

Register.

Die Zahlen geben die Seiten an. — Die Salze stehen unter dem Namen der Säure oder des Salzbilders.

- A**
Adular 325.
Aepfelsäure Salze:
 $\text{AmO}, \text{HO}, \text{C}_6\text{H}_4\text{O}_8$ 277.
 $\text{CaO}, \text{HO}, \text{C}_6\text{H}_4\text{O}_8 + 8\text{HO}$ 277.
Akanthit 268.
Alabandin 122.
Alaune 126.
Alaunerde, vgl. Thonerde.
Alaunstein 219.
Albit 341.
Aldehyd-Ammoniak 221.
Almandin 126.
Alstonit 274.
Amalgame 121.
Ameisensäure Salze:
 $\text{BaO}, \text{C}_2\text{HO}_3$ 277.
 $\text{CdO}, \text{C}_2\text{HO}_3 + 2\text{HO}$ 327.
 $\text{CuO}, \text{C}_2\text{HO}_3 + 4\text{HO}$ 327.
 $\text{SrO}, \text{C}_2\text{HO}_3 + 2\text{HO}$ 277.
Amethyst 214.
Ammoniumamalgam 121.
Amphibol 325.
Analcim 127.
Anatas 162.
Anhydrit 273.
Anorthit 341.
Anthophyllit 325.
Antimon 218.
Antimonglanz 268.
Antimonoxyd SbO_3 122, 267.
Antimonsilberblende 216.
Apatit 219.
Apophyllit 166.
Arfvedsonit 325.
Arkansit 267.
Arragonit 273.
Arsen 218.
Arsenige Säure AsO_3 122, 267.
Arsenikalkies 269.
Arsenikkies 269.
Arsenikkobalt CoAs 121, Co_2As_2 122.
Arseniknickel NiAs 121, Ni_3As 163.
Arseniksilberblende 216.
Arsensäure Salze:
 $\text{AmO}, 2\text{HO}, \text{AsO}_5$ 165.
 $2\text{AmO}, \text{HO}, \text{AsO}_5$ 320.
 $4\text{CuO}, \text{AsO}_5 + \text{HO}$ 275.
 $\text{KO}, 2\text{HO}, \text{AsO}_5$ 165.
 $\text{NaO}, 2\text{HO}, \text{AsO}_5 + 2\text{HO}$ 272.
 $2\text{Na}, \text{HO}, \text{AsO}_5 + 14\text{HO}$ 321.
 $2\text{NaO}, \text{HO}, \text{AsO}_5 + 24\text{HO}$ 321.
 $\text{NaO}, \text{AmO}, \text{HO}, \text{AsO}_5 + 8\text{HO}$
 321.
 $\text{NaO}, \text{KO}, \text{HO}, \text{AsO}_5 + 14\text{HO}$ 321.
 $3 [3\text{PbO}, \text{AsO}_5] + \text{PbCl}$ 219.
Asparagin 260.
Augit 325.
Auripigment 268.
Axinit 341.

B
Barythydrat $\text{BaO} + 9\text{HO}$ 163.
Barytocalcit 218, 274.
Bergkrystall 214.
Beryll 220.
Beryllerde 215.

- Bittererde, vgl. Magnesia.
 Bittersalz 274.
 Bitterspath 217.
 Blei 121.
 Bleiglanz 123.
 Bleihornetz 166.
 Bleioxyd PbO 267.
 Bleivitriol 272.
 Bleizucker 327.
 Blende 122.
 Blüthlaugensalz, gelbes, 166.
 — — rothes, 328.
 Bor 162.
 Boracit 125.
 Borax 319, oktaëdrischer 125.
 Borsäure $\text{B}_2\text{O}_3 + 3\text{HO}$ 341.
 Borsäure Salze:
 $2 [3\text{MgO}, 4\text{B}_2\text{O}_3] + \text{MgCl}$ 125.
 $\text{Na}_2\text{O}, 2\text{B}_2\text{O}_3 + 5\text{HO}$ 125.
 $\text{Na}_2\text{O}, 2\text{B}_2\text{O}_3 + 10\text{HO}$ 319.
 Braunbleierz 220.
 Braunit 163.
 Brechweinstein 279.
 Brom-Verbindungen:
 Ag Br 125.
 Am Br 124.
 Am Br + Cfy, 2 Am + 3 HO 221.
 Ba Br + 2 HO 270.
 Hg Br 269.
 K Br 124.
 Mn Br + 4 HO 318.
 Na Br 124; Na Br + 4 HO 318.
 Pt (o. Pd) Br_3 , Am (o. K u. a.) Br 125.
 Pt Br_3 , Zn Br + 6 HO 216.
 Bromsäure Salze:
 AgO, BrO_5 165.
 BaO, $\text{BrO}_5 + \text{HO}$ 320.
 CoO, $\text{BrO}_5 + 6\text{HO}$ 126.
 KO, BrO_5 218.
 MgO, $\text{BrO}_5 + 6\text{HO}$ 126.
 NaO, BrO_5 125.
 NiO, $\text{BrO}_5 + 6\text{HO}$ 126.
 SrO, $\text{BrO}_5 + \text{HO}$ 320.
 ZnO, $\text{BrO}_5 + 6\text{HO}$ 126.
 Brookit 267.

 Cadmium 121.
 Cadmiumamalgam 121.
 Cadmiumoxyd CdO 122.
 Calomel 163.
 Campher 221.
 Ceylonit 122.
 Chabasit 220.
 Chlor-Verbindungen:
 AgCl 125.
 AmCl 124.
 AmCl + Cfy, 2 Am + 3 HO 221.
 BaCl + 2 HO 269.
 CaCl + 6 HO 216.
 CeCl 124.
 CuCl + 2 HO 270.
 CuCl, Am (o. K) Cl + 2 HO 163.
 Cu₂Cl 122.
 FeCl + 4 HO 318.
 HgCl 269.
 Hg₂Cl 163.
 IrCl₃, Am (o. Ca, K, Rb) Cl 125.
 KCl 124.
 LiCl 125.
 MnCl + 4 HO 318.
 NaCl 124; NaCl + 4 HO 318.
 NaCl + 2 C₁₂H₁₂O₁₂ + 2 HO 221.
 PbCl 269.
 PbCl + PbO, CO₂ 166.
 PdCl₂, Am (o. K u. a.) Cl 125.
 PtCl₂, Am (o. K u. a.) Cl 125.
 PtCl₃, Mg (o. Zn u. a.) Cl + 6 HO 216.
 RbCl 124.
 SnCl + 2 HO 318.
 SnCl₂, Am (o. K) Cl 125.
 SrCl + 6 HO 216.
 UCl 125.
 Chlorospinell 122.
 Chlorsäure Salze:
 AgO, ClO_5 165.
 BaO, $\text{ClO}_5 + \text{HO}$ 320.
 CoO, $\text{ClO}_5 + 6\text{HO}$ 126.
 CuO, $\text{ClO}_5 + 6\text{HO}$ 126.
 KO, ClO_5 320.
 NaO, ClO_5 125.
 NiO, $\text{ClO}_5 + 6\text{HO}$ 126.
 Chromalaun 126.
 Chromeisenstein 122.
 Chromoxyd Cr_2O_3 215.
 Chromsäure Salze:
 AgO, 2 CrO₃ 341.
 AgO, 2 NH₃, CrO₃ 165.
 KO, CrO₃ 270.
 KO, 2 CrO₃ 341.
 MgO, CrO₃ + 7 HO 274.
 NaO, CrO₃ + 10 HO 322.
 PbO, CrO₃ 324.
 Chrysolith 276.
 Citronensäure 277.
 Codein 279.
 Cölestin 272.
 Corund 215.
 Cyan-Verbindungen:
 AgCy, KCy 125.
 AmCy 124.
 CdCy, KCy 125.

$\text{Co}_2\text{Cy}_3, 3\text{KC}_y$ 328.
 $\text{Cr}_3\text{Cy}_3, 3\text{KC}_y$ 328.
 $\text{FeCy}_2, 2\text{AmCy} + 3\text{HO}$ 166.
 $\text{FeCy}_2, 2\text{AmCy} + \text{AmCl} (\text{o. Am Br})$
 $+ 3\text{HO}$ 221.
 $\text{FeCy}_2, \text{BaCy}_2, \text{KC}_y + 3\text{HO}$ 221.
 $\text{FeCy}_2, 2\text{KC}_y + 3\text{HO}$ 166.
 $\text{Fe}_3\text{Cy}_3, 3\text{K} (\text{o. Am}) \text{Cy}$ 328.
 HgCy 166.
 HgCy, KC_y 125.
 KC_y 124.
 $\text{Mn}_2\text{Cy}_3, 3\text{KC}_y$ 328.
 $\text{TiCy} + 3\text{Ti}_2\text{N}$ 125.
 ZnCy, KC_y 125.

Desmin 277.
Diamant 120.
Diaspor 268.
Diopsid 325.
Dioplas 220.
Dysluit 122.

Eis 214.

Eisen 121.
Eisenaun 126.
Eisenglanz 215.
Eisenkies 123.
 — — rhombischer 269.
Eisenoxyd Fe_2O_3 215.
 $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{HO}$ 268.
Eisenoxydoxydul Fe_2O_4 122.
Eisenspath 217.
Eisenvitriol 323; vgl. schwefelsaures
 Eisenoxydul.
Eläolith 220.
Electrum 121.
Epidot 325.
Erythromannit o. **Erythroglucin** 167.
Essigsäure Salze:
 $\text{BaO}, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3 + 3\text{HO}$ 327.
 $\text{CuO}, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3 + \text{HO}$ 326.
 $\text{CuO}, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3 + \text{CaO}, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3 +$
 8HO 167.
 $\text{NaO}, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3 + 6\text{HO}$ 326.
 $\text{PbO}, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3 + 3\text{HO}$ 327.
 $2[\text{U}_2\text{O}_3, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3] + \text{AgO}, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3$
 $+ 2\text{HO}$ 167.
 $2[\text{U}_2\text{O}_3, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3] + \text{KO}, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3$
 $+ 2\text{HO}$ 167.
 $2[\text{U}_2\text{O}_3, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3] + \text{NaO}, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3$
 127.
 $\text{ZnO}, \text{C}_4\text{H}_3\text{O}_3 + 3\text{HO}$ 326.

Fahlerz 124.

Feldspath, monoklinometrischer
 325.
 — — triklinometrischer 341.
Ferridcyanammonium 328.
Ferridcyankalium 328.
Ferrocyanammonium 166.
Ferrocyanammonium - Chlorammonium und **-Bromammonium** 221.
Ferrocyankalium 166.
Ferrocyankaliumbaryum 221.
Fluor-Verbindungen:
 CaFl 125.
 KFl 124.
 NaFl 124.
 $\text{SiFl}_2, \text{Zn} (\text{o. Ni u. a.}) \text{Fl} + 6\text{HO}$ 217.
 $\text{SnFl}_2, \text{Zn} (\text{o. Ni u. a.}) \text{Fl} + 6\text{HO}$ 217.
 $\text{TiFl}_2, \text{Zn} (\text{o. Ni u. a.}) \text{Fl} + 6\text{HO}$ 217.
 $\text{ZrFl}_2, \text{Zn} (\text{o. Ni}) \text{Fl} + 6\text{HO}$ 217.
Flussspath 125.
Franklinit 122.

Gahnit 122.

Galmei 276.
Gelbbleierz 164.
Glaserz 123.
Glaubersalz 322.
Glimmer, s. g. optisch-einaxiger, 221.
 — — optisch-zweiaxiger, 276.
Gold 121.
Goldsilber 121.
Grammatit 325.
Granat 126.
Graphit 213.
Grauspiessglanzerz 268.
Greenockit 215.
Grossular 126.
Grünbleierz 220.
Grünspan 326.
Gyps 322.

Hämatoxylin 167.

Harmotom 275.
Hauerit 123.
Hausmannit 163.
Hedenbergit 325.
Hercinit 122.
Honigstein 167.
Hornblei 166.
Hornblende 325.
Hyacinth 166.

Idokras 166.
Ilmenit 215.
Ilvait 276.
Iridiumplatin 121.

Jod 267.

Jod-Verbindungen:

AgJ 216.
AmJ 124.
HgJ 163, 269.
KJ 124.
NaJ 124; **NaJ** + 4 **HO** 318.
ZnJ 125.

Jodsäure Salze:

AmO, JO₅ 164.
BaO, JO₅ + HO 320.
KO, JO₅ 126.

Junkerit 185.

Kalium 121.

Kaliumamalgam 121.

Kalkspath 217.

Kalktalkspath 217.

Kampylit 219.

Kaneelstein 126.

Kapnit 217.

Kieselsäure 214.

Kieselzinkerz 276.

Kleesäure, vgl. **Oxalsäure**.

Kobaltglanz 123.

Kobaltspiese 163.

Kobaltvitriol 323; vgl. schwefels.

Kobaltoxydul.

Kochsalz 124.

Kohlensäure Salze:

AmO, HO, 2CO₂ 271.
BaO, CO₂ 273.
CaO, CO₂ 217, 273.
2CuO, CO₂ + HO 319.
3CuO, 2CO₂ + HO 319.
FeO, CO₂ 217.
MgO, CO₂ 217.
MgO, CO₂ + 5HO 319.
MnO, CO₂ 217.
KO, HO, 2CO₂ 318.
NaO, CO₂ + 7HO 274.
NaO, CO₂ + 10HO 319.
2NaO, 3CO₂ + 3HO 319.
NaO, HO, 2CO₂ 319.
PbO, CO₂ 273.
PbO, CO₂ + PbCl 166.
SrO, CO₂ 273.
ZnO, CO₂ 217.

Kohlenstoff 120, 213.

Kokkolith 325.

Kreitonit 122.

Kupfer 121.

Kupferglanz 268.

Kupferkies 163.

Kupferlasur 319.

Kupferoxydul Cu₂O 122.

Kupfervitriol 341.

Labrador 341.

Leucit 126.

Libethenit 275.

Lievrit 276.

Magnesia 122.

Magnetit 217.

Magnesium 121.

Magneteisen 122.

Magnetkies 216.

Malachit 319.

Malakolith 325.

Manganblende 122.

Manganit 268.

Manganoxyd Mn₂O₃ 163.

Mn₂O₃ + HO 268.

Manganoxidoxydul Mn₂O₄ 163.

Manganoxydul MnO 122.

Mangans. Kali KO, MnO₂ 270.

Manganspath 217.

Mangansuperoxydul MnO₂ 267.

Manganvitriol 341; vgl. schwefels.

Manganoxydul.

Melanit 126.

Mellitha. Thonerde 167.

Mesitinspath 217.

Mimetesit 219.

Misspikkel 269.

Molybdäns. Bleioxyd 164.

Nadeleisenerz 268.

Natrium 121.

Natronalpeter 218.

Neotyp 218.

Nephelein 220.

Nickelantimonglanz 124.

Nickelglanz 123.

Nickeloxydul NiO 122.

Nickelvitriol 274; vgl. schwefels.

Nickeloxydul.

Oligoklas 341.

Oligonspath 217.

Olivenit 275.

Olivin 276.

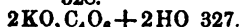
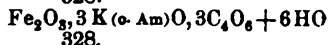
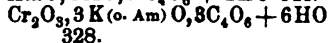
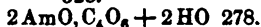
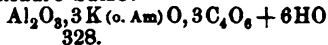
Orthit 326.

Orthoklas 325.

Osmium-Iridium 214.

Oxalsäure 326.

Oxalsäure Salze:



Palladium 121, 214.

Parasulfat-Ammon 166.

Peridot 276.

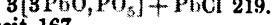
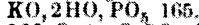
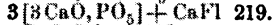
Periklas 122.

Periklin 341.

Philippit 275.

Phosphor 121.

Phosphorsaure Salze:



Phycit 167.

Piperin 329.

Pistacit 325.

Platiniridium 121.

Pleonast 122.

Plumbocalcit 218.

Pyrolusit 267.

Pyromorphit 219.

Pyrop 126.

Pyroxen 325.

Quarz 214.

Quecksilber 121.

Quecksilberhornerz 163.

Realgar 318.

Rohrzucker 329.

Rotheisenerz 215.

Rothgültigerz 216.

Rothkupfererz 122.

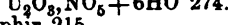
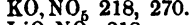
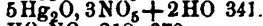
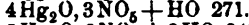
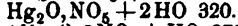
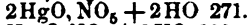
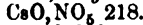
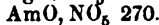
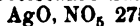
Rutil 162.

Salit 325.

Salmiak 124.

Salpeter 270.

Salpetersäure Salze:



Sapphir 215.

Scheelbleierz 164.

Scheelit 164.

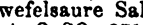
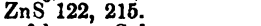
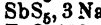
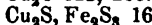
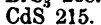
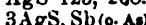
Schlippe'sches Salz 124.

Schnee 214.

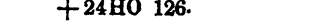
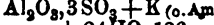
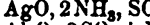
Schwefel 266, 317.

Schwefelkies 123.

Schwefel-Verbindungen:



Schwefelsäure Salze:



- $3[\text{Al}_2\text{O}_3, \text{SO}_3] + \text{K}_2\text{O}, \text{SO}_3 + 6\text{HO}$
 219.
 AmO, SO_3 270.
 BaO, SO_3 272.
 CaO, SO_3 273.
 CaO, $\text{SO}_3 + 2\text{HO}$ 322.
 $3[\text{CdO}, \text{SO}_3] + 8\text{HO}$ 322.
 CdO, $\text{SO}_3 + \text{K}(\text{o. Am u. a.})\text{O}, \text{SO}_3$
 + 6HO 323.
 CoO, $\text{SO}_3 + 6\text{HO}$ 322.
 CoO, $\text{SO}_3 + 7\text{HO}$ 323.
 CoO, $\text{SO}_3 + \text{K}(\text{o. Am u. a.})\text{O}, \text{SO}_3$
 + 6HO 323.
 $\text{Cr}_2\text{O}_3, 3\text{SO}_3 + \text{K}(\text{o. Am})\text{O}, \text{SO}_3$
 + 24HO 126.
 CuO, $\text{SO}_3 + 5\text{HO}$ 341.
 CuO, $\text{SO}_3 + \text{K}(\text{o. Am u. a.})\text{O}, \text{SO}_3$
 + 6HO 323.
 FeO, $\text{SO}_3 + 4\text{HO}$ 322.
 FeO, $\text{SO}_3 + 5\text{HO}$ 341.
 FeO, $\text{SO}_3 + 7\text{HO}$ 323.
 FeO, $\text{SO}_3 + \text{K}(\text{o. Am u. a.})\text{O}, \text{SO}_3$
 + 6HO 323.
 FeO, $\text{SO}_3 + \text{Na}_2\text{O}, \text{SO}_3 + 4\text{HO}$
 324.
 $\text{Fe}_2\text{O}_3, 3\text{SO}_3 + \text{K}(\text{o. Am})\text{O}, \text{SO}_3$
 + 24HO 126.
 KO, SO_3 270.
 KO, $\text{HO}, 2\text{SO}_3$ 271, 321.
 $3[\text{K}_2\text{O}, \text{SO}_3] + \text{Na}_2\text{O}, \text{SO}_3$ 218.
 LiO, SO_3 218.
 LiO, $\text{SO}_3 + 2[\text{K}_2\text{O}, \text{SO}_3]$ 219.
 $x[\text{Li}_2\text{O}, \text{SO}_3] + \text{Na}_2\text{O}, \text{SO}_3 + 6\text{HO}$
 219.
 MgO, $\text{SO}_3 + 6\text{HO}$ 322.
 MgO, $\text{SO}_3 + 7\text{HO}$ 219, 274.
 MgO, $\text{SO}_3 + \text{K}(\text{o. Am u. a.})\text{O}, \text{SO}_3$
 + 6HO 323.
 MnO, $\text{SO}_3 + 4\text{HO}$ 322.
 MnO, $\text{SO}_3 + 5\text{HO}$ 311.
 MnO, $\text{SO}_3 + 7\text{HO}$ 323.
 MnO, $\text{SO}_3 + \text{K}(\text{o. Am u. a.})\text{O}, \text{SO}_3$
 + 6HO 323.
 MnO, $\text{SO}_3 + \text{Na}_2\text{O}, \text{SO}_3 + 4\text{HO}$
 324.
 $\text{Mn}_2\text{O}_3, 3\text{SO}_3 + \text{K}(\text{o. Am})\text{O}, \text{SO}_3$
 + 24HO 126.
 NaO, SO_3 271.
 NaO, $\text{SO}_3 + 7\text{HO}$ 274.
 NaO, $\text{SO}_3 + 10\text{HO}$ 322.
 NaO, $\text{SO}_3 + 3[\text{K}_2\text{O}, \text{SO}_3]$ 218.
 NiO, $\text{SO}_3 + 6\text{HO}$ 165, 322.
 NiO, $\text{SO}_3 + 7\text{HO}$ 274.
 NiO, $\text{SO}_3 + \text{K}(\text{o. Am u. a.})\text{O}, \text{SO}_3$
 + 6HO 323.
 PbO, SO_3 272.
 RbO, SO_3 270.
 SrO, SO_3 272.
 ZnO, $\text{SO}_3 + 6\text{HO}$ 322.
 ZnO, $\text{SO}_3 + 7\text{HO}$ 274.
 ZnO, $\text{SO}_3 + \text{K}(\text{o. Am u. a.})\text{O}, \text{SO}_3$
 + 6HO 323.
 ZnO, $\text{SO}_3 + \text{Na}_2\text{O}, \text{SO}_3 + 4\text{HO}$
 324.
 Schwerspath 272.
 Seignettesalz 279.
 Selen 317.
 Selen-Verbindungen:
 AgSe 123.
 (Hg u. Pb) Se 123.
 PbSe 123.
 Selsensaure Salze:
 AgO, SeO_3 271.
 AgO, $2\text{NH}_3, \text{SeO}_3$ 165.
 CuO, $\text{SeO}_3 + 5\text{HO}$ 341.
 KO, SeO_3 270.
 MgO, $\text{SeO}_3 + 7\text{HO}$ 274.
 NaO, SeO_3 271.
 NiO, $\text{SeO}_3 + 6\text{HO}$ 165.
 ZnO, $\text{SeO}_3 + 6\text{HO}$ 165.
 Senarmontit 122.
 Silber 121.
 Silberamalgam 121.
 Silberblende 216.
 Silberglanz 123.
 Silberkupferglanz 268.
 Silicium 121.
 Smaragd 220.
 Soda 319.
 Spatheisenstein 217.
 Speer kies 269.
 Speiskobalt 121.
 Spinell 122.
 Staurolith 276.
 Steinsalz 124.
 Stilbit 277.
 Strontianhydrat $\text{SrO} + 9\text{HO}$ 163.
 Strontianit 273.
 Struvit 272.
 Sublimat 269.
 Talkspath 217.
 Taurin 329.
 Tellur 213.
 Tellurblei 123.
 Tesseralkies 122.
 Tetartin 341.
 Thonerde Al_2O_3 215.
 $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{HO}$ 268.
 Tinkal 320.
 Titaneisen 215.
 Titansäure TiO_2 162, 267.
 Titans. Eisenoxydul 215.

- Topas** 275.
Traubensäure 341.
Traubenzucker mit Chlornatrium 221.
Tremolith 325.
Trona 319.
Turmalin 220.
- U**berchlorsaure Salze:
 AmO, ClO_7 , 272.
 KO, ClO_7 , 272.
- U**bermangansaure Salze:
 $\text{AmO, Mn}_2\text{O}_7$, 272.
 $\text{BaO, Mn}_2\text{O}_7$, 271.
 $\text{KO, Mn}_2\text{O}_7$, 272.
- U**nterschwefelsaure Salze:
 $\text{BaO, S}_2\text{O}_5 + 4\text{HO}$ 219.
 $\text{CaO, S}_2\text{O}_5 + 4\text{HO}$ 219.
 $\text{PbO, S}_2\text{O}_5 + 4\text{HO}$ 219.
 $\text{SrO, S}_2\text{O}_5 + 4\text{HO}$ 219.
- U**nterschweflige Salze:
 $\text{CaO, S}_2\text{O}_3 + 6\text{HO}$ 341.
 $\text{NaO, S}_2\text{O}_3 + 5\text{HO}$ 324.
- U**warowit 126.
- V**anadinbleierz 220.
Vesuvian 166.
Vitriole, vergl. die einzelnen und bei den schwefels. Salzen, über gemischte namentlich 323.
- W**asser 214.
Weinstein 278.
Weinsäure 326.
- We**insaure Salze:
 $2\text{AmO, C}_8\text{H}_4\text{O}_{10}$ 328.
 $\text{AmO, HO, C}_8\text{H}_4\text{O}_{10}$ 278.
 $\text{AsO}_3, \text{AmO, C}_8\text{H}_4\text{O}_{10} + \text{HO}$ 279.
 $2\text{KO, C}_8\text{H}_4\text{O}_{10} + \text{HO}$ 328.
 $\text{KO, HO, C}_8\text{H}_4\text{O}_{10}$ 278.
 $\text{NaO, K (o. Am) O, C}_8\text{H}_4\text{O}_{10} + 8\text{HO}$ 278.
 $\text{SbO}_3, \text{K (o. Am) O, C}_8\text{H}_4\text{O}_{10} + \text{HO}$ 279.
- W**eissbleierz 273.
Weissnickelkies 121.
Weisspiessglanzerz 267.
Wismuth 213.
Witherit 273.
Wolfram 275.
- W**olframsaure Salze:
 CaO, WO_3 164.
 $(\text{Fe u. Mn})\text{O, WO}_3$ 275.
 PbO, WO_3 164.
- W**urtzit 215.
- Z**ink 214.
Zinkblende 122.
Zinkoxyd ZnO 214.
 $\text{ZnO} + \text{HO}$ 267.
Zinkspath 217.
Zinkvitriol 274.
Zinn 162.
Zinnober 216.
Zinnoxyd SnO_2 162, 267.
Zinnsalz 318.
Zinnstein 162.
Zirkon 166.
Zoisit 326.
Zucker 329.