

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/

Schwefelsaures NickeloxydulNiO. SO₃ + 3aq.

Dieses Salz krystallisiert bei
wiederer Sättigung des Oxydul
mit 7 Aeq. Krystallwasser, in einem
Hydrat. Es ist ein weißes
Sitzsalz. Es bildet kleine
schneeweiße Krystalle
von Krystallen lösen sie sich
in Wasser.

Krystallisiert das Nickeloxydul bei
Sättigung des Sulfats, so ist es
ein Krystall. Krystallisiert.
Diese Krystalle sind gelblich,
sich.

e ist weiß und ist gelb.

Kohlensaures NickeloxydulNiO CO₂

wird dargestellt aus dem Sulfat
e durch mittelst NaO. CO₂

das Salz löst sich in Wasser.

Nickeloxyd Ni₂O₃

Wird als Hydrat erhalten
Sulfat & Nickeloxydul mit
NaO. CO₂, dann das Oxyd
e als feines Pulver
gelbes des Salpetersauren Ni-
oxyduls.

Es ist gelblich & hat nachher
in Säuren löslich.

Man den Haloidsalzen
des Nickels ist das

Nickelchlorid

man löst das Oxydul in Wasser.