
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: Chlormagnesium
Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/343/LOG_0168/

Das Salpetersäure MgL färbt
 J. J. L. weißes zinnweißes
 Oxidationspulver.

Man kann Kaloridulgen in Magni,
 von 6. 11. 1. 1. 1. 1. 1.

Chloromagnesium.

MgCl.

Scheidet sich durch unvollständige
 im Wasserstoff, wobei sich
 Magnesium bildet.

Man erhält durch
 Lösung von MgCl in Salp.
 L. MgCl₂ mit HCl.

MgCl₂

HCl

Die Abkühlung geht das größte
 Teil des Wassers, wobei
 Magnesium des Ammoniums
 sich J. J. L. Salp. MgCl₂
 & MgCl₂

ab Staff MgL & HCl.

Man kann das MgL
 durch MgCl₂ erhalten.

Man kann durch
 am Doppel Salz von MgCl₂ mit
 HCl besser mit HCl, das
 & leicht durch MgCl₂, das
 zum Doppelsalz, wobei
 sich MgCl₂ & Salp. & ab
 durch MgCl₂.

Das MgCl₂ ist eine
 Verbindung. Man
 erhält durch
 man kann & HCl & HCl.

Das Salz ist eine
 Verbindung. Man
 erhält durch
 & man kann & HCl & HCl.