

Das

# Mohs'sche Mineralsystem,

dem

gegenwärtigen Standpunkte der Wissenschaft gemäss

bearbeitet von

(*Gustav*)  
D. Adolf Kennigott,

Custos-Adjuncten am kais. königl. Hof-Mineralien-Kabinete etc.



---

Wien

*md*  
**Wien.**

Verlag und Druck von Carl Gerold & Sohn.

1853.

2. Witherit, *Werner* Ba O. CO<sub>2</sub>.  
M. 120 *diprismatischer Halbaryt*. H. 1249. N. 237. BM. 571.
3. Alstonit, *Breithaupt* Ba, Ca O. CO<sub>2</sub>.  
M. 645 *Barytocalcit*. H. 1252. N. 237. BM. 573.
4. Barytocalcit, *Brooke* Ba, Ca O. CO<sub>2</sub>.  
M. 119 *hemiprismatischer Halbaryt*. H. 1254. N. 238. BM. 574.
5. Bicalcareo-carbonate of Barytes, *Thomson* Ba, Ca O. CO<sub>2</sub>.  
M. 645. H. 1253.
6. Dréelit, *Dufrénoy* Ba, Ca O. SO<sub>3</sub>.  
M. 650. H. 1135. N. 245. BM. 674.
7. Leedsit, *Haidinger* Ba, Ca O. SO<sub>3</sub>.  
M. 644 *Barytocalcit*. H. 1136 *Barytocalcit*. N. 238.
8. Baryt, *Hausmann* Ba O. SO<sub>3</sub>.  
M. 122 *prismatischer Halbaryt*. H. 1123. N. 244, 245 *Allomorphit*. BM. 529.
9. Barytöcölestin, *Thomson* Sr, Ba O. SO<sub>3</sub>.  
N. 243.
10. Cölestin, *Werner* Sr O. SO<sub>3</sub>.  
M. 126 *prismatoidischer Halbaryt*. H. 1116. N. 243. BM. 527.
11. Stromnit, *Traill* Sr O. CO<sub>2</sub>; Ba O. SO<sub>3</sub>.  
M. 669. H. 1249. N. 237. BM. 681.
12. Calstronbaryt, *Shepard* Ba O. SO<sub>3</sub> + Sr, Ca O. CO<sub>2</sub>.  
H. 1130.
13. Sulphatocarbonate of Barytes, *Thomson* 2(Ba O. CO<sub>2</sub>)  
+ Ba O. SO<sub>3</sub>.  
M. 670. H. 1251.
14. Scheelit, *v. Leonhard* Ca O. WO<sub>3</sub>.  
M. 134 *pyramidaler Scheelbaryt*. H. 973. N. 224. BM. 476.
15. Vanadinsaurer Kalk, *Ficinus* Ca, VO<sub>3</sub>.  
H. 993.
16. Romëin, *Dufrénoy* 4 Ca O. 3 Sb<sub>2</sub> O<sub>4</sub>.  
H. 996. N. 224 *Romëit*. BM. 681.

## V. Geschlecht: Zink-Baryte.

Der von Mohs gegebene Name bezieht sich auf den wesentlichen Zinkgehalt der betreffenden Species.

Rhomboedrisch, die Species 1, 2; amorph, 3.

Farblos, weiss, gefärbt, nicht roth oder schwarz; Glas-, Perlmutterglanz; durchsichtig bis undurchsichtig; Strich weiss, ins Gelbe; H. = 2,5 — 5,0; milde bis spröde; sp. G. = 3,59 — 4,5.

In Säuren löslich mit Brausen. V. d. L. unschmelzbar. Zinkcarbonate mit oder ohne Wasser, worin auch andere vikarirende Oxyde einen Theil des Zinkoxyds vertreten. Doppelt- und dreifach-binäre Verbindungen.

1. **Smithsonit**, *Haidinger*  $\text{ZnO} \cdot \text{CO}_2$ .

M. 132 *rhomboedrischer Zinkbaryt*. H. 1371 *Galmei*. N. 228 *Zinkspath*.  
BM. 589 *Calamine*.

2. **Herrerit**, *del Rio*  $\text{Zn}, \text{NiO}; \text{CO}_2?$ 

H. 1377. N. 228. BM. 675.

3. **Hydrozinkit**, *Kenngott*  $\text{Zn} \cdot 3\text{HO} + 2\text{ZnO} \cdot \text{CO}_2$ .

H. 1399 *Zinkblüthe*. N. 204 *Zinkblüthe*. BM. 684 dgl.

**VI. Geschlecht: Wismuth-Baryte.**

Benannt wegen des Wismuthgehaltes.

Amorph, die Species 1, 2.

Weiss, grau, gelb, grün; Glasglanz; undurchsichtig bis durchscheinend an den Kanten; Strich weiss, grau, grünlichweiss;  
H. = 1,0 — 4,5; milde bis spröde; sp. G. = 6,8 — 7,7.

In Säuren löslich mit Brausen. V. d. L. mehr oder weniger leicht schmelzbar. Wismuthcarbonate mit oder ohne Wasser, unzureichend bestimmt.

1. **Wismuthspath**, *Rammelsberg*  $2(2\text{HO} \cdot \text{Bi}_2\text{O}_3) + 2\text{Bi}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{CO}_2?$ 

N. 228. Uebers. 1844 — 49. 270. BM. 684.

2. **Bismutit**, *Breithaupt*  $\text{Bi}_2\text{O}_3; \text{CO}_2; \text{SO}_3$ .

H. 1379. N. 228. BM. 591 *Agnesite*.

**VII. Geschlecht: Blei-Baryte.**

Der von Mohs gegebene Name bezieht sich auf den wesentlichen Gehalt an Blei.

Quadratisch, die Species 8, 9, 23, 24; orthorhombisch, 15, 17, 22, 25, 26; klinorhombisch, 16, 19, 20; hexagonal, 3, 4, 5, 6, 7, 11; rhomboedrisch, 21; unbekannt, 1, 10, 12, 13, 18! amorph, 2, 14.

Farblos, weiss, gefärbt, alle Arten von Farben; Wachs-, Diamant-, Glas-, selten Perlmutterglanz; durchsichtig bis undurchsichtig; Strich weiss, grau, gelb, roth, grünlichweiss; H. = 2,0 — 4,5; milde bis spröde; sp. G. = 4,6 — 8,1.

In Säuren löslich. V. d. L. leicht bis schwer schmelzbar; z. Th. verflüchtigend. Blei-Phosphate, Arseniate, Antimiate, Wolframate, Molybdate, Vanadiete, Chromate, Sulfate, Seleniate, Carbonate, meist ohne, selten mit Wasser, in denen bisweilen andere Oxyde vikarirend, selten in eigener Verbindung eintreten; Chlor und Fluor vertreten bei einzelnen den Sauerstoff. Doppelt- und dreifach-binäre Verbindungen. Binäre, z. Th. sauerstoffhaltige Verbindungen des Blei mit Chlor.

1. **Bleigummi**, *v. Leonhard*  $6(3\text{HO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3) + 3\text{PbO} \cdot \text{P}_2\text{O}_5$ .

M. 607. H. 1051. N. 202. BM. 525 *Plombgomme*.