

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: Manganchloride

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/389/LOG_0201/

Manganchlorid.

Das Manganchlorid $MnCl_2$
 bildet sich aus dem Manganoxyd
 Oxidation, ferner in der Luft aus
 $MnCl_2$ bei der fernen Oxidation,
 ferner in fäulnissigen $MnCl_2$.
 Doppelt so viel $MnCl_2$ als MnO_2 .
 leicht löslich in H_2O . In der Dampfform
 & Chlorid $MnCl_2$, auch in flüchtigen
 & $MnCl_2$ in H_2O bei
 geringem Sauerstoff. 1 Gramm.
 bei 200° bildet sich $MnCl_2$ & $MnCl_2$
 einseitig löslich bei fernerem
 fernerem fernerem fernerem fernerem
 in $MnCl_2$ & H_2O , - fernerem
 einseitig löslich in $MnCl_2$ fernerem
 fernerem in der Chlorwasserstoffsäure
 fernerem & $MnCl_2$ zu fernerem
 fernerem fernerem & $MnCl_2$ in kullas
 fernerem fernerem bildet fernerem fernerem
 fernerem in niallorig $MnCl_2$
 einseitig.
 fernerem fernerem bildet fernerem
 Chlorwasserstoffsäure Mangan-
 chlorid ($MnCl_2$).
 fernerem $MnCl_2$ bei Abfließen
 & H_2O & fernerem mit fernerem
 fernerem fernerem fernerem
 fernerem mit fernerem $MnCl_2$
 einseitig & bildet sich fernerem
 fernerem fernerem fernerem
 & $MnCl_2$, in fernerem fernerem
 mit fernerem fernerem fernerem
 & $MnCl_2$ & H_2O .
 fernerem fernerem fernerem
 fernerem fernerem fernerem
 $MnCl_2$ & H_2O gelblich.