

## Ukázkový test

- 1) Jak barví plamen sodné ionty?
- 2) Kolik  $\text{cm}^3$   $\text{CO}_2$  vznikne reakcí 0,08 g  $\text{CaCO}_3$  s nadbytkem  $\text{HCl}$  při teplotě  $23\text{ }^\circ\text{C}$  a standardním tlaku?
- 3) Jakou barvu má  
AgI.....,  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$  .....,  $\text{PbI}_2$ .....  
 $\text{Cr}_2\text{O}_3$ .....,  $\text{AgCl}$ .....,  $\text{BaCrO}_4$ .....?
- 4) Napište chemickou rovnici reakce  $\text{KMnO}_4$  s železnatými ionty v kyselém prostředí.
- 5) Který ligand je silnější, voda nebo amoniak?
- 6) Kolik  $\text{cm}^3$  50% roztoku  $\text{NaOH}$  o hustotě  $1,5253\text{ g cm}^{-3}$  potřebujete k přípravě 0,5 litru roztoku  $\text{NaOH}$  o koncentraci  $0,5\text{ mol dm}^{-3}$ ?  $M_r(\text{NaOH}) = 40$ .
- 7) Vypočítejte látkovou koncentraci 96% roztoku  $\text{H}_2\text{SO}_4$  o hustotě  $1,8355\text{ g cm}^{-3}$ .  
 $M_r(\text{H}_2\text{SO}_4) = 98,07$