Chemia kl7- 14.05.2020

**Temat: Reakcje syntezy i analizy(1 godz.lekcyjna)**

**Już wiesz**

* że równanie reakcji chemicznej jest zapisem przebiegu tej reakcji;
* substancje, które ulegają przemianom w reakcji chemicznej, to substraty, a te, które w ich wyniku powstają, to produkty;
* po lewej stronie równania reakcji zapisuje się substraty, po prawej – produkty.

**Nauczysz się**

* opisywać, na czym polegają reakcje syntezy i analizy;
* wskazywać przykłady reakcji syntezy i analizy;
* zapisywać równania reakcji syntezy i analizy;
* dobierać współczynniki w równaniach reakcji chemicznych;
* stosować się do zasad bezpieczeństwa podczas wykonywania eksperymentów chemicznych;
* opisywać eksperyment chemiczny, uwzględniając: szkło i sprzęt laboratoryjny, odczynniki chemiczne, schemat aparatury, obserwacje i wnioski.

Link do tematu: <https://epodreczniki.pl/a/reakcje-syntezy-i-analizy/DuxLnIPJ5>

* Równania reakcji chemicznych zapisuje się przy użyciu symboli i wzorów chemicznych. Liczby atomów poszczególnych pierwiastków chemicznych po obu stronach równania muszą być identyczne.
* Uzupełnianie równania reakcji o współczynniki stechiometryczne nazywa się uzgadnianiem (bilansowaniem) równania reakcji chemicznej.
* Reakcja syntezy (łączenia) to rodzaj reakcji chemicznej, w wyniku której z dwóch lub większej liczby substratów powstaje tylko jeden produkt.
* Reakcja analizy (rozkładu) to rodzaj reakcji chemicznej, w wyniku której z jednego substratu powstają co najmniej dwa produkty.

Zapisz temat w zeszycie, proszę nadrobić zaległości w zadaniach domowych z poprzednich zajęć. Wszystko zamieszczamy na Messengerze lub przesyłamy na mysia80r@wp.pl