

**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:** Kupferoxydul

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/478/LOG\\_0291/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/478/LOG_0291/)

fast iatek Koffein-Extrakt von L. L.,  
No 90 prima voffa d. 10. 18. 18. mit,  
zeifual.

L. L. 10. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.

18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.

18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.

Koffein-Extrakt. L. L.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.

18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.

18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.

18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.

18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.  
18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18. 18.

alt gellat. Daraus als rothes Pulver.

Mit Wasser zersetzt  $9 \text{ C } \text{H}_2\text{O}$ ,  
 als ob es sich löst, und  $2 \text{ C}$  weat.  $\text{Cu}$ .

1)  $\text{HCl}$  wird als in farblose  
 Lösung & leicht unersättlich, da  
 bei geringem Zusatz & man leicht  
 braune Niederschläge.

Manall. bei neut. Versuchs, &  $\text{HCl}$   
 in  $\text{H}_2\text{O}$  rasch fällbar. Chloride in  $\text{H}_2\text{O}$ ,  
 Versuche und geist  $9 \text{ C}$  leicht  $\text{H}_2\text{O}$   
 in Lösung. Leicht. 1) fällbar  
 & unersättlich. Leicht fällbar  $9 \text{ C}$   $\text{H}_2\text{O}$   
 & leicht & leicht.

### Kupferchlorid. $\text{CuCl}_2$ .

als Chlorid ist fällbar,  $2 \text{ C}$  &  $\text{Cu}$ ,  
 unersättlich leicht  $\text{H}_2\text{O}$ .

in  $\text{H}_2\text{O}$  fällbar als  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CuCl}_2$

mit einem Lösung des Chlorids  
 fällt Kupferchlorid oder  $\text{H}_2\text{O}$  einem  
 weissen Niederschlag. Nachprüfung  
 von  $\text{CuCl}_2$ .

### Kupferchlorid $\text{CuCl}_2$ .

Mit geringem Zusatz  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CuCl}_2$   
 Lösung & geringes  $\text{H}_2\text{O}$ .  
 unersättlich  $\text{H}_2\text{O}$  &  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CuCl}_2$   
 in  $\text{H}_2\text{O}$  &  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CuCl}_2$ .

$\text{CuCl}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$

Das  $\text{H}_2\text{O}$  grün ist. Leicht  $\text{CO}_2$   $\text{CuCl}_2$   
 leicht unersättlich fällbar  $\text{H}_2\text{O}$  &  
 $\text{CO}_2$   $\text{CuCl}_2$  mit  $\text{H}_2\text{O}$   
 $\text{CuCl}_2$ . Leicht fällbar &  $\text{CO}_2$   
 leicht fällbar mit  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CuCl}_2$ ,  $\text{H}_2\text{O}$   
 &  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CuCl}_2$   $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CuCl}_2$   
 leicht  $\text{H}_2\text{O}$  &  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CuCl}_2$   
 leicht  $\text{H}_2\text{O}$  &  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CuCl}_2$

leicht  $\text{H}_2\text{O}$  &  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CuCl}_2$   
 leicht  $\text{H}_2\text{O}$  &  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CuCl}_2$   
 leicht  $\text{H}_2\text{O}$  &  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CuCl}_2$