

**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:** Nickeloxyd

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/436/LOG\\_0244/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/436/LOG_0244/)

Schwefelsaures NickeloxydulNiO.  $H_2$  + 1 Ag.

Nickel oxydul, KrySTALLISIRTES bei  
 verdünnter Schwefelsäure, & gemischt  
 mit 1 Theil KrySTALLISIRTES, erweicht  
 & Hydratirt. Es ist weißlich &  
 fittig. Es bildet kleine  
 kristalline Sulfate. KrySTALLISIRTES  
 & KrySTALLISIRTES bei 100° C. & wird  
 nachher.

KrySTALLISIRTES des Nickeloxydul bei  
 verdünnter Schwefelsäure, so ist es  
 & erweicht. KrySTALLISIRTES.

Nach KrySTALLISIRTES sind gemischt,  
 fittig.

Es ist weißlich & fittig.

Kohlensaures NickeloxydulNiO  $CO_2$ 

nickel oxydul mit dem Sulfat,  
 & durch mittelhaft NiO.  $CO_2$

Nach 20 Theile des Nickeloxydul  
 &

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

Nickel oxydul Hydrat, erweicht &  
 fittig & Nickeloxydul mit  
 NiO.  $CO_2$ , fittig. Nach 20 Theile  
 & als feines Pulver &  
 fittig des Salpetersäuren &  
 Nickeloxydul.

Es ist weißlich & fittig & nachher  
 & Säuren bekannt.

Nach dem Salpetersäuren  
 des Nickeloxydul & des

Nickelchlorid

nickel oxydul fittig & fittig.