

Zadania utrwalające omawiany dział: Łączenie się atomów. Równania reakcji chemicznych.

Zadanie 1

Zapisz wartościowość pierwiastków w związkach chemicznych i nazwij je.

$CaCl_2$	NaCl	$CuCl_2$	$MgCl_2$	$FeCl_3$
SO_2	SO_3	CO_2	CO	CaO
MgO	Na_2O	H_2O	Al_2O_3	MgS
H_2S	HCl	NaH	CH_4	H_2O
K_2S	Li_2S	Na_2S	Fe_2S_3	NH_3

Zadanie 2

Korzystając z układu pierwiastkowego (można skorzystać z tego z linkiem) podaj poniższe informacje pierwiastka, który ma taką samą liczbę porządkową jak Ty w dzienniku szkolnym.

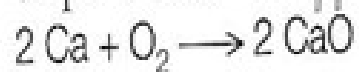
Nazwa pierwiastka		Numer grupy	
Liczba porządkowa=liczba atomowa		Numer grupy głównej	
Ilość elektronów		Ilość elektronów walencyjnych	
Ilość protonów		Maksymalna wartościowość	
Liczba masowa		Wszystkie możliwe wartościowości	
Ilość protonów i neutronów w jądrze atomowym		Wzory tlenków i ich nazwy	

Zadanie 3

Określ typ reakcji chemicznych przedstawionych poniżej. Dobierz współczynniki stechiometryczne. Wskaż substraty i produkty. Podaj ich interpretację słowną. Wg przykładu.

Przykład:

wapń + tlen \longrightarrow tlenek wapnia



2 atomy wapnia + 1 cząsteczka tlenu \longrightarrow 2 cząsteczki tlenku wapnia

