
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: Reactionen der Magnesiasalze

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/344/LOG_0170/

Ämt Magnesiumsulfuret.

^{Ämt.}
 ist eine Chlorid- & unauflösliche,
 gelbliche Substanz.

Ämt. & kohlensaure Magnesia & kohl-
 saure Magnesia von Mg SO₄ mit
 Wasser. fast alle Mg SO₄ wird
 kohlensaure als CaS in dem

Mg S

H₂OMagnesia & H₂S & kohl.Kautschum oder Magnesiapulver.

Die kohlensaure Magnesia entsteht
 durch die Kautschum- & kohlensaure
 Kautschum- & kohlensaure Magnesia
 durch die Kautschum- & kohlensaure

Magnesiapulver bildet sich
 durch die Kautschum- & kohlensaure
 Kautschum- & kohlensaure Magnesia
 durch die Kautschum- & kohlensaure
 Kautschum- & kohlensaure Magnesia
 durch die Kautschum- & kohlensaure
 Kautschum- & kohlensaure Magnesia
 durch die Kautschum- & kohlensaure

Mg S

H₂O

Kautschum (& kohlensaure)

ist eine & in die kohlensaure
 Magnesiapulver & kohlensaure
 Kautschum- & kohlensaure Magnesia
 durch die Kautschum- & kohlensaure

Kautschum- & kohlensaure
 Kautschum- & kohlensaure Magnesia
 durch die Kautschum- & kohlensaure
 Kautschum- & kohlensaure Magnesia
 durch die Kautschum- & kohlensaure

Kautschum- & kohlensaure
 Kautschum- & kohlensaure Magnesia
 durch die Kautschum- & kohlensaure
 Kautschum- & kohlensaure Magnesia
 durch die Kautschum- & kohlensaure

