KLASA I TA CHEMIA 31.03.2020r.

TEMAT: Obliczenia stechiometryczne.

Cele lekcji:

Uczeń: • wykonuje obliczenia związane z prawem zachowania masy

• dokonuje interpretacji (molowej, cząsteczkowej, masowej, objętościowej) równań reakcji chemicznych

• wykonuje obliczenia związane ze stechiometrią równań reakcji chemicznych

W tym temacie wykorzystujemy już poznaną wiedzę, na temat prawa zachowania masy, stałości składu związku chemicznego, wartościowością pierwiastka chemicznego.

Dla przypomnienie zachęcam do poczytania: <http://www2.chemia.uj.edu.pl/~lojewska/Wyklady/wyklady/3.pdf>

**Następnie proszę wykonać poniższe zadania pod tematem lekcji w zeszycie przedmiotowym, zdjęcia wykonanych zadań proszę przesłać mi do 6 kwietnia na pocztę martyna.rolka@vp.pl**

3.1-1.

Obliczyć zawartość procentową siarki w związkach SO2, SO3

3.1-2.

Obliczyć zawartość procentową węgla w węglanie wapnia (CaCO3),

3.1-5.

Obliczyć skład procentowy tlenku siarki, w którym stosunek wagowy siarki do tlenu wynosi 2:3.

3.2-1.

Całkowite spalenie pewnej ilości węglowodoru dało 0,66g CO2 oraz 0,36g wody. Obliczyć wzór empiryczny węglowodoru.

3.2-2.

Ze spalenia 4g węglowodoru o masie mola 40g otrzymano 13,2g dwutlenku węgla. Obliczyć wzór rzeczywisty.

3.2-3.

Podczas utleniania pewnego siarczku miedzi otrzymano 4g CuO i 1,6g SO2 Ustalić wzór empiryczny siarczku miedzi.