

mit Kalkstein. Hauptbestandteil
MnO₂ wie alle Manganoxyde,
sowie mit Aragonit.

Wird durch Erhitzen
schmelzt zu Manganoxyd
mit Doppeltkohlenstoff. Schmelze
bei 200 oder aufgeschmolzen
kühlt. Bei langsamer
Lsg. & sehr guten als neuer
sehr empfindlicher
& allmählich & Luft
& Sauerstoff.

Es stellt sich ein
einmalig, leichtes
Mn₂O₃ bildet.

Manganoxyd Mn₂O₃

Es wird auf allen
Erden & Manganoxyd
oxyd, das Hydrat, & Oxyd,
tion des Manganoxyd,
hydrat's in der Luft.

Es Manganoxydhydrat,
Mn₂O₃ & ist ein
schwer, in Wasser
& färbt sich
da es grünlich in
drat, Lösung, wenn
in einer Lösung & Alkali
bringt, wobei sich
abfärbt, & in
in Manganoxydhydrat
ist gelb.

Mn₂O₃ ist in
Mn₂O₃, Mn₂O₃,
mit Mn₂O₃, Mn₂O₃,
& Schwefelsäure
Mn₂O₃ . 3H₂O bildet