

## Zadania utrwalające

- Wóztek rozpuścił 25g chlorku żelaza (III) w 150g wody. Oblicz, stężenie procentowe roztworu.
- Adam rozpuścił 20g parafiny w  $50\text{cm}^3$  benzynę o gęstości  $0,72\text{ g/cm}^3$ . Oblicz stężenie procentowe roztworu.
- Oblicz, ile gramów soli i ile gramów wody znajduje się w 500g roztworu o stężeniu 2,5%.
- Ania ma do dyspozycji 15g cukru. Wykonaj obliczenie jakie powinna zmieścić aby otrzymać roztwór o stężeniu 5%.
- Oblicz ile gramów chlorku cynku znajduje się w  $300\text{cm}^3$  roztworu o stężeniu 40%. Gęstość tego roztworu wynosi  $1,4\text{ g/cm}^3$ .
- Oblicz stężenie procentowe nasyconego roztworu chlorku potasu, jeśli jego rozpuszczalność w temperaturze  $20^\circ\text{C}$  wynosi  $3\text{kg}/100\text{g H}_2\text{O}$ .
- Do 300g wodnego roztworu sodu oczyszczonej o stężeniu 15% Karol dodał 100g wody. Oblicz jakie będzie stężenie procentowe otrzymanego roztworu.
- Do 45g roztworu soli kuchennej o stężeniu 5% Ania dodała 8g tej substancji. Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.
- Oblicz, ile należy odparować rozpuszczalnika z 250g roztworu o stężeniu 10%, aby otrzymać roztwór o stężeniu 25%.
- Z 1500g roztworu o stężeniu 2% odparowano 1000g rozpuszczalnika. Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.
- Oblicz, ile należy dodać soli do 50g 10% roztworu tej substancji, aby otrzymać roztwór o stężeniu 17,5%.