

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: Phosphorsaure Ammoniak-Magnesia

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/342/LOG_0167/

Das Salpetersaure MgO färbt
D. 1 p. l. weißet zuweilen
Kohlensäure auf.

Man kann Kaloridulgen in Magni,
von 6. 11. l. in 10. 11. l.

Chlormagnesium.

MgCl.

Wird in der Natur meist gelöst
in Meerwasser, Boden u. dgl.

Man erhält durch Kochen
Lösung von MgCl in Salzwasser
l. MgCl₂ mit HCl.

MgCl
HCl

Die in Abhängigkeit von der Größe
des Salzes, kann
Magnesium in der Natur
als MgCl₂ in Salzwasser
l. MgCl₂

als Salz MgO & HCl.

Man kann das Salz in Magnesium
verbindet MgCl₂ erhalten.

Für das Salz für sich selbst
am Doppel Salz von MgCl₂ mit
NaCl besser mit KCl, das
in der Natur vorkommt, hat
zu dem Doppelsalz, welches
Kochsalz, NaCl & Salmiak, ab
Kochsalz verbindet MgCl₂.

l. MgCl₂ ist eine weiche,
kristalline, weißliche, feine
Masse, die sich in Wasser
leicht auflöst & in
Wasser löslich.

Das Salz ist amorph & weicht
auf bei höherer Temperatur, es
NaCl bildet, welches
& weicht auf bei
& weicht auf bei