**Chemia klasa VII a, b**

***Temat: Rozwiązywanie zadań na stężenie procentowe roztworu.***

**Termin realizacji**: 16.04.2020.

**Cele lekcji:**

* Wykonywanie obliczeń z wykorzystaniem pojęć: stężenie procentowe, masa substancji, masa rozpuszczalnika, masa roztworu, gęstość substancji.

**Na tej lekcji nauczysz się:**

* Wykonywać obliczenia z wykorzystaniem pojęć: stężenie procentowe, masa substancji, masa rozpuszczalnika, masa roztworu
* Obliczyć masę substancji rozpuszczonej w roztworze o określonym stężeniu i gęstości
  1. Zapisz temat do zeszytu.
  2. Przeczytaj tekst z podręcznika str. 189 przykład 48 ,,Jak obliczyć masę substancji rozpuszczonej w roztworze o określonym stężeniu i znanej gęstości’’. Przeanalizuj dwa sposoby rozwiązania. Przepisz zadanie do zeszytu wraz z rozwiązaniem wybranym przez Ciebie sposobem. Pamiętaj o zapisaniu danych, szukanych oraz odpowiedzi.
  3. Na podstawie przykładu 48 ze str. 189 rozwiąż zadanie 4 z podręcznika str. 191.
  4. Sprawdź czy prawidłowo rozwiązałeś zadanie, odpowiedź znajdziesz w podręczniku str. 241.
  5. Wykorzystując wiadomości zdobyte na poprzedniej lekcji rozwiąż zadanie:

,,Oblicz, ile gramów cukru należy rozpuścić w wodzie aby otrzymać 200 g roztworu o stężeniu 3%’’.

* 1. **Praca domowa**: Rozwiąż zadanie: ,,Uczeń rozpuścił 50 g soli w 150 cm3 . Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu (gęstość wody wynosi 1g/cm3 )’’.

Osoby z parzystymi numerami w dzienniku mają przysłać rozwiązanie wraz z obliczeniami na mojego maila.

Jeśli będziecie mieli kłopoty z opanowaniem materiału, wykonaniem ćwiczeń skontaktujcie się ze mną mailowo.

Mój adres e-mail to

[n.zdalna.es@gmail.com](mailto:n.zdalna.es@gmail.com)

Życzę owocnej pracy.

Pozdrawiam Ewa Spasińska