

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/

Gold-Prüfung im Königreich,
, einem feinen L. A. H. und
H. S.

Goldchlorid AuCl₃.

von Verbindung von luftigen
Sub. Metalle im Königreich,
von Verbindung der Lösung
es fällt man eine weißlich gelbe
kristalline Masse, die löslich ist
in Wasser, Alkohol & Äther mit
gelber Farbe (Korn).

die Lösung lässt die feine,
feine eines Nerven, starkem
und 9 e. soll zu dem sey.

Goldesalt: AuCl₃ + 4aq.

Die Lösung des Goldes
nachdem das Chlorid Chlor,
ab aufsteht bräunlich, etw. löslich
Chlorid, das bei evaporation
festen zurücklässt in Wasser & Al.

von Wasser & es sagt,
nach 9 e. Chlorid zinn
Zeit & zu Chlorid.

AuCl₃

AuCl₃

AuCl₃ + 2H₂O

das Goldchlorid ist leicht
löslich in Wasser, Alkohol & Äther.

AuCl₃

AuCl₃ + 12H₂O

H₂

das Gold von dem bräunlich
Nerven abgetrennt, & es war,
indem die Lösung aufsteht
eine bläulichgelbe Lösung.