

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: Unterchlorsäure

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/175/LOG_0065/

+ aufzuweichen. 1 große Reigt fürcht.
 Hebet aus, l in 1 flö in H₂SO
 Infusoflata.
 d. CO₂ gaslagel + b. Glycerinost.
 n. und einig^{90s} RO fuytel in
 CO₂ in foveren O. vifultof eusa
 H₂ in H₂ ad RO.

Die Anterchlorsäure

CO₂ 1 gelbgrünlichgelb Gas gas,
 fülll fhu bei + 60 - 70° inulter
 Glycerin in CO₂ O.
 fover RO CO₂ in H₂SO₂ in
 foverungabondly, p. autent hall +
 b. gelbweiße Wonne fürcht
 CO₂ ad O.
 in b. foveren foveren. adfolgt
 d. foveren. d. CO₂ inulter Glycerin
 fover. d. Glycerinost. foveren.
 fover. aufzuweichen ad f + lartel
 so aufzu + foveren n.

RO CO₂ in foveren, f. foveren,
 ad al foveren. foveren bei
 foveren n. einig H₂SO.

Dieberchlorsäure CO₂

ad foveren n. RO CO₂ bei in foveren
 foveren fürcht foveren in d. foveren
 foveren foveren, bei foveren foveren
 2(RO CO₂) - 40 ad al foveren

HCl + RO CO₂ + 40.

in foveren RO CO₂ ad bei
 foveren foveren foveren foveren
 b. CO₂

RO CO₂ = 80 + HCl.

ad d. CO₂ RO foveren +
 foveren RO CO₂ in CO₂
 foveren.

d. CO₂ foveren foveren foveren
 foveren foveren, in foveren foveren
 foveren n. ad foveren foveren.
 foveren foveren foveren foveren.