

1. Jaký je hmotnostní zlomek KOH v roztoku, který vznikl rozpuštěním 50g této látky ve 150g vody? (0,25)
2. Jaký je hmotnostní zlomek HCl v roztoku, jehož 90g obsahuje 15g HCl? (0,167)
3. Jaký je hmotnostní zlomek AgNO₃ v roztoku, který vznikl rozpuštěním 2g dusičnanu v 198g roztoku? (0,01)
4. V 750g roztoku bylo rozpuštěno 50g NaOH. Bude hmotnostní zlomek hydroxidu větší než 0,07? (0,06)
5. Kolik gramů vody bude třeba, aby z 65g KBr byl připraven 5% roztok? (1235g)
6. Kolik gramů KI je rozpuštěno v roztoku, ve kterém je $w = 0,05$, bylo-li pro přípravu použita 90g vody. (4,74g)
7. Kolik gramů NaCl bude izolováno z 2500 gramů roztoku, ve kterém je hmotnostní zlomek chloridu sodného 0,14, bude-li z něj odpařena veškerá voda? (350g)
8. Jaký bude hmotnostní zlomek síranu měďnatého v roztoku, který vznikl rozpuštěním 50g CuSO₄·5H₂O ve 450g vody. ($6,4 \cdot 10^{-2}$)
9. Kolik gramů vody bude nutno použít pro přípravu roztoku chloridu nikelnatého z 50g NiCl₂·6H₂O, má-li být hmotnostní zlomek NiCl₂ v připraveném roztoku 0,07? (339,75g)
10. Jaký je hmotnostní zlomek roztoku, který vznikl z 200g vodného roztoku HCl, ve kterém byl $w = 0,15$, bylo-li do soustavy přidáno 95g vody? (0,102)
11. Vypočtete hmotnostní zlomek železa v heptahydrátu síranu železnatého. (0,2)
12. Ve které z uvedených solí je nejvyšší obsah síry? CuSO₄, ZnSO₄, FeSO₄, K₂SO₄ (FeSO₄)
13. Roztok A byl připraven rozpuštěním 50g NaCl ve 150g vody, roztok B 85g NaCl ve 180g vody. Ve kterém z roztoků je vyšší procentuální obsah sodných iontů? (25; 32)
14. Ve 125g KI je rozpuštěno 18g této soli, jaká je procentuální koncentrace roztoku. (14,4%)
15. Kolik procent vody obsahuje pentahydrát síranu měďnatého? (36,04%)
16. Jaká je procentuální koncentrace roztoku, který vznikl ze 450g 20% roztoku H₂SO₄, bylo-li do soustavy přidáno 65g vody? (17,48%)
17. Kolik vody je třeba k rozpuštění 38g KI, má-li být připraven 10% roztok této látky? (342g)