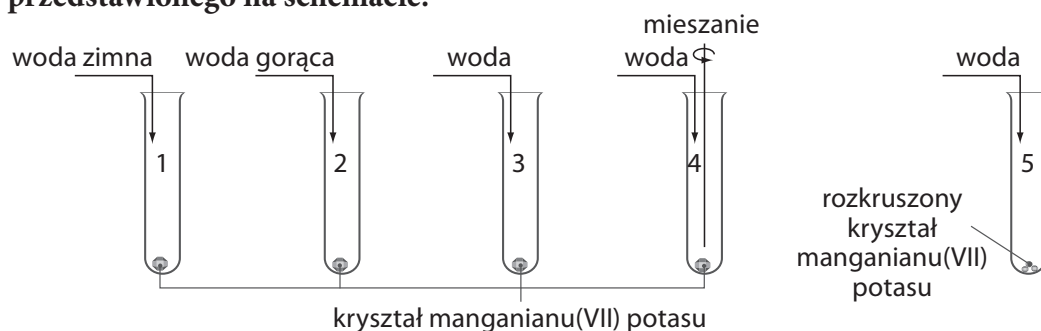


Sprawdź się – Woda i roztwory wodne

- 1 Zaznacz punkt, w którym poprawnie opisano właściwości wody.
- A. Temperatura wrzenia wody pod ciśnieniem 900 hPa wynosi 100°C.
 - B. Gęstość wody w stanie stałym jest większa od gęstości wody w stanie ciekłym.
 - C. Podczas krzepnięcia woda zwiększa swoją objętość.
 - D. Woda dobrze miesza się z rozpuszczalnikami niepolarnymi, np. benzyną lub naftą.
- 2 Wskaż temperaturę, w której woda ma największą gęstość ($1 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$).
- A. 100°C
 - B. 0°C
 - C. 4°C
 - D. 20°C
- 3 Wskaż metodę, którą można zastosować, aby usunąć z wody substancje stałe (rozdzielić składniki zawiesiny).
- A. filtracja
 - B. kondensacja
 - C. odparowywanie
 - D. krystalizacja
- 4 Zaznacz w tabeli poprawne informacje dotyczące mieszanin substancji.
- A. stały
 - B. ciekły
 - C. gazowy

Nazwa mieszaniny	Stan skupienia	
	substancji rozpuszczanej	rozpuszczalnika
mgła	A / B / C	A / B / C
stop metali	A / B / C	A / B / C
woda gazowana	A / B / C	A / B / C
woda posłodzona	A / B / C	A / B / C

- 5 Zaznacz hipotezę, którą można zweryfikować za pomocą doświadczenia chemicznego przedstawionego na schemacie.



- A. Manganian(VII) potasu słabo rozpuszcza się w wodzie.
- B. Szybkość rozpuszczania manganianu(VII) potasu zależy od temperatury rozpuszczalnika, stopnia rozdrobnienia tej substancji i mieszania.
- C. Manganian(VII) potasu rozpuszcza się w gorącej wodzie, natomiast nie rozpuszcza się w zimnej wodzie.
- D. Szybkość rozpuszczania manganianu(VII) potasu zależy wyłącznie od stopnia rozdrobnienia tej substancji.

