

Rozdělení aniontů do tříd

třída	činidlo	reakce s dalším činidlem	podtřída	příklady aniontů
I.	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	sraženina barnaté soli je nerozpustná ve zředěné HNO_3	I. a	SO_4^{2-}
		sraženina barnaté soli je rozpustná ve zředěné HNO_3 , ale nerozpustná v CH_3COOH	I. b	SO_3^{2-} , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$, F^- , CrO_4^{2-}
		sraženina barnaté soli je rozpustná ve zředěné HNO_3 i v CH_3COOH	I. c	CO_3^{2-} , PO_4^{3-}
II.	AgNO_3	---	---	Cl^- , Br^- , I^- , S^{2-}
III.	---	---	---	NO_3^- , NO_2^-