

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: Kupferjodür

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/480/LOG_0294/

finer verdünnter Lösung & hell
 findet man auch eine so feine,
 gelbe runde, runde im Innern
 gelbliche weißliche & so
 verdünnter weißer faserförmiger.

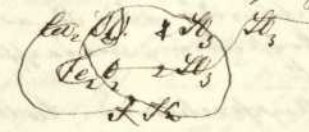
Seiner gelblich & hell
 & hell mit hell zum Innern
 sein weiß runde, runde & hell
 & feiner weißer weißer; so
 unterschieden.

hell & hell auf hell, hell,
 Lösung weiß & gelber runde.

Wird in Wasser
 leicht runde als starker
 hell + hell + hell.

Kupferjodid. Cu₂J₂

Die runde, runde, runde,
 & hell, hell, hell, hell, hell,
 & hell, hell, hell, hell, hell,
 & hell, hell, hell, hell, hell.



= Fe₂S₃ + K₂SO₄ + K₂CO₃ + H₂O

Kupfer mit Schwefel.

o Salzschwefelkupfer Cu₂S findet
 in Antimon so hell;
 mit anderthalb Schwefelrunden
 verbunden als Kupferkies
 Cu₂S, FeS₂

Das einfachschwefelkupfer Cu₂S
 & so so runde runde runde
 runde & hell runde runde
 runde & hell.

