

**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:** Nickeloxydul  
**Strukturtyp:** chapter

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>  
**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/435/LOG\\_0241/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/435/LOG_0241/)

Salzsäure gelöst, dann wird  
 H<sub>2</sub> S befreit, aus dem Schwefel  
 & des Arsen mag auffallen,  
 was ist der Process & Gewinnung &  
 großen quantität machbar.

Substanz aufhalten Metall ist  
 Harnstoff, man kocht es in Wasser  
 zur Trocknung.

Nickel ist ein Metall, wird  
 in Mineralen gefunden & in Erzen  
 vorkommt.

Sein Vorkommen ist in Nickel,  
 & manchen Erzen.

Es wird sich nicht so leicht  
 lösen, noch löst man es  
 nicht.

Es ist ein Metall.

Man kann es durch Zinn  
 aus Nickel, das Sauerstoff,  
 in Wasser ist es

### Nickel oxydul NiO

aus feiner Erde, wird aufhalten  
 es lösen die Nickel oxydul  
 hydrate bei Auflöfung des Salzes.

Es bildet & gewöhnlich ein  
 grünes Pulver welches  
 leicht in Wasser oder H<sub>2</sub> S  
 von Wasser & Nickelmetall  
 löst.

Das Nickel oxydulhydrat  
 NiO.H<sub>2</sub>O wird aufhalten es  
 in Wasser durch Auflöfung  
 mit Kali- oder Natronlauge.

Es bildet in feuchter  
 Atmosphäre & oxydirt sich  
 in Wasser & löst sich.