

1. Vypočítejte rovnovážnou koncentraci stříbrných iontů a všech dalších složek systému v roztoku, který vznikne smícháním 50 ml 0,002 M-AgNO<sub>3</sub> a 50 ml 0,02 M-NH<sub>3</sub>.  
 $\log \beta_1 = 3,4$ ;  $\log \beta_2 = 7,2$
2. V objemu 1000 ml vody se rozpustí 390 mg fosforečnanu lithného. Jaký je součin rozpustnosti této sloučeniny?  
 $M(\text{Li}_3\text{PO}_4) = 115,79 \text{ g mol}^{-1}$
3. Vypočtete rozpustnost chloridu a chromanu stříbrného v jejich nasycených vodných roztocích.  
 $K_s(\text{AgCl}) = 1,78 \cdot 10^{-10}$ ;  $K_s(\text{Ag}_2\text{CrO}_4) = 2,45 \cdot 10^{-12}$   
Jakou koncentraci má nasycený roztok chloridu stříbrného v roztoku 0,05 M-NaCl?
4. Jaká bude ztráta šřavelanu vápenatého, jestliže se 0,1 g této sraženiny promyje
  - a) 200 ml vody
  - b) 200 ml 0,01 M-(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>? $K_s(\text{CaC}_2\text{O}_4) = 2,6 \cdot 10^{-9}$ ;  $M(\text{CaC}_2\text{O}_4) = 128,0 \text{ g mol}^{-1}$