

Temat: Typy reakcji chemicznych

Reakcje chemiczne dzielimy na:

1. Reakcje syntezy (łączenia)



To reakcja chemiczna podczas której z kilku substratów powstaje jeden produkt

np. magnez + tlen = tlenek magnezu

2. Reakcja analizy (rozkładu)



To reakcja chemiczna, podczas której z jednego substratu powstaje kilka produktów.

np. tlenek rtęci \rightarrow rtęć + tlen

3. Reakcja wymiany



To reakcja chemiczna, podczas której z kilku substratów powstaje kilka produktów

np. tlenek węgla (IV) + magnez = węgiel + tlenek magnezu

4. Substraty i produkty reakcji.

Substraty reakcji – to substancje użyte do reakcji i ulegające przemianom chemicznym

Produkty reakcji – to substancje powstające w wyniku reakcji chemicznej

Zadanie

1. Przepisz do zeszytu temat lekcji i punkty od 1- 4
2. Zapamiętaj typy reakcji – ich nazwy oraz schematy zapisu

3. Uzupełnij równania reakcji. Podaj typ reakcji. Napisz substraty i produkty każdej reakcji.

1) + = tlenek cynku

2) siarczek wapnia → +

3) tlenek srebra + wodór →+.....

Uwaga! W równaniu reakcji można używać zarówno: „→” jak i symbolu „=”

/nie przesyłasz rozwiązań nauczycielowi/