**DÚ 2 (27.2.2019)**

1.Vyjádřete koncentraci dusíku v roztoku, který v 1,2 litrech obsahuje 0,35 g dusičnanu amonného a 0,2 g dusitanu sodného. (N: 14; O: 16; Na: 23; H: 1) (**0,136 g.l-1 N**)

2. Jaké množství chloridu sodného musíte rozpustit v 17 litrech vody, aby koncentrace chloridů v takto připraveném roztoku dosáhla 75 mg.l-1? (Na: 23; Cl: 35) (**2,113 g NaCl**)

3. Jaká bude koncentrace toxického amoniaku vyjádřená v mg.l-1 N-NH4+ i v mg.l-1 NH3, jestliže koncentrace veškerého amoniakálního dusíku činila 0,75 mg.l-1 N(NH3 + NH4+), hodnota pH 8 a teplota 20 °C? (N: 14; H: 1) (**0,027 mg.l-1 N-NH3; 0,032 mg.l-1 NH3**)

4. Jaká bude koncentrace toxického amoniaku vyjádřená v mg.l-1 N-NH3 i v mg.l-1 NH3, jestliže koncentrace veškerého amoniaku činila 0,9 mg.l-1 (NH3 + NH4+), hodnota pH 9 a teplota 10 °C? (N:14; H:1) (**0,135 mg.l-1 NH3; 0,111 mg.l-1 N-NH3**)

5. Kolik chloridu amonného musíte rozpustit ve 20 litrech destilované vody, abyste dosáhli koncentrace 0,2 mg.l-1 toxického amoniaku (NH3), jestliže pH roztoku budete upravovat na hodnotu 10 a teplotu na 20 °C? (**15,79 mg NH4Cl**)

*A dále je možno z učebnice Valentová a kol****. Základy hydrochemie návody pro laboratorní cvičení*** *počítat příklady ze strany 96 a dále: příklady č. 4, 5, 6, 7, 8, 9, 17 (v tomto příkladu je chybně výsledek – správně je 0,0512 g.l-1 P), 18 (v tomto příkladu je správný výsledek 0,0155 g.l-1 P), 19, 20, 28, 31, 32.*