

## SKUPINA MÁLO ROZPUSTNÝCH AB-SOLÍ ROZPUSTNÝCH V 2M-HNO<sub>3</sub>

Zbarvení solí: charakteristické

Ag<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub> - červeno hnědý

Ag<sub>3</sub>AsO<sub>4</sub> - čokoládově hnědý

Ag<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>, Ag<sub>2</sub>AsO<sub>2</sub> - žluté

Ag<sub>2</sub>BO<sub>2</sub> - bílý      Ag<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> - nažloutlý



neutrální

alkalické

žlutý ⊙

kyseľý

oranžový ⊙

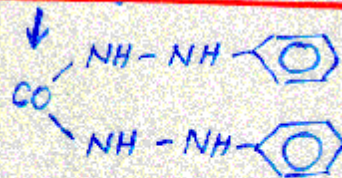


Interference (rušení): AsO<sub>4</sub><sup>3-</sup> x PO<sub>4</sub><sup>3-</sup> molybden a nem NH<sub>4</sub><sup>+</sup>  
AsO<sub>2</sub><sup>-</sup> (HNO<sub>3</sub> konc.) ⇒ AsO<sub>4</sub><sup>3-</sup> rovněž

CrO<sub>4</sub><sup>2-</sup>, Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>2-</sup>: 1) peroxidem vodíku (viz Cu<sup>3+</sup>)  
kyseľé prostředí

2) s benzidinem ⇒ semichinon benzidinové modři  
Ruí: VO<sub>2</sub><sup>+</sup>, MoO<sub>4</sub><sup>2-</sup> a oxidační činidla vůbec, kys. prost.

3) s difenylkarbazidem ⇒ červeno fialový chelát s Cr<sup>III</sup>



kyseľé prostředí  
extrakce do amylalkoholu

Ruí: Hg<sup>2+</sup>, Fe<sup>3+</sup>, MoO<sub>4</sub><sup>2-</sup>, VO<sub>4</sub><sup>3-</sup>

4) kyseľinou chromotropovou ⇒ fial. červ. ⊙ v kys. prosti.