

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: Magnesiumsulfuret

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/344/LOG_0169/

Ant Magnesiumsulfuret.

^{10gr.}
ist eine Chlorid-Verbindung,
grünlich gelblich.

Es wird z. B. durch Magn. & Schwefel
aus Glühgas von Mg H_2 mit
Säure. fastet J. & C. noch
besteht als Salz in einem
Mg H_2

Magnesia, H₂ Sphat.

Kautschum des Magnesiumsulfids.

Die Lillarsulfide werden in
Blei- & Kupfererzungen durch
Lösung des unlösl. Magnesiumsulfids
wird gelöst.

Magnesiumsulfid löst sich in
Ammoniumsulfid löst. Sulfid
von Sulfidwasserstoffsäure in einem S. H_2
von Ammoniak wird gelöst, es
wird dabei bei Sulfid v. Ammoniak
z. Magnesiumsulfid keine Magn.
sa gelöst, wenn man es
gelöst nachfolgt.

Mg H_2

Mg H_2

(Ant H₂ (C Sphat))

Es wird in die Sulfide
Magnesium gelöst & wenn man
wenn man Ammoniumsulfid,
sulfid gelöst ist.

Speziell die Lösung & Lillarsulfide
aus Sulfid & Kupfererz Alka,
Lien & Sulfid, u. Sphat
sowie Ammoniumsulfid.

Speziell ist es polymeres
Magnesium & Phosphorsulfid
Ammoniak - Magnesia.