

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: Schwefelsaures Natron

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/267/LOG_0115/

Lösung von Hg , Cl , Na , SO_2
 40 Krystallp. b. 0° gelb,
 best. unis. Cl SO_2
 in Lösung bleibt.

5. 50^{er} Krystallp. eingegoss
 soll unis. SO_2
 in Lösung bleibt. (Körnung
 Affinität). In jed. Cl was,
 f. SO_2 f. SO_2 u.

Soll mit SO_2
 in der Lösung Na SO_2 zu
 aufsteigen, ~~unten~~ ^{unten} SO_2 bilden.

1. Wasser f. SO_2 0° gelb.
 2. best. unis. SO_2 u.

Kohlensaures Natrium.

$\text{Na CO}_3 + 10 \text{ H}_2\text{O}$. Syn. Soda.

Das Carbonat natürlich in
 1. weissen Mangan Kr ,
 f. SO_2 , 1, 5, 8 gemischt.
 10 SO_2 u. SO_2 .

2. SO_2 SO_2 SO_2 + SO_2
 Soda.

3. SO_2 SO_2 SO_2 SO_2
 SO_2 SO_2 SO_2 SO_2
 SO_2 SO_2 SO_2 SO_2

4. Soda SO_2 SO_2 SO_2 SO_2

5. Soda SO_2 SO_2 SO_2 SO_2

6. " " " " " " " "

7. " " " " " " " "

8. Lösung SO_2 SO_2 SO_2 SO_2
 in SO_2 SO_2 SO_2 SO_2
 SO_2 SO_2 SO_2 SO_2
 in SO_2 SO_2 SO_2 SO_2
 in SO_2 SO_2 SO_2 SO_2