

Schwefelsaures NickeloxydulNiO. SO₃ + 10aq.

Nickel oxydul, KrySTALLISIRTES bei
 verdünnter Schwefelsäure, & gemischt
 mit 1 Theil KrySTALLISIRTES, erweicht
 & Hydratirt. Es ist ein weißes
 Pulver, so bildet kleine
 kristalline Sulfate, die in
 1. KrySTALLISIRTES in Wasser
 nicht löslich sind.

KrySTALLISIRTES des Nickeloxyduls bei
 verdünnter Schwefelsäure, so ist es
 in Wasser löslich. KrySTALLISIRTES.

Das KrySTALLISIRTES wird gelblich,
 wenn es in Wasser gelöst ist.

Kohlensaures NickeloxydulNiO. CO₂

nickel oxydul mit dem Sulfat,
 & kohlensäure mittelst NiO. CO₂

Das ist das Oxyd des Nickeloxyduls.

Nickel oxyd Ni₂O₃

Nickel oxydhydrat, erweicht &
 zerfällt in Nickeloxydul mit
 NiO. CO₂, wenn das Oxyd
 in Wasser gelöst ist, als feines Pulver &
 zerfällt in Salpetersäure &
 Nickeloxydul.

Es ist gelblich & in Wasser
 & Säuren löslich.

Um den Salzsäure zu
 das Nickel oxyd des

Nickelchlorid

ammoniakale Lösung so ist es.