

**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:** Quecksilberjodid

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/515/LOG\\_0335/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/515/LOG_0335/)

Wird begeben hat nicht ab dem gro-  
ßen Inrogatall.

Hg. II ist nicht in concavo. Hg.  
hinaus löst sich in Königswäss.  
stark in concavo. Als 2 Löslg  
von Chlorid.

In der feinen weithinigen Chlorid  
sich zu finden.

Der feinsten zerlegt ab 2 Löslg  
in Hg. II & II, enthalten diese die  
bräunliche Lösung des ungelösten Chlorid.

Mercurisierung & Sublimat mit  
Chlorid, enthält wenig an der giftigen,  
bei der Sublimat von grobster  
Mischung, enthalten diese die  
Lösung, wird es unter der  
Chlorid ungelöst bleibt, das Chlorid  
2 wolkigen löst; ist das

hier Sublimat, nachher so die  
die Lösung nicht Hg. II gelöst.

Sublimat löst sich in  
hinaus Königswäss, nicht aber  
in Königswäss.

Man kann nicht nachher  
des Hg. & Boem

Chlorid, bester Hg. Br in 10 Löslg,

4 brauner Hg. Br

in 10 Löslg.

Stark & 2 Nachherigen 2

Wird in Lösung:

Wird Hg. Br

Wird 2 Proben von 100 gr Hg  
mit 127 gr. I. alle wasser  
löslich.

2 wasserflüssig aufgelöst man ab  
es sollen einen Lösung von 1  
Hg. II mit I. I.

Hg. II

I. I.

Wird gelber, & wasserflüssig  
flüssig.

St in Kupferne, Dellefel bißel, Lsg,  
 füllend 2 p Lsgung in Kupfalten.  
 Lsgung.

Setzt man ein Teil wasser 2 pernitum  
 aufstamm füllend, so bilden sich gelbe  
 Krystalle d. Lsg, da man Lsgung  
 fast bei der geringsten Erwärmung  
 & sich erhebt. Es ist demnach  
 eine Bestandtheil der Krystallform  
 nachweisbar.

Sothalicum unter Erwärmung,  
 da alle färbungsfähig bei Lsg,  
 fllas wasserlöslich.

das bißel füllend

bißel 9, Lsgung wasser 2 p,  
 wasser d. 200 gr Lsg d. 100 gr L.  
 als man gelblich gelbes füllend,  
 mit wasser wasser d. Lsgung,  
 neues Dreydeutigkeit d. Lsg aufstamm.

ausserhalb füllend Lsg

auffest laßt sich die 01 Lsg  
 Lsgung, neues Lsgung d. Lsg d. Lsg  
 mit Lsg, ab bißel 9, fllas bei Lsg,  
 zur Lsgung neu füllend Lsg,  
 fllas.

so füllend 9 Lsgung.

Lsg - Lsg + L.

ausserhalb füllend Lsg

auffest 9 Lsgung 01 Lsg füllend,  
 Lsg d. 100 Lsg mit 10 Lsg  
 als füllend. Lsgung füllend.

ad auffest 9, wasser wasser  
 d. Lsgung mit Lsg.

Lsg

Lsg

als Lsgung füllend d. Lsg füllend  
 Lsg wasser füllend, in d. Lsgung.