

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: Chlorstrontium

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/308/LOG_0149/

fo ist unlöslich in verdünnter
Säure, wird durch Erhitzen
mit NaClO_2 & O_2 Braun
braun & verflüchtigt (Lösung)
vollständig zerlegt.

Misch d. Kiese u. Kalk u.
Schwefeltrioxid in verdünnter
Essigsäure in der & Strom
Lichtes in der Kalk um die
von Baryt.

2 Kieselstein Strontian für
die 9 als Strontianit & Stron-
tium für die Kieselstein um die
von Baryt.

Salpetersaurer Strontian
Kieselstein in verdünnter Lösung
gen in verdünnter Essigsäure
für die Kieselstein, in der mit
Kalk in Lösung in der
von mit 5 Teilen Kieselstein.

$\text{SrO} \cdot \text{NO}_2 + 5 \text{aq.}$

Misch d. Kieselstein & Stron-
tium für die Kieselstein um die
Reaktion

20 Teile	$\text{SrO} \cdot \text{NO}_2$
6,5 "	"
6,5 "	$\text{SrO} \cdot \text{CO}_2$
2,0 "	$\text{SrO} \cdot \text{S}_2$
1,5 "	Kiesel.

Chlorstrontium.

füllt 6 Teile Kieselstein

$\text{SrCl} + 6 \text{aq.}$

Kieselstein in der Kalk, in der
Lösung in der, in der Kieselstein
Lösung in der Kieselstein (in der Kalk)

der Strontian, folge fürstau 1 Stein
ffin, subaufrey carumfueroff.

der Aegair. Si offe ariffenoff.
Wirdel mit dem 10 Ba, la.

$$\frac{187 + 20}{2} = 104.$$

Calcium Ca - 20.

der Kalkung des Calcium's 1 bei
Barium, Strontium, die
Chloriden d. Elektrolyt.

ff. D rinnen fuffend ein weiffes
gelbes, leicht oxydirt Metall.

Calciumoxyd. Cal.

Syn. gelbweisses Kalk.

Wirdt 9/1000 d. Kalks, drey,
fünftel d. Glasten neu Cal.

Kalkwirdt 9 d. 100 d. fuchtes
Wassers an der Kalkung, erobert
Kalks drey dreyen ein d. 1/2,
fuchtes an der Kalkung, erobert
ein d. Kalkhydrat. Cal, d. 1/2,
gelbliches Kalk, erobert fuchtes
Wassers an der Kalkung.

des Hydrat, erobert 9
d. erobert Kalks d. 1/2, d. 1/2,
fuchtes, drey fuchtes Kalk,
Kalkstein.

Wirdt weiffes Kalks an der Kalkung
des Kalks erobert.

1 fuchtes Kalk ist fuchtes
1500 fuchtes Kalks, 1200 fuchtes
Kalks.

Wirdt d. Kalk mit 2, 100 gelblich
mit 3, drey d. 1/2 d. drey
an der Kalkung, erobert d. 1/2 d. 1/2,
erobert, d. 1/2 d. 1/2 d. 1/2
d. 1/2 d. 1/2 d. 1/2 d. 1/2.

Kalk d. 1/2 d. 1/2 d. 1/2 d. 1/2
fuchtes an der Kalkung