

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

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
2. Ordnung.			
Wasserstoff.			
*Gas Hydrogenii. Wasserstoffgas. Hydrogenium. Wasserstoff. H.			
*Aqua Hydrogenii. Wasserstoffwasser.		1000,0	
*Superoxydum Hydrogenii. s. S. 15.			
3. Ordnung.			
Chlor.			
*Gas chlori. Chlorgas. Chlorum gasiforme. Cl.			
Fumigatio Chlori. Chlorräucherung.			
<i>Zur stärkeren Räucherung gleiche Th. Kochsalz und Braunstein, übergossen mit einem Gemisch von 2 Th. Ac. sulfur. dil. & 1 Th. Wasser.</i>			
<i>Zur schwächeren Räucherung: ein Gemenge v. Chlorkalk und Wasser mit Essig versetzt.</i>			
Aqua chlorata. Chlorwasser. Aqua chlori.			
Liquor Chlori.	2,0—5,0	30,0	
<i>0,4 pCt. Chlor.</i>			
*Liquor kali chlorati. Chlorkalilösung, Javelische Lauge. Aqua Javellensis. Liq. kali hypochlorosi. Unterchlorigs. Kali. KO, ClO.	0,5—1,5	10,0	
Liquor Natri chlorati. Bleichflüssigkeit. Liq. Natri hypochlorosi. Unterchlorigs. Natron. Liqueur de Labaracque. Labaracque'sche Lauge. NaO, ClO.	0,5—1,5	10,0	
Calcaria chlorata. Chlorkalk. Calcaria hypochlorosa. Unterchlorigsaurer Kalk. Calx chlorata. CaO, ClO.	0,05—0,5	2,0	
2. Unterclasse.			
Flüssige Metalloide.			
<i>Einsige Ordnung.</i>			
Brom.			
Bromum. Brom. Br.	0,01—0,05	0,1	
*Bromum chloratum. Chlorbrom. Cl. Br.			nur äusserl.
Kalium bromatum. Bromkalium. KBr.	0,5—1,0	10,0	
*Natrium bromatum. Bromnatrium. NaBr.	0,5—1,0	5,0	

Jodu
Tinc
1:
Tinc
tinctur
10
16
*Acid
säure. H
Kalii
Ung
20
ros
c.
*Nat
*Am
*Sulf
*Car
Phos
Oleu
1:
*Calc
Ca²P.
*Zinc
Sulfu
Sulphuris.
Sulfu
blumen.
Ung
salbe.
1:

3. Unterclasse.
Feste Metalloide.

1. Ordnung.

Jod.

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
Jodum. Jod. J.	0,003—0,03	0,2	
Tinctura Jodi. Jodtinctur. 1: 10 Spir. 10 % Lösung.	0,05—0,3	1,2	
Tinctura Jodi decolorata. Farblose Jodtinctur. 10 Th Jod, 10 Natr. subsulfuros. 10 Aq. dest. 16 Liq. Amm. c. & 75 Spirit.			nur äusserl.
*Acidum hydrojodicum. Jodwasserstoffsäure. HJ.	0,1—1,5	5,0	
Kalium jodatum. Jodkalium. KJ.	0,25—0,5	5,0	zur subcut. Injct. 0,2.
Unguentum Kalii jodati. Jodkaliumsalbe. 20 Th. Jodkalium, 1 Th. Natrum subsulfuros, 15 Th. Wasser u. 165 Th. Ad. (d. i. c. 1 Th. KJ auf 8 Ad.)			
*Natrium jodatum. Jodnatrium. NaJ.	0,3—1,0	10,0	
*Ammonium jodatum. Jodammonium. NH ⁴ J.	0,05—0,5	2,0	
*Sulfur jodatum. Jodschwefel. S ² J.			nur äusserl.
*Carbo Spongiae. Schwammkohle.	0,5—2,0	10,0	

2. Ordnung.

Phosphor.

Phosphorus. Phosphor. P.	0,002—0,015	0,06	
Oleum phosphoratum. Phosphorhaltiges Oel. 1: 80 Ol. Amygdal.	0,05—1,25	5,0	
*Calcium phosphoratum. Phosphorcalcium. Ca ² P.	0,001—0,01	0,05	
*Zincum phosphoratum. Phosphorzink. Zn ² P.	0,001—0,01	0,05	

3. Ordnung.

Schwefel.

Sulfur sublimatum. Schwefelblumen. Flores Sulphuris.			
Sulfur depuratum. Gereinigte Schwefelblumen. Flores Sulfuris loti. S.	0,5—2,0	10,0	
Unguentum sulfuratum simplex. Schwefel-salbe. 1: 2 Ad. still.			

	Einzelg.	G. T. G.	S. B.
Unguentum sulfuratum compositum. Zusammengesetzte Schwefelsalbe. <i>1 Th. S, 1 Th. ZnO, SO³ & 8 Th. Ad. s.</i>			
Oleum Lini sulfuratum. Geschwefeltes Leinöl. <i>1: 6.</i>			
Oleum Terebinthinae sulfuratum. Schwefelbalsam. <i>1 Th. Ol. Lini sulfurat. auf 3 Th. Ol. Tereb.</i>			
Sulfur praecipitatum. Schwefelmilch. Lac Sulphuris. S.	0,2—1,0	5,0	
*Sulfur crystallisatum. Krystallisirter Schwefel.	0,2—1,0	5,0	
Kalium sulfuratum. Kalischwefelleber. Hepar Sulphuris ad usum internum. KS ⁵ .	0,05—0,5	2,0	
Kalium sulfuratum ad balneum. Schwefelleber zum Bade. Hepar Sulphuris pro balneo.			nur äusserl.
*Natrium sulfuratum. Schwefelnatrium. NaS ⁵ .			nur äusserl.
*Calcium sulfuratum. Schwefelcalcium. Calcaria sulfurata. CaS.			nur äusserl.
*Sulfur chloratum. Chlorschwefel. S ² Cl.			nur äusserl.
*Sulfur jodatum s. S. 17.			
*Gas hydrosulfuratum. Schwefelwasserstoffgas. HS.			
*Aqua hydrosulfurata. Schwefelwasserstoffwasser. Aqua hepatica.	10,0—30,0	100,0	
4. Ordnung.			
Kohlenstoff.			
Carbo animalis. Thierkohle. Fleischkohle.	0,25—1,0	10,0	
*Carbo sanguinis. Blutkohle	0,25—1,0	10,0	
*Carbo ossium. Knochenkohle.			
*Carbo ossium depuratus. Gereinigte Knochenkohle.	0,25—1,0	10,0	
Carbo pulveratus. Holzkohle.	0,5—2,0	20,0	
*Carbo panis. Brodkohle.	0,5—2,0	20,0	
*Carbo sacchari. Zuckerkohle.	0,5—2,0	20,0	
*Graphites. Graphit.			
*Graphites elutriatus. Geschlemmter Graphit. C.	0,5—1,0	5,0	
Anhang.			
Carboneum sulfuratum. Schwefelkohlenstoff. Schwefelalkohol. Alcohol sulfuris. CS ² . <i>siedet bei + 48° C.</i>	0,03—0,3	1,5	Gtt. 1—5.

Aqua
Aqua

Säure

Acid

catum. Re

Mist

1 T

Acid

Schwe

1 T

Mist

Wund

1 T

3 T

Acid

Schwefelsä

Acid

säure. Er

Der

*Acid

schweflige

*Aqu

Acidum

der sch

Acid

3 HO.

enth

Acid

Glasi

PO⁵, HO.

Anhang zur 3. Classe.

Aqua destillata. Destillirtes Wasser. HO.

Aqua communis. Wasser.

4. Classe.

Säuren, Cyanverbindungen und Gerbsäuren.

1. Unterclasse.

Anorganische Säuren.

1. Ordnung.

Sauerstoffsäuren.

1. Reihe.

Schwefelverbindungen.

Acidum sulfuricum. Ac. sulfuricum rectificatum. Reine oder rectificirte Schwefelsäure. SO^2, HO .

nur äusserl.

Mixtura sulfurica acida. Haller'sches Sauer.

0,1—0,5

2,5

1 Th. Ac. sulfuric. auf 3 Th. Spiritus.

Acidum sulfuricum dilutum. Verdünnte Schwefelsäure.

0,25—1,0

5,0

1 Th. Ac. sulfuric auf 5 Th. Aq. destillat.

Mixtura vulneraria acida. Theden'sches Wundwasser.

nur äusserl.

1 Th. Ac. sulfuricum dilutum, 6 Th. Acetum,

3 Th. Spirit. dilutus & 2 Th. Mel. depurat.

Acidum sulfuricum fumans. Rauchende Schwefelsäure. Nordhäuser Vitriolöl. $2 SO^2, HO$.

Acidum sulfuricum crudum. Rohe Schwefelsäure. Englische Schwefelsäure.

Der Hauptsache nach: SO^2, HO .*Acidum sulfurosum gasiforme. Gasige schweflige Säure. SO^2 .

nur äusserl.

*Aqua sulfurosa. Liquor acidi sulfurosi.

Acidum sulfurosum solutum. Wässrige Lösung der schwefeligen Säure.

nur äusserl.

2. Reihe.

Phosphorverbindungen.

Acidum phosphoricum. Phosphorsäure. $PO^5, 3 HO$.

0,25—1,0

5,0

enthält 20 pCt.

Acidum phosphoricum siccum s. glaciale. Glasige, eisartige, geschmolzene Phosphorsäure. PO^5, HO .

0,05—0,5

2,0