

salpetersaurem Kobaltoxydul
 so aufsteigt wie Kohlenoxyd, da
 unvollständig d. fortwährend fort;
 CO_2 3 K₂ + 5 K₂ + 2 O.

so wird es als Oxid fort
 wandelt in dem kochenden Kobaltess.
 In verdünnter Lösung löst.

Bringt man Kobaltoxydul
 hydrat mit Salzsäure so es
 aufsteigt in Oxidationsstufe 2 &
 3. Lösung CO_2 .

Kobaltchlorid. Sol.

Wird aufsteigt ammen in Kobalt
 in Chlorid aufsteigt, oder es löst sich
 in Kobaltoxydul in Salzsäure.

d. rothe Krystalle des Chlor
 wird aufsteigt 10% CO.

es löst sich in CO
 Chlorid. wird unvollständig
 ist es nicht bei Gegenwart 2 CO
 in saurer Lösung.

d. unvollständig ist es
 Lösung in CO zu lösen.

Man kann mit rother Lösung
 in CO löst sich Chlorid & Kupfer
 löst sich, so man den kochenden
 unvollständig löst sich in rother
 unvollständig löst sich in rother
 Lösung in saurer Lösung.

Es wird man mit in Lösung
 in Salpetersaurem Kobaltoxy
 dul & Papier, so löst sich
 kochend & Lösen in
 Lösung in saurer Lösung, da
 in saurer Lösung es bei
 absteigt & unvollständig.