



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Chemické reakce - Koncentrace roztoků

1. Určete procentuální koncentraci roztoku vzniklého rozpuštěním 10g hydroxidu sodného ve 40g vody.
 2. Kolik g chloridu draselného je třeba rozpustit ve 400g vody, abychom připravili 20% roztok?
 3. V 87,5 ml vody bylo rozpuštěno 12,5 g modré skalice. Jakou procentuální koncentraci má vzniklý roztok?
 4. Kolik gramů chloridu železitého je rozpuštěno ve 200ml 40% roztoku s hustotou $1,133 \text{ g.cm}^{-3}$?
 5. Kolik g hydroxidu draselného a kolik g vody potřebujeme k přípravě 200 g 3% roztoku?
 6. Určete molární koncentraci roztoku, který obsahuje 0,2 g hydroxidu draselného ve 12 ml roztoku.
 7. Kolik gramů hydroxidu sodného je zapotřebí k přípravě 500 ml roztoku o koncentraci 0,1M?
 8. 37% kyselina chlorovodíková má hustotu $1,18 \text{ g.cm}^{-3}$. Určete její molární koncentraci.
 9. Vypočítejte kolik ml 96% kyseliny sírové o hustotě $1,8355 \text{ g.cm}^{-3}$ je třeba k přípravě 1 litru roztoku o koncentraci 0,05M?
 10. Kolik gramů vody je třeba odpařit z 1400 g 13% roztoku chloridu sodného, abychom získali roztok o koncentraci 20%?
 11. Určete procentuální koncentraci roztoku, který vznikne přidáním 300 g 20% roztoku kyseliny chlorovodíkové k 200 g 10% roztoku kyseliny chlorovodíkové.
 12. Vypočítejte množství vody, kterého je třeba k ředění 200 g 50% kyseliny octové na 10% kyselinu.
 13. Odpařením 20 g roztoku byly získány 4 g soli. Jakou procentuální koncentraci měl roztok?
-