

Salzsäure gelöst, dann wird
 H₂ S befördert, um den Schwefel
 & des Arsen enay zu fällen,
 was ist der Process & Gewinnung &
 großen quantität nachrichtlich.

Substanz aufhalten Metall ist
 H₂ S, man löst es in
 Wasser auf.

Nickel ist ein Metall, wird
 in Mineral gegeben & in
 Lsg.

Sein Verhalten ist ab
 & manigfaltig.

Es gibt sich sehr
 leicht, was man als
 Eisen.

Es ist ein Metall.

Man kann bis jetzt 2 Oxyde
 des Nickels des Sauerstoff,
 in Wasser ist es

Nickeloxyd NiO

aus feiner Erde, wird aufhalten
 & gelöst in Nickeloxyd,
 hydrate bei Abfluss des Lsg.

Es bildet & gewöhnlich ein
 grünes Pulver welches
 leicht & leicht in H₂ O
 von Wasser & in Nickelmetall
 löst.

Sub Nickeloxydhydrat
 NiO.H₂O wird aufhalten &
 in Wasser bei gelber Lsg
 mit Kali- oder Natronlauge.

Es bildet in feuchter
 Atmosphäre & auf feuchtem Boden
 des in Wasser & löst sich.