**CHEMIA** klasa VII

Temat: Równania reakcji chemicznych.

Proszę zapoznać się z informacjami pod linkiem:

<https://www.youtube.com/watch?v=zI6JvcMOG-E>

Pan Belfer wyjaśnia krok po kroku jak poprawnie zapisać równanie reakcji chemicznej. Proszę zwrócić uwagę na pierwiastki, które występują w cząsteczkach dwuatomowych – pisaliście je wielokrotnie w zeszytach! **(H2, O2, N2, Cl2, Br2, I2, F2)**

* Wiecie już, jak zapisać poprawnie wzór związku chemicznego!
* Znacie typy reakcji chemicznych - syntezy, analizy i wymiany!
* Rozpoznajecie substraty i produkty reakcji chemicznej.

Teraz musicie te wszystkie umiejętności połączyć i dołączyć jeszcze jedną – dobrać **współczynniki stechiometryczne**, czyli **postawić duże cyfry tak, aby liczba atomów każdego pierwiastka po lewej stronie (substraty) równania i prawej (produkty) była taka sama.** Tylko wtedy reakcja będzie zapisana poprawnie!

 Po dokładnym wysłuchaniu i obejrzeniu wykładu pana Belfra, proszę spróbować napisać równanie reakcji spalania magnezu wg punktów:

1. Ustal substraty i produkty – zapisz słownie (spalanie to reakcja syntezy) więc:

……………………….. + ………………………… …………

1. Zapisz symbolami i wzorami chemicznymi te substraty i produkty.

….. + ……. ……

1. Dobierz współczynniki stechiometryczne – w okienka wpisz cyfry, pamiętaj, że jedynek nie piszemy.

 …… + ……. …….

Wynik swojej pracy przyślij mi na maila lub Messengera, najlepiej tego samego dnia.

Proponuję zajrzeć na stronę:

<https://epodreczniki.pl/a/reakcje-syntezy-i-analizy/D13d87Oh7>

Na następnej lekcji przejdziemy do ćwiczeń.