

Witajcie!

Serdecznie Was wszystkich pozdrawiam. Mam nadzieję, że radzicie sobie w tych trudnych chwilach. Przesyłam Wam materiały na lekcję – proszę o przepisanie do zeszytu. Kontaktować możecie się ze mną pod adresem agnieszkadolega79@gmail.com.

Życzę wam dużo wytrwałości i pamiętajcie zdrowie i życie najważniejsze!

Wszystkiego dobrego!

A Dołęga

KLASA VII – CHEMIA – 31.03.2020r.

Temat: Równania reakcji chemicznych.

31.03.2020r - wtorek
TEMAT: Równania reakcji chemicznych

Równanie reakcji - to zapisanie jej przebiegu za pomocą symboli i wzorów chemicznych.

Po zapisaniu równania, musimy je uzupełnić STECHIOMETRYCZNE, czyli lewą stronę równania musi być równa prawej stronie, co oznacza, że liczba poszczególnych pierwiastków po obu stronach równania musi być taka sama.

Analiza przykładów - str. 142-147

substraty

produkt

tlen + węgiel \rightarrow tlenek węgla (IV)

$O_2 + C \rightarrow CO_2$

tlen zawsze ma postać dwuatomową

po lotony

Ważli równanie reakcji wyważniło np. samo po zapisie. lewa strona jest równa prawej stronie równania.

substraty

produkt

b) żelazo + tlen \rightarrow tlenek żelaza (III)

$4Fe + 3O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3$

$2 \cdot 2 = 4$ $2 \cdot 3 = 6$

$4at. Fe + 6at. O = 4at. Fe + 6at. O$

ZADANIE DOMOWE

Napisz i wyważ równanie reakcji:
siarka + tlen \rightarrow tlenek siarki (VI)

Przesyłam Wam również link do e – podręczników.

<https://epodreczniki.pl/a/prawo-zachowania-masy-i-stalosci-skladu/D14yrsg4f>