

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
Unguentum Tartari stibiati. Ung. stibiatum. Pockensalbe. 1: 4 <i>Ad. suill.</i>			
Vinum stibiatum. V. emeticum. Brechwein. 1 auf 250 <i>Th. Xeres.</i> 2. <i>Reihe.</i> Nicht ätzende Stoffe.	0,25—1,5		Gtt. 10—30.
Stibium sulfuratum crudum. Antimonium crudum. Schwefelspiessglanz. SbS^3 .			
Stibium sulfuratum laevigatum. Fein zer- riebenes Schwefelspiessglanz. SbS^3 .	0,20—0,60	3,0	
Stibium sulfuratum rubeum. Kermes mine- rale. Mineralkermes. Ein Gemenge von SbS^3 und SbO^3 .	0,01—0,10	1,0	
Stibium sulfuratum aurantiacum. Sulfur- auratum Antimonii. Goldschwefel. SbS^3 .	0,01—0,10	1,0	
9. Ordnung.			
Arsenik. Arsenicum.			
Acidum arsenicosum. Arsenicum album. Ar- senige Säure, Weisser Arsenik. AsO^3 .	0,001—0,005	<u>0,01</u>	
Liquor kali arsenicosi. Solutio arsenicalis Fowleri. Fowler'sche Tropfen. 90 <i>Th.</i> enthalten 1 <i>Th.</i> arsenige Säure.	0,02—0,04	<u>2,0</u>	
10. Ordnung.			
Chrom. Chromum.			
Acidum chromicum. Chromsäure, CrO^3 .			nur äusserl.
* Kali chromicum neutrale s. flavum. Neu- trales chromsaures Kali. KO, CrO^3 .	0,003—0,01	0,05	
* Kali chromicum acidum s. rubrum. Saures chromsaures Kali. $KO, 2CrO^3$.	0,003—0,01	0,05	
2. Classe.			
Gesteinmetalle.			
1. Unterklasse.			
Alkalimetalle.			
1. <i>Ordnung.</i>			
Kalium etc.			
* Kalium. Kalium. Kaliummetall. K.			nur äusserl.
Kali causticum fusum. Aetzkali. KO, HO .			nur äusserl.

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
Liquor kali caustici. Aetzkalilauge. KO, HO. 3 Th. enthalten 1 Th.			nur äusserl.
Kali carbonicum crudum. Rohes kohlen- saures Kali. Rohe Potasche.			nur äusserl.
Kali carbonicum depuratum. Gereinigtes kohlen- saures Kali. KO, CO ² .			nur äusserl.
Kali carbonicum purum. Sal Tartari. Reines kohlen- saures Kali. KO, CO ² .	0,10—0,50	5,0	
Liquor kali carbonici. 3 Th. enthalten 1 Th. trocknes kohlen- saures Kali.	0,5—2,0		gtt. 5—30.
Kali bicarbonicum. Doppelt kohlen- saures Kali. KO, CO ² + HO, CO ² .	0,5—2,0	6,0	
Kali sulfuricum. Tartarus vitriolatus depu- ratus. Schwefelsaures Kali. KO, SO ³ .	0,5—2,0	10,0	
Kali nitricum. Nitrum depuratum. Salpeter. KO, NO ⁵ .	0,1—0,5	5,0	
Pulvis temperans. Niederschlagendes Pulver. 1 Th. Salpeter, 3 Th. Weinstein und 6 Th. Zucker.			
Charta nitrata. Salpeterpapier. Mit Salpeter imprägnirtes Papier.			
*Kali nitricum fusum. Sal Prunellae. Ni- trum tabulatum. Prunellsalz. KO, NO ⁵ .	0,05—0,3	2,0	
Kali chloricum. Chlorsaures Kali. KO, ClO ⁵ .	0,1—0,5	5,0	
Tartarus depuratus. Kali bitartaricum purum. Cremor Tartari. Weinstein. $\left. \begin{array}{l} C^8H^4O^8 \\ HK \end{array} \right\} O^4$	0,5—3,0	10,0	
Kali tartaricum. Tartarus tartarisatus. Neu- trales weinsaures Kali. $\left. \begin{array}{l} C^8H^4O^8 \\ K^2 \end{array} \right\} O^4$	0,5—2,0	8,0	
*Kali citricum. Citronens. Kali. C ¹² H ⁵ K ³ O ¹⁴ + 2 aq.	0,5—3,0	10,0	
Kali aceticum. Essigsäures Kali. C ⁴ H ³ KO ⁴ .	0,5—3,0	10,0	
Liquor kali acetici. 33 ¹ / ₃ pCt.	2,0—10,0	50,0	
2. Ordnung.			
Natrium etc.			
Liquor Natri caustici. Natrum hydricum so- lutum. Aetznatronlauge. NaO, HO. 30—31 % Natronhydrat.			nur äusserl.
Natrum carbonicum crudum. Rohes cry- stallisirtes kohlen- saures Natron. Soda.			nur äusserl.

Natrum
lisirtes kohlen-
saures NaO, CO² +
Soda. NaO
Natrum
Natron. Na
Troch
1 St
Pulvis
Auf
CO²,
Nat
Pulvis
Brausepulv
2,0
Natrum
10 aq.
Natrum
freies Salz.
Natrum
Natron. Na
Natrum
Nitrum cubi
Natrum
tron. Saure
PO⁵ + 24 aq
Natrum
saures Natro
Natrum
phosphorsau
Natrum
C⁴H³NaO⁴, +
Tartar
chrestum Se
Pulvis
Brausepulve
7,5
2,0
Tartaru
Tartari solu
Borax.
2 BO³ + 10 a

S. B.	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
ur äusserl.	Natrum carbonicum purum. Reines krystal- lisirtes kohlsaures Natron. Sal Sodae depuratus. NaO, CO ² + 10 aq.	0,5—2,0	10,0
ur äusserl.	Natrum carbonicum siccum. Getrocknete Soda. NaO, CO ² .	0,2—1,0	5,0
ur äusserl.	Natrum bicarbonicum. Doppelkohlsaures Natron. NaO, CO ² + HO, CO ² .	0,5—2,0	10,0
it. 5—30.	Trochisci Natri bicarbonici. 1 Stück enthält 0,1 Salz u. 0,9 Zucker.		
	Pulvis aërophorus. Brausepulver. Auf 19 Th. Sacch 10 Th. NaO, CO ² + HO, CO ² , & 9 Th. Acid. tartaric. — c. 26 % Natronsalz.		theelöffelw.
	Pulvis aërophorus Anglicus. Fnglisches Brausepulver. 2,0 Natrum bicarbonic auf 1,5 Acid. tartaric.	3,5	
	Natrum sulfuricum. Glaubersalz. NaO, SO ³ + 10 aq.	1,0—5,0	Als laxans 30,0—60,0.
	Natrum sulfuricum siccum. Krystallwasser- freies Salz.	0,5—2,0	10,0
	Natrum subsulfurosum. Unterschwelligsaures Natron. Natrum hyposulfurosum. NaO, S ² O ² + 5 aq.	0,5—2,0	8,0
	Natrum nitricum. Gereinigter Chilisalpeter. Nitrum cubicum. NaO, NO ⁵ .	0,5—2,0	10,0
	Natrum phosphoricum. Phosphorsaures Na- tron. Saures phosphorsaures Natron. 2 NaO, HO, PO ⁵ + 24 aq.	0,5—2,0	als laxans 30—60,0 etc.
	Natrum pyrophosphoricum. Pyrophosphor- saures Natron. 2 NaO, PO ⁵ + 10 aq.	0,5—2,0	10,0
	Natrum pyrophosphoricum ferratum. Pyro- phosphorsaures Eisenoxyd-Natron.	0,1—0,3	2,0
	Natrum aceticum. Essigsaures Natron. C ² H ³ NaO ⁴ , + 6 aq.	1,0—4,0	10,0
	Tartarus natronatus. Seignettesalz. Sal poly- chrestum Seignetti. C ⁸ H ⁴ O ⁸ } O ⁴ KNa }	0,5—2,0	als laxans 30,0—60,0.
	Pulvis aërophorus laxans. Abführendes Brausepulver. Seidlitzpulver. 7,5 Tart. natronat., 2,5 Natr. bicarbonic. auf 2,0 Ac. tartaric.		
ur äusserl.	Tartarus boraxatus. Boraxweinstein. Cremor Tartari solubilis. KO, BO ³ , C ⁸ H ⁴ O ¹⁰ .	0,5—2,0	10,0
ur äusserl.	Borax. Borax. Natrum biboricum. NaO, 2 BO ³ + 10 aq.	0,5—2,0	10,0

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
Natrium chloratum purum. Chlornatrium. NaCl + 6 aq.	5,0—15,0	50,0	
Anhang zu den zwei letzten Ordnungen. Die Seifen.			
Sapo medicatus. Medicinische Seife.	0,3—1,0	1,0	
Sapo oleaceus. Oelseife. Sapo Hispanicus Sapo Venetus.			nur äusserl.
Spiritus saponatus. Seifenspiritus. 1 Th. Oelseife in 3 Th. Spirit. u. 2 Th. aq. rosae gelöst.			
Emplastrum saponatum. Seifenpflaster. 6 Th. Oelseife & 1 Kampfer mit 72 Th. Empl. Lith. simpl. u. 12 Th. Cera flava vereinigt.			
Sapo domesticus. Hausseife.			nur äusserl.
Sapo viridis. Grüne Seife. Sapo niger. Sapo kalinus.			nur äusserl.
3. Ordnung. Lithium.			
Lithium carbonicum. Kohlensaures Lithion. LiO, CO ² .	0,10—0,30	1,5	
*Lithium chloratum. Chlorlithium. LiCl.	0,05—0,15	1,0	
Anhang zu den Alkalimetallen.			
4. Ordnung. Ammonium.			
Liquor Ammonii caustici. Salmiakgeist. Aetzammoniakflüssigkeit Spiritus Salis ammoniaci causticus. NH ³ O.	0,1—0,5		gtt. 2—10
10 % Lösung v. NH ³ .			
Liquor Ammonii anisatus. Anishaltige Am- moniumflüssigkeit. Ammoniacum solutum anisatum. Spiritus Salis ammoniaci anisatus.	0,25—1,0		gtt 5—15
1 Th. Ol. Anisi, 24 Th. Spiritus u. 5 Th. Liq. Ammonii caustici.			
Linimentum ammoniatum. Flüchtiges Lini- ment. Linimentum volatile.			nur äusserl.
4 Th. Ol. Oliv. Prov. u. 1 Th. Liq. Ammon. caust.			
Linimentum ammoniato - camphoratum. Flüchtiges Kampferliniment.			nur äusserl.
4 Th. Ol. camph. und 1 Th. Liq. Ammonii caustici.			

Linim-
tiges Seifen-
1 Th
Spin-
Linim-
deldok.
Seif-
Spin-
Ros-
Linim-
dum. Flo-
Oel-
mia-
Liquo-
Ammoniac-
10
Ammon-
salz. Reif-
2 NH³O, 3
Liquo-
Ammon-
1 Th
Ammon-
lich-kohlen-
1 Th
Liquo-
1 Th
Wa-
Liquo-
niumflüssig-
15
*Liquo-
Ammoniac-
Wa-
Liquo-
Ammonium-
1 Th
Am-
*Liquo-
Ammonium-
Ammonium-
Ammon-
nium dep-
Ammon-
salmiak. 2

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
Linimentum saponato-ammoniatum. Flüchtiges Seifenliniment. 1 Th. Hausseife, 30 Th. Wasser, 10 Th. Spirit. u. 15 Th. Liq. Ammonii caustici.			nur äusserl.
Linimentum saponato-camphoratum. Opodeldok. Seife (16 Hauss. u. 8 Oels.), Kampfer (8), Spiritus (320), äther. Oele (1 Thymian- u. 1 Rosmarinöl), u. Liq. Ammon. caust. (16).			nur äusserl.
Linimentum saponato-camphoratum liquidum. Flüssiger Opodeldok. Oelseife 30, Spir. dilut 230, Kampfer 5, Thymianöl 1, Rosmarinöl 2 u. 8 Liq. Ammon. caust.			nur äusserl.
Liquor Ammonii caustici spirituosus. Spiritus Ammoniaci caustici Dzondii. 10 % Lösung v. NH^3 .			nur äusserl.
Ammonium carbonicum. Flüchtiges Laugensalz. Reines Hirschhornsalz. Sal volatile siccum. $2 NH^4O$, $3 CO^2$.	0,1—0,6	2,0	
Liquor Ammonii carbonici. Kohlensaure Ammoniumflüssigkeit. 1 Th. Salz auf 5 Th. Wasser.	0,5—1,5		gtt. 10—30
Ammonium carbonicum pyrooleosum. Brenzlich-kohlensaures Ammonium. Sal volatile Cornu Cervi. 1 Th. Ol. anim. aether. auf 32 Th. Salz.	0,1—0,5	2,0	
Liquor Ammonii carbonici pyro-oleosi. 1 Th. des eben besproch. Präp. mit 5 Th. Wasser.	0,5—1,5		gtt. 10—30
Liquor Ammonii acetici. Essigsäure Ammoniumflüssigkeit. Spiritus Mindereri. $C^4H^3(NH^4)O^4$. 15 % Lösung.	2,0—10,0	5,0	
*Liquor Ammonii benzoici. Benzoësäure Ammoniakflüssigkeit. War früher in Baden officinell.	0,5—1,5		gtt. 10—30
Liquor Ammonii succinici. Bernsteinsäure Ammoniumflüssigkeit. Liquor Cornu Cervi succinatus. 1 Th. Ac. succin., 8 Th. Wasser und. 1 Th. Ammon. carbon. pyrooleos.	0,5—1,5		gtt. 10—30
*Liquor Ammonii citrici. Citronensäure Ammoniumflüssigkeit. $C^{12}H^6(NH^4)_2O^{14}$.	0,5—1,5		gtt. 10—30
Ammonium phosphoricum. Phosphorsaures Ammonium. $2 NH^4O$, HO, PO^5 .	0,75—2,0	10,0	
Ammonium chloratum. Salmiak. Sal ammoniacum depuratum. NH^4Cl .	0,5—1,0	10,0	
Ammonium chloratum ferratum. Eisensalmiak. $2(NH^4Cl)$, $Fe^2Cl^3 + 2 aq$.	0,3—0,6	3,0	

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
2. Unterclasse.			
Erdalkalimetalle.			
1. Ordnung.			
Barium.			
Barium chloratum. Chlorbaryum. BaCl. + 2 aq.	0,03—0,12	1,5	
2. Ordnung.			
Calcium.			
Calcaria usta. Gebrannter Kalk. Calx viva. CaO.			nur äusserl.
Aqua Calcariae. Kalkwasser. Aqua Calcis. 1: 50.	25,0—100,0	500	
Calcaria carbonica praecipitata. CaO, CO ² .	0,5—2,0	10,0	
Conchae praeparatae. Präparirte Auster- schalen.	0,5—2,0	10,0	
*Creta praeparata. Präparirte Kreide.	0,5—2,0	10,0	
*Os Sepiae. Sepienknochen.			nur äusserl.
Calcaria phosphorica. Phosphorsaurc Kalk- erde. 8 CaO, 3 PO ³ .	0,5—2,0	10,0	
Calcaria sulfurica usta. Gebrannter Gyps. Gypsum ustum. CaO, SO ³ .			nur äusserl.
Calcaria chlorata s. S. 16.			
*Calcium chloratum. Chlorcalcium. CaCl. + 6 aq.	0,2—1,0	5,0	
3. Ordnung.			
Magnesium.			
Magnesia usta. Gebrannte Magnesia. MgO.	0,2—1,0	10,0	
Trochisci Magnesiaee ustae. 1 Stück = 0,1 Magn. ust.			
Magnesia carbonica. Weisse Magnesia. Mag- nesia alba. 5 MgO, 4 CO ² .	0,2—1,0	10,0	
Pulvis Magnesiaee c. Rheo. Kinderpulver. 60 Th. Magn. carbonic., 40 Th. Elaeos. Foeni- culi, 15 Th. rd. Rhei.			
Magnesia citrica effervescens.			messerspitzen- weise.
Magnesia lactica. Milchsaurc Magnesia. C ⁶ H ⁵ MgO ⁶ .	0,5—2,0	10,0	
Magnesia sulfurica. Bittersalz. Sal amarum. Sal Anglicum. MgO, SO ³ + 7 aq.	2,0—5,0		als laxans 30,0—60,0
Magnesia sulfurica sicca.	1,0—2,5		

Alum
KO, SO³ +

Alum

Seru

Auy

*Alum

Al²O³, 3 S

*Alum

Al²Cl³ + 1

*Alum

Al²O³, 3 C

Alum

Alum

pura s. hy

Argil

*Lapi

S. B.

4. Ordnung.

Aluminium.

1. Reihe.

Aetzende Stoffe.

Alumen. Alaun. Schwefelsaure Thonerde.-Kali.
 $\text{KO}, \text{SO}^3 + \text{Al}^2\text{O}^3, 3 \text{SO}^3 + 24 \text{aq.}$

0,1—0,5

3,0

Alumen ustum. Gebrannter Alaun.

nur äusserl.
 Gläserweise.

Serum Lactis aluminatum. Alaunmolken.

Auf 100 Th. Kuhmilch 1 Th. gepulv. Alaun.

*Alumina sulfurica. Schwefelsaure Thonerde.
 $\text{Al}^2\text{O}^3, 3 \text{SO}^3 + 18 \text{aq.}$

0,2—1,0

5,0

*Aluminium chloratum. Chloraluminium.
 $\text{Al}^2\text{Cl}^3 + 12 \text{aq.}$

0,2—1,0

5,0

*Alumina acetica. Essigsäure Thonerde.
 $\text{Al}^2\text{O}^3, 3 \text{C}^4\text{H}^3\text{O}^3.$

0,2—1,0

5,0

2. Reihe.

Nichtätzende Stoffe.

a. Unverbundenes Metall.

Aluminium. Aluminium. Al.

b. Chemische Verbindungen.

Alumina hydrata. Thonerdehydrat. Argilla
 pura s. hydrata. $\text{Al}^2\text{O}^3, 3 \text{HO.}$

0,2—1,0

10,0

Argilla. Thon. Weisser Bolus. $\text{Al}^2\text{O}^3, 2 \text{SiO}^2 + 2 \text{aq.}$

0,5—2,0

15,0

*Lapis Pumex. Bimstein.

nur äusserl.

3. Classe.

Metalloide.

1. Unterklasse.

Gasförmige Metalloide.

1. Ordnung.

Sauerstoff.

*Gas Oxygenii. Sauerstoffgas. Oxygenium.
 Sauerstoff. O.

In Gasometern aufzubewahren.

*Aqua Oxygenii. Sauerstoffwasser. Aqua
 oxygenata.

1000,0

*Ozonum. Ozon. $\text{O}^3.$

*Aqua ozonata. Ozonwasser.

*Superoxydum Hydrogenii. Wasserstoff-
 superoxyd. $\text{HO}^2.$

0,1—0,5

2,0

erspitzen
eise.laxans
0—60,0