

**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:** Schwefelsaures Nickeloxydul

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/436/LOG\\_0242/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/436/LOG_0242/)

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 blauen  
 Niederschlag. Ammoniumoxydul KrySTALLISIRTES  
 & KrySTALLISIRTES lösen sich in Wasser  
 und Säuren.

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

Nickel KrySTALLISIRTES sind grünlich,  
 liess.

Es ist ein weißes Pulver.

Kohlensaures NickeloxydulNiO  $CO_2$ 

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

Das ist Oxyd des Nickels.

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

Nickel oxyd Hydrat erhalten  
 durch die Nickel oxydul mit  
 NiO.  $CO_2$ , hervor. Das Oxyd  
 & ist als feines Pulver  
 gelblich des Salpetersäuren ist,  
 Nickel oxydul.

Es ist gelblich & hat  
 & Säuren bekannt.

Nun den Salzsäure  
 des Nickels ist des

Nickelchlorid

ammonium oxydul so ist.