

**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:** Traubensäure

**Strukturtyp:** chapter

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/612/LOG\\_0412/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/612/LOG_0412/)

Salzsaure Kupfererze  
e. Ammoniumsulfat  
Si do managen  
so Ammonium

Brasminsäure kommt vor  
als  $C_5H_7O_2$  in  
mit Propylenglycol & Glycerin  
 $C_5H_7O_2 + C_3H_8O_2$   
 $= C_8H_{15}O_4 + C_2H_5O$

Traubensäure

Acidum tartaricum  
Kupfererze

Das Salz man bei 100° getrocknet  
das Salz für eine in Wasserlösung  
manlich  $C_4H_6O_6$ , aufsteht &  
ein Kristallwasser (zwei) (zwei)  
auf 2 Moleküle. Kristallwasser.

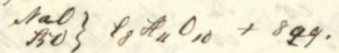
Es findet sich in der Gegend  
Managen als  $C_4H_6O_6$  & Wasser  
in Lösung.

Es aufsteht in Oxidation man  
das Kupfererze, Ammoniumsulfat,  
Kupfererze, Resonanzsäure.

Speziell bei Kupfererze  
aufsteht ein Kristallwasser  
aufsteht in Kupfererze.

Es zeigt sich in der Gegend  
gelberlich, Licht & zeigt sich  
in Ammoniumsulfat.

Speziell in der Gegend  
Kupfererze:



Es zeigt sich in der Gegend  
Kupfererze, in einem Wasser & ein  
ein Kristallwasser  
Kupfererze, in einem Wasser & ein  
ein Kristallwasser (Kupfererze).

Es zeigt sich in der Gegend  
Kupfererze (Kupfererze)  
ein Kristallwasser mit Wasser,  
Kupfererze & Kupfererze  
Kupfererze, in der Gegend & ein  
ein Kristallwasser.

Kupfererze ist ein  
ein Kristallwasser & ein  
ein Kristallwasser.