**Klasa: 1 branżowa po szkole podstawowej- chemia , nauczyciel: Dorota Zacharek**

**Temat lekcji: Obliczenia stechiometryczne.**

**Zakres treści –cele:**

* wykonuje proste obliczenia związane z prawem zachowania masy
* dokonuje interpretacji (molowej, cząsteczkowej, masowej, objętościowej) równań reakcji chemicznych
* wykonuje obliczenia związane ze stechiometrią równań reakcji chemicznych

**Materiały do wykorzystania przez ucznia:**

- Podręcznik ucznia

-przydatne linki:

<https://epodreczniki.pl/a/prawo-zachowania-masy-i-stalosci-skladu/D89jhEM1W>

**Zadania do wykonania dla ucznia:**

**Rozwiązane zadania należy wysłać mi do dnia 06 kwietnia 2020r. na mój adres e-mail: dorotazacharek.sukces@wp.pl**

**Zadanie 1**

W reakcji chemicznej dwóch cząsteczek tlenku węgla(II) oraz jednej dwuatomowej cząsteczki tlenu powstają dwie cząsteczki tlenku węgla(IV). **Wskaż poprawny zapis cząsteczkowy tej reakcji chemicznej**.

**A.** 2 CO + 2 O → 2 CO2 **C.** 2 CO + O2 → 2 CO2

**B.** 2 CO2 + O2 → 2 CO4 **D.** 2 CO2 + O2 → 2 CO

Zadanie 2

Oblicz ile gramów siarczku glinu powstaje w reakcji 108g glinu z siarką.