

I. SRÁŽECÍ REAKCE Ba^{2+}

a) Ba-soli nerozpustné v 2M HCl, 2M HNO_3
 SO_4^{2-} (silně kyselé prostředí)

b) Ba-soli nerozpustné v 2M CH_3COOH
 F^- , CrO_4^{2-} , SO_3^{2-} , $S_2O_3^{2-}$ (slabě kyselé p.)

c) Ba-soli nerozpustné v H_2O (neutrální prostředí)
 PO_4^{3-} , AsO_3^{3-} , AsO_4^{3-} , CO_3^{2-} , BO_2^-

II. SRÁŽECÍ REAKCE Ag^+

z neutrálního prostředí

a) Ag-soli nerozpustné v 2M HNO_3
 Cl^- , Br^- , I^- , SCN^- , CN^- , $[Fe(CN)_6]^{4-}$
 $[Fe(CN)_6]^{3-}$, S^{2-}

b) Ag-soli stále jen v neutrálním prostředí =>
rozpustné v 2M HNO_3

CrO_4^{2-} , SO_3^{2-} , $S_2O_3^{2-}$, PO_4^{3-} , AsO_3^{3-} , AsO_4^{3-} ,
 CO_3^{2-} , BO_2^-

c) Ag-soli nerozpustné v 2M NH_3
 Br^- , SCN^- , $[Fe(CN)_6]^{4-}$, I^- , S^{2-}