Temat lekcji do realizacji do 30marca: Gliceryna jako alkohol polihydroksylowy.

Temat ten znajdziecie w podręczniku do chemii na stronach 150-153.

Zachęcam również do skorzystania z lekcji on-line na stronie

<https://epodreczniki.pl/a/alkohole-wielowodorotlenowe/DNcNC1dOf>

Zapiszcie w zeszytach temat jak wyżej. Następnie napiszcie w zeszytach:

Alkohole polihydroksylowe to takie, które w cząsteczkach zawierają więcej niż jedną grupę hydroksylową.

Następnie ze strony 150 przeczytajcie:

-jak nazywa się inaczej potocznie glicerynę (zapiszcie obydwie nazwy w zeszycie)

-od jakiego alkanu pochodzi gliceryna

-co to znaczy, że jest to alkohol trihydroksylowy

-jak utworzyć jego wzór strukturalny, półstrukturalny, grupowy i sumaryczny (zapisz wzory do zeszytu)

-jak tworzy się jego nazwę systematyczną (zapisz nazwę do zeszytu)

Następnie analizujecie tekst ze strony 151 i zwracanie uwagę na właściwości fizyczne i chemiczne gliceryny.

Na koniec ze strony 152 w zeszycie podajecie 3 przykłady zastosowania gliceryny-pamiętając, że podajemy dokładnie, nie wystarczy tylko napisać, że jest wykorzystywany w przemyśle spożywczym…

Z dzisiejszej lekcji zapamiętajcie:

-co to są alkohole polihydroksylowe

-nazwy potoczne i systematyczną dla gliceryny

-wzory gliceryny

-właściwości i zastosowanie gliceryny

**Praca domowa: 1,2,3/153**

**Termin przesyłania prac do 30 marca 2020**

Pracę domową piszemy odręcznie, czytelnie, samodzielnie w zeszytach do chemii, będą poddane ocenie, następnie należy zrobić zdjęcia-wyraźne-i przesłać na adres [a.przew70@gmail.com](mailto:a.przew70@gmail.com)

Pracę domową należy podpisać imieniem i nazwiskiem oraz podać klasę-w razie jakichkolwiek pytań odpowiednio wcześniej proszę o kontakt mailowy lub na fb.

Powodzenia: Agnieszka Przewoźniak