

Ca²⁺ S KYSELINOU ŠŤÁVELOVOU - BÍLÁ KRYST. SRAŽENINA
 VE SLABĚ KYSL. PROSTŘEDÍ
 RUŠÍ: TK - ODSTRANĚNÍ S H₂O
 NERUŠÍ: Ba²⁺, Sr²⁺, alk. kovy.

Sr²⁺ S CHROMANEM (K₂CrO₄) PO ODDĚLENÍ TK
 Z O⁻ UHLIČTANŮ
 ŽLUTÁ SRAŽENINA SrCrO₄ X Ca-rovněž

Ba²⁺ - 1M H₂SO₄ ⇒ BaSO₄ nerozpustná
 - S CHROMANEM K - SLABĚ KYSELÉ PROSTŘEDÍ
 CH₃COOH, NEUTR. NEBO ALKAL.
 ŽLUTÁ SRAŽENINA ROZP. VE ZŘED. KYSELINÁCH
 RUŠÍ: TK a Sr²⁺
 Sr²⁺ se NESRAŽÍ VE 2M-CH₃COOH

MAŁO ROZPUSTNÉ CHLORIDY

Pb²⁺, Ag⁺, Hg₂²⁺ VZOREK
 + 1M H₂SO₄ + Odstředění
 SRAŽENINA
 + H₂S
 ČERNÁ ↓
PbS

ROZTOK ⊕
 ↓ 2M-HCl
 Odstředění

⊕
 ↓ + NH₃ (1:1)
 Odstředění
HgNH₂Cl + Hg⁰

⊕
 ↓ + 0,05M Mn²⁺, 1M NaOH
 ČERNÁ **Ag + MnO₂** - TANANAJEVOVA REAKCE
 MIKROSKOP
AgCl
 OKTAEDRICKÉ KRYSTALKY

$Mn^{2+} + 2Ag^+ + 4OH^- \rightarrow MnO_2 + 2Ag^0 + 2H_2O$