**Chemia kl.8 -24.04.2020 (Berdychów)**

Przeczytaj z podręcznika treści dotyczące metanolu, etanolu, glikolu, gliceryny (str.162, 163,164,165) Pod tematem ostatniej lekcji napisz dalszy ciąg notatki.

1. Alkohol metylowy (metanol) -wzór sumaryczny

* Właściwości fizyczne:

-bezbarwna ciecz

- bardzo dobrze miesza się z wodą

* Właściwości chemiczne:
* Silnie trujący
* Ma charakterystyczny zapach
* Ulega reakcją spalania

(napisz reakcje spalania całkowitego alkoholu metylowego)

1. Alkohol etylowy (etanol) - wzór sumaryczny
2. Właściwości fizyczne:

* Bezbarwna ciecz
* O gęstości mniejszej od gęstości wody
* Bardzo dobrze miesza się z wodą

1. Właściwości chemiczne:

* Ma charakterystyczny zapach
* Odczyn obojętny
* Ścina białko
* Ulega reakcjom spalania ( napisz reakcje spalania całkowitego etanolu)

**Przeczytaj doświadczenie 10.2. Badanie palności alkoholu etylowego. Napisz w zeszycie obserwacje i wnioski**

**Przeczytaj doświadczenie 10.1. Badanie właściwości alkoholu etylowego. Napisz w zeszycie obserwacje i wnioski**

1. Zastosowanie metanolu i etanolu
2. Glikol etylenowy- opisz właściwości i zastosowanie tego alkoholu
3. Glicerol(gliceryna)- opisz właściwości i zastosowanie tego alkoholu

**Zadanie domowe: Przejrzyj leki oraz kosmetyki znajdujące się w twoim domu. Napisz w zeszycie nazwy tych produktów, które zawierają alkohol etylowy.**