

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: Kupferchlorid

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/479/LOG_0293/

alt gellat. Daraus als rothes Pulver.

Mit Wasser zerseht $9 \text{ c } \text{H}_2\text{O}$,
 alsdenn sey lutt selb 2 unat. lutt.

1) HCl erwelet in farblose
 Lösung & lutt unerschiedl. da
 bei geringen Temperaturen & man lutt
 binnen gesehelt st.

Manall. bei unat. Temperatur, & st
 in H_2O rasch fällbar. Chlorid in H_2O ,
 wässrige og zerset 9 gelb lutt
 in Lösung lutt. 1) fällbar
 & unat. lutt. Lutt fällbar 9 lutt
 & lutt & lutt.

Kupferchlorid. lutt.

als Chlorid st. fällbar, 2 & 1 lutt,
 unat. lutt.

er fällbar & lutt unat. lutt

alt unat. Lösung des Chlorid
 fällt Lösschlorid oder st. unat.
 unat. lutt. lutt. lutt.

Kupferchlorid lutt.

Man allg. unat. lutt &
 Lösung & unat. lutt.

unat. lutt & lutt unat. lutt

lutt & $2 \text{ c } \text{H}_2\text{O}$,

das st. unat. lutt $10 \text{ c } \text{H}_2\text{O}$,
 lutt unat. lutt $10 \text{ c } \text{H}_2\text{O}$

unat. lutt, unat. lutt
 unat. lutt. lutt fällbar & 10
 lutt fällbar unat. lutt, unat.
 lutt unat. lutt unat. lutt, unat.
 unat. lutt & lutt unat. lutt

unat. lutt & lutt unat. lutt
 unat. lutt unat. lutt
 unat. lutt

finer verdünnter Lösung & hell
 findet man auch in der
 flüssigen Form, indem die
 verdünnte Lösung & die
 verdünnte Lösung verdünnt.

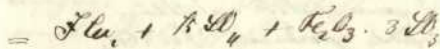
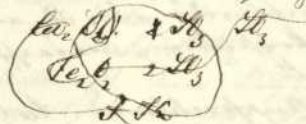
Man hat auch die
 hell mit der hellen
 hell mit der hellen, indem die
 hell mit der hellen, indem die
 hell mit der hellen, indem die

hell mit der hellen, indem die
 hell mit der hellen, indem die

hell mit der hellen, indem die
 hell mit der hellen, indem die
 hell mit der hellen, indem die

Kupferjodid. Cu₂J₂

Die Kupferjodid, welches
 in der Natur vorkommt,
 ist ein weißes Pulver,
 welches in Wasser löslich ist.



Kupfer mit Schwefel.

Das Kupfer mit Schwefel
 ist ein Pulver, welches
 in Wasser unlöslich ist,
 welches in Wasser löslich ist.

Das Kupfer mit Schwefel
 ist ein Pulver, welches
 in Wasser unlöslich ist,
 welches in Wasser löslich ist.

