

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: Gallussäure

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/682/LOG_0503/

2. CO₂ in Lösung furcht I & II
alkalisch, od. et kochen kochsalz
2 CO₂ & H₂O.

1 Kugel pro Liter 100 Thil
Kohlst. & Thil ungewaschen
gute Lösung, für die alkalisch
& kochen leicht löslich.

d. Gallussäuren Alkalien
sind in wässriger, für sich
nicht löslich in Wasser.

stark oxydirt & I & II
Mastix & Lab. II, II, II
grün, blau.

e. bei wässriger Lösung
d. K₂CO₃ neutralisirt diese Kohlen
säure, & bei wässriger CO₂
nicht löslich.

Ag₂SO₄ bei wässriger
Lösung nicht löslich.

Dyrogallussäure C₁₂H₁₀O₆

schmelzt mit der Zeit & färbt,
wenn bei wässriger Lösung
C₁₂H₁₀O₆ = C₁₂H₁₀O₆ + 2H₂O.

& färbt sich schwarz & braun
Lösung & 230°; für sich
schmelzt & färbt sich.

& färbt sich & färbt sich
& färbt sich & färbt sich
& färbt sich & färbt sich

d. Alkalische wässrige
& färbt sich & färbt sich

Ag₂SO₄ bei wässriger
Lösung nicht löslich.

Ag₂SO₄ bei wässriger
Lösung nicht löslich.

Arbeiten färbt sich im Wasser
in wässriger Lösung
210° - 215°
C₁₂H₁₀O₆ + 2H₂O
Dyrogallussäure

Ag₂SO₄ bei wässriger
Lösung nicht löslich.

C₁₂H₁₀O₆

230°

sublimirt bei wässriger Lösung

fast bei wässriger Lösung

Ag₂SO₄ bei wässriger
Lösung nicht löslich.