

#### Zadania \*

1. Oblicz stężenie roztworu powstałego w wyniku rozpuszczenia 150 g substancji w 750 g wody.
2. Jakie stężenie ma roztwór składający się z 12 g substancji i 128 g wody?
3. Oblicz jakie stężenie ma roztwór powstały przez rozpuszczenie 5 g substancji w 105 g wody.
4. Po odparowaniu z 40 g roztworu pozostało 4 g soli. Jaki był skład procentowy tego roztworu?
5. Do naczynia z 10 g soli wlano 90 g wody. Oblicz stężenie otrzymanego roztworu.

#### Zadania \*\*

1. Przygotowano roztwór składający się ze 100 g saletry oraz 150 dag wody. Jakie stężenie ma powstały roztwór?
2. Do wybielania firanek przygotowuje się roztwór 0,4% substancji wybielającej. Ile trzeba substancji i wody, aby sporządzić 4 kg takiego roztworu?
3. Ile gramów kwasu salicylowego należy rozpuścić w 200 g alkoholu etylowego, aby otrzymać roztwór o stężeniu 2%?
4. Ile wody należy dodać do 3 g kwasu cytrynowego, aby otrzymać 1% poncz do nasączania ciast biszkoptowych?
5. Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego przez zmieszanie 250 cm<sup>3</sup> wody z 50 g cukru.

#### Zadanie \*\*\*

1. Do 200 g 60% roztworu dolano 100 g wody. Oblicz nowe stężenie procentowe roztworu.
2. Do 120 g 40% roztworu wodorotlenku sodu dodano 200 g wody. Oblicz stężenie otrzymanego roztworu.
3. Do 50 g roztworu zawierającego 2 g soli dosypano jeszcze 10 g soli. Jakie stężenie ma otrzymany roztwór?
4. Do 300 g 40% roztworu cukru dosypano jeszcze 100 g cukru. Jakie stężenie procentowe uzyskał roztwór?
5. W 100 g roztworu wodorotlenku sodu o stężeniu 12% rozpuszczono 12 g czystego wodorotlenku sodu. Oblicz stężenie otrzymanego roztworu.