

Al³⁺, Cr³⁺ NETVOŘÍ SULFIDY

V NH₃ HYDROXIDY AL(OH)₃ BÍLÝ } AMFO.
 ANFO. Cr(OH)₃ ZELENÝ } DELENÍ

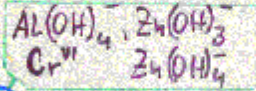
Fe³⁺, Fe²⁺, Mn²⁺, Zn²⁺, Co²⁺, Ni²⁺ - SULFIDY
 RŮŽOVÝ BÍLÝ

Al³⁺, Zn²⁺, Cr³⁺ : NaOH VYLUH + H₂O₂ (OXIDACE NA Cr^{VI})

Na²⁺ : NH₃ VYLUH ⇒ Ni(NH₃)₄²⁺

Fe²⁺ : STAŽE JEN V KYSELÉM PROSTŘEDÍ, JINAK OXIDACE NA Fe^{III}

1 ml 10% NaOH
 + 5 kapek vzorku
 + 1 kapka 3% H₂O₂
 var + odstřed



↓ SRAŽENINA
 Fe(OH)₂, Fe(OH)₃
 Mn(OH)₂, Co(OH)₂
 Ni(OH)₂

1 kap. H₂O₂
 1 M H₂SO₄
 extrakce
 amylalkohol
 nebo cyklohexanon
 modrý extrakt
 CrO₅ (peroxid Cr)
 Cr³⁺

1 kap. alizarin
 2 M CH₃COOH
 červený roztok
 chelátu
 Al³⁺

20% HCl
 [Fe(CN)₆]³⁻
 žlutozelená
 sraženina
 Zn²⁺