

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.

Gläserne, eisartige, geschmolzene Phosphorsäure. PO^5, HO .

0,05—0,5

2,0

| | Einzelg. | G. T. G. | S. B. |
|--|----------|----------|--------------|
| Anhang. | | | |
| Acidum boricum s. boracicum. Borsäure. BO ³ + 3 aq. | 0,2—1,0 | 5,0 | |
| 3. Reihe. | | | |
| Stickstoffverbindungen. | | | |
| Acidum nitricum. Reine Salpetersäure NO ⁵ , HO. enthält 30 pCt. | | | nur äusserl. |
| Unguentum oxygenatum. Oxygenirte Salbe. 50 Th. Ad. suill. mit 3 Th. Ac. nitric. | | | |
| Acidum nitricum dilutum. Verdünnte Salpetersäure. Gleiche Theile Wasser u. Acid. nitricum. | 0,25—1,0 | 5,0 | |
| Acidum nitricum crudum. Scheidewasser. Aqua fortis. enthält 50—52 pCt. NO ⁵ , HO. | | | |
| Acidum nitricum fumans. Rauchende Salpetersäure. Acidum nitroso-nitricum. | | | nur äusserl. |
| Acidum chloro-nitrosum. Königswasser. Aqua regia. 3 Th. Acid. hydrochloricum u. 1 Th. Acid. nitricum. | | | nur äusserl. |
| 4. Reihe. | | | |
| Kohlenstoffverbindungen. | | | |
| *Acidum carbonicum gasiforme. Kohlen- säuregas. Gasförmige Kohlensäure. CO ² . | | | |
| *Acidum carbonicum solutum. Liquor acidi carbonici. Kohlensäurehaltiges Wasser. Potio Riveri. Zu einer Lösung v. 4 Th. Acid. citric. in 190 Th. Aq. destill. 9 Th. Natrum carbon. pur. | | | Gläserweise |
| Pulvis aerophorus s. S. 11. | | | |
| Pulvis aerophorus Anglicus s. S. 11. | | | |
| Pulvis aerophorus laxans s. S. 11. | | | |
| 2. Ordnung. | | | |
| Wasserstoffsäuren. | | | |
| 1. Reihe. | | | |
| Chlorverbindungen. | | | |
| Acidum hydrochloricum. Reine Salzsäure. Acidum hydrochloratum. HCl. mit 25 pCt. HCl. | 0,25—1,0 | 5,0 | |

Acid
Salzsäur
Glei
Acidum
Salzsäure,
führ

Säuren d
Allg.

*Acidum
oder Ameis

Spiritu
Ueber

Tinctu
spiritu

Acidum
Acidum ac
C²H³O² } O².
H }

Acidum
hafte Ess

Essig
(Nelke
Thym

Acidum
säure. Acet

Enthä
Acetum

Verdü
(Rosm
Nelke

u. aro

Acetum
stillatum.

1 Th.
stillat.
Enthä

Acidum hydrochloricum dilutum. Verdünnte Salzsäure.
Gleiche Theile Acid. hydrochloric. u. Aq. dest.
 Acidum hydrochloricum crudum. Rohe Salzsäure.
führt 30—33 pCt. wasserfreie Säure.

2. Unterklasse.

Organische Säuren.

1. Ordnung.

Einbasische Säuren.

1. Reihe.

Säuren der Formylreihe, s. g. Fettsäuren.

Allg. Formel: $C^n H^{2n} O^4 = C^n H^{2n-1} O^2 \left. \begin{array}{l} \\ H \end{array} \right\} O^2$.

*Acidum formicicum s. formicarum. Formyl- oder Ameisensäure. $C^2 H O^3, HO = C^2 H O^2 \left. \begin{array}{l} \\ H \end{array} \right\} O^2$.

Spiritus Formicarum. Ameisenspiritus.

Ueber Ameisen abgezogener Weingeist.

Tinctura Formicarum. Ameisentinctur.

spirituöser Auszug der Ameisen.

Acidum aceticum. Essigsäure. Acetylsäure.
 Acidum aceticum concentratum. $C^4 H^3 O^3, HO = C^4 H^3 O^2 \left. \begin{array}{l} \\ H \end{array} \right\} O^2$.

Acidum aceticum aromaticum. Gewürz-
 hatte Essigsäure.

Essigsäure mit verschiedenen ätherischen Oelen (Nelken-, Lavendel-, Citronen-, Bergamott-, Thymian- und Zimmt-Oel) versetzt.

Acidum aceticum dilutum. Verdünnte Essig-
 säure. Acetum concentratum.

Enthält 30 pCt. $C^4 H^3 O^3, HO$.

Acetum aromaticum. Aromatischer Essig.

Verdünnte Essigsäure mit ätherischen Oelen (Rosmarin-, Wachholder-, Citronen-, Thymian-, Nelkenöl) u. aromat. Tincturen (Zimmtinctur u. arom. Tinctur) versetzt.

Acetum purum. Reiner Essig. Acetum de-
 stillatum.

*1 Th. Ac. acetic. dilut. mit 4 Th. Aq. de-
 stillat.*

Enthält 6 pCt. $C^4 H^3 O^3, HO$.

| Einzelg. | G. T. G. | S. B. |
|----------|----------|--------------|
| 0,5—2,0 | 10,0 | |
| | | nur äusserl. |
| | | nur äusserl. |
| 1,0—2,0 | 10,0 | |
| | | nur äusserl. |
| 0,25—1,0 | 5,0 | |
| | | nur äusserl. |
| 0,5—2,0 | 10,0 | |
| | | nur äusserl. |
| 2,0—10,0 | 50,0 | |

| | Einzelg. | G. T. G. | S. B. |
|---|----------|----------|--------------|
| Oxymel simplex. Sauerhonig. 1 Th. Ac. acetic. dil. mit 40 Th. gerein. Honig. | | | theelöffelw. |
| Acetum. Essig. Acetum crudum. Enthält $5\frac{3}{4}$ pCt. $C^4H^3O^3$, HO. | | | nur äusserl |
| *Acidum propionicum. Propionsäure. $C^6H^5O^3$, $HO = C^6H^5O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^2. \\ H \end{array} \right.$ | 0,1—0,5 | 2,0 | |
| *Acidum butyricum. Buttersäure. $C^8H^7O^3$, HO $= C^8H^7O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^2. \\ H \end{array} \right.$ | 0,1—0,5 | 2,0 | |
| Acidum valerianicum. Baldriansäure. $C^{10}H^9O^3$, $HO = C^{10}H^9O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^2. \\ H \end{array} \right.$ | 0,1—0,5 | 2,0 | |
| *Acidum capronicum. Capronsäure. $C^{12}H^{11}O^3$, $HO = C^{12}H^{11}O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^2. \\ H \end{array} \right.$ | 0,1—0,5 | 2,0 | |
| *Acidum oenanthicum. Oenanthsäure. $C^{14}H^{13}O^3$, $HO = C^{14}H^{13}O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^2. \\ H \end{array} \right.$ | 0,1—0,5 | 2,0 | |
| 2. Reihe. | | | |
| Säuren der Benzoylreihe oder die aromatischen Säuren. | | | |
| Allg. Formel: $C^n H^{n-8} O^4 = C^n H^{n-9} O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^2. \\ H \end{array} \right.$ | | | |
| Acidum benzoicum. Benzoësäure. Flores Benzoës. $C^{14}H^5O^3$, $HO = C^{14}H^5O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^2. \\ H \end{array} \right.$ | 0,05—0,5 | 2,0 | |
| *Acidum benzoicum v. h. paratum. Kry- stallisirte Benzoësäure. | 0,05—0,5 | 2,0 | |
| *Acidum cuminicum. Cuminsäure. $C^{20}H^{11}O^3$, $HO = C^{20}H^{11}O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^2. \\ H \end{array} \right.$ | 0,05—0,5 | 2,0 | |
| Anhang zu der Reihe. | | | |
| Einseln stehende Säuren. | | | |
| *Acidum cinnamylicum. Zimmtsäure. Cinn- amylsäure. $C^{16}H^7O^3$, $HO = C^{16}H^7O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^2. \\ H \end{array} \right.$ | 0,05—0,5 | 2,0 | |
| 2. Ordnung. | | | |
| Zweibasische Säuren. | | | |
| 1. Reihe. | | | |
| Säuren der Carbonylreihe oder die Milchsäuren. | | | |
| Allg. Formel: $C^n H^n O^6 = C^n H^{n-2} O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^4. \\ H^2 \end{array} \right.$ | | | |
| Acidum lacticum. Milchsäure. Lactylsäure. $C^6H^4O^6$, $2 HO = C^6H^4O^2 \left\{ \begin{array}{l} O^4. \\ H^2 \end{array} \right.$ | 0,25—1,0 | 5,0 | |

| | Einzelg. | G. T. G. | S. B. |
|---|-----------|----------|---------------------------|
| <i>2. Reihe.</i> | | | |
| Säuren der Oxalylreihe. | | | |
| <i>Allg. Formel:</i> $C^n H^{n-4} O^4 \left. \begin{matrix} \\ H^2 \end{matrix} \right\} O^4$. | | | |
| *Acidum oxalicum. Kleesäure. $C^2 O^6, 2 HO = C^2 O^4 \left. \begin{matrix} \\ H^2 \end{matrix} \right\} O^4$. | 0,05—0,3 | 1,5 | |
| *Kali oxalicum neutrale. Neutrales kleesaures Kali. $C^4 K^2 O^8 + 2 aq.$ | 0,05—0,3 | 1,5 | |
| *Kali oxalicum acidum. Saures kleesaures Kali. Sal Acetosellae. Oxalium. Sauerkleesalz. $C^4 H K O^8 + 2 aq.$ | 0,05—0,3 | 1,5 | |
| Acidum succinicum. Bernsteinsäure. Succinylsäure. $C^8 H^4 O^6, 2 HO = C^8 H^4 O^4 \left. \begin{matrix} \\ H^2 \end{matrix} \right\} O^4$. | 0,05—0,5 | 2,0 | |
| <i>3. Reihe.</i> | | | |
| S. g. einzeln stehende Säuren. | | | |
| Acidum tartaricum. Weinsäure. Weinstein-säure. $C^8 H^4 O^{10}, 2 HO = C^8 H^4 O^8 \left. \begin{matrix} \\ H^2 \end{matrix} \right\} O^4$. | 0,3—1,0 | 10,0 | |
| *Acidum salicylicum. Salicylsäure. $C^{14} H^4 O^4, 2 HO = C^{14} H^4 O^2 \left. \begin{matrix} \\ H^2 \end{matrix} \right\} O^4$. | 0,05—0,5 | 2,0 | |
| *Acidum salicylosum. Salicylige Säure. $C^{14} H^4 O^2, 2 HO = C^{14} H^4 O^2 \left. \begin{matrix} \\ H^2 \end{matrix} \right\} O^2$. | 0,05—0,5 | 2,0 | |
| *Acidum chinicum. Chinasäure. $C^{14} H^{10} O^{10}, 2 HO = C^{14} H^{10} O^8 \left. \begin{matrix} \\ H^2 \end{matrix} \right\} O^4$. | 0,1—1,0 | 10,0 | |
| <i>3. Ordnung.</i> | | | |
| Dreibasische Säuren. | | | |
| Acidum citricum. Citronensäure. $C^{12} H^5 O^{11}, 3 HO + 2 aq. = C^{12} H^5 O^8 \left. \begin{matrix} \\ H^3 \end{matrix} \right\} O^6 + 2 aq.$ | 0,3—1,0 | 15,0 | |
| Pulvis ad Limonadam. Limonadenpulver. 10,0 Citronensäure auf 120,0 Zucker und 1 Tropfen Citronenöl. | | | messerspitzen weise. |
| *Succus Citri. Citronensaft. | 10,0—30,0 | 100,0 | |
| Syrupus succi Citri. Citronensaftsyrop. 10 Th. Citronensaft mit 8 Th. Zucker. | | | Thee- und Esstlöffelw. |
| *Acidum aconiticum. Aconitsäure. $C^{12} H^3 O^9, 3 HO = C^{12} H^3 O^6 \left. \begin{matrix} \\ H^3 \end{matrix} \right\} O^6$. | 0,1—1,0 | 10,0 | |
| Acidum meconicum. Meconsaeure. $C^{14} H O^{11}, 3 HO + aq. = C^{14} H O^8 \left. \begin{matrix} \\ H^3 \end{matrix} \right\} O^6$. | 0,05—0,5 | 5,0 | |

| | Einzelg. | G. T. G. | S. B. |
|---|------------|----------|-------------------------|
| 3. Unterklasse. | | | |
| Cyanverbindungen. | | | |
| 1. Ordnung. | | | |
| Abkömmlinge metallfreier Radicale. | | | |
| 1. Gruppe. | | | |
| Schwefelfreie Stoffe. | | | |
| *Acidum hydrocyanicum. Cyanwasserstoff- säure. Blausäure. $C^2NH = HCy$. | 0,01—0,05 | 0,2 | |
| <i>War vor nicht langer Zeit noch überall in Deutschland officinell.</i> | | | |
| Anhang. | | | |
| *Amygdalinum. Amygdalin. $C^{40}H^{27}NO^{22} + 6 aq$ | 0,01—0,05 | 0,2 | |
| Amygdalae amarae. Bittere Mandeln. Semen Amygdali amarum. | 5,0—10,0 | 30,0 | |
| Aqua Amygdalarum amararum. Bitter- mandelwasser. Aqua A. a. concentrata. | 0,5—2,0 | 7,0 | 10—40 Tr. |
| <i>enthält 0,1 pCt. $C^2NH = HCy$.</i> | | | |
| Aqua Amygdalarum amararum diluta. Kirschwasser. Aqua Cerasorum. | 10,0—40,0 | 100,0 | |
| <i>1 Th. Aqua Amygd. amar. mit 19 Th. Aq. destillat.</i> | | | |
| Folia Laurocerasi. Kirschchlorbeerblätter. | | | |
| Aqua Laurocerasi. Kirschchlorbeerwasser. | 0,5—2,0 | 7,0 | pharmaceut. benutzt. |
| <i>Von der Stärke des Bittermandelwasser.</i> | | | |
| *Folia Persicae. Pfirsichblätter. | | | |
| *Aqua Persicae foliorum. Pfirsichwasser. | 0,5—2,0 | 7,0 | |
| *Kalium cyanatum. Cyankalium $KCy =$ KC^2N . | 0,003—0,03 | 0,1 | |
| *Natrium cyanatum. Cyannatrium. $NaCy$. | 0,003—0,03 | 0,1 | |
| *Ammonium cyanatum. Cyanammonium. NH^4, C^2N . | 0,003—0,03 | 0,1 | |
| *Zincum cyanatum. Cyanzink. $ZnCy =$ ZnC^2N . | 0,003—0,03 | 0,1 | |
| *Hydrargyrum cyanatum. Cyanquecksilber. $HgCy = HgC^2N$. | 0,003—0,02 | 0,06 | |
| 2. Gruppe. | | | |
| Schwefelhaltige Stoffe. | | | |
| *Acidum sulfohydrocyanicum s. rhodanicum s. rhodanatum. Schwefelcyanwasserstoff. Rhodan- wasserstoffsäure. $C^2NS^2, H = CyS, HS$. | | | nur äusserl. |

*Ka
feleyanka
*Nat
 NaC^2NS^2 .
*Am
 NH^4, C^2N

Abh

Kali
Kalium f
 $FeCy^3 +$
Zinc
*Fer
Berlinerb
 $3 FeCy, 2$

*Kal
Kaliumes
 Fe^2Cy^3 .

Ge

Bei d
Patholo
ne
Acid
Gerbsäure

*Aci
+ 2 aq.
*Aci
 $C^{12}H^{10}O^6$.

Galla
vanticae s
Tinc
*Gal

S. B.

*Kalium rhodanatum. Rhodankalium. Schwefelcyankalium. KC^2NS^2 .

*Natrium rhodanatum. Rhodannatrium. NaC^2NS^2 .

*Ammonium rhodanatum. Rhodanammonium. NH^3, C^2NS^2 .

2. Ordnung.

Abkömmlinge metallhaltiger Radicale.

1. Gruppe.

Ferrocyanverbindungen.

Kalium ferrocyanatum. Ferrocyankalium. Kalium ferrocyanür. Gelbes Blutlaugensalz. $2 KCy, FeCy^3 + 3 aq.$

Zincum ferrocyanatum s. S. 6.

*Ferrum cyanatum. Coeruleum Berolinense. Berlinerblau. Ferrocyanisen. Eisencyanüreycanid. $3 FeCy, 2 Fe^2Cy^3$.

2. Gruppe.

Ferridcyanverbindungen.

*Kalium ferridcyanatum. Ferridcyankalium. Kaliumeisencyanid. Rothes Blutlaugensalz. $3 KCy, Fe^2Cy^3$.

4. Unterclasse.

Gerbsäuren und Verwandtes.

1. Ordnung.

Bei der Zersetzung Gallussäure liefernd.

Pathologische Gerbsäure im Sinne Wagner's. Achromogene Gerbsäure.

Acidum tannicum. Gerbsäure. Galläpfelgerbsäure. Acidum gallo-tannicum. $C^{54}H^{22}O^{34}$.

Anhang.

*Acidum gallicum. Gallussäure. $C^{14}H^6O^{10} + 2 aq.$

*Acidum pyrogallicum. Pyrogallussäure. $C^{12}H^6O^6$.

Gallae. Galläpfel. Gallae Halepenses. s. Levanticae s. Turcicae.

Tinctura Gallarum. Galläpfeltinctur.

*Gallae Chinenses. Chinesische Galläpfel.

| Einzelg. | G. T. G. | S. B. |
|----------|----------|--------------|
| 0,1—0,5 | 5,0 | |
| 0,1—0,5 | 5,0 | |
| 0,1—0,5 | 5,0 | |
| 0,5—1,5 | 10,0 | |
| 0,1—1,0 | 10,0 | |
| 0,5—1,5 | 10,0 | |
| 0,05—0,5 | 2,0 | |
| 0,1—0,3 | 1,0 | |
| 0,5—1,5 | 5,0 | nur äusserl. |
| 0,5—1,5 | 5,0 | |
| 0,5—1,5 | 5,0 | |

| | Einzelg. | G. T. G. | S. B. |
|--|----------|----------|-------------|
| <i>2. Ordnung.</i> | | | |
| Keine Gallussäure, aber Farbstoff bei der Zersetzung liefernd. Physiologische Gerbstoffe im Sinne Wagner's. Chromogene Gerbstoffe. | | | |
| <i>1. Gruppe.</i> | | | |
| Cupuliferenstoffe. | | | |
| Cortex Quercus. Eichenrinde. | 0,5—1,5 | 15,0 | |
| *Semen Quercus. Eicheln. Glandes Quercus. | | | |
| Semen Quercus tostum. Eichelkaffee. | 1,0—5,0 | 30,0 | |
| <i>2. Gruppe.</i> | | | |
| Ulmaceen etc. Stoffe. | | | |
| *Cortex Ulmi interior. Ulmenrinde. | 0,5—1,5 | 20,0 | |
| Resina Draconis. Drachenblut. Sanguis Draconis. | | | |
| <i>3. Gruppe.</i> | | | |
| Rubiaceen etc. Stoffe. | | | |
| *Radix Rubiae. Krappwurzel. Färberröthe. | 0,5—2,0 | 30,0 | |
| *Extractum Rubiae. Krappwurzelextract. | 0,25—1,0 | 15,0 | |
| *Herba Aparines. Klebkraut. (Von Galium Aparine L.) | 1,0—3,0 | 30,0 | |
| *Rhizoma Bistortae. Natterwurzel. Radix B. (Von Polygonum Bistorta L.) | 0,5—2,0 | 30,0 | |
| Fructus Myrtilli. Heidelbeeren. Baccae M. | | | |
| *Extractum fructuum Myrtilli. Heidelbeerenextract. | 0,5—2,0 | 15,0 | |
| <i>4. Gruppe.</i> | | | |
| Polygaleen etc. Stoffe. | | | |
| Radix Ratanhae. Ratanhawurzel. | 1,0—2,0 | 15,0 | |
| Extractum Ratanhae. Ratanhaextract. <i>siccum!</i> | 0,5—1,0 | 7,5 | |
| Tinctura Ratanhae. Ratanhatinctur. <i>tiefrothbraun.</i> | 1,0—2,0 | 7,5 | Gtt. 20—40. |
| Rhizoma Tormentillae. Tormentillwurzel. Radix T. | 0,5—2,0 | 30,0 | |
| Extractum Tormentillae. Tormentilleextract. <i>spissum!</i> | 0,25—0,5 | 2,0 | |
| <i>5. Gruppe.</i> | | | |
| Papilionaceen etc. Stoffe. | | | |
| Kino. Kino. Gummi Kino. Resina Kino. | 0,5—1,0 | 10,0 | |
| Tinctura Kino. Kinotinctur. <i>satt rothbraun.</i> | 2,0—4,0 | 20,0 | 40—80 Tr. |

*Ac
Taann
Lig
pechehol
Ext
holze
si
Cate
japonica.
Tin
du
*Ac
säure.
*Co
rinde.
(V

Alko
sowie

Alko

Al

A

*Al
alkohol.
= C²H³
H
Sp
O,
*Me
methyl.

F

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

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.