
	5	562,40
	6	674,88
	7	787,36
	8	899,84
	9	1012,32
	10	1124,80
Wasserstoffhyperoxyd . . . . .	HO oder HO <sup>2</sup>	10624,21248
Stickstoffoxydul . . . . .	N <sup>2</sup> O	277,036
Stickstoffoxyd . . . . .	N <sup>2</sup> O <sup>2</sup>	377,036
Salpeterige Säure . . . . .	N <sup>2</sup> O <sup>3</sup>	477,036
Salpetersäure . . . . .	N <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	677,036
höchst concentrirte (1,552) . . . . .	N <sup>2</sup> O <sup>5</sup> + H <sup>2</sup> O	789,515
concentrirte (1,420) . . . . .	N <sup>2</sup> O <sup>5</sup> + 5 H <sup>2</sup> O	1239,431
officinelle (1,22) . . . . .		2375,44
Unterchlorige Säure . . . . .	Cl <sup>2</sup> O	542,65
Chlorige Säure . . . . .	Cl <sup>2</sup> O <sup>3</sup>	742,65
Chlorsäure . . . . .	Cl <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	942,65
Ueberchlorsäure . . . . .	Cl <sup>2</sup> O <sup>7</sup>	1142,65
Iodsäure . . . . .	I <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	2078,29
Ueberiodsäure . . . . .	I <sup>2</sup> O <sup>7</sup>	2278,29
Bromsäure . . . . .	Br <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	1478,30
Unterschwefelige Säure . . . . .	S <sup>2</sup> O <sup>2</sup>	602,33
Schwefelige Säure . . . . .	SO <sup>2</sup>	401,165
Unterschwefelsäure . . . . .	S <sup>2</sup> O <sup>3</sup>	902,330
Schwefelsäure . . . . .	SO <sup>3</sup>	501,165
concentrirte (1,840) . . . . .	SO <sup>3</sup> + H <sup>2</sup> O	603,644
dreifach gewässerte (1,632) . . . . .	SO <sup>3</sup> + 3 H <sup>2</sup> O	838,605
Selenige Säure . . . . .	SeO <sup>2</sup>	694,580
Selensäure . . . . .	SeO <sup>3</sup>	794,580
Unterphosphorige Säure . . . . .	P <sup>2</sup> O	492,280
Phosphorige Säure . . . . .	P <sup>2</sup> O <sup>3</sup>	692,280
Phosphorsäure . . . . .	P <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	892,280
glasige . . . . .	P <sup>2</sup> O <sup>5</sup> + H <sup>2</sup> O	1004,759

mit ihren Zeichen, Mischungs-Gewichten und procentischen  
setzung.  
der Nichtmetalle.

Procentische Zusammensetzung.

H 11,09	O 88,91
— 5,87	— 94,13
N 63,90	— 36,10
— 46,95	— 53,05
— 37,11	— 62,89
— 26,15	— 73,85
Säure 86,00	Wasser 14,00
— 54,55	— 45,45
— 28,00	— 72,00
Cl 81,57	O 18,43
— 59,60	— 40,40
— 46,96	— 53,04
— 38,74	— 61,26
J 75,96	— 24,04
— 69,292	— 30,708
Br. 66,18	— 33,82
S 66,80	— 33,20
— 50,15	— 49,85
— 44,59	— 55,41
— 40,14	— 59,86
Säure 81,67	Wasser 18,33
— 59,00	— 41,00
Se 71,21	O 28,79
— 62,24	— 37,76
P 79,09	O 20,31
— 56,67	— 43,33
— 43,96	— 56,04
Säure 91	Wasser 9

Namen	Formel.	MG.
		O=100
officinelle Phosphorsäure (1,135)		4461,000
Kleesäure . . . . .	$C^2O^3$	452,870
krystallisirte . . . . .	$C^2O^3 + 3 H^2O$	790,307
Kohlenoxyd . . . . .	CO	176,437
Kohlensäure . . . . .	$CO^2$	276,44
Borsäure . . . . .	$BO^3$	436,20
krystallisirte . . . . .	$BO^3 + 3 H^2O$	773,637
Kieselsäure . . . . .	$SiO^3$	577,31
b. Wasserstoffverbindungen.		
Chlorwasserstoff . . . . .	$H^2Cl^2$	455,13
flüssiger = 1,18 . . . . .		1264
— = 1,11 . . . . .		2031
Iodwasserstoff . . . . .	$H^2I^2$	1591,98
Bromwasserstoff . . . . .	$H^2Br^2$	990,79
Fluorwasserstoff . . . . .	$H^2F^2$	246,28
Kieselfluorwasserstoff . . . . .	$3 H^2F^2 + 2 SiF^6$	2699,373
Schwefelwasserstoff . . . . .	$H^2S$	213,65
Phosphorwasserstoff . . . . .	$H^3P$	214,86
Kohlenwasserstoff . . . . .		
Sumpfgas . . . . .	$CH^4$	101,40
Oelbildendes Gas . . . . .	$CH^2$	88,92
c. Stickstoffverbindungen.		
Kohlenstickstoff . . . . .		
Cyan . . . . .	$N^2C^2 = Cy^2$	329,91
Cyansäure . . . . .	$Cy^2O$	429,91
Cyanwasserstoff . . . . .	$H^2Cy^2$	342,39
Schwefelcyan . . . . .	$N^2C^2S^2$	732,24
Schwefelcyanwasserstoff . . . . .	$H^2 + N^2C^2S^2$	744,72
Oxycyan . . . . .	$N^2C^2O^2$	529,91
Mellon . . . . .	$N^2C^6$	1166,77
Mellonwasserstoff . . . . .	$H^2 + N^2C^6$	1179,25
Wasserstoffstickstoff . . . . .		
Amid . . . . .	$N^2H^4$	201,995
Ammoniak . . . . .	$N^2H^6$	214,474
Ammonium . . . . .	$N^2H^8$	226,95
B. Organische Verbindungen.		
a. organische Säuren.		
Essigsäure . . . . .	$C^4H^6O^3 = \bar{A}$	643,19
höchst concentrirte (1,067) . . . . .	$\bar{A} + H^2O$	750,70
officinelle (1,060) . . . . .		1700,00
concent. Essig. (1,040) . . . . .		2924,00
Ameisensäure . . . . .	$C^2H^2O^3 = \bar{F}$	465,35

Procentische Zusammensetzung.	
Säure 20	Wasser 80
C 33,76	O 66,24
Säure 57,4	Wasser 42,6
C 43,32	O 56,68
— 27,65	— 72,35
B 31,22	— 68,78
Säure 56,38	Wasser 43,62
Si 48,04	O 51,96
H 2,74	Cl 97,26
Säure 36,00	Wasser 64,00
— 22,40	— 77,60
H 0,28	J 99,22
— 1,26	Br 98,74
— 5,07	F 94,93
HF 27,40	SIF <sup>6</sup> 72,60
— 5,84	S 94,13
— 8,71	P 91,29
H 24,62	C 75,38
— 14,04	— 86,96
N 53,66	C 46,34
Cy 76,74	O 23,26
H 3,64	Cy 96,36
N 24,18	C 20,87
H 1,67	Radical 98,33
N 33,40	C 28,86
N 60,64	— 39,36
H 12,35	N 87,65
— 17,46	— 82,54
C 47,54	H 5,82
Säure 85,65	Wasser 14,35
— 38,00	— 62,00
— 22,00	— 78,00
C 32,85	H 2,68
	O 46,64
	O 64,47

Namen	Formel.	MG.
		O=100
Milchsäure . . . . .	$C^6H^{10}O^5 = L$	1033,023
Äpfelsäure . . . . .	$C^4H^4O^4 = \bar{M}$	730,707
Zuckersäure . . . . .	$C^{12}H^{16}O^{11} + 5H^2O$	830,707
Weinsteinsäure . . . . .	$C^4H^4O^5 = \bar{T}$	943,186
krystallisirte . . . . .	$\bar{T} + H^2O$	3322,90
gelöste (1,115) . . . . .		
Citronensäure . . . . .	$C^4H^4O^4 = \bar{C}i$	730,707
krystallisirte . . . . .	$\bar{C}i + 1\frac{1}{2}H^2O$	870,617
Bernsteinsäure . . . . .	$C^4H^4O^3 = S$	630,707
krystallisirte . . . . .	$\bar{S} + H^2O$	743,259
Benzoësäure . . . . .	$C^{14}H^{10}O^3 = \bar{B}z$	1432,52
krystallisirte . . . . .	$\bar{B}z + H^2O$	1544,999
Zimmtsäure . . . . .	$C^{18}H^{14}O^3 + H^2O$	1875,630
Gerbsäure . . . . .	$C^{18}H^{10}O^9 = \bar{T}n$	2358,273
bei + 100° getrocknet . . . . .	$\bar{T}n + 3H^2O$	2695,71
Gallussäure, krystallisirte . . . . .	$C^7H^2O^3 + 2H^2O + 4Aq.$	1522,556
Mekonsäure, krystallisirte . . . . .	$C^{12}H^{12}O^{11} + 3H^2O + 6Aq.$	3275,264
Harnsäure . . . . .	$C^{10}H^8N^2O^6 = Ur$	2122,432
Hippursäure . . . . .	$C^{18}H^{18}N^2O^6$	2265,218
<b>Fette Säuren.</b>		
Oelsäure . . . . .	$C^{44}H^{78}O^4 = \bar{O}l$	4224,28
Margarinsäure . . . . .	$C^{34}H^{66}O^3 = Mr$	3290,86
Talgsäure . . . . .	$C^{68}H^{132}O^5 = \bar{S}t$	6481,72
Cetylsäure . . . . .	$C^{32}H^{62}O^3 + H^2O$	3245,26
Buttersäure . . . . .	$C^8H^{12}O^3 + H^2O$	1098,83
Capronsäure . . . . .	$C^{12}H^{18}O^3 + H^2O$	1442,01
Caprinsäure . . . . .	$C^{18}H^{28}O^3 + H^2O$	1963,00
Delphinsäure . . . . .	$C^{10}H^{16}O^3 + H^2O$	1164,206
Hircinsäure . . . . .		
<b>b. Organische Entmischungsproducte.</b>		
Weingeist . . . . .	$C^4H^{12}O^2$	580,725
Aether . . . . .	$C^4H^{10}O$	468,346
Aethyl . . . . .	$C^4H^{10} = Ae$	368,346
Aethyloxyd . . . . .	$AeO$	468,346
Aetherin . . . . .	$C^4H^8$	355,666
Elayl . . . . .	$C^2H^4$	177,833
Salpeteräther . . . . .	$AeO + N^2O^3$	945,18
Essigäther . . . . .	$AeO + \bar{A}$	1111,32
Aldehyd . . . . .	$C^4H^8O^2$	555,66
Oxaläther . . . . .	$AeO + CO^2$	921,02
Oxamethan . . . . .	$AeO + C^2O^3 + C^2O^2N^2H^4$	
Oxamid . . . . .	$C^2H^4N^2O^2$	554,86
Salzäther (leichter) . . . . .	$AeCl^2$	810,80
Schwefelwasserstoffäther . . . . .	$AeS$	569,315

Procentische Zusammensetzung.

C 45,56	H 6,04	O 48,40	
— 41,84	— 3,42	— 54,74	
— 36,81	— 3,00	— 60,19	
Säure 86,00	Wasser 14,00		
— 25,00	— 75,00		
C 41,84	H 3,42	O 54,74	
Säure 83,00	Wasser 17,60		
C 48,48	H 3,96	O 47,56	
Säure 82,18	Wasser 17,82		
C 74,70	H 4,36	O 20,94	
Säure 92,00	Wasser 8,00		
C 59,20	H 2,64	O 38,16	
C 51,18	H 4,18	O 44,64	
— 49,89	— 3,49	— 46,52	
— 36,01	H 2,34	N 33,37	O 28,28
— 60,74	— 4,96	— 7,85	— 26,45
— 79,13	— 11,45		— 9,42
— 78,50	— 12,44		— 9,06
— 79,70	— 12,63		— 9,06
— 75,37	— 12,30		— 12,33
— 55,64	— 8,03		— 36,33
— 63,61	— 8,65		— 27,74
— 70,13	— 8,88		— 20,99
C 52,66	H 12,90	O 34,44	
— 65,31	— 13,33	— 21,36	
— 83,05	— 16,95		
Ae 78,64	O 21,36		
C 85,96	H 14,04		
— 85,96	— 14,04		
Base 49,53	Säure 50,47		
— 42,12	— 57,88		
C 55,02	H 8,98	O 36,00	
Base 50,03	Säure 49,17		
C 41,4	H 5,9	N 11,9	O 40,8
— 27,08	— 4,54	— 31,02	— 36,36
Ae 45,41	Cl 54,59		
— 64,665	S 35,335		

Namen	Formel.	MG.
		O=100
Marcaptan . . . . .	AcS + H <sup>2</sup> S	782,96
Schwefelkohlenstoffäther (Xanthogen) . . . . .	AeO + CS <sup>2</sup>	946,916
Essiggeist . . . . .	C <sup>3</sup> H <sup>6</sup> O	366,75
Holzgeist . . . . .	C <sup>2</sup> H <sup>8</sup> O <sup>2</sup>	402,484
Holzäther . . . . .	C <sup>2</sup> H <sup>6</sup> O	290,314
Methyl . . . . .	C <sup>2</sup> H <sup>6</sup> = Me	190,314
Methyloxyd . . . . .	MeO	290,314
Holzessigäther (Mesit) . . . . .	MeO + $\bar{A}$	934,10
Glycerin (Glyceryloxydhydrat) . . . . .	C <sup>3</sup> H <sup>10</sup> O <sup>3</sup> = C <sup>3</sup> H <sup>12</sup> O <sup>3</sup> / H <sup>2</sup> O	1157,04
Aethyl (Cetyloxydhydrat) . . . . .	C <sup>32</sup> H <sup>66</sup> O <sup>2</sup> = C <sup>32</sup> H <sup>66</sup> O / H <sup>2</sup> O	3070,33
Benzin . . . . .	C <sup>12</sup> H <sup>12</sup>	992,097
Benzon . . . . .	C <sup>13</sup> H <sup>10</sup> O	1056,053
Benzoyl . . . . .	C <sup>14</sup> H <sup>10</sup> O <sup>2</sup>	1332,487
Benzoylwasserstoff . . . . .	C <sup>14</sup> H <sup>10</sup> O <sup>2</sup> + H <sup>2</sup>	1345,04
Naphthalin . . . . .	C <sup>20</sup> H <sup>16</sup>	1058,564
Paraffin . . . . .	CH <sup>2</sup>	88,916
Kreosot . . . . .	C <sup>12</sup> H <sup>15</sup> O <sup>2</sup>	1210,816
c. Natürliche organische Producte.		
<i>α. Stickstofffreie,</i>		
Stärkemehl . . . . .	C <sup>12</sup> H <sup>200</sup> O <sup>10</sup>	1997,617
Gummi . . . . .	C <sup>12</sup> H <sup>222</sup> O <sup>11</sup>	2154,52
Rohrzucker . . . . .	C <sup>12</sup> H <sup>200</sup> O <sup>10</sup>	1979,617
krystallisirter . . . . .	C <sup>12</sup> H <sup>200</sup> O <sup>10</sup> + H <sup>2</sup> O	2154,52
Traubenzucker, wasserleerer . . . . .	C <sup>12</sup> H <sup>24</sup> O <sup>12</sup>	2237,84
Milchzucker, krystallisirter . . . . .	C <sup>12</sup> H <sup>200</sup> O <sup>10</sup> + H <sup>2</sup> O	2154,52
Mannazucker . . . . .	C <sup>12</sup> H <sup>28</sup> O <sup>12</sup>	—
Salicin, krystallis. . . . .	C <sup>12</sup> H <sup>28</sup> O <sup>11</sup>	2880,06
Phorizin, krystallis. . . . .	C <sup>21</sup> H <sup>30</sup> O <sup>12</sup>	2992,29
Columbin . . . . .	C <sup>28</sup> H <sup>32</sup> O <sup>9</sup>	3239,85
Mekonin . . . . .	C <sup>10</sup> H <sup>10</sup> O <sup>4</sup>	1226,798
Terpentinöl	C <sup>5</sup> H <sup>8</sup>	—
Wacholderöl		—
Sadebaumöl		—
Copaivaöl		—
Citronöl		—
Bergamottöl		—
Schwarzpfefferöl		—
Baldrianöl	reclleicht*) über Kali	—
Nelkenöl		—
Zimmtöl		—

\*) Die rohen Oele enthalten eine sauerstoffhaltige flüchtige Säure (Valeriana-  
welche mit dem Kali verbunden zurückbleibt Die übrigen ätherischen Oele sind  
oder endlich als Oxyde verschiedener Kohlenwasserstoffradicale lässt sich bis dahin

Procentische Zusammensetzung.

C 39,05	H 9,56	S 51,39
Base 49,44	Säure 50,56	
C 62,52	H 10,27	O 27,21
— 37,96	H 12,39	O 49,65
— 52,650	H 12,896	O 34,454
C 80,23	H 19,77	
Me 65,546	O 34,454	
Base 31,1	Säure 68,9	
C 39,60	H 8,61	O 51,79
— 79,67	— 13,82	— 6,51
— 92,46	— 7,54	
— 86,5	— 5,4	O 8,1
— 80,31	— 4,68	— 15,01
— 79,56	— 5,57	— 14,87
— 93,87	— 6,13	
— 85,96	— 14,04	
— 75,75	— 7,73	— 16,52
C 44,91	H 6,11	O 48,98
— 42,58	— 6,37	— 51,05
— 14,91	— 6,11	— 48,98
— 42,58	— 6,37	— 51,05
— 40,46	— 6,65	— 52,89
— 42,58	— 6,37	— 51,05
— 40,023	— 7,623	— 52,354
— 55,74	— 6,06	— 38,30
— 53,65	— 6,26	— 40,11
— 66,05	— 6,15	— 27,80
— 62,30	— 5,09	— 32,61
— 88,45	— 11,55	

Säure =  $C^{10}H^{16}O^3$ , Zimmt-Säure +  $C^{18}H^{14}O^3$ , Nelken-Säure =  $C^{22}H^{30}O^5$ , an und für sich sauerstoffhaltig, ob als ternäre Verbindungen, oder als Hydrate nicht bestimmen Die fetten Oele sind sämmtlich sauerstoffhaltig.

Namen	Formel	MG
		O = 100
Rosenölstearopten . . . . .	CH <sup>1</sup>	
Cautschuk . . . . .		
Naphtha . . . . .		
Campher . . . . .	C <sup>10</sup> H <sup>16</sup> O	
<i>β. Stickstoffhaltige.</i>		
Coniin (wasserfrei) . . . . .	C <sup>16</sup> H <sup>22</sup> N <sup>2</sup> = $\bar{C}o$	1590,31
Chinin (wasserfrei) . . . . .	C <sup>20</sup> H <sup>24</sup> O <sup>2</sup> N <sup>2</sup> = $\bar{C}h$	2055,53
krystallisirt . . . . .	$\bar{C}h + 3 H^2O$	2392,97
schwefelsaures krystallis. verwittertes . . . . .	$2\bar{C}h + SO^3 + 10H^2O$ $2\bar{C}h + SO^3 + 4H^2O$	5737,02
chlorwasserstoffs . . . . .	$2\bar{C}h + H^2Cl^2 + 3H^2O$	4903,63
-Platinchlorid . . . . .	$\bar{C}hH^2Cl^2 + PtCl^4$	
Cinchonin, krystallisirt . . . . .	C <sup>20</sup> H <sup>24</sup> ON <sup>2</sup> = $\bar{C}i$	1955,5
schwefelsaures . . . . .	$\bar{C}i^2SO^3 + 3H^2O$	4749,60
Codein, wasserfrei . . . . .	C <sup>35</sup> H <sup>40</sup> O <sup>5</sup> N <sup>2</sup> = $\bar{C}d$	3702,00
krystallisirt . . . . .	$\bar{C}d 2H^2O$	3814,48
Morphin, wasserfrei . . . . .	C <sup>35</sup> H <sup>40</sup> O <sup>6</sup> N <sup>2</sup> = $\bar{M}o$	3602,90
krystallisirt . . . . .	$\bar{M}o 2H^2O$	3826,96
schwefelsaures . . . . .	$\bar{M}oSO^3 + 6H^2O$	4778,14
chlorwasserstoffsäures . . . . .	$\bar{M}oH^2Cl^2 + 6H^2O$	4332,01
Nicotin . . . . .	C <sup>10</sup> H <sup>10</sup> N <sup>2</sup> = $\bar{N}i$	1035,4
Bruicin (wasserfrei) . . . . .	C <sup>44</sup> H <sup>50</sup> O <sup>2</sup> N <sup>4</sup> = $\bar{B}r$	4729,1
krystallisirt . . . . .	$\bar{B}r + 10H^2O$	5853,9
salpetersaures . . . . .	$\bar{B}rN^2O^5 5H^2C$	5968,5
Strychnin . . . . .	C <sup>44</sup> H <sup>46</sup> O <sup>4</sup> N <sup>4</sup> = $\bar{S}t$	4404,4
salpetersaures . . . . .	$\bar{S}tN^2O^5 4H^2O$	5531,16
schwefelsaures . . . . .	$\bar{S}tSO^3 + 8H^2O$	5805,25
Veratrin . . . . .	C <sup>34</sup> H <sup>45</sup> O <sup>6</sup> N <sup>2</sup> = $\bar{V}t$	3644,4
Atropin . . . . .	C <sup>54</sup> H <sup>46</sup> O <sup>6</sup> N <sup>2</sup> = $\bar{A}t$	3662,9
Solanin . . . . .	C <sup>34</sup> H <sup>136</sup> O <sup>28</sup> N <sup>2</sup> = $\bar{S}o$	10308,6
Chelidonin . . . . .	C <sup>4</sup> H <sup>40</sup> O <sup>6</sup> N <sup>6</sup> = $\bar{C}l$	4438,1
Narkotin . . . . .	?	
Iervin . . . . .	C <sup>60</sup> H <sup>90</sup> O <sup>5</sup> N <sup>4</sup>	6001,7
Coffein (Thein, Guaranin) . . . . .	C <sup>8</sup> H <sup>10</sup> O <sup>2</sup> N <sup>4</sup>	
Amygdalin (wasserfrei) . . . . .	C <sup>46</sup> H <sup>54</sup> O <sup>22</sup> N <sup>2</sup> = Amgd	3771,465
krystallisirt . . . . .	Amygd, 6H <sup>2</sup> O	6446,365
Asparagin (wasserfrei) . . . . .	C <sup>8</sup> H <sup>16</sup> O <sup>6</sup> N <sup>4</sup>	1665,39
Theobromin . . . . .	C <sup>9</sup> H <sup>10</sup> O <sup>2</sup> N <sup>6</sup>	
Harnstoff . . . . .	C <sup>2</sup> H <sup>8</sup> O <sup>2</sup> N <sup>4</sup>	756,865
Harnoxyd . . . . .	C <sup>5</sup> H <sup>4</sup> O <sup>2</sup> N <sup>4</sup>	961,219
Cysticoxyd . . . . .	C <sup>6</sup> H <sup>12</sup> O <sup>4</sup> S <sup>2</sup> N <sup>2</sup>	1514,52
Allantoin . . . . .	C <sup>8</sup> H <sup>12</sup> O <sup>6</sup> N <sup>9</sup>	1994,517
Harnsäure . . . . .	C <sup>10</sup> H <sup>8</sup> O <sup>6</sup> N <sup>8</sup>	2122,428
Hippursäure . . . . .	C <sup>18</sup> H <sup>16</sup> O <sup>5</sup> N <sup>2</sup>	2152,676

Procentische Zusammensetzung.

C 85,96	H 14,04		
— 85,90	— 14,10		
— 70,28	— 11,36	O 10,37	
C 76,31	H 12,55		N 11,14
— 74,37	— 7,30	O 9,75	— 8,60
Chinin 85,5	Wasser 14,5		
— 71,66	— 19,66	Säure 8,68	
— 80,83	— 9,17	— 10,00	
— 83,83	— 6,88	— 9,29	
Chlorwasserstoffs.	Chinin 54,23	Platinchlorid 45,77	
C 78,18	H 7,66	O 5,10	N 9,05
Cinchonin 82,36	Säure 10,55	Wasser 7,14	
— 74,27	— 6,93	— 13,88	— 4,92
C 72,28	H 6,74	O 16,18	N 4,80
Morphin 93,68	Wasser 6,32		
— 75,38	— 14,29	Säure 10,33	
— 76,13	— 14,26	— 9,61	
C 73,26	H 9,65		N 17,09
C 71,11	— 6,60	O 14,80	— 4,49
Brucin 79,80	Wasser 19,20		
— 79,24	— 9,42	Säure 11,34	
C 76,36	H 6,51	O 9,09	N 8,04
Strychnin 79,10	Wasser 8,00	Säure 12,90	
— 75,86	— 15,51	— 8,63	
C 71,48	H 7,67	O 14,80	N 7,49
— 70,98	— 7,83	— 16,36	— 4,83
— 62,11	— 8,92	— 27,33	— 1,64
— 68,90	— 5,62	— 13,51	— 11,97
— 76,41	— 9,36	— 8,34	— 5,89
— 49,798	— 5,082	— 16,288	— 28,832
— 52,97	— 5,83	— 38,13	— 3,07
Amgd. 89,509	Wasser 10,491		
C 36,74	H 5,94	O 36,05	N 21,27
— 46,43	— 4,21	— 13,51	— 35,85
— 20,19	— 6,60	— 26,43	— 46,78
— 39,86	— 2,60	— 20,82	— 37,72
— 30,31	— 4,94	— 46,47	— 11,70 S 26,58
— 30,66	— 3,75	— 30,09	— 35,50
— 36,60	— 2,36	— 28,27	— 33,37
— 60,76	— 4,92	— 26,50	— 7,82

Namen	Formel.	MG.
		O=100
Protein . . . . .	$C^{40}H^{62}O^{12}N^{10} = Pr$	6580,58
Fibrin . . . . .	$10 Pr + P + S$	
Albumin . . . . .	$10 Pr + P + 2 S$	
Casein . . . . .	$10 Pr + S$	

## 2. Metallhaltige

Namen	Formel	MG
<i>Kaliumverbindungen.</i>		
Kali . . . . .	KO	589,916
Kalihydrat . . . . .	KOH <sup>2</sup> O	702,395
Chlorkalium . . . . .	KCl <sup>2</sup>	932,566
Iodkalium . . . . .	KI <sup>2</sup>	2069,42
Bromkalium . . . . .	KBr <sup>2</sup>	1468,22
Cyankalium . . . . .	KCy <sup>2</sup>	819,83
Kaliumeisencyanür . . . . .	$2KCy^2 + FeCy^2 + 3H^2O$	2646,215
Kaliumeisencyanid . . . . .	$3 KCy^2 + Fe^2Cy^6$	4127,640
Schwefelcyankalium . . . . .	KC <sup>2</sup> N <sup>2</sup> S <sup>2</sup>	1222,16
Schwefelsaures Kali . . . . .	KOSO <sup>3</sup>	1091,081
Doppeltchwefelsaures Kali . . . . .	KOH <sup>2</sup> O 2 SO <sup>3</sup>	1704,725
Salpetersaures Kali . . . . .	KON <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	1266,952
Chlorsaures Kali . . . . .	KOCl <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	1532,566
Ueberchlorsaures Kali . . . . .	KOCl <sup>2</sup> O <sup>7</sup>	1732,566
Kohlensaures Kali . . . . .	KOCO <sup>2</sup>	866,353
Doppeltkohlensaures Kali . . . . .	KOH <sup>2</sup> O 2 CO <sup>2</sup>	1255,269
Kleesaures Kali . . . . .	KOC <sup>2</sup> O <sup>3</sup> 2 H <sup>2</sup> O	1267,749
Doppeltkleesaures Kali . . . . .	KO 2 C <sup>2</sup> O <sup>3</sup> 2 H <sup>2</sup> O	1720,63
Vierfachkleesaures Kali . . . . .	KO 4 C <sup>2</sup> O <sup>3</sup> 7 H <sup>2</sup> O	3188,77
Essigsäures Kali . . . . .	KOÄ	1233,103
Weinsteinsaures Kali . . . . .	KOT	1426,863
Doppeltweinsteinsaures Kali . . . . .	KOH <sup>2</sup> O + 2 T	2376,289
<i>Natriumverbindungen.</i>		
Natron . . . . .	NaO	390,897
Natronhydrat . . . . .	NaOH <sup>2</sup> O	503,38
Chlornatrium . . . . .	NaCl <sup>2</sup>	733,547
Iodnatrium . . . . .	NaI <sup>2</sup>	1870,40
wasserhaltig . . . . .	NaI <sup>2</sup> 4 H <sup>2</sup> O	
Bromnatrium . . . . .	NaBr <sup>2</sup>	1269,20
Schwefelsaures Natron . . . . .	NaOSO <sup>3</sup>	892,062
officinelles . . . . .	NaOSO <sup>3</sup> + 10 H <sup>2</sup> O	2016,852
Salpetersaures Natron . . . . .	NaON <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	1067,933
Chlorsaures Natron . . . . .	NaOCl <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	1333,55

Procentische Zusammensetzung.

C 55,742	H 6,827	O 21,288	N 16,143
Pr 99,29	P 0,35	S 0,36	
Pr 98,93	P 0,35	S 0,72	
Pr 99,64		S 0,36	

Verbindungen.

Procentische Zusammensetzung.

		Wasser
K 83,05	O 16,95	
KO 83,99	H <sup>2</sup> O 16,01	
K 52,53	Cl 47,47	
— 23,67	I 76,33	
— 33,37	Br 66,63	
— 59,67	Cy 40,24	
KCy <sup>2</sup> 61,96	FeCy <sup>2</sup> 25,28	12,76
KCy <sup>2</sup> 58,18	Fe <sup>2</sup> Cy <sup>2</sup> 41,82	
K 40,09	Cy <sup>2</sup> S <sup>2</sup> 59,91	
Base 54,07	Säure 45,93	
— 34,61	— 58,80	6,59
— 46,56	— 53,44	
— 38,49	— 61,51	
— 34,05	— 65,95	
— 68,09	— 31,91	
— 47,00	— 44,04	8,96
— 42,83	— 40,83	16,34
— 34,29	— 52,64	13,07
— 18,50	— 56,81	24,69
— 47,84	— 52,16	
— 41,52	— 58,48	
— 24,96	— 70,28	4,76
Na 74,42	O 25,58	
NaO 77,65	H <sup>2</sup> O 22,35	
Na 39,66	Cl 60,34	
— 15,55	I 84,45	
Iodnatrium 79,77	Wasser 20,23	
— 22,92	Br 77,08	
Base 43,92	Säure 56,18	
— 19,38	— 24,85	55,77
— 36,60	— 63,40	
— 29,31	— 70,69	

Namen	Formel.	MG.
		O=100
Jodsaures Natron . . . . .	$\text{NaOI}^2\text{O}^5$	2470,40
Phosphorsaures Natron . . . . .	$\text{H}^2\text{O} \ 2 \ \text{NaO} + \text{P}^2\text{O}^5$	1786,583
officinelles	$\text{H}^2\text{O}^2\text{NaO} + \text{P}^2\text{O}^5 + 24\text{H}^2\text{O}$	4486,079
Kohlensaures Natron . . . . .	$\text{NaOCO}^2$	667,334
officinelles	$\text{NaOCO}^2 + 10\text{H}^2\text{O}$	1792,124
Doppeltkohlensaures Natron . .	$\text{NaOH}^2\text{O} \ 2 \ \text{CO}^2$	1056,25
Borax, officineller . . . . .	$\text{NaO} \ 2 \ \text{BO}^3 + 10\text{H}^2\text{O}$	2388,10
Essigsäures Natron . . . . .	$\text{NaOA}$	1034,09
krystallisirtes	$\text{NaOA} + 6\text{H}^2\text{O}$	1708,96
Seignettesalz . . . . .	$\text{NaOKO} \ 2\text{T} + 8\text{H}^2\text{O}$	3542,067
<i>Lithiumverbindungen.</i>		
Lithion . . . . .	$\text{LiO}$	180,33
Kohlensaures Lithion . . . . .	$\text{LiOCO}^2$	456,18
Phosphorsaures Natron-Lithion.	$2\text{NaO}^2\text{LiO} + 2\text{P}^2\text{O}^5$	3021,928
<i>Ammoniumverbindungen</i>		
Ammoniumoxyd . . . . .	$\text{N}^2\text{H}^8\text{O}$	326,95
Chlorammonium . . . . .	$\text{N}^2\text{H}^8\text{Cl}^2$	669,61
Schwefelwasserstoff- Schwefelammonium) . . . . .	$\text{N}^2\text{H}^8\text{S} + \text{H}^2\text{S}$	641,76
Kohlensaures Ammonium) officinelles } . . . . .	$2\text{N}^2\text{H}^8\text{O} + 3\text{CO}^2$	1483,22
Phosphorsaur. Natron-Ammo- moniumoxyd (Phosphorsalz) }	$\text{NaON}^2\text{H}^8\text{OH}^2\text{O} + \text{P}^2\text{O}^5 + 8\text{H}^2\text{O}$	2734,956
Kleesäures Ammonium . . . . .	$\text{N}^2\text{H}^8\text{OC}^2\text{O}^3 + \text{H}^2\text{O}$	892,31
<i>Baryumverbindungen.</i>		
Baryt . . . . .	$\text{BaO}$	956,88
Aetzbaryt. . . . .	$\text{BaOH}^2\text{O}$	1096,36
krystallisirtes . . . . .	$\text{BaO}10\text{H}^2\text{O}$	2081,67
Chlorbaryum . . . . .	$\text{BaCl}^2$	1299,53
krystallisirtes . . . . .	$\text{BaCl}^2 + 2\text{H}^2\text{O}$	1524,49
Jodbaryum . . . . .	$\text{BaI}^2$	2435,18
Schwefelsaurer Baryt . . . . .	$\text{BaOSO}^3$	1458,05
Salpetersaurer Baryt. . . . .	$\text{BaON}^2\text{O}^5$	1633,92
Chlorsaurer Baryt . . . . .	$\text{BaOCl}^2\text{O}^5$	1899,53
Essigsaurer Baryt über 0° kryst.	$\text{BaOA} + \text{H}^2\text{O}$	1712,55
Kohlensaurer Baryt . . . . .	$\text{BaOCO}^2$	1233,32
<i>Strontiumverbindungen.</i>		
Strontian . . . . .	$\text{SrO}$	647,29
Chlorstrontium. . . . .	$\text{SrCl}^2$	989,94
krystallisirtes . . . . .	$\text{SrCl}^2 + 6\text{H}^2\text{O}$	1664,81
Salpetersaurer Strontian . . . . .	$\text{SrON}^2\text{O}^5$	1324,32
wasserhaltiger. . . . .	$\text{SrON}^2\text{O}^5 + 5\text{H}^2\text{O}$	1886,72

Procentische Zusammensetzung.

				Wasser
Base	15,82	—	84,18	
—	16,75	—	19,10	64,15
—	58,58	—	41,42	
—	21,81	—	15,43	62,76
—	37,01	—	52,34	10,65
—	16,37	—	36,53	47,10
—	37,80	—	62,20	
—	22,87	—	37,64	39,49
—	27,69	—	46,81	25,49
Li	44,55	O	55,45	
Base	39,48	Säure	60,52	
LiO	12,32			
N <sup>2</sup> H <sup>8</sup>	69,42	O	30,58	
—	33,89	Cl	66,11	
Base	66,71	Säure	33,29	
—	44,09	—	55,91	
—	30,69	—	32,30	37,01
—	36,64	—	50,75	12,61
Ba	89,65	O	10,45	
BaO	89,48	H <sup>2</sup> O	10,52	
—	45,97	—	5,40	48,63
Ba	65,94	Cl	34,06	
—	56,21	—	29,04	14,75
—	35,17	I	64,83	
Base	65,63	Säure	34,37	
—	58,56	—	41,44	
—	50,37	—	49,63	
—	55,87	—	37,56	6,57
—	77,59	—	22,41	
Sr	84,55	O	15,45	
—	55,28	Cl	44,72	
—	32,87	—	26,59	40,54
Base	48,88	Säure	51,12	
Base	34,30	Säure	35,78	20,92

Namen	Formel	MG
Schwefelsaurer Strontian . . . . .	$\text{SrOSO}^3$	1148,45
Kohlensaurer Strontian . . . . .	$\text{SrOCO}^2$	923,52
<i>Calciumverbindungen.</i>		
Kalk . . . . .	$\text{CaO}$	356,02
Kalkhydrat . . . . .	$\text{CaOH}^2\text{O}$	468,50
Chlorcalcium, geschmolzenes . .	$\text{CaCl}^2$	698,67
krystallisirtes . . . . .	$\text{CaCl}^2 + 6 \text{H}^2\text{O}$	1373,55
Schwefelsaurer Kalk (Anhydrit)	$\text{CaOSO}^3$	857,18
Gyps . . . . .	$\text{CaOSO}^3 + 2 \text{H}^2\text{O}$	1082,14
Knochenerde . . . . .	$8\text{CaO} + 3 \text{P}^2\text{O}^5$	5525,01
Kohlensaurer Kalk . . . . .	$\text{CaOCO}^2$	632,46
Doppeltkohlensaurer Kalk . . . .	$\text{CaO}_2\text{CO}^2$	908,90
<i>Magnesiumverbindungen.</i>		
Magnesia, gebrannte . . . . .	$\text{MgO}$	258,35
kohlensaure, officinelle	$\text{MgOH}^2\text{O} + 3\text{MgOCO}^2\text{H}^2\text{O}$	1759,77
Einfachkohlensaure Magnesia . .	$\text{MgOCO}^2$	534,79
Doppeltkohlensaure Magnesia . .	$\text{MgO} + 2 \text{CO}^2$	811,23
Salzsaure Magnesia . . . . .	$\text{MgOH}^2\text{Cl}^2$	713,48
Schwefelsaure Magnesia' . . . . .	$\text{MgOSO}^3$	759,52
krystallis. officinelle	$\text{MgOSO}^3 + 7 \text{H}^2\text{O}$	1546,87
Phosphorsaure Ammoniak-Ma- gnesia, basische } Phosphors. Magnesia, geglüdete	$(\text{N}^2\text{H}^8\text{O} + 2 \text{MgO}) \text{P}^2\text{O}^5 + 6 \text{H}^2\text{O}$ $2 \text{MgO} + \text{P}^2\text{O}$	2410,82 1408,99
<i>Aluminiumverbindungen.</i>		
Thonerde . . . . .	$\text{Al}^2\text{O}^3$	642,33
Thonerdehydrat . . . . .	$\text{Al}^2\text{O}^3 + 3 \text{H}^2\text{O}$	979,77
Kalialaun . . . . .	$\text{KOAl}^2\text{O}^3 + 4\text{SO}^2 + 24\text{H}^2\text{O}$	5936,406
Ammoniakalaun . . . . .	$\text{N}^2\text{H}^8\text{O} + \text{OAl}^2\text{O}^3 + 4\text{SO}^3 + 24\text{H}^2\text{O}$	5673,401
Feldspath . . . . .	$\text{KOAl}^2\text{O}^3 + 4 \text{SiO}^3$	3542,162
Albit . . . . .	$\text{NaOAl}^2\text{O}^3 + 4 \text{SiO}^3$	3343,143
<i>Manganverbindungen</i>		
Manganoxydul . . . . .	$\text{MnO}$	445,89
Manganoyd (Braunit) . . . . .	$\text{Mn}^2\text{O}^3$	991,77
Manganoxydhydrat (Manganit) .	$\text{Mn}^2\text{O}^3 + \text{H}^2\text{O}$	1104,25
Manganoxyduloxyd (Hausmannit)	$\text{MnO} + \text{Mn}^2\text{O}^3$	1433,66
Manganhyperoxyd (Pyrolusit) . .	$\text{MnO}^2$	545,89
Manganchlorür . . . . .	$\text{MnCl}^2$	788,54
Schwefelsaures Manganoxydul .	$\text{MnOSO}^3$	947,04
zwischen $+ 7^\circ$ u. $20^\circ$ kryst.	$\text{MnOSO}^3 + 5 \text{H}^2\text{O}$	1509,45
<i>Eisenverbindungen.</i>		
Eisenoxydul . . . . .	$\text{FeO}$	439,21
Eisenoxyd . . . . .	$\text{Fe}^2\text{O}^3$	978,41

Procentische Zusammensetzung.

				Wasser.
Base	56,36	Säure	43,64	
—	70,07	—	29,93	
Ca	71,91	O	28,09	
CaO	75,99	H <sup>2</sup> O	24,01	
Ca	36,64	Cl	63,36	
—	18,64	—	32,23	49,13
Base	41,53	Säure	58,47	
—	32,90	—	46,31	20,79
—	51,55	—	48,45	
—	56,29	—	43,71	
—	39,01	—	60,99	
Mg	61,29	O	38,71	
Base	44,75	Säure	35,77	19,48
—	48,31	—	51,69	
—	31,85	—	68,15	
—	36,21	—	43,79	
—	34,02	—	65,98	
—	16,70	—	32,40	50,90
—	34,99	—	37,01	28,00
—	36,67	—	63,33	
Al	53,30	O	46,70	
Base	65,56	H <sup>2</sup> O	34,44	
—	20,71	Säure	33,74	45,55
—	15,10	—	36,00	48,9
Kali	16,66	Thonerde	18,13	Kieselsäure 65,21
Natron	11,70	—	19,21	— 69,09
Mn	77,57	O	22,43	
—	69,75	—	30,25	
—	62,14	—	27,67	Wasser 10,19
—	72,18	—	27,82	
—	63,36	—	36,64	
—	43,86	Cl	56,14	
Base	47,08	Säure	52,92	
—	29,54	—	33,20	— 37,26
Fe	77,23	O	22,77	
—	63,34	—	30,66	

Namen	Formel.	MG.
Eisenoxydul (Magnet Eisenstein)	$\text{FeO} + \text{Fe}^2\text{O}^3$	1417,61
Eisenoxydhydrat . . . . .	$2\text{Fe}^2\text{O}^3 + 3\text{H}^2\text{O}$	2295,26
Eisensäure . . . . .	$\text{FeO}^3$	639,21
Eisenchlorür . . . . .	$\text{FeCl}^2$	781,86
krystallisirtes . . . . .	$\text{FeCl}^2 + 5 \text{H}^2\text{O}$	1231,77
aufgelöstes (1,25) . . . . .		
Eisenchlorid . . . . .	$\text{Fe}^2\text{Cl}^6$	2006,36
krystallisirtes . . . . .	$\text{Fe}^3\text{Cl}^6 + 5\text{H}^2\text{O}$	2568,96
flüssiges (1,500) . . . . .		
Eisenjodür . . . . .	$\text{FeI}^2$	1918,71
Eisenjodid . . . . .	$\text{Fe}^2\text{I}^6$	5416,92
Eisenbromür . . . . .	$\text{FeBr}^2$	1317,51
Eisenbromid . . . . .	$\text{Fe}^2\text{Br}^6$	3613,32
Schwefeleisen . . . . .	$\text{FeS}$	540,37
Magnetkies . . . . .	$6 \text{FeS} + \text{FeS}^2$	
Schwefelkies . . . . .	$\text{FeS}^2$	741,54
Schwefelsaures Eisenoxydul . . . . .	$\text{FeOSO}^3$	940,37
officinelles . . . . .	$\text{FeOSO}^3 + 7 \text{H}^2\text{O}$	1727,72
Schwefelsaures Eisenoxyd . . . . .	$\text{Fe}^2\text{O}^3 + 3 \text{SO}^3$	2481,90
Phosphorsaures Eisen . . . . .		
weisses . . . . .	$2\text{Fe}^2\text{O}^3 + 3\text{P}^2\text{O}^5 + 12\text{H}^2\text{O}$	5983,42
blaues . . . . .	$(\text{FeO} + \text{P}^2\text{O}^5) + 2(\text{Fe}^2\text{O}^3 + \text{P}^2\text{O}^5)$	5512,08
Kohlens. Eisenoxydul (Eisenspath)	$\text{FeOCO}^2$	715,64
Doppeltkohlens. Eisenoxydul . . . . .	$\text{FeO}_2\text{CO}^2$	992,08
Milchsaures Eisenoxydul . . . . .	$\text{FeO}\bar{\text{L}} + 2 \text{H}^2\text{O}$	1677,33
Eisenweinstein . . . . .	$4 \text{KOT} + \text{Fe}^2\text{O}^3\bar{\text{T}}$	7465,25
<i>Zinkverbindungen.</i>		
Zinkoxyd . . . . .	$\text{ZnO}$	503,23
Chlorzink . . . . .	$\text{ZnCl}^2$	845,88
Cyanzink . . . . .	$\text{ZnCy}^2$	733,14
Cyaneisenzink (officinelles) . . . . .	$(\text{FeCy}^2 + 2\text{KCy}^2) + 3(\text{FeCy}^2 + 2\text{ZnCy}^2) + 12\text{H}^2\text{O}$	10064,73
Schwefelsaures Zinkoxyd . . . . .	$\text{ZnOSO}^3$	1004,39
krystallis. (officinelles) . . . . .	$\text{ZnOSO}^3 + 7\text{H}^2\text{O}$	1791,75
Essigsäures Zinkoxyd . . . . .	$\text{ZnO}\bar{\text{A}} + 3 \text{HO}$	1478,59
Kohlensaures Zinkoxyd (offic.) . . . . .	$\text{ZnOCO}^2 + 2\text{ZnOH}^2\text{O}$	2009,77
<i>Cadmiumverbindungen.</i>		
Cadmiumoxyd . . . . .	$\text{CdO}$	796,77
Schwefelcadmium . . . . .	$\text{CdS}$	897,33
Schwefelsaures Cadmiumoxyd . . . . .	$\text{CdOSO}^3 + 4 \text{H}^2\text{O}$	1747,85
<i>Bleiverbindungen.</i>		
Bleioxyd, gelbes . . . . .	$\text{PbO}$	1394,50
rothes (Mennige) . . . . .	$2 \text{PbO} + \text{PbO}^2$	4283,50
braunes . . . . .	$\text{PbO}^2$	1494,50

Procentische Zusammensetzung.

Fe	71,78	O	28,22	
Oxyd	85,29	H <sup>2</sup> O	14,71	
Fe	53,10	O	46,90	
—	43,38	Cl	56,62	Wasser 36,6
—	27,50	—	35,92	
Eisenchlorür	23,00			Wasser 77,00
—	33,81	—	66,19	
—	26,40	—	61,71	Wasser 21,89
Eisenchlorid	49,00			— 51,00
Fe	17,67	I	82,31	
—	12,52	—	87,48	
—	25,75	—	74,25	
—	18,80	—	81,20	
—	62,77	S	37,23	
—	59,60	—	40,40	
—	45,74	—	54,26	
Base	46,71	Säure	53,29	
—	26,10	—	29,90	— 44,00
—	39,42	—	60,58	
—	32,70	—	32,75	— 22,56
—	51,44	—	51,44	
—	61,37	—	38,63	
—	44,37	—	55,63	
—	26,19	—	60,40	— 13,41
Kali	32,26	Eisenoxyd	12,00	Säure 55,74
Zn	80,13	O	19,87	
—	47,67	Cl	52,33	
—	55,00	Cy	45,00	
Kalium	9,75	Eisen	13,45	Zink 24,32, Cyan 39,52, Wasser 12,96
Base	50,10	Säure	49,90	
—	28,09	—	27,97	Wasser 43,94
—	33,90	—	43,34	— 22,76
—	75,08	—	12,18	— 12,74
Cd	87,45	O	12,55	
—	77,60	S	22,40	
Base	45,59	Säure	48,67	— 25,74
Pb	92,83	O	7,18	
—	90,67	—	9,33	
—	86,62	—	13,48	

Namen	Formel.	MG.
Chlorblei . . . . .	PbCl <sup>2</sup>	1737,15
Iodblei . . . . .	PbI <sup>2</sup>	2874,00
Schwefelsaures Bleioxyd . . . . .	PbOSO <sup>3</sup>	1895,66
Salpetersaures Bleioxyd . . . . .	PbON <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	2071,53
Essigsäures Bleioxyd . . . . .	PbO <sup>Ä</sup>	2037,69
krystallisirtes . . . . .	PbO <sup>Ä</sup> 3 H <sup>2</sup> O	2375,12
<i>Wismuthverbindungen.</i>		
Wismuthoxyd . . . . .	BiO	986,92
Schwefelwismuth . . . . .	BiS	1088,08
Salpetersaures Wismuthoxyd . . . . .	BiON <sup>2</sup> O <sup>5</sup> 3H <sup>2</sup> O	2001,39
basisches, officinelles . . . . .	BiON <sup>2</sup> O <sup>5</sup> + 2BiOH <sup>2</sup> O	4962,14
<i>Kupferverbindungen.</i>		
Kupferoxydul . . . . .	Cu <sup>2</sup> O	891,39
Kupferoxyd . . . . .	CuO	495,70
Kupferchlorür . . . . .	CuCl	617,02
Kupferchlorid, krystallisirt. . . . .	CuCl <sup>2</sup> + 2 H <sup>2</sup> O	1063,31
Kupferjodür . . . . .	CuI	1185,44
Kupfercyanür . . . . .	CuCy	560,15
Kupfersulfür (Kupferglanz) . . . . .	Cu <sup>2</sup> S	992,56
Kupferkies . . . . .	Cu <sup>2</sup> S + Fe <sup>2</sup> S	2274,46
Buntkupfererz . . . . .	2Cu <sup>2</sup> S + FeS	2525,49
Kohlensaures Kupferoxyd . . . . .		
grünes (Malachit) . . . . .	CuOCO <sup>2</sup> + CuOH <sup>2</sup> O	1380,31
blaues (Kupferlasur) . . . . .	2CuOCO <sup>2</sup> + CuOH <sup>2</sup> O	1876,00
Essigsäures Kupferoxyd . . . . .		
neutrales . . . . .	CuO <sup>Ä</sup> + H <sup>2</sup> O	1251,36
Grünspahn, blauer . . . . .	CuO <sup>Ä</sup> + CuOH <sup>2</sup> O + 5H <sup>2</sup> O	2309,46
Salpetersaures Kupferoxyd . . . . .	CuON <sup>2</sup> O <sup>5</sup> 3 H <sup>2</sup> O	1510,171
Schwefelsaures Kupferoxyd . . . . .	CuOSO <sup>3</sup>	996,86
officinelles . . . . .	CuOSO <sup>3</sup> 5H <sup>2</sup> O	1559,26
Schwefels. Kupf. oxyd-Ammoniak . . . . .	CuON <sup>2</sup> H <sup>3</sup> OSO <sup>3</sup>   N <sup>2</sup> H <sup>6</sup>	1538,28
Ammonium-Kupferchlorid . . . . .	CuCl <sup>2</sup> N <sup>2</sup> H <sup>6</sup> Cl <sup>2</sup> 2H <sup>2</sup> O	1732,91
<i>Quecksilberverbindungen.</i>		
Quecksilberoxydul . . . . .	Hg <sup>2</sup> O	2631,65
Quecksilberoxyd . . . . .	HgO	1365,82
Quecksilberchlorür . . . . .	HgCl	1487,15
Quecksilberchlorid . . . . .	HgCl <sup>2</sup>	1708,47
Weisses Präcipitat der Ph. Bor. . . . .	(2HgCl <sup>2</sup> + HgO) + N <sup>2</sup> H <sup>6</sup> Cl <sup>2</sup>	5452,36
„ der Ph. Sax., nach Kane . . . . .	HgCl <sup>2</sup> + HgN <sup>2</sup> H <sup>4</sup> *	}
„ „ n. Mitscherlich . . . . .	(HgCl <sup>2</sup> + 2N <sup>2</sup> H <sup>6</sup> ) + (2HgCl <sup>2</sup> + Hg <sup>2</sup> N <sup>2</sup> **)	

\*) Quecksilberchlorid-Quecksilberamid.

\*\*) Quecksilberchloridammoniak-Quecksilberstickstoffchlorid.

Procentische Zusammensetzung.

Pb	74,52	Cl	25,48	
—	45,04	I	54,96	
Base	73,56	Säure	29,44	
—	67,32	Säure	32,68	
—	68,44	—	31,56	
—	58,71	Säure	27,08	Wasser 14,21
Bi	89,87	O	10,13	
—	81,51	S	18,49	
Base	49,20	Säure	34,00	— 16,80
—	80,00	—	13,58	— 6,42
Cu	88,78	O	11,22	
—	79,83	—	20,17	
—	64,13	Cl	35,87	
—	37,22	—	41,63	— 21,15
—	33,38	I	66,62	
—	70,50	Cy	29,42	
—	79,73	S	20,27	
—	34,81	Fe	29,82	s 35,37
—	62,78	—	13,43	— 22,89
Base	71,82	Säure	20,03	Aq 8,15
—	79,27	—	14,74	— 5,99
—	39,61	—	51,40	— 8,99
—	42,93	—	27,85	— 29,22
—	32,88	—	44,87	— 22,29
—	49,63	—	50,27	
—	31,79	—	32,14	— 36,07
(N <sup>2</sup> H <sup>6</sup> )	27,92	—	32,58	— 7,30 Zerset-
(CuO)	32,20			zungswasser.
Cu	22,85			
Hg	96,20	O	3,80	
—	92,68	—	7,32	
—	85,12	Cl	14,88	
—	74,09	—	25,91	
—	69,65	—	24,35	{ 4,16 Ammonium
—	79,705	—	13,936	{ 1,84 Sauerstoff

1833 80  
1433 30  
2118 80

Fallosylbil . . . . .  
Fallosylbil . . . . .  
Fallosylbil . . . . .

Namen	Formel	MG
Quecksilberstickstoffchlorid . . .	nach Mitscherlich $2\text{HgCl}^2 + \text{Hg}^3\text{N}^2$	
Quecksilberjodür . . . . .	$\text{HgI}$	2054,57
Quecksilberjodid . . . . .	$\text{HgI}^2$	2845,32
Quecksilbersesquijodid . . . . .	$\text{Hg}^2\text{I}^3$	4900,90
Quecksilberbromür . . . . .	$\text{HgBr}$	1754,97
Quecksilberbromid . . . . .	$\text{HgBr}^2$	2244,13
Quecksilbercyanid . . . . .	$\text{HgCy}^2$	1595,73
Quecksilbermercaptid . . . . .	$\text{HgC}^4\text{H}^{10}\text{S}^2$	
(Schwefeläthyl-Schwefelquecks.)	$(\text{HgS} + \text{AeS})$	
Schwefelquecksilber (Zinnober) .	$\text{HgS}$	1466,99
Schwefelquecks.-Schwefelkalium	$\text{KSHgS} \ 5 \ \text{H}^2\text{O}$	1466,99
Schwefelquecks.-Quecks.chlorid	$\text{HgCl}^2 + 2 \ \text{HgS}$	
Schwefelquecks.-Quecksil.nitrat	$\text{HgON}^2\text{O}^5 + 2 \ \text{HgS}$	
Salpetersaures Quecksilberoxydul		
neutrales . . . . .	$\text{Hg}^2\text{ON}^2\text{O}^5 \ 2 \ \text{H}^2\text{O}$	3533,64
saures gelöstes (1,10) .	$\text{Hg}^2\text{O} \ 1 \frac{1}{2} \ \text{N}^2\text{O}^5 + 27,5 \ \text{H}^2\text{O}$	34176,60
basisches (krystallisirt) .	$3 \ \text{Hg}^2\text{O} \ 2 \ \text{N}^2\text{O}^5 \ 3 \ \text{H}^2\text{O}$	10263,48
Salpeters. Quecksilberoxydul- Ammoniak (Hahnemann's Quecksilber) )	$3 \ \text{Hg}^2\text{O} + \text{N}^2\text{O}^5 + \text{N}^2\text{H}^6$	8886,46
Salpetersaures Quecksilberoxyd .	$\text{HgONO}^5$	2043,00
krystallisirt . . . . .	$2 \ \text{HgO} + \text{N}^2\text{O}^5 + 2 \ \text{H}^2\text{O}$	3633,64
flüssiges . . . . .	$\text{HgONO}^5 + 8 \ \text{H}^2\text{O}$	10928,00
Schwefelsaures Quecksilberoxyd	$\text{HgOSO}^3$	1867,00
basisches (Mineralturpeth) . .	$3 \ \text{HgO} + \text{SO}^3$	4589,63
Essigsäures Quecksilberoxydul .	$\text{Hg}^2\text{O}\bar{\text{A}}$	3274,83
Knallquecksilber . . . . .	$\text{Hg}^2\text{ON}^2\text{C}^2\text{O} \text{od.} \ \text{Hg}^2\text{N}^2\text{C}^2\text{O}^2$	3061,56
<i>Silberverbindungen.</i>		
Silberoxydul . . . . .	$\text{Ag}^2\text{O}$	2803,21
Silberoxyd . . . . .	$\text{AgO}$	1451,61
Chlorsilber . . . . .	$\text{AgCl}^2$	1794,26
Iodsilber . . . . .	$\text{AgI}^2$	2931,11
Bromsilber . . . . .	$\text{AgBr}^2$	2329,91
Cyansilber . . . . .	$\text{AgCy}^2$	1681,52
Schwefelsilber (Glaserz) . . . . .	$\text{AgS}$	1552,77
Schwefelsaures Silberoxyd . . .	$\text{AgOSO}^3$	1952,77
Salpetersaures Silberoxyd . . . .	$\text{AgON}^2\text{O}^5$	2128,64
Essigsäures Silberoxyd . . . . .	$\text{AgO}\bar{\text{A}}$	2094,80
Silberoxyd-Ammoniak )	$\text{AgON}^2\text{H}^6\text{O}$	
Berthollet's Knallsilber )		
Brugnatelli's Knallsilber . . . . .	$\text{AgOC}^2\text{N}^2\text{O} \ \text{oder} \ \text{AgC}^2\text{N}^2\text{O}^2$	1881,52
<i>Platinverbindungen.</i>		
Platinoxydul . . . . .	$\text{PtO}$	1333,50
Platinoxyd . . . . .	$\text{PtO}^2$	1433,50
Platinchlorid . . . . .	$\text{PtCl}^4$	2118,80

Procentische Zusammensetzung.

Hg	61,58	J	38,42		
—	44,49	—	55,51		
—	51,65	—	48,35		
—	72,13	Br	27,87		
—	56,41	—	43,59		
—	79,32	Cy	20,68		
—	86,29	S	13,71		
Base	74,47	Säure	19,16	Wasser	61,37
Quecksilber	7,4	Säure	14,12		
Base	82,36	—	7,68	Ammoniak	2,43
—	89,89	—	33,14	Wasser	6,19
—	66,86	—	18,63		
—	75,18	—	26,84		
—	73,16	—	10,89		
—	89,11	—	19,64		
—	80,36	—	14,04		
—	85,96				
Ag	96,44	O	3,56		
—	93,11	—	6,89		
—	75,33	Cl	24,67		
—	46,11	J	53,89		
—	58,01	Br	41,99		
—	80,38	Cy	19,62		
—	87,04	S	12,96		
Base	74,34	Säure	25,66		
—	68,19	—	31,81		
—	69,30	—	30,70		
—	77,15	—	22,85		
Pt	92,50	O	7,50		
—	86,05	—	13,95		
—	58,22	Cl	41,78		

Namen	Formel	MG
		O=100
Platinchlorid-Chlorammonium } (Platinsalmiak)	$N^2H^8Cl^2 + PtCl^4$	2788,41
Platinchlorid-Chlorkalium . . . .	$KCl^2 + PtCl^4$	3051,37
<i>Goldverbindungen.</i>		
Goldoxydul . . . . .	$Au^2O$	2586,03
Goldoxyd . . . . .	$Au^2O^3$	2786,03
Goldchlorür . . . . .	$Au^2Cl^2$	2928,68
Goldchlorid . . . . .	$Au^2Cl^6$	3813,98
Goldchlorid-Chornatrium . . . .	$NaCl^2 + Au^2Cl^6 + 4H^2O$	4997,44
Goldoxyd-Ammoniak } (Knallgold)	$Au^2O^3N^2H^8O + N^3H^6$	3227,45
<i>Zinnverbindungen.</i>		
Zinnoxidul . . . . .	$SnO$	835,29
Zinnoxid . . . . .	$SnO^2$	935,29
Zinnsesquioxid . . . . .	$Sn^2O^3$	1770,59
Zinnoxidhydrat . . . . .	$SnO^2H^2O$	1047,79
Zinnchlorür . . . . .	$SnCl^2 + 3H^2O$	1515,387
Zinnchlorür-Chlorammonium . .	$N^2H^8Cl^2 2SnCl^2 3H^2O$	3587,89
Zinnchlorid . . . . .	$SnCl^4$	1620,60
krystallisirt . . . . .	$SnCl^4 4H^2O$	2070,52
Zinnsulfür . . . . .	$SnS$	936,46
Zinnsulfid (Musivgold) . . . . .	$SnS^2$	
Zinnsulfid-Schwefelnatrium . . .	$2NaS + SnS^2 + 12H^2O$	1137,62
Zinnsulfid-Schwefelkupfer } (Zinnkies)	$Cu^2S + SnS$	1920,02
<i>Antimonverbindungen.</i>		
Antimonoxyd (Antimonige Säure)	$Sb^2O^3$	1912,90
Antimonige Säure (der ältern Schriftsteller) . . . . .	$Sb^2O^4$	2012,90
Antimonsäure . . . . .	$Sb^2O^5$	2112,90
Antimonchlorür . . . . .	$Sb^2Cl^6$	2940,86
Antimonjodür . . . . .	$Sb^2J^6$	6351,40
Unterantimoniges Sulfid } (schwarzes Schwefelantimon)	$Sb^2S^3$	2216,40
Antimonsulfid } Goldschwefel	$Sb^2S^5$	2618,73
Antimonsulfid-Schwefelnatrium } (Goldschwefelsalz)	$3NaS + Sb^2S^5 + 15H^2O$	5782,11
Schwefelantimon-Antimonoxyd } (Rothspiessglanzerz)	$2Sb^2S^3 + Sb^2O^3$	6345,70
Weinsteins. Antimonoxyd-Kali } (Brechweinstein)	$KOSb^2O^3 2T 2H^2O$	4401,672

Procentische Zusammensetzung.

Pt 44,242	Cl 47,62	Ammonium 8,138
— 40,392	— 43,519	Kalium 16,089
Au 96,13	O 3,87	
— 89,23	— 10,77	
— 84,89	Cl 15,11	
— 65,18	— 34,82	
— 46,83	— 35,43	Wasser 10,59
— 74,73		
Sn 88,03	O 11,97	
— 78,62	— 21,38	
— 83,06	— 16,94	
Oxyd 89,30	— — 10,70	
Sn 48,50	Cl 29,24	— 22,26
— 40,98	— — 54,63	
— 45,37	— 42,31	— 21,72
— 35,97	— 21,18	
— 78,52		
— 64,63	— 35,37	
— 38,11	Cu 41,04	S 20,85
Sb 89,32	O 15,68	
— 80,13	— 19,87	
— 76,34	— 23,66	
— 54,84	Cl 45,16	
— 25,39	J 74,61	
— 72,77	S 27,23	
— 61,59	— 38,41	
Säure 45,29	Base 25,55	Wasser 29,16
Sulfür 69,86	Oxyd 30,14	
{ 13,26 Kali	{ 38,61 Säure	
{ 42,99 Antimonoxyd	{ 5,14 Wasser	

Namen	Formel	MG.
<i>Arsenverbindungen.</i>		
Arsenige Säure . . . . .	$As^2O^3$	1240,08
Arsensäure . . . . .	$As^2O^5$	1440,08
Arsenwasserstoff . . . . .	$AsH^3$	448,76
Arsenjodür . . . . .	$As^2I^6$	5678,58
Arsenchlorür . . . . .	$As^2Cl^6$	2268,04
Schwefelarsen, rothes . . . . .	$As^2S^3$	1342,41
gelbes . . . . .	$As^2S^3$	1543,58
Arsensulfid . . . . .	$As^2S^5$	1945,91
Arsensupersulfid . . . . .	$AsS^9$	2280,532
Arsensulfid-Schwefelnatrium . . . . .	$3NaS + As^2S^5 + 15H^2O$	Mitscherlich's
Arsenik-Weinstein . . . . .	$KOAs^2O^3 \cdot 2T \cdot 2H^2O$	Lehrbuch.
Arsensaures Kali, krystallisirt. . . . .	$KO2H^2O + As^2O^5$	2254,96
Arsensaures Natrum, trocknes . . . . .	$H^2O2NaO + As^2O^5$	
neutrales } verwitterndes . . . . .	$H^2O2NaO + As^2O^5 + 24H^2O$	
} nicht verwitterndes . . . . .	$H^2O2NaO + As^2O^5 + 16H^2O$	
} basisch, nicht verwitternd . . . . .	$3NaO + As^2O^5 + 24H^2O$	
} saures, nicht verwitternd . . . . .	$NaOAs^2O^5 + 4H^2O$	
Arsensaures Ammoniak . . . . .	$H^2O2N^2H^8O + As^2O^5 + 2H^2O$	
Scheele's Grün . . . . .	$2CuO + As^2O^3$	2231,47
Schweinfurter Grün . . . . .	$3(2CuO + As^2O^3) + CuOA$	
<i>Chromverbindungen.</i>		
Chromoxyd . . . . .	$Cr^2O^3$	1003,63
Chromsäure . . . . .	$CrO^3$	651,81
Chromalaun . . . . .	$KOCr^2O^3 \cdot 4SO^3 + 24H^2O$	
Einfach-chromsaures Kali . . . . .	$KOCrO^3$	1241,73
doppelt . . . . .	$KO2CrO^3$	1893,55
dreifach . . . . .	$KO3CrO^3$	2545,36
Chromsaures Bleioxyd, gelbes . . . . .	$PbOCrO^3$	2046,31
rothes . . . . .	$2PbO + CrO^3$	3440,81
Chromsaures Silberoxyd . . . . .	$AgOCrO^3$	2103,42
Doppelt-chromsaures Silberoxyd . . . . .	$AgO2CrO^3$	2755,23
Chromsaures Quecksilberoxydul . . . . .	$Hg^2OCrO^3$	3282,46

Procentische Zusammensetzung.

As	75,81	O	24,19
—	65,28	—	34,72
—	96,17	H	3,83
—	16,55	J	83,45
—	31,45	Cl.	58,55
—	70,03	S	29,97
—	60,90	—	39,10
—	48,31	—	51,69
—	29,00	—	71,00

Base	26,16	Säure	63,86
—	33,49	—	61,70
—	15,80	—	29,20
—	19,40	—	35,72
—	22,07	—	27,10
—	17,14	—	63,14

Wasser	9,98
—	4,81
—	55,00
—	44,88
—	50,83
—	19,72

— 44,43 — 55,57  
 — 31,243 (58,620 Arsenige Säure  
 (16,135 Essigsäure

Cr	70,11	O	29,89
—	53,97	—	46,03

Base	47,51	Säure	52,49
—	31,15	—	68,85
—	23,18	—	76,82
—	68,15	—	31,85
—	81,06	—	18,94
—	69,01	—	30,99
—	52,68	—	47,32
—	80,15	—	19,85