

Klasa 7 chemia - tematy obowiązujące w tygodniu od  
24.03. do 29.03.2020

Inne przykłady tworzenia równań reakcji chemicznych .

Przykład 1.

Otrzymywanie tlenu z tlenku rtęci (II)

Zapis słowny : tlenek rtęci (II)  $\Rightarrow$  tlen + rtęć

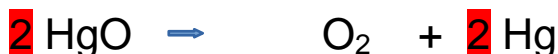


Uzgodnienie równania reakcji chemicznej ( współczynniki reakcji )

Z prawej strony równania mamy dwa atomy tlenu tak więc z lewej strony równania musi pojawić się cyfra 2 przed wzorem HgO

Ale ta dwójka podwaja nie tylko tlen ale i Hg ( rtęć )

a zatem musimy również postawić cyfrę 2 przed Hg z prawej strony równania ....czyli ma ono wyglądać tak :



Przykład 2.

Spalanie magnezu w tlenie :

Zapis słowny : magnez + tlen  $\Rightarrow$  tlenek magnezu



Uzgodnienia równania reakcji chemicznej ( współczynniki reakcji)

Z lewej strony mamy 2 atomy tlenu , a więc z prawej też muszą być 2....przed MgO .....ale ta cyfra 2 z prawej strony podwaja nie tylko

tlen ( O) ale i magnez (Mg).....a zatem z lewej strony równania też musimy postawić dwójkę przed Mg.....czyli ma ono wyglądać tak



Pozdrawiam wszystkich moich uczniów klasy 7 i mam nadzieję , że te krótkie lekcje będą zrozumiałe ....jeśli macie pytania to albo wysyłajcie maila albo dzwońcie do sekretariatu z pytaniami....

Małgorzata Popczyk