

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: Reactionen der Eisensalze

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/415/LOG_0225/

Raktionen des Eisenpulvers.

Die meisten Raktionen werden
für das Eisenpulver. Limes ist
ausgezeichnet &
Eisensulfid mit Sand,
Salmiak geigelt, Limes
fluy geben, auf jeder Seite
PO & Löss mit Limes wird.

Mit den Lössen & Eisen,
weyßes, füllten Kali, Natron,
Ammoniak, Alkali carbonate
Fe₂O₃ & FeO als gelben Thon,
fluy.

Es ist leicht & Limes & Limes
in Raktionen & Löss
& Lösspulver mit Ferricyan,
Kalium oder & gelben Thon,
pulver, & Ferricyan kalium
oder & roten Thonpulver.

Eisensulfid gibt mit gelbem
Thonpulver einen weißlichen
Thonpulver, von Eisenferro
cyanid, der allmählich - blut
Löss nimmt.

Fe₂O₃ gibt mit Ferricyan,
Kalium einen roten
an Thonpulver (Thon).
Limes als blut).

FeO gibt Limes mit roten
Thonpulver einen roten
Löss Löss Löss Löss Löss,
weyßes Löss.

Fe₂O₃ & Ferricyan kalium
einen roten Löss Löss &
Limes Thonpulver.

Quellwasser Löss gibt &
FeO Löss Löss Löss Löss Löss
& Löss Löss Löss Löss Löss,
& Fe₂O₃ Löss & einen roten Löss,
zu Löss.

Es Löss Löss Löss Löss Löss
ad Löss Löss Löss Löss Löss.

Das Eisen verbindet
sich mit Sauerstoff & Phosphor,
Selen, Kupfer, Zinn, Blei, etc.

Verbindungen des Eisens
sind sehr Eisen-carburete bilden
sich leicht, doch sind sie nicht
in wässriger Flüssigkeit löslich.

Wasserstoff gibt ein neues Salz
des Eisens $\frac{1}{2}$ Carburet und $\frac{1}{2}$
 $\frac{1}{8}$ Carburet, das sehr leicht mit
Sauerstoff verbindet. Man stellt
es, als ob es ein Salz wäre
in beiden zu trennen.

Flausen verbindet sich mit dem
Eisen-carburet des Eisens mit Eisen.