Correspondenz-Blatt

des

zoologisch-mineralogischen Vereines

in

Regensburg.

Nr. 4. 16. Jahrgang. 1862.

Die Mineralogie

in ihren

neuesten Entdeckungen und Fortschritten

im Jahre 1861,

von **Anton Franz Besnard.**

(Fortsetzung.)

Der Wolfram von Saint-Leonhard gab Spuren von Tantalsäure; der Kryolith solche von Unterniobsäure.

Ueber den Feldspath im geschmolzenen Zustande stellte Hayes[1]) Versuche an und fand, dass derselbe beim Schmelzen keine wesentliche Veränderung in seiner Zusammensetzung erleidet.

Eine merkwürdig ähnliche Paragenesis mehrerer natronhaltigen Mineralien von verschiedenen Fundorten, beobachtete August Breithaupt.[2])

A. Zu Ditro in Siebenbürgen:
am Mikroklin, Sodalit, Davyn, Nephelin, am Astrit, Wöhlerit, Magneteisenerz und Eisenkies.

---

[1]) Poggendorff's Annal., 1861. Bd. 113, Stk. 3.
[2]) Berg- u. hüttenm. Ztg., 1861. N. 31.

B. Brevig in Norwegen:
Mikroklin, Sodalit, Nephelin, Glimmer, Wöhlerit, Eukolith und Davyn.

C. Miask in Sibirien:
Mikroklin, Nephelin, Davyn und blauer Sodalit, schwarzer Glimmer.

D. West-Grönland:
Grüner Sodalit, Mikroklin, rother Eudialith, schwarzer Arfvedsonit, Glimmer; Eudialith steht aber dem Eukolit sehr nahe; Wöhlerit.

E. Monte Somma bei Neapel:
Sodalit und Davyn mit Nephelin.

F. Sedlowatoi im weissen Meere:
Sodalit, Eudialyt, Arfvedsonit und Mikroklin in Vereinigung.

VIII. Mineralanalysen. Neue Species.

Akanthit, aus Joachimsthal, nach Weselsky.[1]) Silber 87,03. Schwefel 12,97=100. Formel: AgS.

Alaunstein, von Muzsai, nach Mitscherlich.[2]) $\dddot{Al}$ 39,15. $\dddot{S}$ 36,93. $\dot{Ca}$ 0,49. $\dot{Ba}$ 0,19. $\dot{K}$ 10,67. $\dot{H}$ 12,57 = 100,00.

Albit, von Moriah in New-York, nach Brush.[3]) Kieselsäure 67,01. Thonerde 19,42. Kalkerde 0,39. Magnesia Spur. Natron 11,47. Kali 0,25. Eisenoxyd 0,95. Verlust 0,24=99,73.

Alisonit, nach Field,[4]) von Chile. H,=2,5 — 3,0; spec. Gew. = 6,1. Kupfer 53,63. Blei 28,25. Schwefel 17,00=98,88.

Aluminit, vom Presslers-Berg bei Halle, nach Geist.[5]) Schwefelsäure 22,18. Thonerde 39,86. Kieselsäure 1,92. Eisenoxyd 0,40. Kalkerde 0,50. Magnesia 0,03. Wasser 34,91=100,00.

---

[1]) Erdmann's Journ., 1860. Bd. 81, H. 7.
[2]) Erdmann's Journ., 1861. Bd. 83, H. 3.
[3]) Sillim. Amer. Journ., 1861. XXXI
[4]) Sillim. Amer. Journ., XXVIII, 131.
[5]) Ztschrft. f. d. gesammt. Naturw., XIII, p. 268.

Apophyllit, von Andreasberg, nach H. Stölting.[1]) Kieselerde 51,73. Kalkerde 25,02. Kali 5,10. Wasser 15,73=99.58.

Arsenikalkies, von Andreasberg, nach Hahn.[2]) Arsenik 58,75. Antimon 0,36. Eisen 26,70. Schwefel 1,40. Kieselerde, Thonerde 0,44. Kalkerde 0,44. Magnesia 0,05. Wasser 0,19. Unlöslicher Rückstand 10,28=99,53.

Augitartiges Mineral, von Elbingerode, nach A. Streng.[3]) H. = 3—4; spec. Gew. = 2,88. Kieselerde 48,77. Thonerde 13,21. Eisenoxyd 2,74. Eisenoxydul 12,07. Kalkerde 5,29. Magnesia 11,32. Kali 1,85. Natron 1,17. Wasser 2,56=99,98.

Beryll, nach Hahn.[4]) Kieselerde 67,964. Eisenoxyd 2,178 Beryllerde 7,477. Thonerde 23,300=100,419.

Bitterspath, nach Kützing.[5]) Kohlensäure 45,24. Kalkerde 32,67. Magnesia 21.72. Kieselerde 0,10. Eisenoxyd 0,02= 99,75.

Bleiglanz, von Clausthal, nach A. Schilling.[6]) Blei 85,70. Schwefel 14,09=99,79.

Boraxkalk oder Tinkalzit, von der Westküste Afrika's, nach W. Kletzinsky.[7]) Borsäure 36,91. Schwefelsäure 0,50. Chlor 1,33. Kalkerde 14,02. Natron 10,13. Wasser 37,40=100,29.

Brewsterit, von Argyleshire, nach Mallet.[8]) Kieselsäure 54,42. Thonerde 15,25. Baryterde 6,80. Strontianerde 8,99. Kalkerde 1,19. Wasser 13,22=99,87.

Buntkupfererz, von Lauterberg, nach Schmidt.[9]) Schwefel 28,32, Kupfer 44,25. Eisen 16,55. Gangart 10,62=99,74.

---

[1]) Berg- und hüttenm. Ztg., 1861. Nr. 28.
[2]) Berg- und hüttenm. Zeitg., 1861. Nr. 30.
[3]) Berg- und hüttenm. Ztg., 1861. Nr. 28.
[4]) Berg- und hüttenm. Ztg., 1861. Nr. 28.
[5]) Berg- und hüttenm. Ztg. 1861. N. 28.
[6]) Berg- und hüttenm. Ztg., 1861. N. 30.
[7]) Chem. Zentralblatt, IV. S. 870.
[8]) Philos. Magaz., T. XVIII, 218.
[9]) Berg- und hüttenm. Ztg., 1861. N. 30.

Chabasit, bei Oberstein, nach G. Schröder.[1]) Wasser 22,09. Kieselerde 50,19. Thonerde 17,45. Kalk 7,13. Baryt 0,48. Strontian 0,32. Kali 0,62. Natron 2,12. Magnesia Spur = 100,40.

Clayit, von Peru, nach Taylor.[2]) Tetraëder; H. = 2,5. Schwefel 8,22. Arsenik 9,78. Antimon 6,54. Blei 68,51. Kupfer 7,67.

Chloritoid, von Canada, nach Brush.[3]) H. = 6; spec. Gew. = 5,13. Kieselsäure 26,30. Thonerde 37,10. Magnesia 3,66. Eisenoxydul 25,92. Manganoxydul 0,93. Wasser 6,10 = 100,01.

Columbit, von Bodenmais, nach Hermann.[4]) Tantalsäure 31,17. Niobige Säure 59,58. Niobsäure 9,25=100,00.

Darwinit, ein neues Mineral, von Forbes.[5]) Spec. Gew. = 8,69 — 8,57. H. = 3,5. Cu 88,37. As 11,63. Formel: Cu_{18} As.

Dolerit, von der Löwenburg, nach vom Rath.[6]) Spec. Gew. = 2,895. Magneteisen 1,46. Kieselsäure 52,63. Thonerde 13,53. Eisenoxydul 9,98. Kalkerde 8,44. Magnesia 6,17. Kali 1,61. Natron 4,28. Wasser 1,55=99,65.

Eisen, tellurisch-gediegenes von Gross-Kamsdorf, nach K. v. Seebach.[7]) Eisen 76,243. Nickel 9,418. Kobalt 1,157. Molybdän 8,220. Kupfer 4,464. Silicium 0,178=99,680.

Eisenerz, vanadinsaures, von Baux in Frankreich, nach H. Deville.[8]) Krystallisirter kohlensaurer Kalk 12,7. Eisenoxyd 34,9. Thonerde 30,3. Wasser 22,1=100,0 mit Kieselsäure; Phosphorsäure, Titan (?) und beträchtliche Mengen von Vanadin.

Feldspath, von Ilfeld, nach A. Streng.[9]) Kieselerde 53,11. Thonerde 27,27. Eisenoxydul 2,53. Kalkerde 7,47. Magnesia 0,91. Kali 1,08. Natron 5,09. Glühverlust 2,38=99,84. Spec. Gew. = 2,6.

---

[1]) v. Leonhard's min. Jahrb., 1860. H. 7.
[2]) Proceed. Acad. Nat. Sc. Philad., Nov. 1859, pag. 306.
[3]) Sillim. Amer. Journ., XXXI, 1861.
[4]) Erdmann's Journ., 1861. Bd. 83, H. 1 u. 2.
[5]) Philos. Mag., T. XX, N. 135.
[6]) Niederrhein. Ges. für Naturk. zu Bonn, 1860. Aug. 2.
[7]) Ztschr. d. deut. geolog. Gesellsch., Thl. XII, S. 189.
[8]) Compt. rend., XLIX, p. 210.
[9]) Berg- und hüttenm. Ztg., 1861. Nr. 28.

Fournetit, von Beaujeu, nach Mène.[9]) Kupfer 32,0. Blei 12,0. Schwefel 23,0. Eisen 3,0. Arsenik 8,0. Antimon 22,0.

Formel: $\left\{\begin{array}{l} 3\ Cu_2\ S \\ 3\ Pb_2\ S_3 \\ Pb\ S \\ Fe\ As. \end{array}\right.$

Gamsigradit, ein neuer Amphibol, von Gamsigradit in Serbien, nach A. Breithaupt.[2]) Krystalle. H. = 7; spec. Gew. = 3,119. Kieselsäure 46,58. Thonerde 13,63. Eisenoxydul 12,29. Manganoxydul 6,00. Magnesia 8,44. Kalkerde 8,83. Natron 3,17. Kali 1,00=99,94.

Glaserit, von den Chincha-Inseln im Stillen Ozean, nach Taylor.[5]) H. = 2,0. Schwefelsäure 48,40. Ammoniak 5,37. Kali 43,45. Natron 1,68=98,90.

Glaserz, aus Freiberg, nach P. Weselsky.[4]) Silber 87,09. Schwefel 12,75. Formel: AgS.

Glauberit, von Varengeville bei Nancy, nach Pisani.[5]) Schwefelsaures Natron 50,50. Schwefels. Kalkerde 48,78. Eisenschüssiger Thon 0,68. Formel: $\dot{Na}\ \ddot{S} + \dot{Ca}\ \ddot{S}$.

Glossecolit, zu Dade, Georgia, V. St., nach Pisani.[6]) Kieselsäure 40,4. Thonerde 37,8. Talkerde 0,5. Wasser 21,8= 100,00.

Graukupfer, eine neue Art, von Val Godemar, nach Ch. Mène.[7]) Kupfer 0,308. Blei 0,115. Schwefel 0,217. Eisen 0,045. Arsenik 0,100. Antimon 0,215=1,000.

Gyps, von Osterode, nach Hampe.[8]) Schwefelsäure 46,61. Kalkerde 32,44. Eisenoxyd und Thonerde 0,15. Wasser 20,74= 99,94.

---

[1]) Compt. rend., LII, p. 310.
[2]) Berg- und hüttenm. Ztg., 1861. Nro. 6.
[3]) Proceed. Acad. Nat. Sc. Philad., 1859. Nov. p. 309.
[4]) Erdmann's Journ., 1860. Bd. 81, H. 7.
[5]) Compt. rend., 1860. T. LI, p. 731 — 732.
[6]) Compt. rend., T. LII, p. 310.
[7]) Compt. rend., 1861. LII.
[8]) Berg- und hüttenm. Ztg., 1861. N. 28.

Hjelmit, von Fahlun, nach Nordensky öld[1]). Ta O_2 62,42. St O_2 mit Wo O_3 6,56. Cu O 0,10. Ca O 4,26. Ytt O 5,19. Ce O, La O, Di O 1,07. Ur O 4,87. Fe O 8,06. Mn O 13,32. Mg O 0,26. H O 3,26=99,27.

Hörnesit, ein neues Mineral, aus dem Banat, nach Kenngott.[2]) H. = 1,0; spec. Gew. = 2,474. Arsenigsäure 46,33. Magnesia 25,54. Wasser 29,07. Formel: 3 Mg O. As O_5 + 8 H O.

Hydrophan (?), von Theben, nach Tschermak.[3]) H. = 5.; spec. Gew. = 2,11. Kieselsäure 85,8. Wasser 9,4. Magnesia 4,9=100,1.

Kali-Feldspath, von Altsattl unweit Ellbogen in Böhmen, nach Czjzek.[4]) Kieselsäure 64,35. Thonerde 18,55. Eisenoxyd 0,30. Kalk 0,07. Magnesia und Manganoxydul Spuren. Kali 14,71. Wasser 1,48=99,46.

Kalk-Eisengranat, von Dobschau, nach G. Tschermak.[5]) Krystalle; spec. Gew. = 3,72. Kieselsäure 36,5. Eisenoxyd 27,6. Thonerde 3,0. Kalkerde 30,7. Magnesia 2,2=100,00. Formel: Fe Ca_3 O_6 $(Si\ O_2)_3$.

Kieselmangan, von Elbingerode, nach Hahn.[6]) Kieselerde 44,86. Manganoxydul 42,98. Kalkerde 3,06. Magnesia 6,15. Eisenoxydul 1,52. Thonerde 0,74. Schwefeleisen 0,40. Wasser 0,94=100,65.

Kieselzinkerz, aus Spanien, nach R. Bleeser.[7]) Kieselerde 24,05. Zinkoxyd 75,20. Wasser 0,66=99,91.

Kieselzinkerz, vom Altenberge, nach Firnhaber.[8]) Kieselerde 24,12. Thonerde 3,17. Eisenoxyd 6,72. Kalkerde

---

[1]) v. Leonhard's mineral. Jahrb., 1860. H. 7.
[2]) Jahrb. der geol. Reichs-Anst., Bd. XI, S. 10.
[3]) Wien. Akad. Sitzgsber., Math.-phys. Kl., 1861, Bd. 43. H. 3, Abthg. II.
[4]) Erdmann's Journ.: 1861. Bd. 83, H. 5 und 6.
[5]) Sitzgsber. d. k. k. Akad. zu Wien; math.-naturw. Klasse, 1861. Bd. XLII, N. 27.
[6]) Berg- u. hüttenm. Ztg., 1861. N. 28
[7]) Berg- u. hüttenm. Ztg., 1861. N. 28.
[8]) Berg- und hüttenm. Ztg., 1861. Nro. 28.

3,37. Magnesia 0,54. Zinkoxyd 60,34. Wasser 0,93. Kohlensäure 1,36=100,55.

Kieserit, von Stassfurt, nach Siewert und Leopold.[1]) Mg O 28,78. $S O_3$ 57,78. H O 14,13=100,69. Formel: (O S_3 + Mg O) + H O.

Killinit, von Dalkay und Killiney bei Dublin, nach Galbraith.[2]) Spec. Gew. = 2,68. Kieselerde 50,11. Thonerde 29,37. Eisenoxydul 2,23. Kalkerde 0,34. Magnesia 1,03. Kali 6,71. Natron 0,60, Wasser 8,03=98,42.

Kohle, die sogenannte Bentheimer, nach A. Stromeyer.[3]) Spec. Gew. = 1,07; H. = 2,5. Kohlenstoff 86,685. Wasserstoff 9,303. Stickstoff 0,659. Sauerstoff 2,821. Asche 0,532.

Kupferkies, von Clausthal, nach Stölting.[4]) Kupfer 30,10. Eisen 31,96. Schwefel 35,54. Quarz 3,23=100,83.

Kupfernickel, von Andreasberg, nach Hahn.[5]) Nickel 23,75. Kobalt 10,81. Arsenik 50,94. Schwefel 5,69. Eisen 0,83. Unlöslicher Rückstand 8,80=100,82.

Labrador, von Rübeland, nach A. Streng.[6]) Kieselerde 49,71. Thonerde 30,22. Eisenoxydul 2,08. Kalkerde 13,57. Magnesia 0,07. Kali 2,55. Natron 2,38. Wasser 0,24=100,82. Spec. Gew. = 2,76.

Labrador, von Elbingerode, nach A. Streng.[7]) Kieselerde 51,11. Thonerde 30,90. Eisonoxydul 2,03. Kalkerde 12,71. Magnesia 0,52. Kali 0,84. Natron 2,80. Wasser 0,67=101,58. Spec. Gew. = 2,73.

Linarit, vom Ural, nach v. Kobell.[8]) Schwefelsaures Bleioxyd 76,41. Kupferoxyd 17,43. Wasser und eine Spur von Chlor 6,16=100,00.

---

[1]) Zeitschr. f. ges. Naturw., 1860, Bd. XVII.
[2]) Berg- u. hüttenm. Ztg., 1861. N. 8.
[3]) X. Jahresber. d. naturh. Ges. zu Hannover, 1860. S. 338.
[4]) Berg- u. hüttenm. Ztg., 1861. N. 30.
[5]) Berg- u. hüttenm. Ztg., 1861. N. 30.
[6]) Berg- u. hüttenm. Ztg., 1861. N. 28.
[7]) Berg- u. hüttenm. Ztg. 1861. N. 28.
[8]) Erdmann's Journ., 1861. Bd. 83, H. 3.

Löwigit, von Tolfa, nach Mitscherlich.[1]) $\dot{K}$ 7,17. $\ddot{Al}$ 26,29. $\ddot{S}$ 27,63. $\dot{H}$ 12,04. Kieselsäure und organ. Substanz 0,07 = 100,00. Formel: $\dot{K}\ \ddot{S} + 3\ \ddot{Al}\ \ddot{S} + 9\ \dot{H}$.

Magneteisensand, titanhaltiger von Neu-Seeland, nach Nöggerath.[2]) Eisenoxydul 27,53. Eisenoxyd 66,12. Titansäure 6,17=99,82.

Millerit, Haar- oder Nickelkies, von Dortmund, nach von der Marck.[3]) Rhomboedrisch; Nickel 53,32. Eisen 3, 80. Schwefel 33,86. Kohlens. Kalkerde 4,40. Gebirgsart 4,62=100,00.

Natron-Kalk-Borat,[4]) von Peru, (Tinkalzit, Hayesin). Wasser 34,00. Natron 11,95. Kalk 14,45. Borsäure 34,71. Chlor 1,34. Schwefelsäure 1,10. Kieselsäure 0,60. Sand 2,00=100,15. Formel: (Na O, 2 BO_3 + 10 HO) + 2 (Ca O, BO_3 + 2 HO) + 2 HO.

Nauckit[5]), ein neues Mineral. Im Innern einer mit Pech ausgegossenen, im Moorboden bei Crefeld aufgefundenen silbernen Phalera entdeckte Dr. Nauck glänzende, prismatisch ausgebildete Krystalle, deren chemische Zusammensetzung ein Kohlenwasserstoff bildet, und für welche vom Rath den Namen Nauckit vorschlägt.

Nickelerz, von Dillenburg, nach Casselmann.[6]) Kupfer 27,76. Eisen 29,44. Nickel 7,77. Schwefel 35,03.

Formel: $(Cu_2 S + Fe_2 S_3) + \left\{\begin{matrix} Fe\ ^2/_5 \\ Ni\ ^3/_5 \end{matrix}\right\} S$.

---

[1]) Erdmann's Journ., 1861. Bd. 83, H. 3.
[2]) Niederrhein. Ges. f. Natur u. Heilkunde, 5. Juni 1861.
[3]) v. Leonhard's min. Jahrb., 1861. H. 6.
[4]) Erdmann's Journ., 1861. Bd. 83, H. 3.
[5]) Berggeist, 1860. N. 61.
[6]) Dingler's polytechn. Journ., 1860. Oktbrhft., S. 30.

(Fortsetzung folgt.)

ZOBODAT - www.zobodat.at

Zoologisch-Botanische Datenbank/Zoological-Botanical Database

Digitale Literatur/Digital Literature

Zeitschrift/Journal: Korrespondenz-Blatt des zoologisch-mineralogischen Vereines in Regensburg

Jahr/Year: 1862

Band/Volume: 16

Autor(en)/Author(s): unbekannt

Artikel/Article: Die Mineralogie in ihren neuesten Entdeckungen und Fortschritten im Jahre 1861 (Fortsetzung.) 49-56