KLASA ITA CHEMIA

Cele lekcji:

Uczeń:

* stosuje pojęcia: *skład jakościowy, skład ilościowy*, *wzór empiryczny*, *wzór rzeczywisty*
* wykonuje obliczenia związane z pojęciami składu jakościowego i ilościowego związku chemicznego
* wykonuje obliczenia związane z pojęciami stosunku atomowego, masowego i procentowego pierwiastków w związku chemicznym
* wykonuje obliczenia związane z prawem stałości składu
* wykonuje obliczenia związane z ustalaniem wzorów empirycznego i rzeczywistego związku chemicznego

Zadania dla ucznia:

1. Proszę zapoznać się z treścią tematu w podręczniku, w zeszycie przedmiotowym wyjaśnić pojęcia: : *skład jakościowy, skład ilościowy*, *wzór empiryczny*, *wzór rzeczywisty*
2. *Następnie w celu efektywnego zrozumienia tematu proszę zajrzeć na stronę:*

<https://epodreczniki.pl/a/prawo-zachowania-masy-i-stalosci-skladu/D89jhEM1W>

tam macie zadania objaśnione krok po kroku.

Proszę o wykonanie ich w zeszycie przedmiotowym:

**Polecenie 1**

Określ, ile kilogramów tlenu znajduje się w 9 kg wody.

**Polecenie 2**

Oblicz masę wody poddanej analizie, jeśli w jej wyniku tej reakcji powstało 10 g wodoru. Podaj masę powstałego tlenu.

**Polecenie 3**

Oblicz, ile gramów sodu znajduje się w dziennej maksymalnej dawce soli kuchennej, wynoszącej 6 gramów chlorku sodu.

**Polecenie 4**

Podczas ogrzewania 200 g wapienia powstało 112 g tlenku wapnia. Oblicz, ile gramów tlenku węgla(IV) otrzymano. Zapisz równanie reakcji, jeśli wiadomo, że głównym składnikiem wapienia jest węglan wapnia o wzorze sumarycznym CaCO3 , który podczas prażenia ulega rozkładowi na dwa produkty (tlenek wapnia i tlenek węgla(IV)).

**Polecenie 5**

Zastanów się i odpowiedz, o czym trzeba pamiętać, przeprowadzając potwierdzające prawo zachowania masy doświadczenia, podczas którego powstają produkty gazowe.