

Lekcja

Temat: Stężenie procentowe roztworu - wprowadzenie

1. Stężenie procentowe roztworu (C_p) - to liczba gramów substancji rozpuszczonej w 100g roztworu

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

C_p - stężenie procentowe
 m_s - masa substancji
 m_r - masa roztworu

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

* 10% roztwór octu, to roztwór, w którym w 100g roztworu znajduje się 10g kwasu octowego i 90g wody

zad. 1

Oblicz jakie stężenie procentowe miał roztwór sporządzony przez ucznia, który rozpuścił 5g soli kuchennej w 195g wody!

Dane:

$$m_s = 5g$$

$$m_w = 195g$$

$$m_r = 5g + 195g = 200g$$

Szukane:

$$C_p = ?$$

Wzór:

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

Rozwiązanie

$$C_p = \frac{5g}{200g} \cdot 100\% = 2,5\%$$

Odp: Otrzymany przez ucznia roztwór był 2,5%.

nr domu

zad. 1 str. 191