**Chemia klasa VII a, b**

***Temat: Stężenie procentowe roztworu.***

**Termin realizacji**: 07.04.2020.

**Cele lekcji:**

* Obliczanie stężeń procentowych z wykorzystaniem wzoru oraz proporcji.
* Wykonywanie obliczeń z wykorzystaniem pojęć: stężenie procentowe, masa substancji, masa rozpuszczalnika, masa roztworu.

**Na tej lekcji nauczysz się:**

* Wykonywać obliczenia z wykorzystaniem pojęć: stężenie procentowe, masa substancji, masa rozpuszczalnika, masa roztworu
* Obliczyć stężenie procentowe roztworu nasyconego w danej temperaturze (z wykorzystaniem wykresu rozpuszczalności)
	1. Zapisz temat do zeszytu.
	2. Przeczytaj tekst z podręcznika str. 187-188.
	3. Wejdź w poniższy link z YouTube

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

Otwórz filmik i obejrzyj punkt 5 ,, Stężenie procentowe roztworów’’

Równolegle z nauczycielem prowadzącym ten filmik wykonaj zadanie 2 wpisując treść do zeszytu.

Następnie razem z nauczycielem przepisz i rozwiąż zadanie 3, w którym nauczysz się jak wykorzystać pojęcie rozpuszczalności do obliczenia stężenia procentowego roztworu. (Będzie to nasza notatka z lekcji).

* 1. Wejdź w poniższy link z YouTube

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

Otwórz filmik ,,Stężenie procentowe – wzór i zadania’’. Wysłuchaj teorii, a następnie równolegle z nauczycielem prowadzącym ten filmik wykonaj zadanie 2.

Wpisz treść rozwiązywanego zadania do zeszytu wraz z obliczeniami i odpowiedzią

(Będzie to nasza notatka z lekcji).

* 1. Rozwiąż w zeszycie zadanie 3 str. 191 z podręcznika. Następnie sprawdź czy dobrze je rozwiązałeś włączając znów link <https://www.youtube.com/watch?v=eicIdphfORE>
	2. **Praca domowa**: Rozwiąż zadanie. Do 80g wody wsypano 20g soli. Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu. Rozwiązanie wraz z obliczeniami prześlij mailem.

Jeśli będziecie mieli kłopoty z opanowaniem materiału, wykonaniem ćwiczeń skontaktujcie się ze mną mailowo . Mój adres e-mail to

 n.zdalna.es@gmail.com

Życzę owocnej pracy.

Pozdrawiam Ewa Spasińska