

Dla każdego doświadczenia oceń, w której probówce (I czy II) cukier rozpuścił się szybciej. Odpowiedzi uzasadnij.

A. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

B. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

C. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

6. W zlewce zmieszano olej jadalny i wodę. Otrzymano mieszaninę niejednorodną.

Temperatura [°C]	0	20	40	60	80
Rozpuszczalność KNO <sub>3</sub> [g/100 g wody]	13,2	31,5	63,9	109,9	169

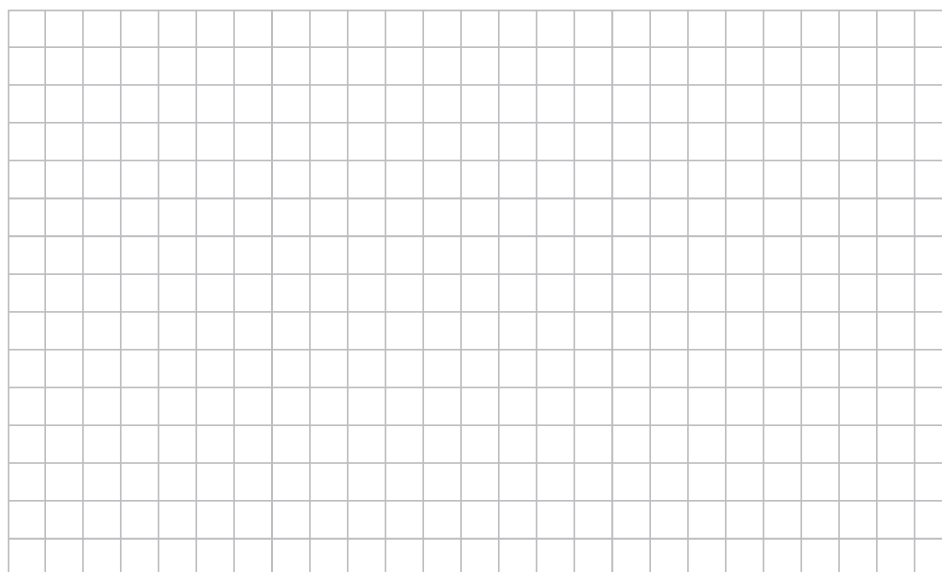
Wykonaj polecenia.

- a) Wyjaśnij pojęcie „rozpuszczalność”.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

- b) Sporządź wykres przedstawiający zależność rozpuszczalności KNO<sub>3</sub> od temperatury.



c) Jak nazywa się wykres przedstawiający zależność rozpuszczalności od temperatury?

---

d) Odczytaj z wykresu, jaka jest rozpuszczalność azotanu(V) potasu w temperaturze 50°C.

---

7. Rozpuszczalność substancji stałych w zasadzie rośnie ze wzrostem temperatury. Są również substancje stałe, których rozpuszczalność maleje wraz ze wzrostem temperatury. W poniższej tabeli podano zależność rozpuszczalności dwóch wybranych substancji od wzrostu temperatury.

Temperatura [°C]	0	20	40	60
Rozpuszczalność $\text{NaNO}_3$ [g/100 g wody]	13,2	31,5	63,9	109,9
Rozpuszczalność $\text{Ca(OH)}_2$ [g/100 g wody]				

**Odpowiedz na pytania.**

a) Jak zmienia się rozpuszczalność  $\text{NaNO}_3$  wraz ze wzrostem temperatury?

---

b) Jak zmienia się rozpuszczalność  $\text{Ca(OH)}_2$  wraz ze wzrostem temperatury?

---

c) Której z podanych w tabeli substancji rozpuści się więcej w 100 g wody w temperaturze 200°C?

---