**28.04.2020 r.**

***Drodzy Uczniowie!***

*W związku z tym, iż dział* ***Pochodne węglowodorów*** *jest materiałem obszernym, wychodząc Wam naprzeciw, podzieliłam ten dział na mniejsze zagadnienia. Piewsze zagadnienie, z którego będę chciała sprawdzić Waszą wiedzę, dotyczy* ***alkoholi.***  *Dlatego też, w tym przyszłym tygodniu prześlę do każdego z Was link z zadaniami do wykonania,**które**zamieściłam w**formie bardzo krótkiego Formularza. Oczywiście, zadania te podlegają ocenie i liczę na samodzielne ich wykonanie.* ***Cały czas przypominam, że Wasza praca domowa również podlega ocenie i proszę przesyłać na mój adres e-mail zaległe prace.***

**1.** W tym tygodniu proszę zapisać w zeszycie tematy lekcji:

**Temat 1:** Glicerol – alkohol polihydroksylowy.

**2.** Następnie proszę przeczytać temat zamieszczony w podręczniku na str. 150-153. Aby lepiej zrozumieć temat lekcji zachęcam do obejrzenia filmiku, poniżej zamieszczam link:

<https://www.youtube.com/embed/OlZsSCmWsKY?start=1120> **Obowiązuje Was materiał do 23 minuty.**

**Po obejrzeniu filmiku przechodzimy do rozwiązania poniżej zamieszczonych zadań:**

**Zad. 1.** Napisz wzór sumaryczny, strukturalny, półstrukturalny i grupowy glicerolu.

**Zad. 2.** Napisz właściwości fizyczne i chemiczne glicerolu.

**Zad. 3.** Podaj przykłady zastosowania glicerolu.

**Zad. 4.** Napisz i uzupełnij równania reakcji chemicznych.

a)spalanie całkowite metanolu

b)… C2H5OH + ……… → … CO + ………

c)… C3H5(OH)3 + ……… → … C + ………

d) spalanie całkowite etanolu

e) … CH3OH + ……… → … C + ………

f) … C3H5(OH)3 + ……… → … CO + ………

g) spalanie całkowite glicerolu

Zdjęcia wykonanych zadań, proszę przesłać na mój adres e-mail: adka367@interia.eu do niedzieli (03.05.2020).

**30.04.2020 r.**

1. Proszę zapisać w zeszycie tematy lekcji:

**Temat 2:** Porównanie właściwości alkoholi.

2. Następnie proszę przeczytać temat zamieszczony w podręczniku na str 154-155. Aby lepiej zrozumieć temat lekcji zachęcam do obejrzenia filmiku, poniżej zamieszczam link:

<https://www.youtube.com/embed/OlZsSCmWsKY?start=1120>  **Obowiązuje Was materiał od 23 do 27 minuty.**

**Po obejrzeniu filmiku przechodzimy do rozwiązania poniżej zamieszczonych zadań:**

**Zad. 1.** Wykonaj polecenia.

a) Napisz wzór sumaryczny i nazwę systematyczną alkoholu o 7 atomach węgla w cząsteczce.

b) Napisz wzór strukturalny i nazwę zwyczajową alkoholu o 8 atomach wodoru w cząsteczce.

c) Napisz wzór sumaryczny i nazwę systematyczną alkoholu o masie cząsteczkowej 46 u.

**Zad. 6.** Napisz nazwę zwyczajową i wzór półstrukturalny alkoholu o wzorze sumarycznym C5H11OH.

**Zad. 7.** Podaj, w jakim stosunku masowym połączone są atomy węgla, wodoru i tlenu w butanolu.

**Zad. 8.** Oblicz procent masowy pierwiastków chemicznych w propanolu.

Zdjęcia wykonanych zadań, proszę przesłać na mój adres e-mail: adka367@interia.eu do niedzieli (03.05.2020).

***Pozdrawiam Was serdecznie i życzę dużo zdrowia!***