

## 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

$\text{Ag}^+$ ,  $\text{Pb}^{2+}$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Ba}^{2+}$ ,  $\text{Hg}_2^{2+}$ ,  $\text{Hg}^{2+}$ ,  $\text{Cu}^{2+}$ ,  $\text{Cd}^{2+}$ ,  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{Cr}^{3+}$ ,  $\text{Ni}^{2+}$ ,  $\text{Co}^{2+}$ ,  $\text{Mn}^{2+}$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{NH}_4^+$

### Seznam aniontů

$\text{Cl}^-$ ,  $\text{Br}^-$ ,  $\text{I}^-$ ,  $\text{S}^{2-}$ ,  $\text{SO}_3^{2-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{CrO}_4^{2-}$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{NO}_2^-$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$

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.