**KL. 7 CHEMIA**

16.04.2020 r.

**Temat: Prawo stałości składu związku chemicznego.**

Cel lekcji.

Dowiem się, na czym polega prawo stałości składu (prawo stosunków stałych).

Podczas przygotowywania leków bardzo ważna jest ilość użytych substancji. Niewłaściwie dobrana ilość substratów może spowodować powstanie niewłaściwego produktu. Prawo chemiczne, które zaraz poznasz jest bardzo użyteczne nie tylko w technice laboratoryjne, ale także w Twojej kuchni, np. podczas pieczenia ciasta.

Zadania:

1. Przepisz do zeszytu temat i cel lekcji.

2. Przeczytaj temat w podręczniku (str. 137-139).

3. Zapisz w zeszycie, jak brzmi prawo stałości składu związku chemicznego.

4. Obejrzyj film:

<https://www.youtube.com/watch?v=GcIQmSLJqbY>

5. Przepisz do zeszytu treść zadania i je rozwiąż. Przypominam, że masy atomowe sprawdza się w układzie okresowym na końcu podręcznika. Masa atomowa tlenu wynosi 16 u, a siarki 32 u.

*Oblicz stosunek masowy siarki do tlenu w SO3*

6. Sprawdź, jakie powinno być rozwiązanie.

<https://drive.google.com/file/d/1trcTX7bTjP7jsw378eSkdclVvioK-7ke/view?usp=sharing>

7. Rozwiąż samodzielnie zadanie.

*Oblicz stosunek masowy:*

*- magnezu do tlenu w MgO*

*- żelaza do tlenu w Fe2O3*.

8. Wyślij zdjęcie rozwiązania w terminie do 21 kwietnia na adres mailowy annazaloga@o2.pl

**KL. 8 CHEMIA**

16.04.2020 r.

**Temat: Szereg homologiczny alkinów.**

Cel lekcji:

1. Poznam nazwy, wzory sumaryczne, półstrukturale i strukturalne alkinów.

2. Dowiem się, jakie właściwości mają alkiny.

Zadania:

1. Przepisz do zeszytu temat i cele lekcji.

2. Przeczytaj temat w podręczniku (str. 126-129).

3. Wyjaśnij w zeszycie termin „alkiny”. Dlaczego są to węglowodory nienasycone?

4. Narysuj i uzupełnij w zeszycie tabelkę wg wzoru:

Szereg homologiczny alkinów

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Nazwa  | Wzór sumaryczny  | Wzór strukturalny | Wzór półstrukturalny  |
| etyn  | C2H2 |  |  |
| propyn |  |  |  |
| butyn |  |  |  |
| pentyn |  |  |  |

5. Na podstawie analizy wzorów alkenów w szeregu homologicznym można ustalić ich wzór ogólny:

 **CnH2n-2**

 (zapiszten wzór i zapamiętaj)

gdzie

n- liczba atomów węgla

6. Omówimy teraz właściwości chemiczne alkinów. Zapamiętaj i zapisz w zeszycie:

*Alkiny podobnie jak alkeny ulegają reakcjom:*

*- spalania*

*- przyłączania, np. bromu, chloru, wodoru*

*- polimeryzacji.*

7. Uważnie przyjrzyj się reakcji przyłączania w podręczniku (str. 128). Przepisz do zeszytu reakcję przyłączania bromu do etynu.

8. Rozwiąż w zeszycie zad. 1, 2 i 4 ze str. 130 w podręczniku.

9. Zdjęcia notatek z lekcji i pracy domowej przyślij do 21 kwietnia na adres annazaloga@o2.pl