

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/

Schwefelsaures NickeloxydulNiO. SO_3 + 2aq.

Dieses Salz krystallisiert bei
wiederholtem Sättigen mit
mit 7 Aeq. Krystallwasser, in einem
Hydrat. Es ist ein weißes
Sitzsalz. Es bildet kleine
schneeflockige Krystalle
in Krystallen lösen sie sich
in Wasser.

Krystallisiert das Nickeloxydul bei
Sättigen mit Wasser, so ist es
in Wasser. Krystallisiert.
Diese Krystalle sind gelblich,
sich.

e ist weiß bis gelb.

Kohlensaures NickeloxydulNiO CO_2

wird dargestellt aus dem Sulfat
dieses mittelst NaO. CO_2

Das Salz löst sich in Wasser.

Nickeloxyd Ni O_2

Wird als Hydrat erhalten
Sättigen mit Nickeloxydul mit
NaO. CO_2 , dann das Salz
als feines Pulver
gelbes des Salpetersauren Ni-
oxyduls.

Es ist gelblich weiß
in Säuren löslich.

Man den Haloidsalzen
des Nickels ist das

Nickelchlorid

wird aus dem Salz
sich.