**03.04.2020r. i 08.04.2020r.**

Chemia klasa VIIa

Proszę zapisać temat lekcji z datą.

**Treści do zapisania w zeszycie podam pogrubione i na czerwono**

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

(temat jest dwugodzinny - realizujecie go w piątek i w środę).

Nauczysz się na lekcji :

* podać treść prawa stałości składu związku chemicznego
* wykonywać obliczenia z zastosowaniem prawa stałości składu związku chemicznego

***Sprawdzenie pracy domowej***

*Proszę Was o przesłanie do sprawdzania zadań z ostatnie lekcji :* ***zad1,2,3,4,5,6, z podręcznika str.136****, które mieliście wykonań na poprzednich lekcjach. Otrzymacie za nie ocenę za pracę domową.* ***Proszę o przesłanie prac dzisiaj 03.04.2020r. do godziny 14.00*** *Kto nie wyśle w terminie otrzyma ocenę niedostateczną !! (przypominam, że należało to wykonać do dzisiaj☺)Dziękuję*

1. Zapoznaj się z treścią w podręczniku str. 137-138.

Po przeczytanie wpisz do zeszytu:

**Prawo stałości składu związku chemicznego**

*Przepisz treść prawa ze str.138 (weź treść w ramkę)*

1. **Z zastosowaniem tego prawa nauczysz się obliczać stosunek masowy pierwiastków w związku chemicznym oraz zawartość procentową pierwiastków w związku chemicznym**.
2. Zaczniemy od obliczeń stosunku masowego

Wpisz ten adres.

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

przepisz rozwiązane przykłady z filmu do zeszytu.

Możesz jeszcze przeczytać przykład 27 i 28 str.138-139 z podręcznika do chemii.

1. Wykonaj z podręcznika zad.1 str.141

***Możesz na dzisiaj zakończyć resztę skończysz w środę.***

1. Obliczanie zawartości procentowej pierwiastków w związkach chemicznych.

Wpisz ten adres.

<https://www.youtube.com/watch?v=XEpIpAQ5qKc>

przepisz rozwiązane przykłady z filmu do zeszytu.

Możesz jeszcze przeczytać przykład 29str.139 z podręcznika do chemii.

1. Wpisz adres

<https://www.youtube.com/watch?v=9NkhWfS_YD4>

przepisz rozwiązane przykłady z filmu do zeszytu

1. Praca domowa : zad 21,22 i 23 z zeszytu ćwiczeń str. 71

*W zad.23 obliczenia wpisz do zeszytu przedmiotowego bo w ćwiczeniu jest mało miejsca, podaje Wam też prawidłowe wzory i nazwy do zad.23: tlenek azot(I) N2O, tlenek azotu(II) NO, tlenek azotu(IV) NO2, tlenek azotu(V) N2O5*

**Powodzenia!!!Małgorzata Wiśniewska**