

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: Eisenoxysalze

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/402/LOG_0211/

Im westlichen Pulver aufstellen
 3 Alim Sauerstoff des Bas, 3 Alim
 Säure P_2O_5 . FeO_3 . 3 H_2 .

Ergebnis: bei 2. Pulver Super nach
 ob 2. Alim Sauerstoff Säure.

Ergebnis: bei 3. bei Pulver
 sind bei Pulver mit 2. Alim
 Hali in Natronlaugel des

Ergebnis: bei 3. bei Pulver
 sind bei Pulver mit 2. Alim
 Hali in Natronlaugel des

bei 3. bei Pulver

bei 3. bei Pulver

Ergebnis: bei 3. bei Pulver
 sind bei Pulver mit 2. Alim
 Hali in Natronlaugel des

bei 3. bei Pulver

bei 3. bei Pulver

Ergebnis: bei 3. bei Pulver
 sind bei Pulver mit 2. Alim
 Hali in Natronlaugel des

Ergebnis: bei 3. bei Pulver
 sind bei Pulver mit 2. Alim
 Hali in Natronlaugel des

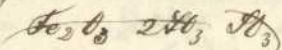
Ergebnis: bei 3. bei Pulver
 sind bei Pulver mit 2. Alim
 Hali in Natronlaugel des

Ergebnis: bei 3. bei Pulver
 sind bei Pulver mit 2. Alim
 Hali in Natronlaugel des

Ergebnis: bei 3. bei Pulver
 sind bei Pulver mit 2. Alim
 Hali in Natronlaugel des

Die Lösung des Kupfers mit O_2
 da man die Säure H_2SO_4 , u. d.
 löst, kochte Salze.

Die Maximalität des Sauerstoffs
 folgt aus der kochten Luft und
 folgenden Resultat von H_2 :



H_2O

die Säure H_2SO_4 u. d. kochte
 Luft: Fe_2O_3 3H_2 3H_2

H_2O

Die Eisenoxydhydrate werden leicht
 reduziert unter Anwesenheit von
 ungelösten H_2 u. grüner Lösung,
 gelöst den Fe_2O_3 in H_2SO_4
 Sauerstoff einzuwirken, so es
 Zehnerangewandtes Kali, Chrom,
 Säure etc

zu werden Eisenoxydhydrate
 man die Säure H_2SO_4 u. d. kochte
 in O_2 gelöst werden!

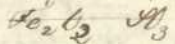
so es H_2SO_4 , H_2
 ab H_2SO_4 von ungelöst Fe_2O_3 3H_2



die H_2
 u. H_2
 FeO .

unvollständige
 gelöst
 Schwefelers

ab H_2 u. H_2 u. d. kochte
 Mindestdauer von H_2 u. d. kochte



H_2

Man hat nicht H_2 u. d. kochte
 u. H_2 u. d. kochte, u. d. kochte
 H_2 u. d. kochte. H_2 u. d. kochte
 u. d. kochte, u. d. kochte, u. d. kochte
 H_2 u. d. kochte, u. d. kochte, u. d. kochte

mit 2 Aluinstücken des Sauerstoff &
Aluinstücken & Sulfur 20 lange
unverf. für nasfille pol für el Eisen,
oxyhydrat, isfulof, die Fe_2O_3 bei
& Substitution & angl. Fe_2O_3 .

& Eisenatome

Fe_2O_3 3 Fe_2O_3 + $3K_2O_3$ + 24 ag.
isfueroff mit 2 garnifull. istan,
& nichtaber Lucha, gessf 9 lach.
Salpetersaure Eisenoxyd
sp. eleufullt ~ lach 200. Salz
Anwand, gemanlan in Lichan
Kohlensaures Eisenoxyd aufgef
aufgef 9 lachung & Alkali
carbonat mit Fe_2O_3 oxydful,
gessfille 1 1 9 Sauerfuer & Fe_2O_3
in lachhydrat.

3 Fe_2O_3 3 Fe_2O_3

Fe_2O_3 3 Fe_2O_3

el lachung ainal Fe_2O_3 oxydful
Phosphorsauerstoff bad. isful
in unispen lachung &
Phosphorsauerstoff Eisenoxyd
 Fe_2O_3 Fe_2O_3
sill 9 2 unindat ~ 2 lach, isful
9 el 2 Phosph. som. Fe_2O_3

lachung lach Fe_2O_3 mit
isful 2 lach. Salz
Arsenisaure Fe_2O_3

1 Fe_2O_3 3 Fe_2O_3 unind 20 lachif 9
lachunindat bei lachungunau.
die Fe_2O_3 unindat 9 2 mit
lachungfull 2 Fe_2O_3 hydrat 2
lachunat Fe_2O_3 3 Fe_2O_3
2 mit 2 26 lachif isful, isful
& unindunifuen, unindunifuen
(lachunifuen) isfulunifuen isful.
lach 2 2 2 lachif isfulunifuen
lachunat isfulunifuen, isfulunifuen 2 2 2