**Chemia klasa VII a, b**

***Temat: Zmiany stężeń procentowych roztworów – zadania.***

**Termin realizacji**: 21.04.2020.

**Cele lekcji:**

* Obliczanie stężeń procentowych z wykorzystaniem wzoru oraz proporcji.
* Wykonywanie obliczeń z wykorzystaniem pojęć: stężenie procentowe, masa substancji, masa rozpuszczalnika, masa roztworu.
* Sposoby zmniejszania lub zwiększania stężenia roztworów.

**Na tej lekcji nauczysz się:**

* Wykonywać obliczenia z wykorzystaniem pojęć: stężenie procentowe, masa substancji, masa rozpuszczalnika, masa roztworu.
* Jak zmniejszyć lub zwiększyć stężenie procentowe roztworu.
  1. Zapisz temat do zeszytu.
  2. Przeczytaj tekst z podręcznika str. 190-191.
  3. Wejdź w poniższy link z YouTube

<https://www.youtube.com/watch?v=qfnCvNw5A50>

Otwórz filmik od 53 minuty i obejrzyj punkt 5 ,, Stężenia procentowe roztworów’’ ,,Zmiany stężeń procentowych roztworów’’.

Równolegle z nauczycielem prowadzącym ten filmik wykonaj zadanie 4 wpisując treść i rozwiązanie do zeszytu.

Następnie razem z nauczycielem przepisz do zeszytu i rozwiąż zadanie 5. Rozwiązując te zadania nauczysz się jak możemy zwiększyć lub zmniejszyć stężenie procentowe roztworu.

* 1. Rozwiąż zadanie 5 z podręcznika str. 191. (Sprawdź rozwiązanie z odpowiedziami na str. 241 z podręcznika).
  2. **Praca domowa**: Rozwiąż zadanie 6 z podręcznika str. 191. Osoby z nieparzystymi numerami w dzienniku mają przysłać rozwiązanie wraz z obliczeniami na mojego maila dnia 21.04.2020r. Dla chętnych zadanie 7 z podręcznika str. 191.

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

**Chemia klasa VII a, b**

***Temat: Powtórzenie wiadomości o wodzie i roztworach wodnych.***

**Termin realizacji**: 23.04.2020.

**Cele lekcji:**

* Utrwalenie wiadomości o wodzie i roztworach wodnych.

**Na tej lekcji utrwalisz:**

* Pojęcia: rozpuszczalnik, dipol, roztwór, substancja rozpuszczona, roztwór nasycony i nienasycony, rozpuszczalność substancji w wodzie, stężenie procentowe roztworu, krzywa rozpuszczalności, masa substancji, masa rozpuszczalnika, masa roztworu, koloid, zawiesina, krystalizacja.
* Poćwiczysz rozwiązywanie zadań na stężenie procentowe roztworu.
* Wiadomości o wodzie, jej właściwościach i roli w przyrodzie.

1) Zapisz temat do zeszytu.

2) Przeczytaj podsumowanie wiadomości z działu ,,Woda i roztwory wodne’’ z podręcznika str. 192-193.

3) Rozwiąż w zeszycie zadania z podręcznika str. 194 ,,Sprawdź czy wiesz … Sprawdź czy umiesz …’’. (Sprawdź rozwiązanie z odpowiedziami na str. 241 z podręcznika).

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