

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 Luft
 & Chlorwasser, $MnCl_2$, stark flüchtig.
 & $MnCl_2$ in H_2O $MnCl_2$ 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 Chlorwasser, fernerem
 fernerem & $MnCl_2$ zu fernerem,
 fernerem
 fernerem fernerem & $MnCl_2$ in kullas
 fernerem fernerem bildet fernerem fernerem
 fernerem in niallorig $MnCl_2$
 einseitig.
 fernerem fernerem bildet fernerem
 Chloranlagerung Mangan,
 chlorid ($MnCl_2$).
 fernerem $MnCl_2$ bei Abfluss
 & 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.