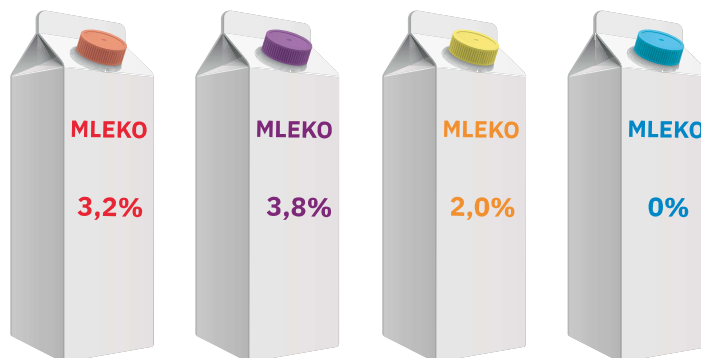


22. Sposoby zmiany stężenia roztworu

1. Iza kupiła sok malinowy i odczytała na umieszczonej etykiecie, że „produkt zawiera 100% soku z owoców”. Nie odpowiadał jej smak tego soku, więc postanowiła go rozcieńczyć. **W jaki sposób Iza może uzyskać mniej stężony roztwór?**

2. Na opakowaniach mleka znajdziesz m.in. informację zapisaną w formie procentów. **Co oznaczają te zapisy? Które mleko zawiera najmniej, a które najwięcej tłuszczu?**



3. Oblicz rozpuszczalność substancji, jeżeli stężenie jej nasyconego roztworu wynosi 15%.

Odpowiedź: _____

4. Oblicz stężenie procentowe nasyconego roztworu pewnej substancji, jeżeli jej rozpuszczalność w badanych warunkach wynosi 30 g/100 g wody.

Odpowiedź: _____

5. W poniższej tabeli podano wartości rozpuszczalności azotanu(V) potasu w wodzie.

Temperatura [°C]	0	20	40	60	80
Rozpuszczalność KNO₃ [g/100 g wody]	13,2	31,5	63,9	109,9	169

Podkreśl poprawne informacje, tak aby otrzymać poprawne zdania.

- a) Rozpuszczając w 100 g wody o temperaturze 40°C 60 g soli, otrzymamy roztwór (*nasycony/nienasycony*).
- b) Aby roztwór nasycony badanej soli przeprowadzić w roztwór nienasycony, należy go (*ochłodzić/ogrzać*).
- c) Aby wytrącić osad soli z roztworu nasyconego tej soli, należy roztwór ten (*ogrzać/ochłodzić*).

6. Do 150 g 5-procentowego roztworu dodano 100 g wody. **Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.**

Odpowiedź: _____

7. Zmieszano dwa roztwory: 50 g 30-procentowego roztworu i 240 g 2-procentowego roztworu. **Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.**

Odpowiedź: _____

8. Z 300 g 4-procentowego roztworu odparowano 50 g wody. **Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.**

Odpowiedź: _____