

---

**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:** Anderthalb-Schwefelkobalt  
**Strukturtyp:** chapter

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>  
**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/433/LOG\\_0237/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/433/LOG_0237/)

Einfach - Schwefelkobalt,  
CoS

einmal in der Gasse die von Sillen  
einmal Kobaltoxydul / also mit  
Schwefelammonium, einmal  
gefällt ist es sich in  
Säuren, ab aufsteigend bei  
Säuren und in Säuren.

Zweiterhalb Schwefelkobalt

Co<sub>2</sub>S<sub>3</sub> findet in Säuren ab  
sich Kobaltkies.

In Kobaltoxydul / also mit  
sich sich leicht mit Ammoniak  
zu Kobaltkies. In der Natur  
an & sich in der Natur  
erhöht mit & bildet in der  
Natur Kobaltkies.

Kobaltkies, in sich sich  
sich in der Natur.

Das Bismutkobaltkies

einmal (Co<sub>2</sub>S<sub>3</sub> Bi)<sub>2</sub> . 3 Co<sub>2</sub>S<sub>3</sub>  
sich in der Natur  
& gibt sich in der Natur  
sich in der Natur & Nickel,  
Eisen & Bismut.

in sich sich in der Natur  
sich in der Natur & in der Natur.

Blaufarben werden in der Natur,  
sich in der Natur weiß Co<sub>2</sub>S<sub>3</sub>  
sich in der Natur & in der Natur  
sich in der Natur & in der Natur  
sich in der Natur & in der Natur  
Kobaltoxydul - Kali.

In der Natur & in der Natur  
sich in der Natur & in der Natur  
sich in der Natur & in der Natur  
sich in der Natur & in der Natur