**Chemia klasa VIII a, b**

*Temat: Porównanie właściwości alkoholi*

Termin realizacji: 31.03.2020.

Cele lekcji: Omówienie zmian właściwości alkoholi w zależności od długości łańcucha węglowego.

Zapisywanie równań reakcji spalania alkoholi.

Na tej lekcji nauczysz się:

- Jaka jest zależność między długością łańcucha węglowego, a stanem skupienia i aktywnością chemiczną alkoholi

- Zapisywać równania reakcji spalania alkoholi

1. Zapisz temat do zeszytu.
2. Przeczytaj tekst z podręcznika str. 154-156.
3. Wejdź w link ze strony e podręcznika

<https://epodreczniki.pl/a/alkohole---wlasciwosci/Dn8wj39qS>

1. W celu przypomnienia właściwości poznanych alkoholi metanolu i etanolu obejrzyj ze strony e- podręcznika 3 animacje: ,,Spalanie alkoholi’’ , ,,Badanie palności etanolu’’ oraz ,,Spalanie całkowite metanolu’’.
2. Następnie obejrzyj filmik ,,Właściwości etanolu’’

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

oraz filmik ,,Spalanie alkoholi całkowite i niecałkowite’’, w którym w prosty sposób przedstawione jest pisanie równań reakcji spalania alkoholi i dobierania współczynników

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

1. Na podstawie nabytych wiadomości wykonaj zadania w dołączonej karcie pracy. Klasa VIII a robi zadania z grupy A, natomiast klasa VIII b robi zadania z grupy B.
2. Karta pracy jest jednocześnie notatką z lekcji. Jeśli masz możliwość wydrukuj ją i wklej do zeszytu. Jeśli nie, to przepisz zadania do zeszytu.
3. Uzupełnione karty pracy proszę przesłać na mój adres e- mail

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

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

Życzę owocnej pracy.

Pozdrawiam Ewa Spasińska

**Chemia klasa VIII a, b**

*Temat: Szereg homologiczny kwasów karboksylowych*

Klasa VIII a

Termin realizacji: 01.04.2020 r.

Klasa VIII b

Termin realizacji: 03.04.2020 r.

Cele lekcji: Poznanie pojęć: kwasy karboksylowe, grupa karboksylowa.

Poznanie nazw oraz wzorów sumarycznych, strukturalnych, półstrukturalnych i grupowych kwasów karboksylowych o prostych łańcuchach węglowych zawierających do pięciu atomów węgla w cząsteczce.

Poznanie kwasów organicznych występujących w przyrodzie oraz ich zastosowań.

Po tej lekcji będziesz umiał:

- napisać wzór ogólny kwasów karboksylowych,

- na podstawie wzoru ogólnego pisać wzór kwasów o podanej liczbie atomów węgla,

- pisać wzory sumaryczne, strukturalne, półstrukturalne i grupowe kwasów karboksylowych o prostych łańcuchach węglowych zawierających do pięciu atomów węgla w cząsteczce,

- podać nazwy zwyczajowe i systematyczne kwasów karboksylowych zawierających do pięciu atomów węgla w cząsteczce,

- tworzyć szereg homologiczny kwasów karboksylowych na podstawie szeregu homologicznego alkanów,

- podać przykłady kwasów organicznych występujących w przyrodzie.

1. Zapisz temat do zeszytu.
2. Przeczytaj tekst z podręcznika str. 157-160.
3. Wejdź w linki ze strony YouTube dotyczące kwasów karboksylowych

<https://www.youtube.com/watch?v=4sDphWzRNK8>

zobacz jak tworzyć ich wzory na podstawie liczby atomów węgla w cząsteczce

<https://www.youtube.com/watch?v=orl0rMCQ000>

1. Zrób notatkę w zeszycie, w której uwzględnisz:
2. Definicje kwasów karboksylowych, definicje grupy karboksylowej
3. Wzór ogólny kwasów z opisem
4. Jak tworzymy nazwy kwasów karboksylowych
5. Wzory strukturalne, półstrukturalne i sumaryczne pięciu pierwszych kwasów w szeregu homologicznym (tab.13 str. 158)
6. Praca domowa: Zadanie 1 i Zadanie 2 str. 160.

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