

TEMAT: **RÓWNANIA REAKCJI CHEMICZNYCH**

Temat do realizacji na 2 godzinach lekcyjnych

Do realizacji tego tematu trzeba przypomnieć sobie wiadomości poznane na poprzednich lekcjach:

- **symbole pierwiastków chemicznych**
- **ustalanie wzorów związków chemicznych na podstawie wartościowości**, kto nie pamięta proszę zobaczyć:

<https://youtu.be/KnP-Pmc4m3g>

Przystępując do pisania równań reakcji **należy pamiętać**:

1. Pierwiastek chemiczny zapisujemy symbolem chemicznym
np. magnez Mg, siarka S
2. Pierwiastki (gazowe) w stanie wolnym takie jak **wodór, tlen, azot, chlor, fluor, jod, brom** występują w postaci dwuatomowych cząsteczek
H₂, O₂, N₂, Cl₂, F₂, I₂, Br₂
3. Współczynników i indeksów stechiometrycznych o wartości 1 nie zapisujemy (np. w H₂O przy tlenie nie ma jedynki)
4. **Równanie chemiczne to zapis przebiegu reakcji za pomocą symboli pierwiastków i wzorów związków chemicznych.**
5. Równanie reakcji chemicznej jest napisane prawidłowo, jeśli liczba atomów każdego pierwiastka, który bierze udział w reakcji jest taka sama z lewej (substraty) i prawej (produkty) strony równania.
Jeśli tak nie jest uzgadniamy równanie – czyli wpisujemy współczynniki stechiometryczne (duże liczby) **przed** wzorami i symbolami.

Łatwiej będzie Wam zrozumieć oglądając video lekcję. Wiem, że materiał jest trudny – **trzeba zapamiętać zawarte w punktach wyżej informacje i ze skupieniem** śledzić materiał zawarty w wideo lekcji – robić krótkie notatki i postępować zgodnie z poleceniami tam zawartymi:

<https://youtu.be/bVjKHSsZm1A>

Mamy na ten temat 2 lekcje – tydzień na opanowanie zagadnienia.

Może komuś pomogą jeszcze inne tłumaczenia - są krótsze – proszę zobaczyć:

<https://youtu.be/zl6JvcMOG-E>

<https://youtu.be/l2CwsdooXfQ>

<https://youtu.be/qSV34rV1Uwc>

https://youtu.be/b_qQtGcb4sQ

Zadanie domowe – podręcznik str.147 zad.1,2,3 (proszę przysłać po drugiej lekcji przeznaczonej na ten temat)

Dla chętnych zeszyt ćwiczeń str.74 i 75.

Powodzenia