**24.04.2020r**.

**Chemia klasa VIIIa**

Na ostatniej lekcji zaczęliście uczyć się o alkinach.

Dzisiaj poznasz właściwości i zastosowania najważniejszego alkinu –**etynu** zwanego potocznie **acetylenem**.

Zapisz temat lekcji: **Budowa cząsteczki, właściwości i zastosowania etynu(acetylenu).**

***To to zapisać trzeba do zeszytu będzie pogrubione i czerwone!!!***

**Dzisiaj nauczysz się :**

* jakie właściwości i zastosowania ma etyn
* projektować doświadczenie pozwalające odróżnić węglowodory nasycone od nienasyconych
* pisać równania reakcji spalania i przyłączania z etynem
1. Zapisz do zeszytu wzór sumaryczny i strukturalny etynu (podręcznik str.127)
2. Wejdź pod podany adres i obejrzyj dokładnie film ,gdzie otrzymany będzie etyn(acetylen), zwróć uwagę na jego właściwości!!

<https://www.youtube.com/watch?reload=9&v=4p2EuMHgm30>

Otwórz podręcznik do chemii str.127, **zapisz w zeszycie:**

**równanie reakcji otrzymywania etynu**( przepisz reakcję to ta ostatnia na dole strony, podpisz nazwy substratów i produktów, naucz się ją pisać!!!)

**Etyn otrzymuje się z węgliku wapnia potocznie zwanego karbidem!!!**

**Z filmu i z podręcznika str. 129 wypisz do zeszytu 6 właściwości i 2 zastosowana etynu.**

1. Zaloguj się na stronie **epodręczniki.pl** i otwórz udostępniony przeze mnie pt:

**„Węglowodory o wielokrotnych wiązaniach między atomami węgla”**. Przeczytaj pkt.3. **Etyn i inne alkiny**.

Otwórz drugi materiał**:” Właściwości węglowodorów nienasyconych” -**zapoznajcie się z **pkt.3 – (jest błąd pisze nasycone a powinno być Węglowodory nienasycone – alkiny , pkt.4- Właściwości chemiczne alkinów** (**przepisz reakcje spalania , przyłączania bromu i wodoru do etynu do zeszytu)**

1. **Zapisz do zeszytu: Alkiny są bardziej reaktywne od alkenów, gdyż mają wiązanie potrójne między atomami węgla. Ulegają reakcjom spalania, przyłączania i polimeryzacji. Odbarwiają wodą bromową i roztwór manganianu(VII)potasu**
2. Zapisz do zeszytu **zad. 4 str.130 z podręcznika**, pomyśl jak zapisać reakcję

Podpowiem Ci- żeby powstał związek nasycony czyli 2 wiązania musza uleć rozerwaniu. Przy przyłączaniu 1 cząsteczki jodu rozerwie się tylko 1 wiązanie więc musimy przyłączyć aż 2 cząsteczki !!!!

C2H2 +2I2 🡪 C2H2I4 – tetrajodoetan!!!(**tetra bo 4 jody a etan bo zostało tylko pojedyncze wiązanie!!!)**

1. Zapisz do zeszytu **zad. 5 str.130 z podręcznika** , pomyśl jak zapisać reakcję

Podpowiem Ci- żeby powstał alken czyli 1 wiązania musi uleć rozerwaniu. Przy przyłączaniu 1 cząsteczki wodoru rozerwie się tylko 1 wiązanie!!!!

C2H2 +H2🡪C2H4 –eten

1. Praca domowa: Wykonaj z **zeszytu ćwiczeń zad.40,41,43,44 str. 71-72.**

**Jeśli mas jakieś problemy to następna lekcja będzie on-line i wszystko spróbujemy wyjaśnić☺**

*Powodzenia!!!!*

*Małgorzata Wiśniewska*