**Chemia klasa VII a, b**

*Temat: Rozpuszczalność substancji w wodzie - zadania.*

Termin realizacji: 31.03.2020.

Cel lekcji: Korzystanie z wykresów i tabel rozpuszczalności substancji w wodzie. Wykonywanie obliczeń związanych z rozpuszczalnością.

Po tej lekcji będziesz umiał:

* interpretować krzywe rozpuszczalności w celu określenia rozpuszczalności substancji,
* wykonywać obliczenia związane z rozpuszczalnością (obliczyć masę substancji rozpuszczonej w roztworze nasyconym, obliczyć masę substancji którą trzeba dodatkowo rozpuścić aby przy wzroście temperatury roztwór nadal pozostał nasycony).
1. Zapisz temat lekcji do zeszytu.
2. Z podręcznika przeczytaj przykład 42 str.181 i przykład 43 str.182.
3. Wejdź w link ze strony e podręcznika

<https://epodreczniki.pl/a/rozpuszczalnosc-substancji/DYLjUQ1XO>

W celu przypomnienia sobie odczytywania rozpuszczalności substancji z wykresu wykonaj ćwiczenia interaktywne ze strony e podręcznika w tym temacie – ćwiczenie 4 i ćwiczenie 5.

1. Wejdź w poniższy link z YouTube

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

Otwórz filmik na 18-stej minucie i obejrzyj punkt 4 ,, Zadania związane z krzywymi rozpuszczalności’’ (od 18 do 28 minuty)

Wpisz treść rozwiązywanych zadań do zeszytu wraz z rozwiązaniami i odpowiedziami (pracuj równolegle z nauczycielem prowadzącym ten filmik).

Będzie to nasza notatka z lekcji.

1. Jeśli jeszcze nie zrozumiałeś sposobu rozwiązywania zadań związanych z rozpuszczalnością możesz skorzystać z filmiku z części ,,Rozpuszczalność substancji w wodzie’’.

<https://www.youtube.com/watch?v=3ikjpLRqhV8>

1. W celu sprawdzenia czy zrozumiałeś materiał rozwiąż w zeszycie zadania 3 i 4 str. 183 z podręcznika Nowa Era.

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

**Chemia klasa VII a, b**

*Temat: Stężenie procentowe roztworu.*

Termin realizacji: 31.03.2020.

Cel lekcji: Poznanie pojęcia *stężenie procentowe roztworu*.

Obliczanie stężeń procentowych z wykorzystaniem wzoru oraz proporcji.

Na tej lekcji nauczysz się:

* Definiować pojęcie stężenie procentowe roztworu
* Wykonywać obliczenia z wykorzystaniem pojęć: stężenie procentowe, masa substancji, masa rozpuszczalnika, masa roztworu
* Wzoru na stężenie procentowe roztworu
	1. Zapisz temat do zeszytu.
	2. Przeczytaj tekst z podręcznika str. 184-186.
	3. Zapisz w zeszycie:
1. definicje stężenia procentowego,
2. wzór na stężenie procentowe roztworu z opisem (podręcznik str. 184)
	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 1.

Wpisz treść rozwiązywanego zadania do zeszytu wraz z obliczeniami i odpowiedzią

(Będzie to nasza notatka z lekcji).

* 1. Obliczanie stężenia procentowego roztworu jest również wyjaśnione w poniższym filmie

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

Otwórz filmik na 28-stej minucie i obejrzyj punkt 5 ,, Stężenie procentowe roztworów’’

Równolegle z nauczycielem prowadzącym ten filmik wykonaj zadanie 1 wpisując treść do zeszytu.

Podaj dwa sposoby rozwiązania tego zadania do zeszytu wraz z obliczeniami i odpowiedzią (pierwszy sposób to obliczenie z wykorzystaniem wzoru, a drugi sposób to obliczenie z wykorzystaniem proporcji).

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