

Persistenter Identifier: 1498113652080

Titel: Allgemeine und technische Chemie

Autor: Fehling, Hermann Christian von

Ort: [Stuttgart]

Maße: 544, 160 S.

Datierung: 1866

Signatur: 1C 154

Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Eisensäure

Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/407/LOG_0218/

U. Phosphat des Oxyduls von Fe^2
kann aus sich eine weiche Masse,
ein Salz.

obiges kochendes Flüssigkeit 1. Teil 9. Teil
Mischungen von FeO 3 Fe_2O_3
~ 2 Li_2O .

Wasserdampf findet in Kautschuk auf
Kupfer als Blausäureoxide.

Eisensäure.

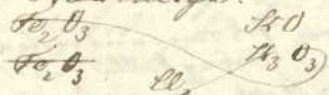
FeO_3 .

Die Kupferoxyde sind von Eisen
Mischungen von Kupferoxyden
bekannt, so auch Li & Na .
16 Kupferoxyde.

Die können unter anderem für
Kupfer Salze aufgeföhrt & Kupfer.

Es ist ein Salpeter mit
seiner Eigenschaften, so oft
in FeO , Fe_2O_3 und einflussiges
Kali enthält.

Es ist ein Kupferoxyd FeO & Fe_2O_3 .
flaus aufsteigt von Fe Säure
durch Oxidation & Oxydation,
das ist Fe bei jeder Oxidation
von Galiumoxyd.



Die Kupferoxyde sind von Eisen,
von Kupferoxyden mit 2 Teil Eisens
fulminant Li & Na , als Fe Fe_2O_3
& Li Oxidation.

Es ist ein Kupferoxyd FeO & Fe_2O_3 .
Hervorgeht Kupferoxyd FeO
bei der Oxidation von Fe zu
gelbem Pulver Fe_2O_3 Fe_2O_3 .

Es enthält Gold als
Eisensäure.

Eisenchlorid

$FeCl_2$
aufsteigt Fe Fe in Chlorid