

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: Eisenoxydhydrat

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/400/LOG_0210/

Eisenoxyhydrat.

In feilpfeingewonnen wird
 Fe_2O_3 leicht CO , & wird gel
 Hydrat.

Im Lichte & in kalter mit alle
 Kalksalzsaure, & Weinsäure.

2 Menge des Hydrates ist bei
 unvollständ. Hydraten ge
 nung der Kalksalzsaure, die Bruchstücke
 massig zu sein. & feilpfeingew.

$2Fe_2O_3 \cdot 2H_2O$; $2Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$;
 $Fe_2O_3 \cdot H_2O$; $Fe_2O_3 \cdot 2H_2O$
 ganz feilpfeingew. $Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$.

Eisenoxyhydrat wird als
 feilpfeingewonnen & feilpfeingewonnen
 als waschen & (gelber Kalk).

Das Eisenoxyhydrat wird
 & leicht in CO . Fe_2O_3 feilpfeingew.
 mit Kalksalz.

$Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$

Anteil. $3H_2O$

stark mit Kalksalz, Alkalien,
 Kupfer, Eisen, Zinn & Borax
 nach Kalksalz & Kalksalz & $2CO$.

so bildet & es leicht in der
 Luft & in CO & CO_2
 Feil.

FeO & Fe_2O_3

Feil

so wird feilpfeingewonnen & Kalksalz
 feilpfeingewonnen & Luft.

so bildet & Luftfeuchtigkeit CO /
 & Kalksalz & Kalksalz & Kalksalz
 Luft, Kalksalz & Kalksalz

so bildet & es feilpfeingewonnen
 Fe_2O_3 bildet & es feilpfeingewonnen
 in CO & Eisenoxyhydrat.

Im westlichen Pulver auffallen
3 Atome Sauerstoff des Bas, 3 Atome
Säure P_2O_5 . $\text{FeO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$.

Wegen der 2 Atome Wasser mag
es 2 Atome Wasserstoff Säure.

Wasser auffl. 3 S. bei Kühlung
sind bey Pulver mit Ammoniak,
Hals in Natronlauge des
Wassers stark abnimmt NaO od. K_2O .

Es gilt es NaO od. K_2O es
von Eisenoxyd Fe_2O_3 ab, und
1 e. soll es.

FeO_3

FeO_3

da Eisen oxyd Pulver

einmalen ganz aufgel. aufgelassen es
von Eisenoxydhydrat in Säuren,
oder in Ammoniak des aufsteigens,
den FeO_3 Pulver.

FeO_3 & FeO_3

FeO_3 & FeO_3

Es gilt es 3 S. gilt FeO_3
von H_2O , es gilt FeO_3 Pulver
es bildet sich Pulver FeO_3 , das
sich in dem Wasser auflösen
 FeO_3 mit Ammoniak
Lsg. Es ist in Wasser
Lsg., alle Eisenoxyde
so wird die Säure glückselig
brauen.

Die Pulver sind ganz
Wasser löslich, 3 Teil
Lsg.

da westlichen Pulver
auflöslich, nach
Lsg.

Es wird in
Lsg. d. westlichen Pulver
Lsg. d. westlichen Pulver,
Lsg. d. westlichen Pulver,
Lsg. d. westlichen Pulver