Tematy do opracowania na bieżący tydzień – kl.8

**Drodzy Uczniowie!**

W celu ułatwienia komunikacji podaję adres e-mail:

chemia.jad1@gmail.com

Krótkie wprowadzenie

1. Pochodne węglowodororów to związki wywodzące się od węglowodorów, w których atom(y) wodoru został zastąpiony grupą funkcyjną. Do pochodnych węglowodorów zaliczamy: alkohole, kwasy karboksylowe i estry.

2. Alkohole - to pochodne węglowodorów zawierające w swoich cząsteczkach grupę funkcyjną -OH. Wzór ogólny alkoholi:

               CnH2n+1OH lub R-OH

gdzie: R - grupa alkilowa wywodząca się od węglowodorów

          n - liczba atomów węgla w cząsteczce

          OH - grupa hydroksylowa (grupa funkcyjna)

3. Nazewnictwo alkoholi.

CH4-metan      CH3OH- alkohol metylowy (metanol)

C2H6- etan     C2H5OH- alkohol etylowy (etanol)

4. Podział alkoholi: monohydroksylowe (zawierają jedną grupę -OH), polihydroksylowe (2-i więcej grup -OH).

23.03.2020

Temat: Glicerol - alkohol polihydroksylowy

1. Budowa glicerolu - należy znać: wzór sumaryczny, strukturalny, grupowy, model cząsteczki.

(nazwa systematyczna glicerolu: propano-1,2,3-triol - skąd taka nazwa?)

2. Badanie właściwości glicerolu - doświadczenie 27, str.151.

3. Zastosowanie glicerolu.

4. Przeczytać "dla dociekliwych".

Zapoznaj się z zagadnieniem - podręcznik str.150-153 i rozwiąż zad.1,2 str. 153 pod wpisanym tematem lekcji w zeszycie.

25.03.2020

Temat: Porównanie właściwości alkoholi

1. Jaka jest zależność między właściwościami alkoholi a liczbą atomów węgla w cząsteczce.

Analiza tabeli nr 12 str.154.

2. Jakie produkty powstają w wyniku reakcji spalania alkoholi ? Należy umieć zapisać równania reakcji spalania całkowitego i niecałkowitego: metanolu, etanoli i glicerolu.

3. Zastosowanie alkoholi "chemia wokół nas".

Zapoznaj się z zagadnieniem - podręcznik str.154-155 i rozwiąż zad.1,2 str. 156 pod wpisanym tematem lekcji w zeszycie.