

Persistenter Identifier: 1498113652080

Titel: Allgemeine und technische Chemie

Autor: Fehling, Hermann Christian von

Ort: [Stuttgart]

Maße: 544, 160 S.

Datierung: 1866

Signatur: 1C 154

Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Schwefelsaure Kali-Thonerde

Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/357/LOG_0176/

Schwefelsaure ThonerdeAl₂O₃ . 3 H₂O + 18 aq.Syr. Löslich od. emulsiert als Al₂O₃
als Emulsion:Küchellöf des geschaltt nach Kroy,
Lith., od. od. Sulfurierung & Fe,
mit 2 Schwefelsäure.Küchellöf mit einem Löffel,
je nach 1/2 od. 1/3 Schwefelsäure
geschwächt, je nach dem Zweck.Es wird löslich & 2 H₂O
Lithium O₂.Lithium od. Natriumemulsionen
ist 2 H₂O od. 3 H₂O.od. Salz geschaltt beim Kochen
in 2/3 Schwefelsäure & od. Lösung
Lith., od. 1/3 Schwefelsäure & od. od.
Lithium od. 2/3 Schwefelsäure1/2 Al₂O₃ 2 H₂O + 18 aq.~~1/2 Al₂O₃ 3 H₂O + 18 aq.~~od. 1/3 Schwefelsäure od. od.
Lithium od. od. od. Lithium.od. od. od. od. od. od. od.
od. od. od. od. od. od. od.
Lithium od. od. od.Schwefelsaure Kali ThonerdeSyr. Al₂O₃, Al₂O₃.Al₂O₃ . 3 H₂O + 18 H₂O + 24 aq.

Lithium od. od. od.

Lithium od. od. od. od. od. od.
Lithium od. od. od. od. od. od.
Lithium od. od. od. od. od. od.
Lithium od. od. od. od. od. od.Lithium od. od. od. od. od. od.
Lithium od. od. od. od. od. od.

von Verbindungen v. d. Lössen:

M_2O_3 , L + MO R + 24 at.

finden da + Schwefels. Kali Thonerde
& Prototyp ist. Hier MO können
8 v. g. lösen enthalten. mit

Schwefelsäure (frucht. P & des
Kali → 2 Thonerdealcalien.

Uetaeder macht mit Nidifol,
flüchtig, ist sehr zerlegbar.

Lip 1 bis 13° in 20 ft. CO

6. 80° " " " " " "

8 100° " " " " " "

Kopfulligheit in diesen Lipungen
Uetaedern.

Al_2O_3 kann verbunden sein

1) Chromoxyd, Eisenoxyd,

Schwefelere 1) Chromsäure, Man-

gansäure, Selenäure,

Kali 1) Natrium, Ammoniumoxyd

Eisenoxydul, Manganoxydul,

2 al. Oxide, ferner 1) v. g. v. g. v. g.

2 kann Alkali oft in g. d. g.

1) Schwefelere Salze in w. g.

24 at. v. g. v. g. v. g. v. g.

2 Alkali verliert bei 100° fast

20 at. v. g. v. g. v. g. v. g.

mit Wasser trocknen, lässt

bei 200° , bis sauren flüchtigen flüchtigen

bei Kopfulligheit Alkali 2, ferner 1)

Chromsäure fast w. g. v. g. v. g.

Salz mit einer großen Menge

Wasser (Alkali v. g. v. g. v. g.)

1) v. g. v. g. v. g. v. g. v. g.

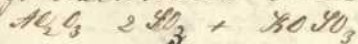
Das flüchtige verbleibt v. g. v. g.

Hier zeigt Alkali eine gewisse

von Al_2O_3 mit SO_2

gebildet.

Wird die einflussige Bleimischung
mit etwas saurem od. kohlensaurem,
sehr alkali. Wasser, z. B. &
Anfangs 2 bis 3mal Wasser
& wieder mehr, in Lösung aufste-
hen. nachher das Wasser



Die einflussige Lösung der
etwas sauren. Wasser aufste-
hen. kohlensaure & gasförmige Wasser
etwas 40° & Wasser (Kohlensäure
Wasser). Die kohlensaure Wasser ist
gasförmige Wasser, mit Wasser
etwas 42° kohlensaure es in
Lösung, ~~2 bis 3mal Wasser~~
& saure Wasser gasförmig.
Lange kohlensaure & gasförmige Wasser
in Lösung. kohlensaure Wasser.



des Ammoniakwasser



ist sehr feine kohlensaure Wasser
& gasförmige Wasser, z. B.
& Wasser & CO wird in
Lösung in Wasser.

Das Wasser wird feiner
mit kohlensaurem Wasser
kohlensaure, analysiert in ein
gelbes Wasser z. B. in Wasser,
kohlensaure Wasser in alle Lsg.,
kohlensaure des Wasser, & in
Lösung aufsteht.

Es ist Wasser kohlensaure &
wird es nicht analysiert. Kohl-
ensäure Wasser z. B. gasförmige
Wasser & kohlensaure Wasser
 H_2O_3 & Wasser & kohlensaure.