

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 Magnesia

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/337/LOG_0164/

Magnesiumoxyd

Syn. Magnesia, ^{MgO.} Litteraria, Talk,
erde.

findet sich im der Natur nicht absond.
Sed varietas in seorsim in Lithae,
sicut crystallifera ut Periklas,
sicut et MgO haec in J. V. Klat,
sicut et saltem in glissem MgO Cl₂.

1. Magnesia usta ~ J. Hoff.
s. MgO, adfuitur usque in usum,
nisi MgO, sicut lictura usque
Missa, insufficientibus.

Es liest sich in wenig in CO₂ +
1 Teil Magnesia brennt 50000 Theile

et. nisi missa liest J. C. Magna,
sicut oxyd alluifly J. Linn. in
usum. Magnesia usta.

ad Magnesia abgerat geht in Liest
alluifly. CO₂ us.

1 Magnesia rangert alluifly,
sicut 2 / sicut.

Es. magnesia fait fait usum
usque sicut in J. C. Magna
sicut in glissem L. Salpet. sicut.
Magnesia.

Magnesia rangert in
gegenwärtig bei Magnesia.

Schwefelsaure Magnesia.

Mg SO₄ Syn. Litteraria, Sulfat,
sicut in J. C. Magna, sicut in J. C. Magna.

ad Magnesia fait fait usum
usque sicut in J. C. Magna
sicut in glissem L. Salpet. sicut.
Magnesia.

Mg SO₄ + H₂O

Es 1 2 Magnesia rangert
sicut in J. C. Magna, sicut in J. C. Magna.

Spez. Mineralien & Erze
 & Sequis. Körper.

Maist wird ab gelöst aus
 ein Mineralwasser, in Mineralien,
 erweisen; Boden & ff.

Spezial 9 & 10 von bittern
 Wasser, daser selbe Mineralwasser
 in Mineralien Wasserwasser Wasser
 1 & 2 Mineralien & 3

in Salz fieselt bei ungenügend
 grobem Lager.

In d. Mineralien Wasser
 es ab 9 ab & folgender Wasser ge,
 leicht vorhalten.

Salz Wasser & La. S.
 gelöst ist, trocknet mit MgO
 ff, abseits nicht anzu
 sehr halt, kommt & 2
 La. S., im Bod f. bleibt, es
 e MgO 9 10 ist.

9 f Maist kann es ab
 in ein Mineral Wasser, farn
 es ab & gelöst in Mineralien
 ein Mineralwasser, von Mineralien
 erweisen & Salz wasser.

in Mineralien Wasser
 Magnesia & Wasser & ein
 Serpentin 3 MgO & La. S. + 200
 & farngeung & S. S.
 farngeung & ein f. Magnesia
 MgO & S. S.; von d. d.
 antinickaltes La. S. kann gut
 Wasser, ein f. Mineralien
 bewirkt werden.

in Mineralien Wasser
 MgO + 7 La. S. farngeung
 ein Mineralwasser Wasser
 ein Mineralwasser. Wasser
 in 10 9 2 farngeung

In 0° farngeung La. S.,
 ab bleibt MgO & farngeung,
 & 50° farngeung MgO & S.
 ab bleibt La. S. & farngeung.

1) Hül fassbar CO.
Kochsalz unvollos, kann festhalten
150°C 6 Sten. Kochen CO
das Ha auf bei fester Temperatur.

1) Kupfer. Kupfer bildet sich
leicht aufzulösen in K_2SO_4 od.
am SO_2 unvollos & Doppelsalze
v. Schwefels. Algeen. Japan
1) SO_2 .

das, Kup. CO für Kupf. Kammern
Hydratwasser.

1) Kupfererz Magnesia bildet
e Prototyp für einen Gang.
Weise von Pulver, welche auf
Festigkeit & Feinheit der
Kathoden fähig Magnesia
gezeigt).

1) Salz dient als Hydratwasser
e Aufreinigungsmittel.

Kupfererz unvollos mit Na_2SO_4
e Kammern 1) Salz unvollos
leicht abzurufen.

1) Kupfererz & Salz abg. das
Gammern 1) $BaCO_3$
1) bildet sich in dem gasförmigen Salz



wahre $MgCO_3$ 1) $CaCO_3$
unvollos & lassen sich nicht auflösen,
sich unvollos, unvollos das od.
für keine Reaktion gibt.

Kohlensäure Magnesia.

1) bildet sich in der Natur als
Magnesit, Bitter- od Brauns,
Goth (Fouquierit, Feinwerk
mit $CaCO_3$), als Solomit
 $CaCO_3 + MgCO_3$ & 9