

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: Oxalsaures Natriumoxyd

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/602/LOG_0399/

$\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } Oxidation des Chlorids
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } 1812
 in der Luft & Wasser, fängt sich an zu
 Oxidieren.

$\text{Ca} + \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} - \text{H}_2 \rightarrow 2\text{Ca}(\text{OH})_2$
 ferner: $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$

Oxidation des
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft

Oxidation des
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft

Oxidation des
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft

Oxidation des
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft

3 gleiche Teile Wasser, fängt sich an,
 man wird CaCl_2 , fängt sich an,
 dem fängt sich an zu fangen.

In der Luft ausfallen & demnach
 durchfallt. Löst sich in Wasser
 vollkommen.

Das fängt sich an zu fangen
 ein Teil & fängt

$3\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$

fängt sich an zu fangen
 20-28 Teile Wasser. fängt sich an,
 fängt sich an zu fangen.

Löst sich in Wasser
 fast vollständig in Wasser.
 fängt sich an zu fangen.

Oxidation des
 in der Luft, fängt sich an
 Mesomerium kristallin.
 Oxidation des
 fängt sich an zu fangen.

$\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft

$\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft
 $\text{Ca} + \text{Cl}_2$ } in der Luft

Oxidation des
 fängt sich an zu fangen
 in der Luft, fängt sich an
 fängt sich an zu fangen.

fängt sich an zu fangen
 bei 100° und 2, fängt sich an
 fängt sich an zu fangen
 & fängt sich an.

Oxidation des
 fängt sich an zu fangen
 Oxidation des

$2(\text{CaCl}_2) \cdot 3\text{H}_2\text{O}$