

Korrespondenz-Blatt

des

zoologisch-mineralogischen Vereines

in

Regensburg.

Nr. 3.

4. Jahrgang.

1850.

Zweiter Jahresbericht

über

die Fortschritte und Entdeckungen in der
Mineralogie im Jahre 1849,

von

Philosophiae et Medic. **Dr. Anton Besnard**,
k. Bataillons-Arzte in München.

(Schluss.)

19) Felsit vom Marienberge nach Breithaupt.¹⁾ Spec. Gew. 2,441—2,445. Kieselsäure 66,43. Thonerde 17,03. Eisenoxyd 0,49. Kali 13,96. Natron 0,91. Kalkerde 1,03. Magnesia und Manganoxydul Spuren, = 99,85.

20) Glaucodot, von Aug. Breithaupt.²⁾ Spec. Gew. 5,975—6,003. Domatisches Prisma; Schwefel 20,210. Arsen 43,200. Kobalt 24,774. Eisen 11,900 = 100,084, Quarzspuren. Formel: $2(\text{Co S}^2 + \text{Co As}^2) + (\text{Fe S}^2 + \text{Fe As}^2)$, welche eine Verbindung von $\frac{2}{3}$ Kobaltglanz und $\frac{1}{3}$ Arsenkies bezeichnet u. folgender Zusammensetzung entspricht:

Schwefel	6 At	=	1200,0	=	19,40
Arsen	6 At	=	2812,5	=	45,46
Kobalt	4 At	=	1474,4	=	23,83
Eisen	2 At	=	700,0	=	11,31
				<hr/>	
				6186,9	= 100.

¹⁾ Poggendorff's Annal., Bd. 67, und Leonhard's Jahrb., 1849, H. 2.

²⁾ Poggendorff's Annal., 1849, H. 5.

Setzt man Schwefel und Arsen isomorph, so lässt sich die Zusammensetzung des Glaukodots auch durch die chemische Formel $2 \text{Co} (\text{S}, \text{As})^2 + \text{Fe} (\text{S}, \text{As})^2$ ausdrücken.

21) Glaukolith, nach Giwartowski, ¹⁾ vom Baikalee, Sp. Gew. 2,65. Kieselsäure 50,494. Thonerde 28,125. Kalkerde 11,309. Magnesia 2,678. Natron 3,103. Kali, 1,006. Manganoxydul 0,595. Eisenoxydul 0,397. Wasser 1,786. Verlust 04,07 = 100,000. Formel: $\text{RO}, \text{Si O}_3 + \text{Al}_2 \text{O}_3, \text{Si O}_3$.

22) Glinkit, von Miask im Ural, nach Romanowsky. ²⁾ Hat die grösste Aehnlichkeit mit dem amerikanischen Labrador. Spec. Gew. 3,436 — 3,50. Bis jetzt bloss in amorphen Massen vorgekommen. Chemische Analyse fehlt.

23) Gold aus Californien nach Henry. ³⁾ Spec. Gew. 15,96. Gold 86,57. Silber 12,33. Kupfer 00,29. Eisen 00,54 = = 99,73.

24) Gold aus Californien nach F. Oswald. ⁴⁾ Gold 909,66. Silber 90,34 = 100,00. Das Resultat dieser Analyse würde demnach einer Legirung von 21 $\frac{8}{100}$ Karat entsprechen. Ferner folgert Vf., 1) dass das Gold in Hinsicht auf den Silbergehalt nicht überall ganz gleichartig vorkommt, 2) dass ebenso die Nebenbestandtheile nicht überall dieselben sowohl qualitativ als quantitativ seyen, je nachdem entweder die natürlichen Beimischungen wechseln, oder aber mehr oder weniger Sorgfalt auf die Wäsche gewandt wird.

25) Hydro-Silicat von Zirkonerde, aufgefunden in dem Departement Haute Vienne, von Alluaud ⁵⁾ sen. Krystallform ein quadratisches Prisma. Spec. Gew. 4,047. Analyse von A. Damour. Kieselerde 31,23. Zirkonerde 61,70. Wasser 3,29. Eisenoxyd 2,91. Spur von Kalkerde und Manganoxyd = 99,13. Formel: $2 \text{Zr} \text{Si} + \text{H}$. Es ist identisch mit jenem Malakon von Hitteröe in Norwegen nach Scheerer.

¹⁾ *Bull. de la Soc. imp. des Nat. de Moscou*, Bd. 21, p. 548, u. Erdmann's Journ., 1849, H. 15.

²⁾ *Archiv. f. wiss. Kunde v. Rssld.*, 1849, Bd. 8, H. 1.

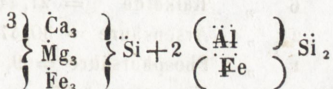
³⁾ *Philos. Magaz.*, Bd. 34, p. 205, u. Erdmann's Journ. 1849, H. 7.

⁴⁾ *Poggendorff's Annal.*, 1849, H. 9.

⁵⁾ *Annal. de Chim.*, c. XXIV., p. 87, u. Leonhard's Jahrb., 1849, H. 4.

26) Hyposklerit von Arendal, nach Hermann. ¹⁾ Krystall-system ein- und eingliedrig mit rechts geneigter Schiefendfläche P. Spec. Gew. 2,66. Glühverlust 1,87. Kieselsäure 56,43. Thonerde 21,70. Eisenoxyd, 0,75. Manganoxydul 0,39. Ceroxydul und Lanthanerde 2,00. Kalk 4,83. Talkerde 3,29. Kali 2,65. Natron 5,79 = 99,80. Formel: $3 R \ddot{S}i + \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Al}}} \ddot{S}i_3$. Diese Zusammensetzung ist besonders desshalb merkwürdig, weil der Hyposklerit das erste Beispiel eines Feldspaths darbietet, in dem sich die Sauerstoffportionen von $R : \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{R}}$ nicht wie 1 : 3, sondern = 1 : 2 verhält. Ausserdem ist der nicht unbeträchtliche Gehalt an Ceroxydul und Lanthanerde auffallend.

27) Idokras, nach R. Hermann. ²⁾ a) Idokras vom Flusse Wilni in Ostsibirien; lose Krystalle, Sp. Gew. 3,375. Kieselsäure 38,23. Thonerde 14,32. Eisenoxyd 5,34. Eisenoxydul 1,03. Manganoxydul 0,50. Kalk 34,20. Talkerde 6,37 = 99,99. Formel:



b) Idokras von Achmatawsk; Spec. Gew. 3,40. Kieselsäure 37,62. Kohlensäure 3,70. Thonerde 13,25. Eisenoxyd 7,12. Eisenoxydul 0,60. Manganoxydul 0,50. Kalk 36,43. Talkerde 3,79 = 100,01. Formel, wie die vorige.

c) Idokras von Poläkowsk; Spec. Gew. 3,42. Kieselsäure 38,185. Thonerde 14,345. Eisenoxyd 5,261. Eisenoxydul 0,610. Manganoxydul 2,100. Kalk 32,686. Talkerde 6,200 = 99,387; Formel: $3 R_3 \ddot{S}i + 2 \left[\begin{array}{l} \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Al}}} \\ \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Fe}}} \end{array} \right] \ddot{S}i_2$.

d) Idokras, derber von Mramorsk und an der Barsowka; Spec. Gew. 3,30 — 37. Kieselsäure 39,20. Kohlensäure 1,50. Thonerde 16,56. Eisenoxyd 1,20. Eisenoxydul 0,30. Kalk 34,73. Kali und Natron 2,00 = 99,49.

28) Indianit, in Hinterindien, nach R. Hermann. ³⁾ Sp. Gew. 2,74. Kieselsäure 42,00. Thonerde 34,00. Eisenoxydul 3,20. Talkerde 15,00. Natron 3,35. Glühverlust 1,00 = 98,55.

¹⁾ Erdmann's Journ., 1849, H. 7.

²⁾ Erdmann's Journ., Bd. 44, p. 193, u. Leonhard's Jahrb. 1849, H. 2.

³⁾ Erdmann's Journ., 1849, H. 7.

29) Kalktuff, von Reinfeld in Pommern, nach H. Birner. ¹⁾ Kohlensaurer Kalk 78,875. Manganoxyd 18,471. Kohlensäure Talkerde 0,504. Wasser, Spuren von Eisenoxyd und Kieselerde, 2,150 = 100,00.

30) Kieseltuff, vom Geysir auf Island, nach Damour. ²⁾ Kieselerde 0,8767. Thonerde 0,0071. Kalkerde 0,0040. Natron und Spuren von Kali 0,0082. Wasser u. flüchtige Materie 0,1040 = 1,0000.

31) Konichalcit, ³⁾ aus Cordova in Andalusien; nierenförmig und in Gangtrümmern, Spec. Gew. 4,123. Kupferoxyd 31,76. Kalkerde 21,36. Arsensäure 30,68. Vanadinsäure 1,78. Phosphorsäure 8,81. Wasser, 5,61. Formel: $2 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Cu}} + \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Ca}}^6 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{P}} + 5 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{H}}$, die nach der Berechnung und wenn man die Vanadinsäure mit unter die Arsensäure begriffen nimmt, erfordert;

6 Atome Kupferoxyd = 31,58,

6 " Kalkerde = 21,41.

2 " Arsensäure = 30,57,

1 " Phosphorsäure = 9,47.

5 " Wasser = 5,97.

32) Kugel-Diorit, von Korsika, nach A. Delesse. ⁴⁾ Sp. Gew. 2,737. Kieselerde 48,62. Thonerde 34,66. Eisenprotoxyd 0,66. Kalkerde 12,02. Talkerde 0,33. Natron 2,55. Kali, 1,06. Wasser 0,49 = 100,39. Formel: $\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{R}}^3 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Si}}^4 + \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{R}}^3 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Si}}$.

33) Kupfermineral, neues, aus Cornwall, nach A. Connel. ⁵⁾ Zarte, lichte, dem Hexagonalsystem angehörende Krystalle. Ergebniss der qualitativen Zerlegung: Chlor, Schwefelsäure, Kupfer und etwas Wasser.

34) Kupferoxyd, vanadinsaures, bei Friedrichsrode am Thüringerwalde, nach Credner. ⁶⁾ a) Das grüne Mineral; Spec. Gew. 3,495. Kupferoxyd 44,15. Kalkerde 12,28. Talkerde

¹⁾ Erdmann's Journ., Bd. 46, p. 91, u. Leonhard's Jahrb. 1849, H. 5.

²⁾ *Bullet. géol.*, b. V., p. 157, u. Leonhard's Jahrb., 1849, H. 3.

³⁾ Poggendorff's Annal., 1849, H. 5.

⁴⁾ *Compt. rend.*, 1848, Bd. 27, p. 411, u. Leonhard's Jahrb. 1849, H. 2.

⁵⁾ James Journ., Bd. 43, p. 244, und Leonhard's Jahrbuch, 1849, H. 2.

⁶⁾ Erdmann's Journ., 1849, H. 7.

0,50. Manganoxydul 0,40. Vanadinsäure 36,58. Wasser 4,62. Rückstand 0,10. Verlust 1,37 = 100,00. b) Das graue Mineral: Kupferoxyd 38,27. Kalkerde 16,65. Talkerde 0,92. Manganoxydul 0,52. Vanadinsäure 39,02. Wasser 5,05. Rückstand 0,76 = 101,18. Formel im Allgemeinen: $\dot{R} \dot{3} \ddot{V} \ddot{a} = \dot{H}$. Formel für a; $5 \dot{C}u_4 \ddot{V} \ddot{a} + 2 Ca_4 \ddot{V} \ddot{a} + 5 H$. für b; $3 \dot{C}u_4 \ddot{V} \ddot{a} + 2 \dot{C}a_4 \ddot{V} \ddot{a} + 5 \dot{H}$.

35) Laumontit von Peuko in Chili, nach Domeyko. ¹⁾ Sehr zarte, nadelförmige Krystalle. Kieselerde 0,501. Thonerde 0,199. Kalkerde 0,141. Wasser 0,160 = 1,001.

36) Latrobit von der Insel Amitok, nach Hermann. ²⁾ Spec. Gew. 2,72 — 2,80. Kieselsäure 44,653 Thonerde 36,814. Manganoxydul 3,160. Kalk 8,281. Talkerde 0,628. Kali 6,575. Glühverlust 2,041 = 102,162.

37) Lepolith von Lojo und Orrijärwfi in Finnland, nach Hermann. ³⁾ Krystallisirt wie Oligoklas; Spec. Gew. 2,75. Kieselsäure 42,80. Thonerde 35,12. Eisenoxyd 1,50. Kalk 14,94. Magnesia 2,27. Natron 1,50. Glühverlust 1,56 = 99,69. Formel: $\dot{R} \dot{S}i + \ddot{R} \ddot{S}i$.

38) Liebenerit, vom Monte Viesena im Flemsthal, nach Marignac. ⁴⁾ Spec. Gew. 2,814. Kieselerde 44,19. Thonerde 36,77. Eisenoxyd 1,71. Talkerde 1,39. Kali 9,79. Natron 1,00. Wasser und Kohlensäure 5,15 = 100,00. Formel: $\dot{R}^3 \dot{S}i^2 + 6 \ddot{A}i \ddot{S}i + \dot{H}$.

39) Linseit von Komonen, nach Hermann. ⁵⁾ Sp. Gew. 2,796. Wasser 7,00. Kieselsäure 42,22. Thonerde 27,55. Eisenoxyd 6,98. Eisenoxydul 2,00. Talkerde 8,85. Kali 3,00. Natron 2,53. Fluor, Phosphorsäure Spuren. Formel: $\dot{R} \dot{S}i + \ddot{R} \ddot{S}i + \dot{H}$. Der Linseit wäre also Anorthit oder Lepolith mit 1 Atom Wasser. Der Linseit ist das erste Beispiel eines wasserhaltigen

¹⁾ Annal. des Min., d. IX., p. 10, u. Leonhard's Jahrb. 1849, H. 2.

²⁾ Erdmann's Journ., 1849, H. 7.

³⁾ Ebendas.

⁴⁾ *Bibl. univers. de Genève*, 1848, Nro. 24, und Leonhard's Jahrb., 1849, H. 2.

⁵⁾ Erdmann's Journ., 1849, H. 7.

Feldspathes. Durch dieses Mineral tritt die Feldspathgruppe in Verwandtschaft mit den Gruppen des Cordierits, Epidots u. Peridots, die alle wasserfreie und wasserhaltige Glieder von derselben Form enthalten.

40) Lonchidit, nach Aug. Breithaupt. ¹⁾ Domatisches Prisma, Sp. Gew. 4,925—5,001. Schwefel 49,612. Arsen 4,396. Eisen 44,225. Kobalt 0,354. Kupfer 0,749. Blei 0,204 = 99,540. Nach Vf. besteht derselbe aus Fe, verbunden mit etwas Arsenkies ($\text{Fe S}_2 + \text{Fe As}_2$) in welchem letzteren aber ein Theil des Eisens durch Kupfer und Kobalt ersetzt ist.

41. Manganamphibol, von Sterling, nach Hermann. ²⁾ Spec. Gew. 3,58. Kieselsäure 48,91. Manganoxydul 46,74. Kalk 2,00. Magnesia 2,35 = 100,00. Formel; $\text{Mn}_8 \text{Si}_9$.

42) Manganaugit, von Sterling in New Jersey, nach Hermann. ³⁾ Spec. Gew. 3,63. Glühverlust 1,00. Kieselsäure 46,48. Eisenoxydul 7,23. Manganoxydul 31,52. Zinkoxyd 5,85. Kalk 4,50. Magnesia 3,09 = 99,67. Formel R Si.

43) Mangankupfer, bei Friedrichsrode am Thüringerwald, nach Credner. ⁴⁾ Spec. Gew. 5,034. Kupferoxyd 42,13. Manganoxydul 22,96. Baryterde 0,52. Manganoxyd 31,25. Kalkerde 0,63. Wasser 0,25. Rückstand 0,63 = 98,35. Formel: $5 \text{Cu}_4 \text{Mn} + 3 \text{Mn}_4 \text{M}$.

44) Manganoxydul, natürliches kohlen-saures, von Glandree in Clare, nach R. Kane. ⁵⁾ Amorph. Kohlen-saures Manganoxydul 79,94. Kohlen-s. Kalk 2,43. Kohlen-s. Eisenoxydul 11,04. Thon und Sand 0,37. Organische Substanz 6,22 = 100,00.

45) Mangan-Peridot, bei Sparta in New-Jersey, nach Hermann. ⁶⁾ Sp. Gew. 4,06. Kieselsäure 28,66. Manganoxydul 68,88. Eisenoxydul 2,92 = 100,46. Formel: $\text{Mn}_2 \text{Si}$.

¹⁾ Poggendorff's Annal., 1849, H. 5.

²⁾ Erdmann's Journ. 1849 H. 9 u. 10.

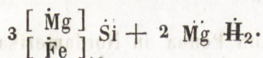
³⁾ Ebendas.

⁴⁾ Ebendas. H. 7.

⁵⁾ Phil. Mag., 1848, Jan., p. 37, u. Leonhard's Jahrb. 1849, H. 4.

⁶⁾ Erdmann's Journ., 1849, H. 9 u. 10.

46) Märmolith, nach Hermann, ¹⁾ von Orijervi in Finnland. Sp. Gew. 2,44. Kieselerde 40,00. Eisenoxydul 1,80. Talkerde 42,40. Wasser 15,80 = 100,00. Formel:



47) Wuromontit, von Mauersberg bei Marienberg im sächsischen Erzgebirge, nach Kerndt ²⁾ Spec. Gew. 4,263. Kieselsäure 31,089. Thonerde 2,235, Beryllerde 5,516. Yttererde 37,143. Eisenoxydul 11,231. Magnesia 0,424. Manganoxydul 0,905. Kalkerde 0,707. Natron 0,650. Kali 0,170. Lanthan 3,536. Ceroxydul 5,544. Wasser 0,849 = 100,00.

48) Nematit nach Connel ³⁾; kommt im Serpentin zu Hoboken auf New-Jersey vor. Talkerde 57,86. Eisenoxydul 2,84. Kohlensäure 10,00. Kieselerde 0,80. Wasser 27,96 = 99,46. Formel: $\text{Mg} \text{C} \text{H} + 5 \text{Mg} \text{H}$.

49) Oerstedtit, in der Solberg- und Stollgrube in Nöskeil, nach Forchhammer ⁴⁾ Krystallisirt in den Formen des Zirkons. Kieselsäure 19,708. Kalkerde 2,612. Talkerde 2,047. Eisenoxydul 1,136. Titansäure und Zirkonerde 68,965. Wasser 5,532 = 100,000.

50) Palagonit, vom Hofe Beselich bei Limburg, nach Sandberger. ⁵⁾ Spec. Gew. 2,409. Kieselsäure 47,856. Thonerde 9,718. Eisenoxyd 10,305. Magnesia 2,974. Kali 0,811. Natron 1,019. Kalk 4,869. Manganoxyd-Spuren, Wasser 20,202. Unlöslicher Rückstand 2,096 = 99,850

51) Parantin,? Analyse eines violblauen derben Minerals aus Böcksäters Kalkbruch in Drothen in Ostgothland, nach Berg ⁶⁾. Kieselsäure 46,353, Thonerde 26,339. Eisenoxyd 0,316. Kalkerde

¹⁾ Erdmann's Journ., Bd. 46. p. 230, u. Leonhard's Jahrb. 1849, H. 6.

²⁾ Erdmann's Journ., Bd. 40, p. 28, und Leonhard's Jahrb. 1849, H. 1.

³⁾ *Edinb. philos. Journ.* XLI. p. 387, u. Leonhard's Jahrb. 1849, H. 3.

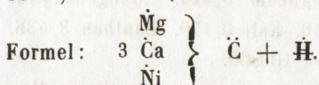
⁴⁾ Karst u. Dech. Archiv XXII., p. 466, u. Leonhard's Jahrb. 1849, H. 5.

⁵⁾ Jahrb. d. Vereins f. Natrkde. in Nassau, H. 4, p. 226, und Erdmanns Journ., 1849, H. 16.

⁶⁾ *Oefversigt af K. Acad. Förhandl.*, 1844, p. 94, u. Berzelius Jahresb., Bd. 25, p. 356, und Leonhard's Jahrb. 1849, H. 5.

17,002. Talkerde 0,543. Kali 0,318. Natron 4,710. Flüchtigtes 1,596. Unzersetztes 0,988 = 98,165. Formel: $\ddot{R}^3 \ddot{Si}^2 + \ddot{Al} \ddot{Si}$, worin \ddot{R} hauptsächlich Kalkerde ist.

52) Pennit, ein neues Mineral von Penna in Nordamerika nach Hermann¹⁾ Es bildet sinterartige Rinden. Spec. Gew. 2,86. Kohlensäure 44,54. Kalk 20,10. Talkerde 27,02. Nickeloxyd 1,25. Eisenoxydul 0,70. Manganoxydul 0,40. Thonerde 0,15. Wasser 5,84 = 100,00.



53) Polyhalit, von Aussee in Steiermark, nach Rammelsberg²⁾. Schwefelsaure Kalkerde 45,43. Schwefels. Talkerde 20,59. Schwefels. Kali 28,10. Chlornatrium 0,11. Formel: $[(K \ddot{S} + Mg \ddot{S}) + \ddot{H}] + Ca \ddot{S} + \ddot{H}$.

54) Prehnit aus dem Thale des Rio de los Cipresses in Chili, nach Domeyko.³⁾ Grünlich weisse Krystalle. Kieselerde 0,436. Thonerde 0,216. Eisenprotoxyd 0,042. Kalkerde 0,250. Wasser 0,053 = 0,997.

55) Psilomelan von Heidelberg nach Rammelsberg⁴⁾. Kieselsäure 0,90. Kali 2,62. Baryt 8,08. Kalk 0,60. Talkerde 0,21. Kobaltoxyd 0,54. Kupferoxyd 0,30.

56) Pyrophyllit von Westana, nach Berlin.⁵⁾ Spec. Gew. 2,78—279. Kieselsäure, 67,77. Thonerde 25,17. Eisenoxyd 0,82. Kalkerde 0,66. Talkerde 0,26. Manganoxydul 0,50. Wasser 5,82 = 101,00. Formel: $\ddot{Al}^2 \ddot{Si}^5 + 2 \ddot{H}$

57) Schorlamit von Magnet Coye in den vereinigten Staaten, nach Rammelsberg⁶⁾. Spec. Gew. 3,862. Kieselsäure 27,85. Titansäure 15,32. Eisenoxydul 23,75. Kalkerde 32,01. Talkerde

¹⁾ Erdmann's Journ., 1849, H. 9 u. 10.

²⁾ Poggendorff's Annal., Bd. 48, p. 512 u. Leonhard's Jahrb., 1849, H. 5.

³⁾ *Annal. des Min., d. IX. p. 10*, u. Leonhard's Jahrb., 1849, H. 4.

⁴⁾ Leonhard's Jahrb., 1849, H. 5.

⁵⁾ Poggendorff's Annal., 1849, H. 11.

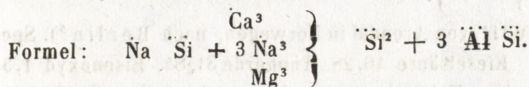
⁶⁾ Poggendorff's Annal., 1849, H. 5.

1,52 = 100,45 Formel: $2 R^3 \ddot{S}i^2 + R^2 Ti$. Der Titanf ent- hält bei gleicher Menge Titansäure nur halb soviel Kieselsäure und $\frac{1}{4}$ % an Kalkerde.

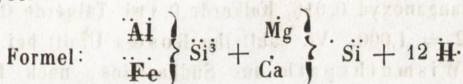
58) Silber-Wismuth aus Chili, nach Domeyko¹⁾, sehr selten. Silber 0,601. Wismuth 0,101. Kupfer 0,078. Arsenik 0,028. Gangart 0,192 = 1,000.

59) Skolezith, aus dem Chakapual-Thale in Chili, nach Domeyko.²⁾ Länglich runde Massen. Kieselerde 0,463. Thonerde 0,269. Kalkerde 0,134. Wasser 0,140 = 1,006.

60) Skolopsit, ein neues Sulfatsilicat, vom Kaiserstuhl in Breisgau, nach v. Kobell.³⁾ Spec. Gew. 2,53. Kieselerde 44,06. Thonerde 17,86. Eisenoxyd 2,49. Manganoxydul 0,86. Kalkerde 15,48. Talkerde 2,23. Natrum 11,54. Kali 1,30. Schwefelsäure 4,09. Chlornatrium 0,93, Spur von Schwefel = 100,84.



61) Smectit von Cilly in Untersteiermark, ein ausgezeichnetes porodisches Gebilde, nach Jordan⁴⁾ Kieselsäure. 51,21. Thonerde 12,25. Eisenoxyd 2,07. Magnesia 4,89. Kalkerde 2,13. Wasser 27,89.



62) Södalith von der Insel Lamö in Norwegen, nach Berlin.⁵⁾ Kieselsäure 38,86. Thonerde 30,82. Natron 22,03. Kali 0,51. Kalkerde 1,21. Talkerde 0,44 = 93,87.

63) Stealith von Nyntsch in Ungarn, nach Delesse⁶⁾. Kieselsäure 64,85. Talkerde 28,53. Eisenoxydul 1,40. Wasser 5,22 = 100,00. Formel: $5 \text{Mg} \ddot{S}i + 2 \text{H}$.

¹⁾ *Annal. des Min., d. IX.* p. 388, u. Leonhard's Jahrb., 1849, H. 3.

²⁾ *Annal. des Min., d. IX.* p. 9, u. Leonhard's Jahrb., 1849, H. 5.

³⁾ Münch. Gelehrte Anzeigen, 1849, Nro. 77 und 78.

⁴⁾ Poggendorff's Annal., 1849, H. 8.

⁵⁾ Poggendorff's Annal., 1849, H. 11.

⁶⁾ *Rev. ind. et scient.*, Bd. 25, p. 110, u. Leonhard's Jahrb., 1849, H. 2.

64) Stilbit von Gustafsberg in Jemtland in Schweden, nach Berlin.¹⁾ Kieselsäure 57,41. Thonerde 16,14. Eisenoxyd 0,25. Kalkerde 8,75. Wasser 16,60 = 99,15.

65) Talk von Rhode-Island nach Delesse.²⁾ Kieselsäure 61,75. Talkerde 31,68 Eisenoxydul 1,70. Wasser 3,83 = 98,96.

Formel: $\text{Mg}^3 \text{Si}^2 + 3 \text{Mg} \text{Si} + 2 \text{H}$.

66) Tantalit im Steinbruche bei Chanteloube, unfern Limoges, nach Damour.³⁾ Sp. Gew. 7,651. Tantalsäure 82,98. Zinnoxyd 1,21. Eisenoxydul 14,62. Kieselsäure 0,42 = 99,23.

67) Triphyllin von Bodenmais, nach W. Baer.⁴⁾ Kieselsäure 1,78. Phosphorsäure 36,26. Eisenoxydul 44,52. Manganoxydul 5,76. Kalkerde 1,00. Magnesia 0,73. Kali 1,19. Natron 5,16. Lithion 5,09 = 100,59. Formel: $3 \text{Li O, PO}_5 + 6$

$\left(\begin{array}{l} 3 \text{Fe O} \\ 3 \text{Mn O} \end{array} \right) \text{PO}_5$.

68) Thulit von Arendal in Norwegen, nach Berlin⁵⁾. Spec. Gew. 3,34. Kieselsäure 40,28. Thonerde 31,84. Eisenoxyd 1,54. Kalkerde 21,42. Talkerde, 0,66. Manganoxydul 0,95. Vanadinsäure 0,22. Glühverlust 1,32 = 98,23.

69) Uralit von Pasto Grande in Chili, nach Domeyko.⁶⁾ Spec. Gew. 3,179. Kieselerde 0,419. Thonerde 0,166 Eisenoxyd 0,117. Manganoxyd 0,016. Kalkerde 0,116. Talkerde 0,154. Verlust 0,012 = 1,000. Vf. zählt ihn Rose's Uralit bei.

70) Wismuthspath aus Südkarolina, nach Rammelsberg.⁷⁾ Wismuthoxyd 90,00. Kohlensäure 6,56. Wasser 3,44 = 100. Formel: $3 (\text{Bi} \text{C} + \text{H}) + \text{Bi} \text{H}$

71) Zeolith, rother, von Mora Stenar bei Upsala, nach Berlin⁸⁾. Kieselsäure 51,61. Thonerde 19,06. Eisenoxyd 2,96. Kalkerde 12,53. Wasser 14,02 = 100,18. Formel: $\text{Ca}^3 \text{Si}^2 + 3 \text{Al} \text{Si}^2 + 12 \text{H}$.

1) Poggendorff's Annal., 1849, H. 11.

2) *Revue indust. et scient.*, Bd. 25, p. 110, u. Leonhard's Jahrb., 1849, H. 2.

3) *Compt. rend. XXV.* p. 670, u. Leonh. Jahrb., 1849, H. 2.

4) *Arch. d. Pharm.* Bd. 57, p. 274, und Erdmann's Journ. 1849, H. 16.

5) Poggendorff's Annal., 1849, H. 11.

6) *Annal des Min. d. IX.* p. 405, u. Leonhard's Jahrb., 1849, H. 3.

7) Poggendorff's Annal. 1849, H. 4.

8) Poggendorff's Annal. 1849, H. 11.

72) Zinkarseniat, wasserhaltiges von der Kobaltgrube Daniel bei Schneeberg, nach O. Koettig¹⁾. Spec. Gew. 3,1. Arsensäure 37,17. Zinkoxyd 30,52. Kobaltoxydul 6,91. Nickeloxydul 2,00. Wasser 23,40 = 100,00. Spuren von Kalkerde.

Formel: $\left. \begin{array}{l} \text{Zn}^3 \\ \text{Co}^3 \\ \text{Ni}^3 \end{array} \right\} \text{As} + 8 \text{H}$, mit der Kobaltblüthe sehr nahe verwandt.

73) Ein neues Mineral ohne Name, vom Steinbruche bei Chanteloube, unfern Limoges, nach Damour²⁾. Spec. Gew. 3,468. Phosphorsäure 41,25. Eisenoxyd 25,62. Manganoxydul, 23,08. Narron 5,47. Wasser 2,65. Kieselsäure 0,60. Manganoxyd 1,06 = 99,73. Formel: $\text{Mn, Na} 3 \ddot{\text{P}} + \ddot{\text{Fe}} + \text{H}$.

XII. Nekrolog.

Doebereiner, Joh. Wolfg., gestorben zu Jena, den 24. März 1849; er war geboren zu Cur im Bayreuth'schen, den 13. Dezember 1780.

Reisen in Afrika.

Durch den Herrn Verfasser, Dr. J. W. Freiherr v. Müller, erhielt der Verein einen „Bericht über einzelne erheblichere Momente seiner in den Jahren 1845—1849 unternommenen wissenschaftlichen Reisen in Afrika.“

Wir ersehen aus demselben dass Freiherr v. Müller schon im Jahre 1845 eine Reise über Marseille und Algier nach Marokko machte, deren Ergebnisse aber bei den Wiener Oktoberereignissen verloren gingen; dass er dann im Jahre 1847 über Triest und Griechenland nach Aegypten und von da nach Central-Afrika über Dongola nach Ambukol, Chartum und Cordofan zog. Da er in Darfur nicht eindringen konnte, ging er zurück, um sich zu einer 3ten Reise vorzubereiten, von der er pg. 18 sagt:

„Gegen das Ende dieses Jahres gedenke ich den Wanderstab abermals zu ergreifen, mit noch frischen Kräften und vollen Vorräthen unter dem 4^o n. B. anlangend, von dort aus vereint mit

¹⁾ Erdmann's Journ., 1849, H. 18 u. 19.

²⁾ *Compt. rend.* XXV. p. 670, u. Leonhard's Jahrb., 1849, H. 1.