

Lösung vor als es ein rothe
 Messigkalt, wasser für
 itasffisi. gelb Messig garfelig,
 wasser & Säure aufgef. zu,
 die es für als Base nicht.
 Manganoxyd gibt beim
 glühen ein & Licht & Harke
 & Sauerstoff die

Manganoxyduloxyd

Mn. Mn₂ ; Mn₃ O₄.

Dieses hat bindung gibt die
 Mn durch kühnenen von
 O ein & Licht.

das Manganoxyduloxyd ist im
 feinen glühen beständigste Man
 bind. mit Eisen hat bindung
 & Eisen & Sauerstoff mit
 dem Mn & kühnenen
 von Sauerstoff aufgef.

die Mangansäure Mn₂ O₇

auff. beim glühen & wieder
 oxyd z. B. Mn₂ O₇ mit Alkali
 hydr. bei feinsten von Sauer
 stoff oder bei feineren

Sauerstoff feinsten Körper.
 gasförmig & hell & glühen
 & K₂ O & Ammoniak &
 Chlorsäure Kali & Salpeter.

Gibt es ein duntelgrüne
 wässrige Lösung, da mit bei
 feineren von itasffisig
 Alkali feinsten

fein glühen von Man,
 ganhyperoxyd & Baryt &
 Ba Mn bildet feinsten yden
 z. B. Alkali Mangansäure Ba
 reyt.