**06.04.2020**

Temat: Porównanie właściwości alkoholi

1.Zależność miedzy długością łańcucha węglowego a właściwościami alkoholi

2.Pisanie równań reakcji spalania alkoholi

Ad.1.)

Właściwości alkoholi monohydroksylowych zmieniają się w zależności od ilości atomów węgla w cząsteczce. Właściwości zestawione są w tabeli na str. 154 - *proszę przeanalizować* i *napisać krótką notatkę*

Ad.2.)

Alkohole podobnie jak węglowodory w zależności od warunków reakcji spalają się w różny sposób

Np.: C3H7OH + 4,5 O2→ 3 CO2+ 4 H2O spalanie całkowite

C3H7OH + 3 O2→ 3 CO+ 4 H2O spalanie niecałkowite (nazywane również półspalaniem)

C3H7OH + 1,5 O2→ 3 C+ 4 H2O spalanie niecałkowite

**Zadanie domowe**

Zadanie jest obowiązkowe dla wszystkich. Proszę odesłać (zdjęcie lub w wersji elektronicznej) do wtorku 07.04.20 na adres [anetapotepa13@gmail.com](mailto:anetapotepa13@gmail.com) . Jeżeli macie zamiar odesłać zdjęcie zadania napisanego odręcznie proszę o wyraźne pismo.

1.Narysój wzór strukturalny oraz podaj półstrukturalny, grupowy i sumaryczny alkoholu o 6 atomach

węgla w cząsteczce. Podaj jego nazwę i stan skupienia.

2.Napisz równania reakcji spalania trzema sposobami alkoholu o wzorze C4H9OH

3.Oblicz masę cząsteczkową alkoholu o wzorze C3H7OH