

Rozwiązanie zadania:

Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego po rozpuszczeniu 35g substancji w 150g wody.

Dane:

masa substancji (m_s) 35g

masa wody (m_w) 150g

Szukane:

C_p stężenie procentowe roztworu

Rozwiązanie:

Wykorzystamy wzór:

$$C_p = \frac{m_s}{m_s + m_w} \cdot 100\%$$

gdzie,

C_p – stężenie procentowe (w procentach [%])

m_s – masa substancji (w gramach [g])

m_w – masa wody (w gramach [g])

Otrzymujemy:

$$C_p = \frac{35}{35 + 150} \cdot 100\% = \frac{35}{185} \cdot 100\% = 18,9\%$$

 Odp. Stężenie procentowe roztworu wynosi 18,9% ◀ Fabryczne Rozwiązanie
