

1. Jaký je hmotnostní zlomek bromidu draselného v roztoku, který vznikl rozpouštěním 69,35 g bromidu draselného ve 410,58 g vody?. (0,14)

2. Jaká je procentuální koncentrace (hmotnostní %) roztoku uhličitanu draselného, který vznikl rozpouštěním 96,46 g uhličitanu draselného ve 3906,03 g vody? (2,4%)

3. Kolik gramů síranu draselného je rozpuštěno ve 3306,42 g vody, je-li hmotnostní zlomek této látky v roztoku 0,0215? (72,7 g)

4. Kolik gramů hexahydrátu chloridu železitého je rozpuštěno ve 146,88 g vody, je-li vzniklý roztok této látky 28,2%? (57,7g)

5. Jaký je hmotnostní zlomek chromanu draselného v roztoku, který vznikl rozpouštěním 23,9 g chromanu draselného ve 96,08 ml vody? (0,2)

6. Jaká je procentuální koncentrace (hmotnostní %) roztoku bromidu sodného, který vznikl rozpouštěním 64,87 g bromidu sodného ve 86,03 ml vody? (43%)

7. 364,16 ml vodného roztoku uhličitanu draselného obsahuje 25,8 ml čistého uhličitanu draselného.

Objemové procento uhličitanu draselného v roztoku je .(7,1%)

8. Vyjádřete koncentraci roztoku, který obsahuje 29,24 obj. % čisté kyseliny octové, v hmotnostních procentech ($\rho_{29,24\%}(\text{CH}_3\text{COOH}) = 1,0134 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$ a $\rho_{100\%}(\text{CH}_3\text{COOH}) = 1,049 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$). (30,3%)

9. Kolik gramů 5 % roztoku musíme přidat ke 100 gramům 50 % roztoku, aby vznikl roztok 20 %? (200g)

10. Jak se připraví 300 g 12% roztoku hydroxidu sodného z 18% roztoku ředěním vodou? (200 g 18% roztoku a 100 g vody)