VIERTE TAFEL.

alkalische und erdige Salze,

oder Verbindungen der Säuren mit Alkalien und Erden.

	SCHWEFEL-SAEURE.	SCHWEFLICHTE SAEURE.	SALPETERSAEURE.	PHOSPHORSAEURE.	ARSENIKSAEURE.	MOLYBDAENSAEURE.	WOLFRAMSAURE.	CHROMSAEURE.	KOHLENSTOFF-SAEURE.	ESSIGSAEURE.	SAUERKLEESAEURE.	BORRASAEURE.	AEPFELSAEURE.	ZITRONENSAEURE.
KALI.	Schwefelsaures Kali. (Sulfate de Potasse.) a. d. f. h. m. p. r. α 53° β 45° γ 1°.	Schwefligsaures Kali. (Sulfite de Potasse.) a. d. g. h. m. q.	Salpetersaures Kali. (Nitrate de Potasse.) a. d. g. i. m. q. α 49° β 23° γ 3°.	Phosphorsaures Kali. (Phosphate de Potasse.) a. d. g. h. m. q.	Arseniksaures Kali. (Arseniate de Potasse.) a. d. g. h. m. p.	Molybdänsaures Kali. (Molybdate de Potasse.) a. d. f. h. p.	Wolframsaures Kali. (Tungstate de Potasse.) d.	Chromsaures Kali. (Chromate de Potasse.) a. d. g. h. q.	Kohlensaures Kali. (Carbonate de Potasse.) a. g. h. m. q. r. α 40° β 60° γ 0°.	Essigsaures Kali. (Acetate de Potasse.) a. d. g. h. o. q. r.	Sauerkleesaures Kali. (Oxalate de Potasse.) a. d. g. h. r. q.	Borrasaures Kali. (Subborate de Potasse.) h. d. f.	Aepfelsaures Kali. (Malate de Potasse.) a. g. h. o. q.	Zitronensaures Kali. (Citrate de Potasse.) a. g. i. h. o. q. α 44 80° β 55° 0°.
NATRUM.	Schwefelsaures Natron. (Sulfate de Soude.) a. c. g. h. o. q. r. α 22° β 45° γ 27°.	Schwefligsaures Natron. (Sulfite de Soude.) a. d. g. h. α 28° β 42° γ 30°.	Salpetersaures Natron. Natron de Soude. (a. d. g. i. m. q.) α 29° β 45° γ 0°.	Phosphorsaures Natron. (Phosphate de Soude. c. d. g. h. n. p.	Arseniksaures Natron. (Arseniate de Soude.) a. g. i. l. o. p.	Molybdänsaures Natron. (Molybdate de Soude.) a. g. h. p.	Wolframsaures Natron. (Tungstate de Soude.)	Chromsaures Natron. (Chromate de Soude. a. d. g. o.	Kohlensaures Natron. (Carbonate de Soude.) a. g. h. o. q. r. α 20° β 18° γ 8°.	Essigsaures Natron. (Acetate de Soude.) a. d. g. h. o. q. r.	Sauerkleesaures Natron. (Oxalate de Soude.) a. f. h. o. q.	Borhaures Natron. (Subborate de Soude.) h. d. g. o.	Aepfelsaures Natron. (Malate de Soude.) a. d. g. o. q.	Zitronensaures Natron. (Citrate de Soude.) a. d. g. o. q. α 28° 51 β 7° 60. 7°.
KALK.	Schwefelsaurer Kalk. (Sulfate de Chaux.) a. d. f. h. m. p. r. α 55° β 45° γ 0°.	Schwefligsaurer Kalk. (Sulfite de Chaux.) a. d. f. α 47° β 45° γ 8°.	Salpetersaurer Kalk. (Nitrate de Chaux.) a. d. g. i. o. q. r. α 30° β 42° γ 28°.	Phosphorsaurer Kalk. (Phosphate de Chaux. a. o. f. m. p. r.	Arseniksaurer Kalk. (Arseniate de Chaux.) h. d. f. h. p.	Molybdänsaurer Kalk. (Molybdate de Chaux.) a. f.	Wolframsaurer Kalk. (Tungstate de Chaux.) a. f. o.	Chromsaurer Kalk. (Chromate de Chaux.) a. f. o.	Kohlensaurer Kalk. (Carbonate de Chaux.) a. f. h. q. r. α 56 51 β 60 1 γ 0 05	Essigsaurer Kalk. (Acetate de Chaux.) a. d. g. h. o. q. r.	Sauerkleesaurer Kalk. (Oxalate de Chaux.) a. e. f. o. q. α 48° β 38° γ 8°.	Borhaurer Kalk. (Subborate de Chaux.) a. e. h.	Aepfelsaurer Kalk. (Malate de Chaux.) a. e. f. o. q.	Zitronensaurer Kalk. (Citrate de Chaux.) a. e. f. q. α 37 54 β 7 60 80.
BARYT.	Schwefelsaurer Baryt. (Sulfate de Baryte.) a. d. e. f. m. p. r. α 67° β 50°.	Schwefligsaurer Baryt. (Sulfite de Baryte.) a. e. f. α 60° β 38° γ 2°.	Salpetersaurer Baryt. (Nitrate de Baryte.) a. d. f. h. m. q.	Phosphorsaurer Baryt. Phosphate de Baryte. a. e. f. m. p. r.	Arseniksaurer Baryt. (Arseniate de Baryte. a. e. f p.	Molybdänsaurer Baryt. (Molybdate de Baryte. a. g.	Wolframsaurer Baryt. (Tungstate de Baryte.) a.	Chromsaurer Baryt. (Chromate de Baryte.)	Kohlensaurer Baryt. (Carbonate de Baryte.) a. e. m. q. r. α 72° β γ 21.	Essigsaurer Baryt. (Acetate de Baryte.) a. d. g. f. o. q.	Sauerkleesaurer Baryt. (Oxalate de Baryte.) h. e. f. i. m. q.	Borhaurer Baryt. (Subborate de Baryte. a. e. f.	Aepfelsaurer Baryt. (Malate de Baryte.) a. e. f. m. q.	Zitronensaurer Baryt. (Citrate de Baryte.) a. e. f. q. α 34 β γ 50.
STRONTIAN.	Schwefelsaurer Strontian. (Sulfate de Strontiane.) a. d. e. f. m. p. r.	Schwefligsaurer Strontian. (Sulfite de Strontiane.) a. e. f.	Salpetersaurer Strontian. (Nitrate de Strontiane.) a. d. g. h. m. q. r. α 37 61° β 45 1° γ 1°.	Phosphorsaurer Strontian. (Phosphate de Strontiane.) a. e. f. m. p. r. α 50° 78 β 31 64.	Arseniksaurer Strontian. (Arseniate de Strontiane.) a. g. i. l. o. p.	Molybdänsaurer Strontian. (Molybdate de Strontiane.) ?	Wolframsaurer Strontian. (Tungstate de Strontiane.) ?	Chromsaurer Strontian. (Chromate de Strontiane.) ?	Kohlensaurer Strontian. Carbonate de Strontiane.) a. f. m. q. r.	Essigsaurer Strontian. (Acetate de Strontiane.) a. d. g. f. o. q.	Sauerkleesaurer Strontian. (Oxalate de Strontiane.) a. e. f. m. q. α 51 50 β γ [illegible].	Borhaurer Strontian. (Subborate de Strontiane.) ?	Aepfelsaurer Strontian. (Malate de Strontiane.) ?	Zitronensaurer Strontian. (Citrate de Strontiane.) a. e. f. q.
AMMONIAK.	Schwefelsaures Ammoniak. (Sulfate d'Ammoniaque.) a. d. g. h. m. q. α 40° β 40° γ 18°.	Schwefligsaures Ammoniak. (Sulfite d'Ammoniaque.) d. g. o. q. α 23° β 60° γ 12.	Salpetersaures Ammoniak. (Nitrate d'Ammoniaque.) a. d. g. h. m. q. α 24° β γ 7°.	Phosphorsaures Ammoniak. (Phosphate d'Ammoniaque.) a. d. g. h. m. q.	Arseniksaures Ammoniak. (Arseniate d'Ammoniaque.) h. d. g. h. m. q.	Molybdänsaures Ammoniak. (Molybdate d'Ammoniaque.) a. q.	Wolframsaures Ammoniak. (Tungstate d'Ammoniaque.) a. q.	Chromsaures Ammoniak. (Chromate d'Ammoniaque.) a. q.	Kohlensaures Ammoniak. (Carbonate d'Ammoniaque.) a. d. g. m. r. h. α 45° β 45° γ 0°.	Essigsaures Ammoniak. (Acétite d'Ammoniaque.) a. d. g. o. q. s.	Sauerkleesaures Ammoniak. (Oxalate d'Ammoniaque.) a. d. g. i. o. q.	Borhaures Ammoniak. (Subborate d'Ammoniaque.) h. e. g.	Aepfelsaures Ammoniak. (Malate d'Ammoniaque.) a. g. h. o. q.	Zitronensaures Ammoniak. (Citrate d'Ammoniaque.) a. g. i. o. q. α 37 45 β γ 55 57.
ZIRKONERDE.	Schwefelsaure Zirkonerde. (Sulfate de Circone.) a. e. f. m. q. r.	Schwefligsaure Zirkonerde. (Sulfite de Circone.) ?	Salpetersaure Zirkonerde. (Nitrate de Circone.) h. f. i. h. l. q.	Phosphorsaure Zirkonerde. (Phosphate de Circone.)	Arseniksaure Zirkonerde. (Arseniate de Circone.) ?	Molybdänsaure Zirkonerde. (Molybdate de Circone.) ?	Wolframsaure Zirkonerde. (Tungstate de Circone.) ?	Chromsaure Zirkonerde. (Chromate de Circone.) ?		Essigsaure Zirkonerde. (Acétite de Circone.) ?	Sauerkleesaure Zirkonerde. (Oxalate de Circone.) ?	Borhaure Zirkonerde. (Subborate de Circone.) ?	Aepfelsaure Zirkonerde. (Malate de Circone.) ?	Zitronensaure Zirkonerde. (Citrate de Circone.) ?
TALKERDE.	Schwefelsaure Talkerde. (Sulfate de Magnesie.) a. d. g. h. o. p. r. α 19° β 55° γ 65.	Schwefligsaure Talkerde. (Sulfite de Magnesie.) d. f. q. α 16° β 50° γ 45.	Salpetersaure Talkerde. (Nitrate de Magnesie.) a. f. h. o. q. r. α 57° β 43° γ 30.	Phosphorsaure Talkerde. (Phosphate de Magnesie.) h. f. h. l. o. p.	Arseniksaure Talkerde. (Arseniate de Magnesie.) a. e. f. o. p.	Molybdänsaure Talkerde. (Molybdate de Magnesie.) e. f.	Wolframsaure Talkerde. (Tungstate de Magnesie.) f.	Chromsaure Talkerde. (Chromate de Magnesie.) ?	Kohlensaure Talkerde. (Carbonate de Magnesie.) a. e. q. α 25° β 50° γ 25.	Essigsaure Talkerde. (Acétite de Magnesie.) a. g. f. o. q. r.	Sauerkleesaure Talkerde. (Oxalate de Magnesie.) h. e. f. q. α 55° β γ 85.	Borhaure Talkerde. (Subborate de Magnesie.) e. g. m.	Aepfelsaure Talkerde. (Malate de Magnesie.) a. g. o.	Zitronensaure Talkerde. (Citrate de Magnesie.) a. g. i. h. o. α 27° β γ 65.
THONERDE.	Schwefelsaure Thonerde. (Sulfate d'Alumine.) a. d. f. h. m. p.	Schwefligsaure Thonerde. (Sulfite d'Alumine.) a. f. q. α 46° β 30° γ 24.	Salpetersaure Thonerde. (Nitrate d'Alumine.) a. g. h. i. o. q. r.	Phosphorsaure Thonerde. (Phosphate d'Alumine.) h. g. i. l. o. p.	Arseniksaure Thonerde. (Arseniate d'Alumine. f. p.	Molybdänsaure Thonerde. (Molybdate d'Alumine.) f.	Wolframsaure Thonerde. (Tungstate d'Alumine.) f.	Chromsaure Thonerde. (Chromate d'Alumine.) ?		Essigsaure Thonerde. (Acétite d'Alumine.) a. e. i. m. q.	Sauerkleesaure Thonerde. (Oxalate d'Alumine.) a. g. i. l. o. q.	Borhaure Thonerde. (Subborate d'Alumine.) a. g. i. l. n.	Aepfelsaure Thonerde. (Malate d'Alumine.) a. f. m.	Zitronensaure Thonerde. (Citrate d'Alumine.) ?
BERILLERDE.	Schwefelsaure Beryllerde. (Sulfate de Glucine.) a. g. i. h. q.	Schwefligsaure Beryllerde. (Sulfite de Glucine.) ?	Salpetersaure Beryllerde. (Nitrate de Glucine.) a. g. i. l. o. q. r.	Phosphorsaure Beryllerde. (Phosphate de Glucine.) a. f. i.	Arseniksaure Beryllerde. (Arseniate de Glucine.) ?	Molybdänsaure Beryllerde. (Molybdate de Glucine.) ?	Wolframsaure Beryllerde. (Tungstate de Glucine.) ?	Chromsaure Beryllerde. (Chromate de Glucine.) ?	Kohlensaure Beryllerde. (Carbonate de Glucine.) a. e. f. q. r.	Essigsaure Beryllerde. (Acétite de Glucine.) a. g. i. l.	Sauerkleesaure Beryllerde. Oxalate de Glucine.) a. g. i. l.	Borhaure Beryllerde. (Subborate de Glucine.) ?	Aepfelsaure Beryllerde. (Malate de Glucine.) ?	Zitronensaure Beryllerde. (Citrate de Glucine.) a. f. i. l.
ITTERERDE.	Schwefelsaure Yttererde. (Sulfate d'Ytrite.) a. d. f. h. q.	Schwefligsaure Yttererde. (Sulfite d'Ytrite.) ?	Salpetersaure Yttererde. (Nitrate d'Ytrite.) f. o. q.	Phosphorsaure Yttererde. (Phosphate d'Ytrite.)	Arseniksaure Yttererde. (Arseniate d'Ytrite.) ?	Molybdänsaure Yttererde. (Molybdate d'Ytrite.) ?	Wolframsaure Yttererde. (Tungstate d'Ytrite.) ?	Chromsaure Yttererde. (Chromate de Yttrite.) ?	Kohlensaure Yttererde. (Carbonate d'Ytrite.) a. 55° β 8° γ 0°.	Essigsaure Yttererde. (Acétite d'Ytrite.) a. d. e. q.	Sauerkleesaure Yttererde. (Oxalate de Ytrite.) ?	Borhaure Yttererde. (Subborate d'Ytrite.) ?	Aepfelsaure Yttererde. (Malate d'Ytrite.) ?	Zitronensaure Yttererde. (Citrate d'Ytrite.) ?

ERKLAERUNG DER ZEICHEN.

a. Gehalt der alkalischen oder erdigen Basis in 100 Theilen des Salzes.

β. Gehalt der reinen Säure.

γ. Gehalt des krystallisirten Wassers.

a. Das Salz ist vollkommen anzuschießen.
b. Die Säure prädominirt.
c. Das Alkali prädominirt.
d. Die Verbindung schießt in regelmäßige Krystalle an.
e. Das Salz stellt eine krystallinische gekörnte Masse dar.
f. Es löst sich schwer im Wasser.
g. Es löst sich leicht im Wasser.
h. Es löst sich in kochendem Wasser in größerer Menge als in kaltem, und hilft sich darinn Alkalien krystallisiren.
i. Muß durch Abdunsten krystallisirt werden.
k. Gibt undeutliche Krystalle.
l. Bildet eine gummichtichte Masse.
m. Bleibt an der Luft unverändert.
n. Verwittert an der Luft oder in der Wärme.
o. Wird an der Luft feucht oder zerfließt.
p. Wird im Feuer nicht dekomponirt.
q. Wird im Feuer dekomponirt.
r. In Essig und hilft sich auflösen.
s. In Alkohol löslich.
t. In Alkohol unlöslich.
u. Ist giftig.

I. In die Kieselerde mit keiner der hier aufgeführten Säuren eine Verbindung eingeht, so hat man sie weggelassen.

II. Die Verbindungen der salpetrigten, phosphorigten und arseniginten Säure, sind noch zu wenig bekannt, deshalb hat man, um Raum zu gewinnen, diese drei Säuren nicht mit aufgestellt.

III. Das Kali, Natron und Ammoniak, lassen sich auch mit der Schwefelleber übersättigen und geben dann Verbindungen, die sich von den hier aufgeführten, durch eine größere Löslichkeit im Wasser und einen starken Geschmack unterscheiden lassen. Die in dieser Tafel aufgeführte schwefelsaure Thonerde ist nicht der Alaun; denn dieser enthält noch Kali in der Mischung, und ist ein doppeltes Salz.

IV. Die Verbindungen, bei welchen ein ? steht, sind nur problematisch aufgestellt.

Sächsische Landesbibliothek – Staats- und Universitätsbibliothek Dresden
http://digital.slub-dresden.de/ppn329980572/23
gefördert von der Deutschen Forschungsgemeinschaft DFG