

---

**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:** Einfach-Schwefelkobalt

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/433/LOG\\_0236/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/433/LOG_0236/)

Einfach - Schwefelkobalt,  
CoS

einmal in der Fallung des Sulfids  
einmal Kobaltoxydulfur mit  
Schwefelammonium, einmal  
gefällt sich ab, so dass man in  
Säuren, ab aufsteigt & bei  
Säuren und frischer Säuren.

Zweiterhalb Schwefelkobalt

Co<sub>2</sub>S<sub>3</sub> findet in der Natur als  
py. Kobaltkies.

In Kobaltoxydulfur nachher,  
das sich leicht mit Ammoniak  
zu Sulfidulfur. Beim Schmelzen  
mit & sich aufzuheben durch Sauer-  
stoff mit & bilden einen zu,  
mit Ammoniak Salze in py.

Kobalttrichlorid, in py. Sulfid für  
Sulfid nachher.

Das Bismutkobalttrichlorid  
Ammon (Co<sub>2</sub>Cl<sub>3</sub> H<sub>2</sub>)<sub>3</sub> . 3 H<sub>2</sub>O

Es ist unlöslich in Wasser,  
& gibt so ein Mittel an die  
findet man Kobalt & Nickel,  
Eisen & Zinn.

in py. Sulfid ist für lange  
bekannt & wird in der py.

Blaufarben werden durch Sulfid,  
indem man weißes CoO  
finden & gar nicht haben. CoO. wird  
mit Ammon & Sulfid gefärbt.  
dann gefüllt in Kieselsäure  
Kobaltoxyd - Kali.

Das gelblichweiße bläuliche Glas  
wird gefärbt, gelblichweiß &  
kann in Wasser gelöst werden  
als bläuliches Strass und Sulfid.