

## Zad. 1.

Oblicz stężenie procentowe roztworu, w którym jest 30 g soli kuchennej w 70 g wody.

Rozwiązując zadanie pamiętaj:

roztwór = substancja rozpuszczona + rozpuszczalnik

$$(C_p) \text{ stężenie procentowe} = \frac{(m_s) \text{ masa substancji rozpuszczonej}}{(m_r) \text{ masa roztworu}} \cdot 100\%$$

$$C_p = \frac{m_s}{m_r} \cdot 100\%$$

**Dane:**

$$m_{\text{soli}} = 30 \text{ g}$$

$$m_{\text{wody}} = 70 \text{ g}$$

$$m_{\text{roztworu}} = m_{\text{soli}} + m_{\text{wody}} = \dots\dots\dots \text{ g} + \dots\dots\dots \text{ g} = \dots\dots\dots \text{ g}$$

$$C_p = \frac{m_{\text{soli}}}{m_{\text{roztworu}}} \cdot 100\% = \frac{\dots\dots\dots \text{ g}}{\dots\dots\dots \text{ g}} \cdot 100\% = \dots\dots\dots \%$$

*Odpowiedź:* Stężenie procentowe roztworu wynosi  $\dots\dots\dots$  %.

## Zad.2.

Oblicz stężenie procentowe roztworu, w którym jest 200 g cukru w 1800 g wody.

**Dane:**

$$m_{\text{cukru}} = 200 \text{ g}$$

$$m_{\text{wody}} = 1800 \text{ g}$$

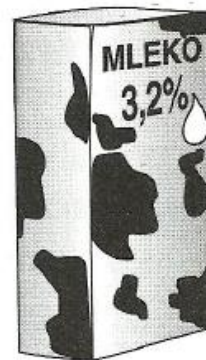
$$m_{\text{roztworu}} = m_{\text{cukru}} + m_{\text{wody}} = \dots\dots\dots \text{ g} + \dots\dots\dots \text{ g} = \dots\dots\dots \text{ g}$$

$$c_p = \frac{m_{\text{cukru}}}{m_{\text{roztworu}}} \cdot 100\% = \frac{\dots\dots\dots \text{ g}}{\dots\dots\dots \text{ g}} \cdot 100\% = \dots\dots\dots \%$$

*Odpowiedź:* Stężenie procentowe roztworu wynosi  $\dots\dots\dots$  %.

**Zad.3**

Napisz, jakie stężenie mają:



ocet –  $\dots\dots\dots$  %

spirytus salicylowy –  $\dots\dots\dots$  %

śmietana –  $\dots\dots\dots$  %

mleko –  $\dots\dots\dots$  %

Termin realizacji: 15.06.2020 r

Powodzenia.