

---

**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> befördert, über den Schwefel  
 & des Sauerstoffs entzogen.  
 Dies ist der Prozess & Gewinnung  
 des reinen Nickelmetalls.

Das Nickelmetall ist  
 spröde, wenn es als  
 geschmolzenes Metall.

Nickel ist spröde, wird  
 in der Wärme zerbröckelt & zerfällt  
 leicht.

Die Eigenschaften sind als  
 & manigfaltig.

Es wird bei der  
 Luft, und bei der  
 Luft.

Es ist ein  
 Metall.

Man kann bis zu 2  
 des Nickels, des  
 Sauerstoffs,  
 in einem ist das

### Nickeloxyd NiO

Das Nickeloxyd, wird  
 als Gips des Nickeloxyds,  
 hydrats bei der Luft.

Es bildet ein  
 grünes Pulver welches  
 leicht in Wasser  
 von Wasser & Nickelmetall  
 zerfällt.

Das Nickeloxydhydrat,  
 NiO.H<sub>2</sub>O wird  
 durch die  
 mit Kali- oder  
 Natronlauge.

Es bildet ein  
 flockiges  
 Niederschlag & zerfällt  
 in Wasser & zerfällt.