

Einfach - Schwefelkobalt,
CoS

einmal in der Fallung des Sulfids
einmal Kobaltoxydul / also mit
Schwefelammonium, einmal
gefällt ist es sich besser in
Säuren, als aufsteigt & bei
Säuren und freien Säuren.

Zweiterhalb Schwefelkobalt

Co₂S₃ findet in Säuren als
freies Kobaltkies.

In Kobaltoxydul / also mit
den sich leicht mit Ammoniak
zu Sulfid / also. In der Säuren
an & sich aufzuheben durch Säure,
erstoff mit & bilden einen zu,
mit Ammoniak Salze in freier.

Kobalttrichlorid, in sich durch sa
Lösung als Sulfid.

das Bismutkobalttrichlorid

Ammonium (Co₂S₃Cl₃)₃ . 3 Cl₃

Es ist unlöslich in Wasser,
& gibt so ein Mittel an die
freies in Kobalt & Nickel,
Eisen & Zinn.

in freier. Sulfid ist ein wenig
bekannt & wird in freier.

Blaufarben werden durch Sulfid,
indem man weißes CoO
finden & gar nicht haben. CoO. also
mit Ammoniak & Sulfid / also.
dann gefüllt in Kieselsäure
Kobaltoxydul - Kali.

Das gelblichweiße bläuliche Glas
wird gefärbt, gelblichweiß &
kann es in Wasser lösen. In Wasser
als bläuliches Streifen & Sulfid.