

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: Nickel

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/434/LOG_0240/

Sub in den folgenden mitgetheilten
 Nickel, Ni , Ni_2 , Ni_3 für alle 9
 dieser Operationen & Thunke von
 Loden neu & einordnen Kobalt,
 Kupfer bezeichnen.

Das neue die Probirungen
 zuverläßig für die Land werden,
 zumeist die Kobalt
 Kupfer in die Hand.

Der neue Kupfer geben die
 Probirung. Neue. Kupfer.

Ammoniakkobalt Salz ($\text{Ni}_3 \text{K}_3$) 0. Ni_3
 Cyankobalt Salz ($\text{Ni}_3 \text{K}_3$) Ni_2 2 Ni_3
 Sulfidkobalt Salz ($\text{Ni}_3 \text{K}_3$) Ni_3 3 Ni_3
 Oxidkobalt Salz ($\text{Ni}_3 \text{K}_3$) Ni_3 3 Ni_3
 Fluoridkobalt Salz ($\text{Ni}_3 \text{K}_3$) Ni_2 2 Ni_3

Nickel. $\text{Ni} = 29,4$

Kobalt wird für in Kobalt
 nur, Kupfer & Kobalt
 als Kupfernickel $\text{Ni}_2 \text{Ni}_3$
 Haarkies Ni_3 .

Das folgende sind Cobalt,
 das Nickel in Kupfer.

Der Kupfer & Kobalt
 Kobalt von Reduction & für
 beiden mittelst Kupfer
 oder Kupfer.
 Es wird das Kobalt in die Hand
 Kupfer Kupfer als Kupfer
 Cu wird Ni_3 .

Die für die Kupfer
 für die Kupfer
 Kupfer wird Kupfer
 Kupfer Kupfer
 das Kupfer wird Cu

Salzsäure gelöst, dann wird
 H₂ befreit, über den Schwefel
 & des Sauerstoffs entzogen.
 Dies ist der Prozess & Gewinnung
 des reinen Nickelmetalls.

Das Nickelmetall ist
 spröde, wenn es als
 geschmiedetes Metall.

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

Die Eigenschaften sind
 & manches Nickel.

Es wird bei der
 Gewinnung, nach dem
 Sauerstoff.

Es ist ein Nickel.

Man kann bis zu 2
 des Nickels, des
 Sauerstoffs
 gewinnen ist das

Nickeloxyd NiO

aus feinem Nickel, wird
 es durch die Nickeloxyde,
 hydrate bei der
 Gewinnung des Nickel.

Es bildet ein
 grünes Nickel
 bei der Gewinnung
 von Nickel, es ist
 ein Nickelmetall
 fest.

Das Nickeloxydhydrat
 NiO.H₂O wird
 durch die
 Gewinnung des
 Nickel, es ist
 ein Nickelmetall
 fest.

Es bildet ein
 Nickelmetall
 fest.

Schwefelsaures NickeloxydulNiO. H_2 + 1 Ag.

Nickel oxydul, KrySTALLISIRTES bei
 verdünnter Schwefelsäure, & gemischt
 mit 1 Theil KrySTALLISIRTES, erweicht
 & Hydratirt. Es ist ein weißes
 Pulver, so bildet blauen
 Niederschlag. In verdünnter Schwefelsäure
 & KrySTALLISIRTES lösen sie sich
 mit Wärme.

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

Die KrySTALLISIRTES sind grünlich,
 liess.

Es ist ein weißes Pulver.

Kohlensaures NickeloxydulNiO CO_2

ein weißes Pulver, welches durch
 Erhitzen mittelst NiO. CO_2

aus dem Oxyd des Nickels ist

Nickel oxyd Ni $\frac{2}{3}$

Modulus Hydrat erhalten &
 Pulver & Nickel oxydul mit
 NiO. CO_2 , hervor. Aus Oxyd
 & als feines Pulver &
 Gläser des Salpetersäuren ist,
 Nickel oxydul.

Es ist ein weißes Pulver & hat
 & Säuren bekannt.

Nun den Salzsäure
 des Nickels ist des

Nickelchlorid

aus dem Oxyd des Nickel ist

Versälfung von der Sub
 Kochsalzchlorid.

Sub Salz Krysalloide mit
 & Äquival. Krysalloide.

Nickelsulfat. NiS.

Wird in der Natur als Sulfat
 häufig in der Natur als Sulfat
 in der Natur häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur

Wird in der Natur häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur

Wird in der Natur häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur

Wird in der Natur häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur

Wird in der Natur häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur

Wird in der Natur häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur

Wird in der Natur häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur

Wird in der Natur häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur

Wird in der Natur häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur

Wird in der Natur häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur
 als Sulfat häufig in der Natur