

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: Saures Salz

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/582/LOG_0375/

gepöhlten ameyngewässen Gell. von
 einer da 3 gepöhlten ~~ist~~
 gegoffen. Sibierte hat 4/5
 gelöst. In wasser hat zwei
 häusentheilweise wasser, das ist
 das ist da Essigsäure. (itakomulo)

Sub Essigsäure Kali

*in Wasser
 löst.*
 K. O. K_2CO_3 = K_2O + CO_2 + H_2O
 e. wasser d. bittigen d. K_2CO_3
 d. Essigsäure. für 1/2 9 bittigen.
 laugerte in 1/2 theil CO_2 ,
 in 2 theile in 1/2.

e. Säure Salz K_2O d. 4.
 gepöhlten d. neutralen mit
 Essigsäure.

K. O. K_2CO_3 & K_2O

bei 120° wasser ab fass, bei
 180° wasser 1 Äquival. Essigsäure
 fest. so das kann d. lichte
 wasser wasser, so es neu
 gewaschen ist wasserfallung der
 wasser Essigsäure.

K_2O + CO_2 + H_2O e. Salz d. 6 Äquival.
 wasser, wasserfallung d.
 Luft.

*e. Wasser d.
 wasserfallung*
 K. O. K_2CO_3 + H_2O wasser
 d. wasser d. wasserfallung
 in 7. (Tinctura Martis additum)

Sub Essigsäure Thonerde

d. wasser d. wasserfallung,
 Sub Essigsäure Thonerde
 wasser.

d. wasser d. wasserfallung
 wasserfallung wasser. d. wasserfallung.
 wasserfallung, wasserfallung
 H_2O wasserfallung.