

Schwefelsaures NickeloxydulNiO. SO<sub>3</sub> + 3aq.

dieses Salz krystallisiert bei  
wiedererwärmung als 8 gekügelte  
mit 7 Aeq. Krystallwasser, in einem  
Hydrat. Es ist ein weißes  
Sitzsalz. Es bildet kleine  
schneeflockige Krystalle  
d. Krystalle lösen sich in  
wässriger Lösung.

Krystallisiert das Nickeloxydul bei  
süßem Ammoniak, so ist es  
eigentlich Krystallwasser.  
Diese Krystalle sind gelblich,  
süß.

e ist weißlich gelblich.

Kohlensaures NickeloxydulNiO CO<sub>2</sub>

wird dargestellt aus dem Sulfat  
d. Nickel durch NiO. CO<sub>2</sub>

das ist weißlich gelblich

Nickeloxyd Ni<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Wird als Hydrat erhalten  
Süßes Nickeloxydul mit  
NiO. CO<sub>2</sub>, wenn das Oxyd  
als feines Pulver  
d. Salpetersäure Ni-  
oxydul.

Es ist gelblich weiß  
d. Säuren bekannt.

Man den Haloidsalzen  
des Nickel ist das

Nickelchlorid

aus dem Oxydul so ist es.