Równania reakcji chemicznych 2

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

1. **Zapisywanie i uzgadnianie równań reakcji chemicznych**: w równaniu reakcji chemicznej liczba atomów poszczególnych pierwiastków po lewej stronie (substraty) musi być równa liczbie atomów tych pierwiastków po prawej stronie (produkty)
2. Pamiętać musimy o zasadzie zapisywania liczby atomów i cząsteczek, oraz liczby atomów w cząsteczce np.:

2Ca = dwa atomy wapnia

O2 =jedna cząsteczka tlenu

3 O2  = trzy cząsteczki tlenu

1. Przypomnieć trzeba sobie jak się zapisuje nazwy i wzory związków chemicznych (znaczenie wartościowości przy pisaniu wzorów)
2. Zapamiętajcie, że większość pierwiastków występuje w postaci pojedynczych atomów, a pierwiastki gazowe (tlen, wodór, azot, chlor ) występują w postaci dwuatomowych cząsteczek: O2 , H2 , N2 , Cl2

**Zadanie 1** Zapis słowny: wapń + tlen → tlenek wapnia

Równanie: 2Ca +…O2… → …2CaO

Model :

O

Ca

O

Ca

Ca

Ca

O

O

+

Odczytanie : Dwa atomy wapnia reagują z jedną cząsteczką tlenu i w reakcji powstają dwie cząsteczki tlenku wapnia

**Zadanie 2** Zapis słowny: …………………………………………………………………

Równanie: …………………………………………………………………………..

Model :

O

Hg

O

Hg

Hg

Hg

O

O

+

Odczytanie :

………………………………………………………………………………………………

Spróbujcie rozwiązać ten przykład, piszcie , odzywajcie się, dajcie znać, wiem, że jest trudno, ale jakoś musimy przez to przejść.

Proszę o odesłanie zadań dotyczących Prawa stałości składu, jeśli nie będziecie ze mną aktywnie współpracować będę zmuszona uwzględnić to w ocenie końcowej. Nie wystawiam ocen za nieprawidłowe wykonanie zadania, za zrobione stawiam 4 lub 5 . Naprawdę można uzyskać kilka dobrych ocen nie ponosząc ryzyka złej oceny.

Anna Zalewska [a.zalewskasprydzewo@o2.pl](mailto:a.zalewskasprydzewo@o2.pl)