ist d. Magneteisenstein $FeO . Fe_2O_3$

Künstlich erhält Sie s. Verbdg. d. Glühen d. Fe bei mäßigem Luftzutritt.

Es d. sog. Eisenhammerschlag d. solche Verbindung d. verschiedner Besetzg z.B. $4FeO . Fe_2O_3$.

Eine solche Verbdg, d. sog. Eisenoxyduloxyd wird d. Magnet gezogen wie d. FeO, es wird d. E magnetisch, wird d. Fe_2O_3 u. Kegel d. Magnet gezogen wird.

Unter gew. Umständen d. Sie d. ~ Eisenoxyduloxydhydrat, so d. Fällen von einem FeO Salz mit Kalilauge bei Luftzutritt. Es d. eine grüne Farbe u. geht allmählg. d. Oxydhydrat über.

Hier ist seine Zusammensetzg. constant.

Ist d. Sie d. const. Besetzg d. erhalten d. Rosten lassen d. Eisen bei Zutritt d. Luft u. es

$FeO . Fe_2O_3 . 4HO$

Es ist ein schwarzes Pulver, d. Sie ~ Namen Aethiops Martis, od. Lemery'sches Eisenmoor.

Ebenso es halten d. Erhitzen gleicher Atome FeO u. Fe_2O_3 Salz mit Ammoniak.

Ist viel dichter als d. Oxydhydrat.

Bei Zusatz d. Säuren d. Sie Gemenge von Oxydulsalz mit Oxydsalz; nur mit Phosphorsäure erhält man eine wickl. Verbindung, die sich d. schmutzig blaue Farbe auszeichnet, wird