

1/4 Úkol - příklady na roztoky - samostatná práce

Jméno a příjmení:

Datum:

1. Kolik gramů NaCl musíme přidat k 120 g 23% roztoku pro přípravu 37% roztoku?
2. Kolik g vody musíme přidat ke 250 g 40% roztoku pro přípravu 17% roztoku?
3. Vypočítejte, jak se připraví 150 g 8% roztoku KOH naředěním vodou, je-li k dispozici 18% roztok.
4. V jakém poměru smísíme 80% H_2SO_4 s vodou pro přípravu 10% roztoku?
5. Kolik gramů NaCl je třeba pro přípravu roztoku o koncentraci $c(\text{NaCl}) = 0,15 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$ a objemu 250 cm^3 ? Napište, jak roztok v laboratoři prakticky připravíte.
6. Připravte odměrný roztok H_2SO_4 o koncentraci $c = 0,25 \text{ M}$ a objemu 250 cm^3 . K dispozici je 98% H_2SO_4 s $\rho = 1,812 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$.
7. Vypočítejte množství „surovin“ pro přípravu 25 mililitrů roztoku manganistanu draselného o koncentraci $0,1 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$.