

Stężenie procentowe

kl. 7

klasa 7

podstawa: chemia kl. 7: woda, roztwory, stężenie procentowe

POLECENIE**Oblicz stężenie procentowe.** $C_p = m_s : m_r \cdot 100\%$. Gdy znasz masę wody: $m_r = m_s + m_w$. $m_s = 10 \text{ g}, m_r = 200 \text{ g}. C_p =$ $m_s = 5 \text{ g}, m_r = 100 \text{ g}. C_p =$ $m_s = 30 \text{ g}, m_r = 150 \text{ g}. C_p =$ $m_s = 2 \text{ g}, m_r = 400 \text{ g}. C_p =$ $m_s = 45 \text{ g}, m_r = 300 \text{ g}. C_p =$ $m_s = 20 \text{ g}, \text{ wody } 80 \text{ g}. C_p =$ $m_s = 15 \text{ g}, \text{ wody } 135 \text{ g}. C_p =$ $m_s = 50 \text{ g}, \text{ wody } 450 \text{ g}. C_p =$ **1 Miejsce na obliczenia**