

Temat: Rozwiązywanie zadań z działu: „Woda i roztwory wodne”.

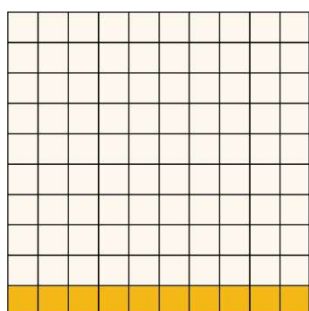
Przeczytaj temat w podręczniku str. 192-193

Oglądnij film: https://www.youtube.com/watch?v=XyxOY3cn_s4

Spróbuj rozwiązać zadania:

Informacja do zadań.

Diagram symbolizuje 10-procentowy roztwór cukru w wodzie (1 kratka = 1 g).



masa cukru $m_s = 10$ g

masa rozpuszczalnika (wody) $m_w = 90$ g

1. Oblicz stężenie procentowe roztworu przedstawione na diagramie. Odpowiedz na pytania.

a) Jaka jest masa substancji rozpuszczanej (soku malinowego)?

$m_s =$ _____

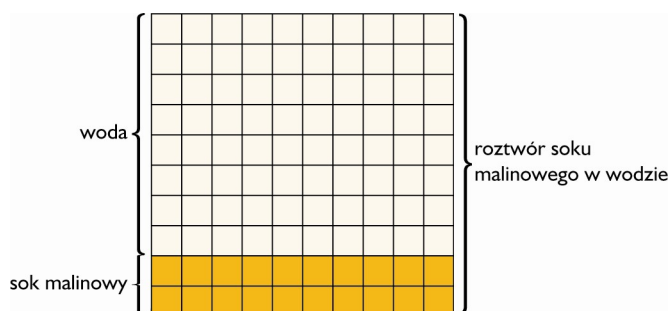
b) Jaka jest masa rozpuszczalnika (wody)?

$m_w =$ _____

c) Jaka jest masa całego roztworu (soku malinowego z wodą)?

$m_r =$ _____

$$C_p = \frac{m_s \cdot 100\%}{m_r} \quad C_p =$$

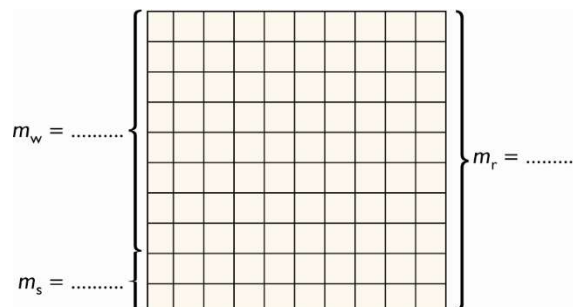


2. Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego przez zmieszanie 20 g soli kuchennej i 80 g wody. Wykonaj kolejno polecenia.

a) Zaznacz na diagramie masę soli.

b) Zaznacz na diagramie masę wody.

c) Wpisz na diagramie masę substancji i masę rozpuszczalnika.



d) Oblicz masę roztworu i wpisz ją na diagramie.

e) Uzupełnij.

Dane:

Szukane:

f) Oblicz stężenie procentowe roztworu (C_p).

$$C_p = \frac{m_s \cdot 100\%}{m_r} \quad C_p$$

= _____

Odpowiedź: Stężenie procentowe roztworu wynosi _____ .

Odpowiedzi do zadań które uda Ci się zrobić prześlij na mój adres email.

Temat: Powtórzenie wiadomości z działu: „Woda i roztwory wodne”.

Przeczytaj temat: <https://epodreczniki.pl/a/woda-i-roztwory-wodne---podsumowanie/DiFuEvxv2>

Postaraj się na tej stronie rozwiązać krótki test sprawdzający z działu: „Woda i roztwory wodne” swoje odpowiedzi porównaj z odpowiedziami pod testem.