

Teorie - Concentrația procentuală - aplicații

Concentrația procentuală - aplicații

I. Care este concentrația procentuală de sare din apa mării, știind că într-un kg de apă de mare sunt 27 g de sare?

$m_s = 1 \text{ kg} = 1000 \text{ g}$

$m_d = 27 \text{ g sare}$

$c\%_{\text{sare}} = ?$

$c\% = \frac{m_d}{m_s} \times 100 = \frac{27 \text{ g}}{1000 \text{ g}} \times 100 \Rightarrow c\%_{\text{sare}} = 2,7 \%$

Sau - calcul prin regula de trei simplă:

x g sare .....100 g soluție (apă de mare)

27 g sare.....1000 g soluție (apă de mare)

$\Rightarrow x = c\% = \frac{27 \times 100}{1000} = 2,7 \%$

II. La 10 L de apă se adaugă 11 linguri de sare. Dacă o lingură de sare are 18 g, care este concentrația procentuală a soluției finale?

- pentru astfel de calcule trebuie să cunoaștem densitatea solventului. Densitatea se notează cu  $\rho$ , și reprezintă masa unității de volum (câte kg cântărește un L de soluție, sau câte grame cântărește un mL de soluție):

$\rho = \frac{m}{V} \left[ \frac{\text{g}}{\text{mL}} \right] \text{ sau } \left[ \frac{\text{kg}}{\text{L}} \right]$

$\rho_{\text{H}_2\text{O}} = 1 \text{ g/mL}$

$V_{\text{H}_2\text{O}} = 10 \text{ L} = 10\,000 \text{ mL}$

$m_d = 11 \times 18 \text{ g} = 198 \text{ g}$

$c\% = ?$

$$m_s = m_{H_2O} + m_{sare}$$

$$m_{H_2O} = \rho_{H_2O} \times V_{H_2O}$$

$$m_{H_2O} = 1 \left[ \frac{g}{mL} \right] \times 10\,000 \text{ mL} = 10\,000 \text{ g}$$

$$m_s = m_{H_2O} + m_{sare} = 10\,000 \text{ g} + 198 \text{ g} = 10\,198 \text{ g}$$

$$c\% = \frac{m_d}{m_s} \times 100 = \frac{198 \text{ g}}{10\,198 \text{ g}} \times 100 = 1,94 \%$$

www.Lectii-Virtuale.ro