

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: Oxalsaurer Kalk
Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/602/LOG_0401/

$\left. \begin{matrix} \text{Ca} + \text{Cl} \\ \text{Ca} + \text{Cl} \end{matrix} \right\}$ Oxidation des Kalkes
 1812 in
 2 Dephlegm. & 2 Stufen, f. g. u. s. v. m. 240.
 Unanig. 240. 21. f. g. u. s. v. m. 240.
 $\left. \begin{matrix} \text{Ca} + \text{Cl} \\ \text{Ca} + \text{Cl} \end{matrix} \right\} + 2 \text{H}_2 - \text{H}_2 \left\{ \begin{matrix} 240 \\ \text{H}_2 \end{matrix} \right. + 2 \text{H}_2 \text{O}$
 Formis. Cyan. 240.
 Oxidation des
 $\left. \begin{matrix} \text{Ca} + \text{Cl} \\ \text{Ca} + \text{Cl} \end{matrix} \right\}$ 240. 21. f. g. u. s. v. m. 240.
 240. 21. f. g. u. s. v. m. 240.
 Oxidation des
 240. 21. f. g. u. s. v. m. 240.
 240. 21. f. g. u. s. v. m. 240.
 240. 21. f. g. u. s. v. m. 240.

2 große feine Röhren, füllt sich mit,
 man wird CaCl_2 , f. g. u. s. v. m.,
 den f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.

In flammigen aufsteigen & durch
 durchfallt. Löst sich in 14 Teilen
 Wasser 18.

Der f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.
 ein Teil & f. g. u. s. v. m.

$240 \left\{ \begin{matrix} 2 \text{H}_2\text{O} \\ + \text{H}_2\text{O} \end{matrix} \right.$

f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.
 20-28 Teile 18. f. g. u. s. v. m. nov.,
 f. g. u. s. v. m. als Saures Kieselg. b.
 f. g. u. s. v. m.

Löst sich f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.
 f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.
 f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.

Oxidation des Kalk f. g. u. s. v. m.
 in Wasser, f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.
 Mesyambrium crystallinum.

Oxidation des Kalk f. g. u. s. v. m.
 f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.

$\left. \begin{matrix} \text{Ca} + \text{Cl} \\ \text{Ca} + \text{Cl} \end{matrix} \right\}$

$\left. \begin{matrix} \text{Ca} + \text{Cl} \\ \text{Ca} + \text{Cl} \end{matrix} \right\} + \text{H}_2\text{O}$

Oxidation des Kalk f. g. u. s. v. m.
 f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.
 f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.

f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.
 bei 100° und 2, f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.
 f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.

Oxidation des Kalk f. g. u. s. v. m.
 f. g. u. s. v. m. f. g. u. s. v. m.

Oxidation des Kalk f. g. u. s. v. m.
 $2(\text{Fe}_2\text{O}_3) \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$