

Úloha 26: Reakce $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, KMnO_4 a Na_2SO_3

Chemikálie: $0,01 \text{ mol dm}^{-3}$ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, konc. H_2SO_4 , $0,01 \text{ mol dm}^{-3}$ KMnO_4 , Na_2SO_3 (s)

Pomůcky: 2 zkumavky, stojan na zkumavky, chemická lžice

Postup

a) Reakce $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ se Na_2SO_3

- do roztoku $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ (3 cm^3) přidat 3-5 kapek H_2SO_4
- přidat tolik Na_2SO_3 (s), až se přestane měnit barva roztoku (asi na špičku nože)
- pozorovat výsledné zbarvení roztoku



b) Reakce KMnO_4 se Na_2SO_3

- do roztoku KMnO_4 (3 cm^3) přidat 3-5 kapek H_2SO_4
- přidat tolik Na_2SO_3 (s), až se přestane měnit barva roztoku (asi na špičku nože)
- pozorovat výsledné zbarvení roztoku

