**Chemia klasa VII** 27.03.2020

Temat: Ćwiczymy sposoby zapisywania przebiegu reakcji.

Cel: zapisuje równania dwoma sposobami( słowny, symbolami chem.) uzupełnia współczynniki stechiometryczne, wskazuje substraty i produkty. Określa typ reakcji.

**Proponowane zadania:**

1. **Otwórz e –podręcznik i zapoznaj się z tematem ”Reakcje syntezy i analizy”**

<https://epodreczniki.pl/a/reakcje-syntezy-i-analizy/DuxLnIPJ5>

1. **Zwróć uwagę na polecenie 1 w punkcie -  *Jakie zasady obowiązują przy zapisywaniu* *równań reakcji?*, zapoznaj się i obejrzyj filmik -- *Jak uzupełnia się reakcje?***

 **2. Wykonaj z e-podręcznika Ćw. 1 i 3**

 **3. Wykonaj zadanie:**

 **Zad 1.**

Dobierz współczynniki stechiometryczne w reakcjach i określ typ reakcji.

 **a) ………Al +……S = ……..Al2S3**

 **b )……Fe + …..HCI = …….FeCl2 + …..H2**

 **c)…….Ca + …….Cl2 = …..CaCl2**

 **3. Przepisz do zeszytu:**

Niektóre pierwiastki, takie jak: wodór, azot, tlen, chlor, jod, fluor, brom w stanie wolnym, występują w postaci cząsteczek dwuatomowych. Z tego względu w równaniach reakcji z ich udziałem posługujemy się ich wzorami: H2, N2, O2, Cl2, I2, F2, Br2H2, N2, O2, Cl2, I2, F2, Br2.

1. **Praca domowa:**

**Wykonaj w zeszycie podane zadanie i prześlij do nauczyciela odpowiedź. Zrób zdjęcie i prześlij na maila na adres: aneta\_kluzek@wp.pl**

**Zad.1.**

Napisz równania reakcji na podstawie słownego opisu i określ ich typ( syntezy, analiz).Zaznacz produkty i substraty. Uzupełnij współczynniki stechiometryczne.

a)spalanie litu w tlenie w wyniku czego powstaje tlenek litu .

b) rozkład tlenku srebra (I) na pierwiastki .

c) reakcję wapnia z tlenem