

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: Fluorcalcium

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/329/LOG_0159/

germanen bei der Analyse d. Er,
Ammoniak etc.

Sp. a gasförmig, a. alkalisch löslich.
Sein Verhalten ist dasselbe.
Löst bei 140° auf in Salz
d. Sp. Löst 1.20g.

- weisse zerfallene Masse d. Sp. gas,
flüchtig Mittel Ammoniak
flüchtig.

Sp. bei glühender Flüssigkeit ab
zu einem weissen Kohlenstoff
unverändert bleibt.
d. Sp. zerfällt in Sp. gas,
Ammoniak d. Sp. gas,
alkalisch, Salze d. Sp.

Fluorcalcium.

Wird d. a. d. Kalk als Fluorid
in Ammoniak
eine Ammoniak d. Sp. gas,
d. Sp. gas d. Sp. gas,
(bei Fluor).

Schwefelcalcium.

Wird d. gasförmig d. Sp. gas,
Ca S₂ meist d. Sp. gas, zerfällt d.
Reduktion mittelst H.
Ca S₂ Ca S₂
Ca S₂ Ca S₂

o. Ca S₂ zerfällt in Ca
Sp. gas, lösliche Masse, zerfällt
d. Sp. gas d. Sp. gas, zerfällt
Calcium sulfhydrat.

Wird d. Sp. gas d. Sp. gas,
Salzen Ammoniak d. Sp. gas,
Sp. gas d. Sp. gas.

Ca S₂
Ca S₂