**Koncentrace**

1, Vypočítejte molární koncentraci roztoku kyseliny fosforečné o objemu 0,08 dm3, který vznikl rozpuštěním 72,19g H3PO4 ve vodě? (Mr = 98,0)

2, Kolik gramů kyseliny dusičné je třeba na přípravu 70 cm3 6,87M roztoku této látky?

(Mr = 63,01)

3, Kolik cm3 20% kyseliny sírové (ρ20% = 1,1394 g⋅cm-3) a kolik cm3 vody je potřeba na přípravu 1,5 dm3 2,064M roztoku této látky o hustotě 1,1243 g⋅cm-3? (Mr = 98.08)

4, Podle dokumentu Pražských vodovodů a kanalizací, byl v únoru 2013 průměrný obsah arsenu ve vodovodní vodě 0,0005 mg/l. Přepočítejte tuto koncentraci na ppb a mol/l. Kolik iontů arsenu obsahuje 1 ml pražské vodovodní vody?   
*A*r(As) = 74,92

**Srážecí rovnováhy**

1, Vypočítejte molární rozpustnost chromanu stříbrného ve vodě, je-li *K*s = 4,0\*10-12 a, neuvažujte vliv iontové síly b, uvažujte vliv iontové síly.

2, Ve 100 ml vody se při 25 °C rozpustí 0,721 mg kalcitu (CaCO3), jaké jsou hodnoty zdánlivého a termodynamického součinu rozpustnosti této látky?  
*M*r(CaCO3) = 100,09

3, Jaká je rozpustnost sulfidu stříbrného ve vodě (v mol/l), jestliže *K*S(Ag2S) = 6,31·10-50.

4, Vypočítejte molární rozpustnost chromanu stříbrného v 0,1M Na2SO4, je-li *K*s = 4,0\*10-12

5, Vypočítejte molární rozpustnost chromanu stříbrného v 0,041M AgNO3, je-li *K*s = 4,0\*10-12