

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: Goldchlorid

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/531/LOG_0348/

Goldspat mit kobligen in Königsch. S.,
 in einem feinen L. K. K. mit
 H. S.

Goldchlorid AuCl₃.

in Verbindung mit 2^{ten} lösl. in
 2^{ten} Metalle in Königsch. S.,

die in Verbindung der Lösung
 in sich einen sauren, rötlich gelben
 krystallinen Niederschlag, der bei 100^{ten} C.
 in 10^{ten} Alkohol & Wasser mit
 gelberlicher Farbe.

die Lösung bei 100^{ten} C. fassen,
 fassen einen Niederschlag, welcher
 bei 100^{ten} C. Metall zu einem feinen
 Goldsalz: Metall + AuCl₃ + 4aq.

Die langsame Lösung
 nach dem Sub Chlorid Chlor,
 als ein Stoff bräunlich, gelblich
 Chlorid, das bei Erhitzen
 fassen gasförmig in Au & Cl.

die in Wasser & 10^{ten} C. fassen,
 nach 10^{ten} C. Chlorid zu einem
 feinen & zu Chlorid.

AuCl₃

AuCl₃

AuCl₃ + 4H₂O

ein Goldchlorid ist ein
 in Wasser & 10^{ten} C. fassen.

AuCl₃

AuCl₃ + 4H₂O

H₂

ein Goldspat & bräunlich
 in Wasser & 10^{ten} C. fassen,
 in Wasser & 10^{ten} C. fassen,
 eine bläulichgelbe Lösung.