

**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/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/480/LOG_0294/)

finer verdünnter Lösung & hell  
findet keine Ausfällung & Spure,  
stetige Mischung, sondern im Moment  
gefällt man spritzige & weiß,  
widerstand des Jodkaliums.

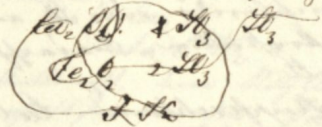
Arznei zubereitet & -  
& hell mit  $LiCl_2$  zum Spure,  
sowie mit  $K_2CO_3$  - runder & hell  
& Spure von  $AgNO_3$ ;  $LiCl_2$   
abfällt.

hell & löslich in Wasser,  $LiCl_2$   
Lösung bräunt & gelber  $LiCl_2$ .

Handl. in Kisten &  
Oxyd enthält als  $LiCl_2$   
 $LiCl_2 + 3LiCl + 4Ag$ .

Kupferjodid.  $Cu_2I_2$

diefe Hartz. wird aufgelöst,  
& frisch  $LiCl_2$   $LiCl_2$  zu  $LiCl_2$   
abfällt mit  $LiCl_2$  Lösung abfällt.



=  $LiCl_2 + K_2CO_3 + Fe_2O_3 \cdot 3LiCl_2$

Kupfer mit Schwefel.

e. kaltschwarzes Kupfer  $LiCl_2$  findet  
in  $LiCl_2$  &  $LiCl_2$ ;  
mit  $LiCl_2$  Schwefelwasser  
zusammen als Kupferkies  
 $LiCl_2, Fe_2O_3$

das einfachschwefelkupfer  $LiCl_2$   
&  $LiCl_2$   $LiCl_2$   $LiCl_2$   
aufgelöst &  $LiCl_2$   $LiCl_2$   
Aufgabe &  $LiCl_2$ .

