

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: Kohlensaures Nickeloxydul
Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/436/LOG_0243/

Schwefelsaures NickeloxydulNiO. SO₂ + 2aq.

dieses Salz krystallisiert bei
wiederem Sättigen mit 2 Atomen
Hydrat. Es ist ein weißes
Salz, so bildet klarer
Kristall. Sättigen mit
NiO. SO₂ lösen sie sich
in Wasser.

Krystallisiert das Nickeloxydul bei
Sättigen mit Wasser, so ist es
ein weißes Salz. Krystallisiert.
Das Salz krystallisiert
leicht.

e ist weiß bis gelb.

Kohlensaures NickeloxydulNiO CO₂

wird dargestellt aus dem Sulfat
durch Erhitzen mit NiO. CO₂

Das Salz löst sich in Wasser.

Nickeloxyd Ni₂O₃

Wird als Hydrat erhalten
aus NiO. CO₂, wenn das Oxyd
in Wasser als feines Pulver
gelöst wird Salpetersäure Ni₂
Oxydul.

Es ist ein weißes Salz
in Säuren löslich.

Man kann Haloidsalze
des Nickels darstellen

Nickelchlorid

aus dem Oxydul dargestellt.