

Korrespondenz-Blatt

des

zoologisch-mineralogischen Vereines

in

Regensburg.

Nr. 4.

5. Jahrgang.

1851.

Schluss von Nr. 3.

13) Atheriastit von der Näsgrube bei Arendal, nach Berlin.¹⁾ Tetragonal. Kieselsäure 38,00. Thonerde 24,10. Kalkerde 22,64 Talkerde 2,80. Eisenoxydul 4,82. Manganoxydul 0,78. Wasser 6,95 = 100,09. Formel: $2 r^3 \text{Si} + 5 \text{Al} \text{Si} + 9 \text{H}$.

14) Baierine von Limoges, nach A. Damour.²⁾ Krystallisirt wie der Tantalit aus Bayern; Spec. Gew. 5,600—5,727. Pelopiumsäure? Niobsäure 0,7874. Eisenoxydul 0,1450. Manganoxydul 0,0717 = 1,0041. Besser Bayernit genannt, wie Beudant den Tantalit aus Bayern bezeichnet.

15) Blei arseniksaures, von der Grube Azulaques bei la Blanca, nach Bergsmann.³⁾ Krystallnadeln. Blei 7,140. Chlor 2,445 = 9,585. Bleioxyd 66,948. Arseniksäure 23,065 = 90,013. = 99,598. Formel des Grünbleierz: $\text{Pb Cl} + 3 \text{Pb}^3 \text{As}$.

16) Buntbleierz von Ems, nach Sandberger.⁴⁾ Chlorsilber 0,108. Pyrophosphorsaure Magnesia 0,2025. Schwefelsaures Bleioxyd 1,0027.

17) Carminspath, ein neues Mineral, von F. Sandberger,⁵⁾ aus Hornhausen im Sayn'schen. Krystallform wahrscheinlich rhombisch. H. zwischen Steinsalz und Kalkspath. Spec. Gew. 2,5. Es besteht aus wasserfreiem arseniksaurem Bleioxyd — Eisenoxyd.

18) Chromeisenstein von Ihami auf Euboea nach Landerer.⁶⁾ Chromoxyd 54, Eisenoxydul 20, Thonerde 18, Magnesia 8 = 100. Man hat dieses Mineral Rhodochrom genannt.

¹⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 2.

²⁾ Compt. rend., 1849, XXVIII., p. 353. u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 5.

³⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 7.

⁴⁾ Nassau. Jahrb. f. Naturf., IV., p. 229. u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 5.

⁵⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 7.

⁶⁾ Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 6.

19) Chrysolith in Talkschiefer des Urals nach R. Hermann,¹⁾ vom Berge Itkal, nach Barbot Glinkit genannt. Spec. Gew. 3,39—3,43. H. = 6,5. Erdige Stücke. Kieselsäure 40,04. Eisenoxydul 17,58. Nickeloxyd 0,15. Talkerde 42,60=100,37. Vollkommene Uebereinstimmung mit der Peridotformel.

20) Cimolit von Alexandrowsk im Ekatherinoslaw'schen Gouvernement, nach Khreschatitzki.²⁾ Kieselsäure 63,530. Thonerde 23,706. Wasser 12,420=99,656. Formel: $\overset{Al}{Al} Si^3 3 Aq$.

21) Corundellit von Unionville, Chester Country und Pennsylvanien. H. = 3,5. Spec. Gew. 3,0. nach Silliman.³⁾ Kieselerde 35,708. Thonerde 53,131. Kalk 7,271. Kali 1,224. Natron 0,413. Wasser u. Fluor 2,308=100,068. Formel: $3 Si O_3, 4 Al_2 O_3, RO + HO = RO, Si O_3 + 2 (2 Al_2 O_3, Si O_3) + HO$.

22) Damourit nach Delesse.⁴⁾ Formel: $K Si + 3 Al Si + 2 H$.

23) Dechenit von Niederschlettenbach, nach K. Bergemann;⁵⁾ ein neues Mineral. H. = 4. Spec. Gew. 5,81. Krystallinische, traubenförmige Massen. Bleioxyd 52,915. Vanadinsäure 47,164 = 100,079. Formel: $Pb V$.

24) Dillnit von Dilln unweit Schemnitz, nach Hutzelmann.⁶⁾ H. = 3,5. Spec. Gew. 2,835. Kieselsäure 22,40. Thonerde 56,40. Kalkerde Spur. Talkerde 0,44. Eisenoxydul Spur, ebenso von Manganoxydul, Kali, Natron, Wasser 21,13 = 100,37. Ein neues Mineral von Haidinger so benannt, eine Varietät von Diaspor.

25) Dolomit aus den oberen Schichten des Muschelkalks bei Saarbrücken, von R. Wildenstein.⁷⁾ Spec. Gew. 2,753. Kohlensaurer Kalk 54,47. kohlensaure Magnesia 41,62. kohlensaureres Eisenoxydul 1,88. Thon und Quarz 1,88. Kali Spur = 99,85.

¹⁾ Erdmann's Journ., Bd. 46, p. 222. u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 1.

²⁾ Annuaire du Journ. des Mines de la Russie, 1845, p. 386. u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 1.

³⁾ Philos. Magaz. XXXV., p. 450. u. Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 4 u. 5.

⁴⁾ Annal. des Min., d. X, p. 227. u. Leonh. min. Jahrb. 1850, H. 6.

⁵⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 7.

⁶⁾ Bericht über d. Mitthlgn, v. Freunden d. Naturw. in Wien, u. Erdmann's Journ., 1850, Bd. 51, H. 3.

⁷⁾ Erdmann's Journ., 1850, H. 3.

26) Eisenspath, grünlich, vom Altenberge bei Aachen, nach Monheim.¹⁾ Spec. Gew. 3,60. Kohlensaures Eisenoxydul 64,04. Kohlensaures Manganoxydul 16,56. Kohlensaurer Kalk 20,22. Kieselsäure 1,10=101,92. Formel: $8 \text{ } \ddot{\text{C}} \text{ Fe}, 2 \text{ } \ddot{\text{C}} \text{ Mn}, 3 \text{ } \ddot{\text{C}} \text{ Ca}$.

27) Emerylit aus Kleinasien nach Smith.²⁾ H. 3,—3,5. Kieselerde 30,0. Thonerde 50,0. Zirkonerde 4,0. Kalkerde 13,0. Eisenoxyd, Manganoxyd und Kali 3,0=100,00. Formel: $4 \text{ Si O}_3, 6 \text{ Al}_2 \text{ O}_3, 3 \text{ RO} = 3 \text{ RO}, \text{ Si O}_3 + (\text{Al}_2 \text{ O}_3, \text{ Zr}_2 \text{ O}_3), \text{ Si O}_3$.

28) Enargit, ein neues Mineral, nach Aug. Breithaupt³⁾ aus Peru. Brachyaxes rhombisches Pyramidoëder. H. = 4. Spec. Gew. 4,430—445. Die chemische Analyse nach Plattner: Schwefel 32,222. Arsen 17,599. Antimon 1,613. Kupfer 47,205. Eisen

0,565. Zink 0,228. Silber 0,017=99,449. Formel: $\text{Cu}^3 \text{ As}$.

29) Epichlorit vom Harz, nach Zinken und Rammelsberg.⁴⁾ Spec. Gew. 2,76. H. zwischen Gypsspath und Steinsalz. Kieselsäure 40,88. Thonerde 10,96. Eisenoxyd 8,72. Eisenoxydul 8,96. Talkerde 20,00, Kalkerde 0,68. Wasser 10,18=100,38. Formel: $(3 \text{ R}^3 \text{ Si} + \text{R}^2 \text{ Si}^3) + \text{gH}$. oder $2 [(\text{R}^3 \text{ Si}^2 + \text{R} \text{ Si}) + 3 \text{ H}] + \text{Mg H}$. Der Epichlorit ist ein Chlorit mit $1\frac{1}{2}$ fachem Säuregehalt, und der Name soll die nahe Beziehung andeuten, in welcher er zu diesem Mineral steht.

30) Eudnophit von der Insel Lamö nach v. Bork⁵⁾ und Berlin. Rhombisch. H. zwischen Feldspath und Apatit. Spec. Gew. 2,27. Kieselsäure 54,93. Thonerde 25,59. Natron 14,06. Wasser 8,29=100,87. Formel: $\text{Na}^3 \text{ Si}^2 + 3 \text{ Al Si}^2 + 6 \text{ H}$.

31) Eukolit oder Wöhlerit nach Th. Scheerer.⁶⁾ Ist als ein accessorisches Gemengsel des Norwegischen Zirkon-Syenites vorkommendes Mineral zu betrachten. Kieselsäure 47,85. Metallsäure und Zirkonerde 14,05. Eisenoxyd 8,24. Kalkerde 12,06. Ceroxydul 2,98. Natron 12,31. Manganoxydul 1,94. Talkerde Spur, Wasser 0,94=100,37.

1) Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 4 u. 5.

2) Philos. Magaz., XXXV, p. 450 u. Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 4 u. 5.

3) Poggend. Annal., 1850, H. 7.

4) Poggend. Annal., Bd. 77, p. 237 u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 2.

5) Poggend. Annal., 1850, H. 2.

6) Poggend. Annal., Bd. 72, p. 561 u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 1.

32) Euphotid von Odern, nach Delesse.¹⁾ Kieselsäure 53,23. Thonerde 24,24. Eisenoxyd 1,11. Kalk 6,86. Magnesia 1,48. Natron 4,83. Kali 3,03. Glühverlust 3,05 = 99,83.

33) Euphyllit, perlweisser von Unionville nach Silliman.²⁾ H. = 3. Spec. Gew. 2,963. Kieselerde 39,042. Thonerde 51,378. Kalk 3,193. Talkerde 1,088. Natron 0,871. Wasser 4,593 = 100,165. Formel: $5 \text{ Si O}_3, 6 \text{ Al}_2 \text{ O}_3, \text{ RO} + 3 \text{ HO} = \text{RO}, \text{ Si O}_3 + 2 (3 \text{ Al}_2 \text{ O}_3, 2 \text{ Si O}_3) + 3 \text{ HO}$.

34) Euxenit nach Th. Scheerer.³⁾ Spec. Gew. 4,73 von Tvedestrand. Titan- u. Metallsäure 53,64. Yttererde 28,97. Uranoxydul 7,58. Ceroxydul 2,91. Eisenoxydul 2,60. Wasser 4,04 = 99,74.

35) Fahlerz⁴⁾ vom Fusse des Col de Mouzaïa in Algerien. Rautendodekaëder. Spec. Gew. 4,749. Schwefel 27,25. Antimon 14,77. Arsenik 9,12. Kupfer 41,57. Eisen 4,66. Zink 2,24 = 99,61.

36) Faujasit nach A. Damour.⁵⁾ Kieselerde 46,12. Thonerde 16,81. Kalkerde 4,79. Natron 5,09. Wasser 27,02 = 99,56. Formel: $3 \text{ Si} + \text{Al} + (\frac{1}{2} \text{ Ca}, \frac{1}{2} \text{ Na}) + 9 \text{ H}$.

37) Feldspath von Laurvig, nach C. G. Gmelin.⁶⁾ Spec. Gew. 2,5872. Kieselsäure 65,9039. Thonerde 19,4639. Kali 6,5527. Natron 6,1410. Kalk 0,2759. Eisenoxyd 0,4406. Flüchtige Theile 0,1215 = 98,8995.

von Friedrichsvärn: Spec. Gew. 2,590. Kieselsäure 65,1863. Thonerde 19,9890. Kali 7,0293. Natron 7,0810. Kalk 0,4810. Eisenoxyd 0,6300. Flüchtige Theile 0,3790 = 100,7756.

38) Frankolit von Wheal Franko, nach Henry,⁷⁾ als Fluorapatit zu betrachten, von der Formel: $\text{Ca Fl} + 3 (\text{Ca O}, \text{PO}_5)$. Kalk 53,38. Eisenoxyd u. Talkerde 2,96. Phosphorsäure 41,34. Fluor und Verlust 2,32 = 100,00.

¹⁾ Compt. rend., XXX, p. 148 u. Erdmann's Journ., 1850, Bd. 50, H. 1.

²⁾ Philos. Magaz., XXXV, p. 450. u. Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 4 u. 5.

³⁾ Poggend. Annal., Bd. 72, p. 561 u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 1.

⁴⁾ Annal. des Min., d, XI, p. 47. u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 1.

⁵⁾ Annal. des Min., d, XIV, p. 67 u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 3.

⁶⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 10.

⁷⁾ Philos. Magaz., XXXVI, p. 134 u. Erdmann's Journ., 1850, Bd. 50, H. 2.

39) Galmei, dichter vom Altenberge nach Monheim.¹⁾ Zinkoxyd 60,97. Eisenoxyd 9,52. Manganoxyd 0,82. Kalk 0,43. Magnesia 0,06. Thonerde 0,36. Kieselsäure 18,79. Kohlensäure 7,56. Wasser 2,76 = 101,27. Dieses Galmei ist offenbar ein Gemenge von Willemit, Kieselzinkerz, Zinkspath und anderen eingemengten Substanzen.

40) Gelbbleierz aus der Grube Azulaques bei la Blanca, nach Bergemann.²⁾ Tafelförmige durchsichtige Krystalle. Bleioxyd 62,35. Molybdänsäure 37,65 = 100,00. Vf. findet die Ansicht bestätigt, dass das Gelbbleierz aus gleichen Atomen Basis und Säure besteht.

41) Gillingit zu Orijerofi in Finnland, nach R. Hermann.³⁾ Spec. Gew. 2,791. Kieselsäure 29,51. Eisenoxyd 10,74. Eisenoxydul 37,49. Talkerde 7,78. Wasser 13,00 = 98,52. Formel: $6 \text{R}^2 \text{Si} + \overset{\cdot\cdot}{\text{Fe}} \text{Si}^2 + 12 \text{H}$. Wurde bisher für Hisingerit gehalten.

42) Groppit, ein neues Mineral aus dem Kalkbruche zu Gropptrop im W. Wingakers Kirchspiel, nach L. Svanberg.⁴⁾ Krystallinische Massen. Spec. Gew. 2,73. H. zw. Gyps und Kalkspath. Kieselsäure 45,008. Thonerde 22,548. Eisenoxyd 3,063. Kalkerde 4,548. Talkerde 12,283. Kali 5,227. Natron 0,215. Wasser 7,110. Unzersetzt 0,131 = 100,213. Formel: $\text{rS}^2 + 2 \text{AS} + \text{Aq}$.

43) Hafnefjordit oder Kalk-Oligoklas unfern Sala, nach L. Svanberg.⁵⁾ Spec. Gew. 2,69. Kieselsäure 59,662. Thonerde 23,276. Eisenoxyd 1,181. Kalkerde 5,173. Talkerde 0,363. Kali 1,745. Natron 5,609. Glühverlust 1,017. Unzersetztes 0,818 = 98,884. Formel: $\begin{matrix} \text{Ca} \\ \text{Na} \end{matrix} \text{Si} + 3 \text{Al Si}^2$.

¹⁾ Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 4 u. 5.

²⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 7.

³⁾ Erdmann's Journ., Bd. 46, p. 238 u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 1.

⁴⁾ Oefversigt af K. V. Acad. Förh., III, p. 14 u. Berzelius Jahrb., XXVI, p. 326. u. Leonh. min. Jahrb. 1849, H. 7.

⁵⁾ Oefvers. af K. Vet. Acad. Förhandl., III, p. 111 und Berzelius Jahresb., XXVII, p. 248 und Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 1.

44) Halloysit vom Altenberge bei Aachen, nach Monheim.¹⁾ Als weisser Ueberzug auf Kieselzinkerz und Zinkspath. Spec. Gew. 2,21. Thonerde 34,51. Kieselsäure 41,36. Wasser 24,13 = 100,00. Formel: $3 \text{Al}_2 \text{O}_3, 4 \text{Si O}_3, 12 \text{HO}$.

45) Hydrargillit aus Brasilien, von v. Kobell.²⁾ Rechtwinklige Prismen, zwischen Kalkspath und Flusspath. Thonerde mit einer Spur von Kieselerde 67,26. Wasser 32,39 = 99,65. Formel: $\text{Al}_2 \text{H}_3$. Er ist frei von Phosphorsäure.

46) Hyposklerit von Arendal nach K. Rammelsberg.³⁾ Spec. Gew. 2,63—66. Kieselsäure 67,62. Thonerde 16,59. Eisenoxyd 2,30. Kalkerde 0,85. Talkerde 1,46. Natron 10,24. Kali 0,51. Glühverlust 0,69 = 100,26. Nach Vf. ist seiner Zusammensetzung gemäss derselbe mit dem Albit identisch.

47) Kastor, nach Gust. Rose.⁴⁾ H. etwas grösser als die des Adular's. Spec. Gew. 2,382—2,401. Lithion 2,714. Natron und Kali Spur, Thonerde 19,286. Kieselsäure 78,000 = 100,000. Formel nach Plattner: $\text{Li Si}^3 + 2 \text{Al Si}^3$. Ist mit dem Petalit isomorph.

48) Katapleilit von der Insel Lamö bei Brewig, nach Sioegren.⁵⁾ Klinorhombisch, H. = Feldspath. Spec. Gew. 2,8. Kieselsäure 46,83. Zirkonerde 29,81. Thonerde 0,45. Natron 10,83. Kalkerde 3,61. Eisenoxydul 0,63. Wasser 8,86 = 101,02. Formel: $3 \begin{matrix} \text{Na} \\ \text{Ca} \end{matrix} \left. \vphantom{\begin{matrix} \text{Na} \\ \text{Ca} \end{matrix}} \right\} \text{Si} + \text{Zr}^2 \text{Si}^3 + 6 \text{Aq}$. Ein neues Mineral.

49) Kieselerde-Hydrat aus Algier, nach Salvétat.⁶⁾ Seine Zusammensetzung lässt sich durch folgende Formeln ausdrücken: $2 \text{Si O}_3 + \text{HO}$, wenn das Mineral bei $+ 16^\circ$ getrocknet wurde, und $4 \text{Si O}_3 + \text{HO}$, wenn das Mineral bei 100 getrocknet ward. Da die chemische Mischung der Substanz, dem Wesentlichen nach, mit jener der von Fournet bei Ceysat u. unfern Randane in Auvergne aufgefundenem übereinstimmt, so will Vf. alle diese Fossilien mit dem Namen Randanit bezeich-

¹⁾ Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 4 u. 5 u. Verhandl. d. naturh. Ver. Preuss. Rheinlande, Bd. 5, pg. 41.

²⁾ Erdmann's Journ., 1850, Bd. 50, H. 8.

³⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 2.

⁴⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 1.

⁵⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 2.

⁶⁾ Annal. de chim., XXIV, p. 348 u. Leonh. min Jahrb., 1850, H. 3.

net wissen. Der Randanit ist ein bestimmtes Kieselsäurehydrat, das 2 Atome Kieselsäure und ein Atom Wasser enthält.

50) Kieselzinkerz vom Altenberge, nach Monheim.¹⁾ Spec. Gew. 3,43—49. Zinkoxyd 65,74. Eisenoxyd 0,43. Kieselsäure 24,31. Wasser 17,51. Kohlensäure 0,31 = 98,30. von Rez-banya in Ungarn: Zinkoxyd 67,02. Eisenoxyd 0,68. Kieselsäure 25,34. Wasser 7,58. Kohlensäure 0,35 = 100,97. Formel: $2 \text{Zn}_3 \text{Si} + 3 \text{HO}$.

51) Kohleneisenstein: I. aus der Grube Friederika, nach L. Schnabel.²⁾ Spec. Gew. 2,81. H. = 3—4. Kohlensaures Eisenoxydul 47,24. Eisenoxyd 7,46. Kohlensanre Magnesia 4,40. Wasser 4,14. Kohle 35,34. Kieselrückstand 0,81. $\text{Al}_2 \text{O}_3$, MnO , Co O u. SO_3 Spuren = 99,39.

II. erste Sorte von der Grube Schürbank und Charlottenburg. Spec. Gew. 2,94. H. 3—4. Kohlensaures Eisenoxydul 69,29. Eisenoxyd 7,77. kohlensaures Manganoxxydul 0,78. kohlensaure Magnesia 3,67. Wasser 3,01. Kohle 11,76. Kieselerde 1,92. An Si O_3 gebunden: Thonerde + Eisenoxyd 0,52. Magnesia 0,13. Kalk 0,14. $\text{Al}^2 \text{O}_3$, Ca O , SO_3 Spuren = 99,69. zweite Sorte: Spec. Gew. 2,33. H. = 1—2. Kohlensaures Eisenoxydul 35,30. Eisenoxyd 5,93. kohlensaurer Kalk 0,41. kohlensaure Magnesia 1,57. schwefelsaurer Kalk 0,64. Wasser 5,09. Kohle 20,07. Kieselerde 20,23. An Si O_3 gebunden: Eisenoxyd 1,16. Thonerde 8,67. Kalk 0,68. Magnesia 0,35 = 99,89.

52) Kreide aus der Champagne, nach Wittstein.³⁾ Kohlensaurer Kalk 97,686. kohlensaure Magnesia 0,468. Kieselerde 1,100. Thonerde, Eisenoxydul, Eisenoxyd, Manganoxxydul, Schwefelsäure, Phosphorsäure 0,550. Organische Materie 0,130 = 99,934.

53) Kupferglimmer vom Andreasberg, nach K. Rammelsberg.⁴⁾ Spec. Gew. 5,783. Kupferoxyd 43,38. Nickeloxxyd 29,23. Antimonoxxyd 26,57 = 99,18. Formel: $\text{R}^{12} \text{Sb}$.

54) Kupferoxyd, schwarzes, nach K. Rammelsberg,⁵⁾ von Kopper-Harbour. Spec. Gew. 5,952; enthält 99,45 Proc. Kupferoxyd.

¹⁾ Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 4 u. 5.

²⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 7.

³⁾ Buchner's Repertor. f. Pharmaz., 1849, III, p. 150. u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 6.

⁴⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 3.

⁵⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 6.

55) Kupferpfecherz von Turnisk im Ural, nach v. Kobell,¹⁾ kommt rindenartig vor. Kieselerde 9,66. Kupferoxyd 13,00. Eisenoxyd 59,00, Wasser 18,00=99,66. Formel: $\text{Cu}_3 \text{Si}_2 + \text{H}$.

56) Labrador aus zersetztem Basalt unfern des Ankergrundes von Berufjord an der Ostküste von Island, nach A. Damour.²⁾ Spec. Gew. 2,709. Kieselerde 52,17. Thonerde 29,22. Kalkerde 13,11. Natron 3,40. Eisenoxyd 1,90=99,80.

57) Loewit von Ischl, nach Haidinger.³⁾ H. = 2,5—3,0. Spec. Gew. 2,376. Wasser 14,45. Schwefelsäure 52,35. Talkerde 12,78. Natron 18,97. Eisenoxyd und Thonerde 0,66. Mangan Spur = 99,21. Formel: $3 \text{Mg} \ddot{\text{S}} + 3 \text{Na} \ddot{\text{S}} + 8 \text{H}$.

58) Magnetkies von Rajpootanah in Westindien, nach Middleton.⁴⁾ Eisen 62,27. Schwefel 37,73=100,00.

59) Manganzinkspath - Krystalle vom Herrenberge bei Riom, nach Monheim.⁵⁾ Spec. Gew. 4,03—20. Kohlensaures Zinkoxyd 85,78. Kohlensaures Manganoxydul 7,62. Kohlensaures Eisenoxydul 2,24. Kohlensaure Magnesia 4,44. Kohlensaurer Kalk 0,98. Kieselsäure 0,09. Wasser Spur, Galmei Spur = 101,15.

60) Misy vom Rammelsberge bei Goslar, nach List.⁶⁾ Fe 30,066. Zn 2,491. Mg 2,812. K 0,318. S 42,922. H 21,391=100,000.

61) Monrolit von Monroe in New-York, nach Silliman.⁷⁾ H. = 7,52. Spec. Gew. 3,045—096. Kieselerde 40,59. Thonerde 56,44. Wasser 2,97 = 100,00. Formel: $8 (\text{Al}_2 \text{O}_3, \text{SiO}_2) + 2 \text{Al}_2 \text{O}_3, 3 \text{HO}$. Dem Wörthit ähnlich.

62) Muschelkalk aus der Gegend von Saarbrücken, nach Schnabel.⁸⁾ Kohlensaure Kalkerde 94,80, kohlensaure Magnesia 0,96. Eisenoxydhydrat 0,70. Kieselsaures Eisenoxyd und kiesel-saure Thonerde 3,32. Wasser 0,22 = 100,00.

¹⁾ Erdmann's Journ., Bd. 39, p. 208 u. Leonh. min. Jahrb. 1849, H. 7.

²⁾ Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 3 u. Bullet. geol., b, VII, p. 88.

³⁾ Leonh. min. Jahrb., 1849, H. 7.

⁴⁾ Philos. Magaz., s. XXVIII, p. 352 u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 6.

⁵⁾ Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 6.

⁶⁾ Annal. d. Chem. u. Pharm. v. Wöhler und Liebig, Bd. 74, H. 2, 1850.

⁷⁾ Philos. Magaz., XXXV, p. 450 und Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 4 u. 5.

⁸⁾ Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 6.

63) Nemolit nach Rammelsberg.¹⁾ Derselbe ist weder ein Karbonat, noch ein Silikat, sondern ein Talkerdehydrat, Mg H; d. h. mit dem Brucit identisch. Talkerde 64,86. Eisenoxydul 4,05. Wasser 29,48. Kieselsäure 0,27 = 98,65.

64) Nephelinfels des Löbauerberges von Heidepriem.²⁾ Derselbe besteht aus 45,38 Augit, 32,61 Nephelin, 4,00 Magnet-eisen, 3,91 Apatit, 3,42 Wasser u. 1,33 Titanit.

65) Nickel-Silikat, neues, nach Glocker,³⁾ aus Schlesien. Spec. Gew. 1,54. Es ist ein Nickeloxydsilikat (32,66 Nickeloxyd) mit Talkerdesilikat und 5,23 Wasser.

66) Nontronit vom Andreasberg, nach Mehner.⁴⁾ Spec. Gew. 2,337. Kieselsäure 40,495. Kalkerde 1,112. Eisenoxydul 2,259. Eisenoxyd 33,705. Thonerde 1,095. Wasser 21,816 = 100,482.

67) Nuttalit, identisch mit Skapolith. nach Silliman.⁵⁾ Kieselerde 45,791. Thonerde 30,107. Eisenoxyd 1,861. Kalk 17,406. Kali 3,486. Natron, Mangan Spuren, Wasser 1,630 = 100,281.

68) Orthit von East Bradford in Pensylvanien, nach Rammelsberg.⁶⁾ Spec. Gew. 3,535. Kieselsäure 31,86. Thonerde 16,87. Eisenoxyd 3,58. Eisenoxydul 12,26. Ceroxydul 21,27. Lanthanoxyd 2,40. Kalkerde 10,15. Talkerde 1,67. Glühverlust 1,11 = 101,17. Diess Resultat stimmt ganz mit dem von Vf. früher an anderen Orthiten erhaltenen überein, wonach Allanit u. Orthit identisch und von der Zusammensetzung des Granats sind. Es beweist aber zugleich, dass der Wassergehalt mancher Orthite unwesentlich, und erst später aufgenommen ist.

69) Percylit von La Sonora in Mexiko, nach John Percy.⁷⁾ Kleine himmelblaue Würfel von Gold begleitet. Chlor 0,84. Blei 2,16. Kupfer 0,77. Formel: $Pb_2 Cl + Cu_2 Cl$. Die rationelle Formel aber ist nach Vf.: $(Pb Cl + Pb O) + (Cu Cl + Cu O) + Aq$.

¹⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 6.

²⁾ Erdmann's Journ., 1850, Bd. 50, H. 8.

³⁾ Erdmann's Journ., Bd. 34, p. 502, u. Leonh. Jahrb. 1850, H. 1.

⁴⁾ Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49; H. 6.

⁵⁾ Philos. Magaz., XXXV, p. 450 und Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49. H. 4 u. 5.

⁶⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 6.

⁷⁾ Philos. Magaz., XXXVI, p. 131 und Poggend. Annal., 1850, H. 3.

70) Periklas nach A. Damour,¹⁾ unter den Wanderblöcken der Somma im Bimsstein aufgefunden. Würfel und Oktaeder. Spec. Gew. 3,674. Talkerde 93,86. Eisenoxydul 5,97=99,83. Formel: $24 \text{ Mg} + \text{Fe}$ oder $(24 \text{ Mg} + \text{Fe}) + 25 \text{ O}$.

71) Picrolith von Reichelstein in Schlesien, nach List.²⁾ Si 44,606. Mg 39,748. Fe 2,631. H 12,576 = 99,561.

72) Saphirin aus Grönland, nach A. Damour³⁾ Etwas härter als Quarz. Spec. Gew. 3,473. Kieselerde 14,86. Thonerde 63,25. Talkerde 19,28. Eisenoxydul 1,99=99,38. Formel: $3 \text{ Mg} + 4 \text{ Al} + \text{Si}$. Er scheint ein Mittelglied zwischen Silikaten und Aluminaten zu machen; der Eisenoxydulgehalt dürfte nur als zufällig färbendes Princip zu betrachten seyn. An ein mechanisches Gemenge mehrerer Gattungen in jener Substanz ist durchaus nicht zu denken.

73) Smirgel aus Mastiches nach Landerer.⁴⁾ Thonerde 65. Kieselerde 9. Eisenoxydul 16. Wasser 10 = 100.

74) Talk aus der Nähe des Dorfes Roschkina, nach R. Hermann.⁵⁾ Wasser 1,00. Kohlensäure 2,50. Kieselsäure 59,21. Eisenoxydul 2,14. Nickeloyd 0,12. Talkerde 34,42 = 99,39. Formel: $\text{Mg}^8 \text{Si}^9$ oder $6 \text{ Mg}^8 \text{Si} + \text{Mg}^2 \text{Si}^3$.

75) Talkspath aus Lofthaus in Norwegen, nach A. Breithaupt.⁶⁾ Spec. Gew. 3,017. Kohlensäure 51,447. Magnesia 47,296. Eisenoxydul 0,786. Wasser 0,470. Formel: $\text{Mg} \text{ C}$.

76) Tiza, eine natürliche borsäure Verbindung im südlichen Peru, nach Ulex.⁷⁾ Ein 6seitiges oder ein rhombisches Prisma. Spec. Gew. 1,8. Wasser 26,0. Kalk 15,7. Natron 8,8. Borsäure 49,5 = 100,00. Formel: $\text{Na} \text{ B}_2 + \text{Ca}_2 \text{ B}_3 + 10 \text{ H}$.

¹⁾ Bullet. géol., b, VI, p. 311 u. Leonh. min. Jahrb., 1849, H. 7.

²⁾ Annal. d. Chem. u. Pharm. v. Wöhler u. Liebig, 1850, Bd. 74, H. 2.

³⁾ Bullet. géol., VI, p. 315 und Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 3.

⁴⁾ Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 6.

⁵⁾ Erdmann's Journ., Bd. 46, p. 231 u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 1.

⁶⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 6.

⁷⁾ Annal. d. Chem. u. Pharm. von Wöhler und Liebig, Bd. 70, p. 49 und Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 5.

77) Tritonit von der Insel Lamö bei Brewig, nach Berlin.¹⁾ Tetraëder. H. zw. Feldspath und Apatit. Spec. Gew. 4,16—66. Kieselsäure 20,13. Ceroxyd 40,36. Lanthanoxyd 15,11. Kalkerde 5,15. Thonerde 2,24. Yttererde 0,46. Talkerde 0,22. Natron 1,46. Eisenoxydul 1,83. Mangan, Kupfer, Zinn, Wolfram 4,62. Glühverlust 7,86 = 99,44. Ein neues Mineral.

78) Unionit nach Sillimann.²⁾ H. = 6,0 — 6,5. Spec. Gew. 3,2984. Kieselerde 44,86. Thonerde 42,78. Talkerde 8,62. Wasser 3,74 = 100,00. Formel: $3 \text{RO}, 6 \text{Al}_2 \text{O}_3, 7 \text{Si O}_3, 3 \text{HO}$
 $= 3 \text{RO}, \text{Si O}_3 + 6 (\text{Al}_2 \text{O}_3, \text{Si O}_3) + 3 \text{HO}$. Ein neues Mineral.

79) Ein neues Uranoxyd enthaltendes Mineral von der Nordküste des oberen Sees, nach Whitney.³⁾ Amoph. H. = 3. Kieselerde 4,35. Thonerde 0,90. Eisenoxyd 2,24. Uranoxyd 59,30. Bleioxyd 5,36. Kalk 14,44. Kohlensäure 7,47. Wasser 4,64. Talkerde und Mangan Spuren = 98,70. *= Gummith?*

80) Uran-Pecherz, krystallisirtes, nach Scheerer.⁴⁾ Spec. Gew. 6,71. Grünes Uranoxyd 76,6. Bleioxyd und Metallsäure 15,6. Manganoxydul 1,0. Wasser 4,1. Verlust 2,7 = 100,00.

81) Willemit des Busbacherberges bei Stolberg, unweit Aachen, nach Monheim.⁵⁾ 6seitige Säulen. Spec. Gew. 4,18. H. = 5—6. Zinkoxyd 72,91. Eisenoxyd 0,35. Kieselsäure 26,29 = 100,00, Formel: $\text{Zn}_3 \text{Si}$.

82) Zinkeisenspath (Kapnit) vom Altenberge bei Aachen, nach Monheim.⁶⁾ Spec. Gew. 4,00—15. Kohlensaures Zinkoxyd 71,08. kohlensaures Eisenoxydul 23,98. kohlensaurer Kalk 2,54. kohlensaures Manganoxydul 2,58 = 100,18.

83) Zinn von der Grube in Banka, nach Mulder.⁷⁾ Eisen 0,019. Blei 0,014. Kupfer 0,006. Reines Zinn 99,961 = 100,00.

¹⁾ Poggend. Annal., 1850, H. 2.

²⁾ Philos. Magaz., XXXV, p. 450. und Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 4 u. 5.

³⁾ Philos. Magaz., XXXVII, p. 153. u. Erdmann's Journ., 1850, Bd. 51, H. 1 u. 2.

⁴⁾ Poggend. Annal., Bd. 72, p. 561 und Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 1.

⁵⁾ Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 4 u. 5.

⁶⁾ Erdmann's Journ., 1850, Bd. 49, H. 4 u. 5.

⁷⁾ Chemical Gazette, 1849, Nr. 165 u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 4.

XIII. Astropetrologie.

Literatur.

Ueber Meteoreisenanalysen: von Reichenbach, in Poggend. Annal., 1850, H. 3, p. 478.

von Charles Upham Shephard, in Silliman's American Journ., Mai 1849, u. Froriep's Tagsberichte, 1850, St. 77.

Analysen.

1) des zu Sommer County am 22 Mai 1847 gefallenen Meteorsteins, von E. v. Baumhauer.¹⁾ Schwefel 1,804. Eisen 12,816. Nickel 1,495 Kobalt 0,162. Zinn und Kupfer 0,055. Kieselsäure 38,503. Eisenoxydul 10,029. Manganoxydul 2,310. Chromoxyd 1,373. Nickel- Kupfer - und Zinnoxid 2,528. Thonerde 4,807. Talkerde 22,789. Kalkerde 0,700. Natron 0,594. Kali 0.025 = 100,000.

2) des von Juvenas, nach K. Rammelsberg.²⁾ Kieselsäure 49,23. Thonerde 12,55. Eisenoxyd 1,21. Eisenoxydul 20,33. Eisen 0,16. Kalkerde 10,23. Talkerde 6,44. Natron 0,63. Kali 0,12. Phosphorsäure 9,28. Titansäure 0,10. Chromoxyd 0,24. Schwefel 0,09 = 101,61. und es zeigt sich sonach dieser Meteorstein zusammengesetzt aus: Anorthit etwa 63 Proc., Augit 60%, Chromeisen 1,5%, Leberkies 1/4%, und vielleicht kleinen Mengen von Apatit und Titanit.

3) Meteoreisen von Zacatecas, nach L. Bergemann.³⁾ Spec. Gew. 7,4891. Nickeleisen 93,77. Magnetkies 2,27. Chromeisen 1,48. Phosphornickel u. Eisen 1,65. Kohle 0,49 = 99,66.

XIV. Nekrolog.

Jos. Louis Gay-Lussac, geb. zu St. Leonard in Haut-Vienne, den 6. Decemb. 1777, gestorb. zu Paris, am 10. Mai 1850, 72 Jahre alt. — Richard Felix Marchand, geb. zu Berlin, den 25. August 1813, gestorb. den 2. August 1850 zu Berlin an der Cholera.

¹⁾ Poggend. Annal., Bd. 66, p. 498 u. Leonh. min. Jahrb., 1849, H. 7.

²⁾ Poggend. Annal., Bd. 73, p. 585. u. Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 1.

³⁾ Poggend. Annal., Bd. 78, p. 406 und Leonh. min. Jahrb., 1850, H. 4.