

Lösung vor als eine solche
 Flüssigkeit, wird für ein
 etwas feinstes Pulver zerlegt,
 analysirt & Säure aufgesetzt, um
 die es für eine Base mischt.

Manganoxyd gibt beim
 Glühen mit Luft & Kohlenstoff
 & Sauerstoff die

Manganoxyduloxyd

MnO, Mn₂O₃; Mn₂O₄.

Dieses bei Verbrennung gibt das
 MnO durch Aufschmelzen mit
 O mit Luft.

Das Manganoxyduloxyd ist die
 beim Glühen beständigste Verbindung,
 nicht so wie das brennbare
 MnO, welches mit Sauerstoff und
 dem MnO ein Aufschmelzen
 von Sauerstoff aufnimmt.

Mangansäure MnO₂

entsteht beim Glühen & wiederum
 beide z. B. MnO₂ mit Alkali,
 hydrat, bei feuchtem von Sauerstoff
 oder bei feuchtem

Sauerstoff feuchtem Kohlenstoff,
 gasförmig & füllt die Glühen
 & K₂CO₃ & Ammoniak &
 Chlorsäure von Kali & Salpeter.

Es ist eine dunkelgrüne
 wässrige Lösung, die nur bei
 feuchtem von etwas feuchtem
 Alkali bei Einwirkung & d.

Beim Glühen von Mn,
 gantypoxyd & Baryt &
 BaSO₄ bildet sich feuchtem yden
 giftiges Mangansäures Ba-
 ryt.