

**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:** Nickelchlorür

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/436/LOG\\_0245/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/436/LOG_0245/)

Schwefelsaures NickeloxydulNiO.  $H_2$  +  $Sa_2$ .

Nickel oxydul, KrySTALLISIRTES bei  
 verdünnter Schwefelsäure, & gemischt  
 mit 1 Theil KrySTALLISIRTES, erweicht  
 & Hydratirt. Es ist ein weißes  
 Pulver, so bildet kleine  
 kristalline Sulfate, die bei  
 1. KrySTALLISIRTES bei 100° C. gelb  
 wird.

KrySTALLISIRTES des Nickeloxyduls bei  
 verdünnter Schwefelsäure, so 1. 1. 1.  
 & 6. Theile. KrySTALLISIRTES.

Das KrySTALLISIRTES wird gelb,  
 wenn es in Wasser gelöst ist.

Kohlensaures NickeloxydulNiO  $CO_2$ 

nickel oxydul mit dem Sulfat,  
 & kohlensäure mittelst NiO.  $CO_2$

Das 2te Oxyd des Nickels ist

Nickel oxyd Ni<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Nickel oxydhydrat, erweicht &  
 zerfällt in Nickeloxydul mit  
 NiO.  $CO_2$ , wenn das Oxyd  
 & 1. 1. als feines Pulver &  
 gelöst in Salpetersäure ist,  
 oxydulirt.

Es ist gelb & 1. 1. in Wasser  
 & Säuren löslich.

Um den Salzsäure zu  
 das Nickel oxyd des

Nickelchlorid

nickel oxydul so 1. 1. 1.

