

## Chemia kl. VII

Powtórzenie wiadomości – Łączenie się atomów.

1. Połącz pojęcia z ich określeniem:

dyfuzja

samorzutne mieszanie się substancji

reakcja analizy

Reakcja, w której z jednego substratu powstaje kilku produktów.

2. Uzupełnij tabelę korzystając z układu okresowego

Nazwa pierwiastka	Symbol pierwiastka	Liczba atomowa	Masa atomowa
wodór			
	N		
krzem			
	He		
miedź			
	Mg		

3. Uzupełnij tabelę korzystając z układu okresowego

Nazwa pierwiastka	Numer grupy	Numer okresu	Metal/niemetal
tlen			
chlor			
siarka			
węgiel			
olów			
wapń			

4. Oblicz masę cząsteczek:




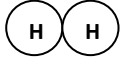
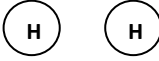
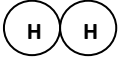
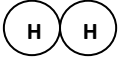
5. Wiązania atomowe tworzą się między atomami tego samego pierwiastka. Zaznacz wzory takich cząsteczek.



6. Wymień wszystkie pierwiastki leżące w 18 grupie. Podaj nazwę i symbol pierwiastków.

--	--	--	--	--	--

7. Zaznacz właściwy wzór sumaryczny podanych związków

									
H	2H	H <sub>2</sub>	2H <sub>2</sub>	H	2H	H <sub>2</sub>	2H <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>	2H <sub>2</sub>

8. Na podstawie modelu cząsteczki wody odpowiedz na pytania:

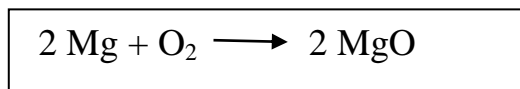


- Ile atomów wodoru znajduje się w cząsteczce wody .....
- Ile atomów tlenu znajduje się w cząsteczce wody .....
- Jaka jest wartościowość atomu wodoru (ile wiązań ma atom wodoru) .....
- Jaka jest wartościowość atomu tlenu (ile wiązań ma atom tlenu) .....
- Jaki jest wzór sumaryczny wody .....

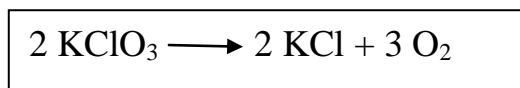
9. Zaznacz substraty i produkty w poniższej reakcji:



10. Połącz liniami równania reakcji z odpowiednim określeniem



reakcja syntezy
-----------------



reakcja analizy
-----------------