**20.04.2020r**.

**Chemia klasa VIIb**

*Dzisiaj kontynuujemy naukę pisania równań reakcji chemicznych*

Dopiszcie do tematu lekcji: **Równania reakcji chemicznych** dzisiejszą datę.

Na poprzedniej lekcji obejrzałeś filmy na których wyjaśnione było pisanie reakcji chemicznych ***(jeśli tego nie zrobiłeś to wróć do poprzedniej lekcji i uzupełnij zaległości)***

1. Otwórz **podręcznik do chemii str.142-147** i przeanalizuj dokładnie wyjaśnione zapisy przebiegu reakcji chemicznych***.(zrób to powoli i dokładnie)***
2. Przygotowałam Tobie instrukcję pisania równań reakcji

**Instrukcja pisania równań reakcji chemicznych**

1. Zapis słowny

magnez + tlen → tlenek magnezu

1. Ustalenie wzorów związków chemicznych

II II

Mg + O2 → MgO

Substraty → Produkty

1. Dobranie współczynników stechiometrycznych czyli zbilansowanie (wyrównanie ilości atomów po stronie substratów i produktów)

Po stronie substratów są 2 atomy tlenu po stronie produktów jest jeden należy więc dopisać 2 przed MgO. W ten sposób mamy również 2 atomy magnezu po stronie produktów bo duża liczba przed związkiem chemicznym dotyczy wszystkich jego atomów. By wyrównać należy umieścić 2 przed atomem magnezu po stronie substratów

2Mg + O2 → 2MgO –to jest dopiero poprawny zapis tej reakcji chemicznej

**PAMIĘTAJ HNOFI** – w stanie wolnym wodór, tlen, azot, fluor, chlor, brom i jod występują w cząsteczkach dwuatomowych czyli **H2 N2 O2  F2 Cl2 Br2  I2**

1. Zapisz zadanie

Wykorzystując powyższą instrukcję zapisz w zeszycie równania reakcji chemicznych, opisz je:

1. Syntezy chlorku glinu
2. Spalania siarki (produktem jest tlenek siarki(IV))
3. Rozkład wody
4. Reakcja tlenku miedzi (II) z wodorem

**Napisz sam a późnej sprawdź niżej ze mną☺!!!**

III I

a/ 2Al +3Cl2 🡪2AlCl3

**opis:** 2 atomy glinu i 3 cząsteczki chloru tworzą 2 cząsteczki chlorku glinu

IVII

b/ S + O2 🡪SO2

**opis:** 1atom siarki i 1 cząsteczka tlenu tworzą 1 cząsteczkę tlenku siarki(IV)

c/ 2H2O 🡪2H2 +O2

**opis:** 2 cząsteczki wody rozpadają się na 2 cząsteczki wodoru i 1 cząsteczkę tlenu

II II I II

d/ CuO +H2 🡪Cu +H2O

**opis:** 2 cząsteczki tlenku miedzi(II) i 1 cząsteczka wodoru tworzą 1 atom miedzi i 1 cząsteczkę wody

1. Włącz prezentację którą Ci przygotowałam, przepisuj reakcje do zeszytu, pisz sam a następnie sprawdzaj moje odpowiedzi.
2. Praca domowa: wykonaj ćw. 31,32 str.74 z zeszytu ćwiczeń do chemii.

***Dzisiaj zakończymy , w czwartek poćwiczymy dalej pisanie równań reakcji*.**

***Małgorzata Wiśniewska***