

Materiały z chemii dla 7a i 7b na VII tydzień nauki zdalnej

Odpowiedzi do ćwiczeń wysyłamy na email: kalembaaa@poczta.fm

Temat: Stężenie procentowe roztworu – wprowadzenie.

Podręcznik s. od 184 do 191.

Po wykonaniu zadań i przeczytaniu tekstu proszę utrwalić temat.

Wykonaj ćwiczenie 1, skorzystaj z podręcznika, s.184 i 185. Odpowiedzi zapisz w zeszytce przedmiotowym.

Do 80 g wody wsypano 20 g siarczanu(VI) miedzi(II). Po wymieszaniu zaobserwowano, że całość wsypanej soli się rozpuściła. **Wpisz brakującą wartość liczbową w każdym ze zdań opisujących otrzymany roztwór.**

a) Masa substancji rozpuszczonej wynosi _____ g.

b) Masa rozpuszczalnika wynosi _____ g.

c) Masa roztworu to _____ g.

d) Stężenie procentowe roztworu wynosi $C_p = \frac{20 \text{ g}}{\text{_____ g}} \cdot 100\% = \text{_____}\%$.



Wodny roztwór siarczanu(VI) miedzi(II)

Temat: Stężenie procentowe roztworu – rozwiązywanie zadań.

Przeanalizuj przykład 44 str.185 z podręcznika, a następnie wykonaj ćwiczenie 1.

Ćwiczenie 1

Oblicz stężenie procentowe roztworu, wiedząc, że w 500 g tego roztworu znajduje się 25 g soli.

Ćwiczenie dla chętnych!!!

Przeanalizuj przykład 45 str.186 z podręcznika, a następnie wykonaj ćwiczenie 2.

Ćwiczenie 2

Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego w wyniku rozpuszczenia 40 g substancji w 260 g wody.