

DŮKAZOVÉ REAKCE ANORGANICKÝCH KATIONTŮ A ANIONTŮ

- znalost skupinových reakcí a způsoby oddělení iontů v jednotlivých skupinách
- selektivní reakce u kationtů i aniontů (budou i ve vzorcích)
- znalosti dvou důkazů (a podmínek, za kterých se důkaz provádí) pro každý ion, z nichž jeden musí být přímý

Seznam kationtů

Ag^+ , Pb^{2+} , Ca^{2+} , Ba^{2+} , Hg_2^{2+} , Hg^{2+} , Cu^{2+} , Cd^{2+} , Fe^{3+} , Fe^{2+} , Cr^{3+} , Ni^{2+} , Co^{2+} , Mn^{2+} , Mg^{2+} , Na^+ , K^+ , NH_4^+

Seznam aniontů

Cl^- , Br^- , I^- , S^{2-} , SO_3^{2-} , SO_4^{2-} , CrO_4^{2-} , PO_4^{3-} , NO_3^- , NO_2^- , IO_3^- , CO_3^{2-}

Studenti budou mít 2 vzorky:

- a) vzorek 2 kationtů/aniontů označeno arabskými číslicemi
- b) vzorek 3 kationtů/aniontů označeno římskými číslicemi (ze seznamu výše)

Literatura dle ISu

Na první hodinu si, prosím, přineste vytisklou (barevnou) tabulku kationtů (anionty budou následovat o týden později) – najdete ve studijních materiálech a již po úvodním proškolení začneme s laborováním.

Plášť a vhodná obuv s sebou.