

Klasa 7a i 7b – CHEMIA lekcja z dnia 25. 05.2020 r.

Temat : **Zapisywanie równań reakcji chemicznych - ćwiczenia**

Cel: Nauczysz się jak zapisywać równania reakcji chemicznych.

Przeczytaj uważnie materiał zawarty w podręczniku str. 142- 146

DZISAJ POLECAM OBEJRZENIE MATERIAŁU NA STRONIE

<https://www.youtube.com/watch?v=kzhDXr5rntY>

Notatka do zeszytu

Reakcja wymiany

Przykład 1

ZAPIS SŁOWNY REAKCJI

sód + tlenek wodoru → tlenek sodu + wodór

ZAPIS ZA POMOCĄ SYMBOLI I WZORÓW

$\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2$

DOBÓR WSPÓŁCZYNNIKÓW STECHIOMETRYCZNYCH I USTALANIE LICZBY POSZCZEGÓLNYCH ATOMÓW PIERWIASTKÓW PO LEWEJ I PRAWEJ STRONIE RÓWNANIA

Na	+	H ₂ O	→	Na ₂ O	+	H ₂
1 atom Na		2 atomy H		2 atomy Na		2 atomy H
		1 atom O		1 atom O		

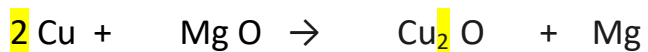
NIE ZGADZA SIĘ - to po stronie substratów 2 atomy Na , a po lewej 1 atom Na , zatem zapisujemy współczynnik stechiometryczny 2, aby liczba atomów była taka sama

$2\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2$

Przykład 2

Zapisywanie reakcji na podstawie zapisu słownego

2 atomy miedzi reagują z 1 cząsteczką tlenku magnezu, tworząc 1 cząsteczkę tlenku miedzi (I) i jeden atom magnezu.



RUSZ GŁOWĄ I PRACUJ Z REAKCJAMI

ĆWICZENIA strona 74 -75

Ćwiczenia 32,33,34,35,36.

Odsyłamy – 26.05.2020r.