

SULFIDY SRAŽEJÍCÍ SE Z KYSELÉHO PROSTŘEDÍ

PROSTŘEDÍ: 2M HCl

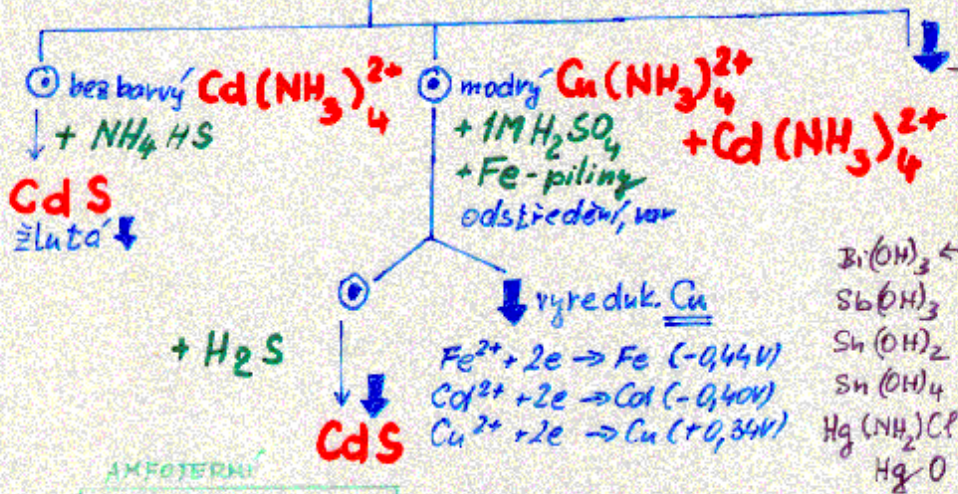
ČINI DLO: H_2S (PLYNNÝ NEBO ROZTOK)



HgS, CuS černé; Sb₂S₃ - oranž. červený, SnS - hnědý
 SnS₂ - špinavě žlutý, (PbS - černý, nedokon. sraž. PbCl₂)
 SnS₂ - rozpustný v nadb. NH₄HS ⇒ SnS₃²⁻

VYUŽITÍ AMONIAKÁLNÍHO DELENÍ (JEN IONTY Hg²⁺, Cu²⁺, Sb³⁺,
 Sn²⁺, Sn^{IV}, Bi³⁺, Cd²⁺)

1ml vzorku
 + NH₃ (1:1)



Bi³⁺, Sb³⁺, Sn²⁺, Sn^{IV} - stále jen v silně kyselém prostř.
 ⇒ ŘEDĚNÍ V DDOU ⇒ **BÍLÝ ZÁKAL**
 VYLUČUJÍ SE NaAc (OCTAN)
 ODDĚLENÍ Bi³⁺ od Sb³⁺, Sn²⁺, Sn^{IV}:
 $Sb(OH)_4^-$, $Sn(OH)_6^{2-}$, $Sn(OH)_3^-$ ⊙
Bi(OH)₃ nerozpustný