**Chemia, klasa VIII, 24.03.2020**

**Temat: Szereg homologiczny alkoholi**

Przepisz do zeszytu następujące informacje o alkoholach:

Alkoholami nazywamy pochodne węglowodorów, w których cząsteczkach atom (lub atomy) wodoru zastąpiono grupą **funkcyjną hydroksylową -OH.**

Wzór ogólny alkoholi jednowodorotlenowych:

**R – OH lub CnH2n+1OH**

R- grupa alkilowa,

n – liczba atomów węgla w cząsteczce alkoholu

Nazwy alkoholi mogą być jednoczłonowe lub dwuczłonowe.

Alkohole mające w cząsteczce jedną grupę wodorotlenową podobnie jak węglowodory tworzą szereg homologiczny. Nazwę alkoholu tworzy się od nazwy alkanu o tej samej liczbie atomów węgla w cząsteczce, dodając do niej zakończenie **-ol**, np. metanol, etanol.

Dwuczłonowe nazwy alkoholi tworzy się, dodając do słowa alkohol nazwę pochodzącą od odpowiedniego węglowodoru, zmieniając zakończenie **-an** na **-ylowy**, np. alkohol metylowy, alkohol etylowy.

| Szereg homologiczny alkoholi jednowodorotlenowych |
| --- |

(przeysuj do zeszytu tabelę11 ze strony 140)

Na podstawie przedstawionych przykładów **rozwiąż zadania 2-6 str. 141**

Zad. 1 Napisz nazwę i wzór sumaryczny alkoholu o masie cząsteczkowej 88u

**CnH2n+1OH**

**Odpowiedź:**

**C5H11OH- pentanol (alkohol pentylowy)**

Rozwiązanie:

12n+2n+1+16+1=88

14n=88-18

14n=70 / :14

n=5

Zad.2 Oblicz stosunek masowy węgla do wodoru i do tlenu w propanolu

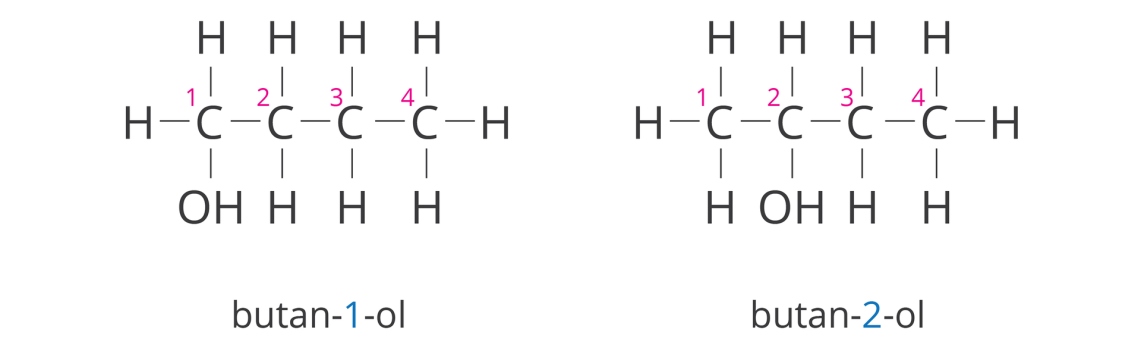
C3H7OH

**mC:mH:mO** = 3x12u:8x1u:16u=36:8:16=18:4:8=**9:1:2**

**Ciekawostka**

W cząsteczkach alkoholi jednowodorotlenowych grupa hydroksylowa może być połączona z różnymi atomami węgla. Zjawisko to nazywamy izomerią położeniową.  
Liczba umieszczona w nazwie alkoholu wskazuje numer atomu węgla, przy którym położona jest grupa –OH

.



W razie pytań i wątpliwość napisz wiadomość na maila: **testasz@poczta.onet.pl**