

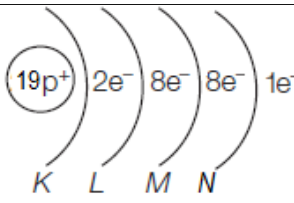
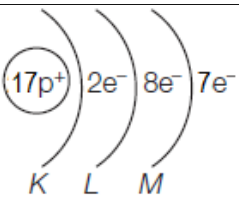
Wiązanie jonowe

imię i nazwisko ucznia _____

data _____

klasa _____

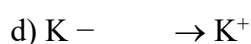
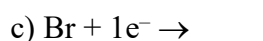
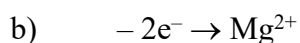
1. Uzupełnij tabelę.

Nazwa pierwiastka chemicznego	Potas	Chlor
Wartość elektroujemności		
Symbol pierwiastka chemicznego		
Uproszczony model budowy atomu		
Konfiguracja elektronowa atomu		
Symbol jonu		
Uproszczony model budowy jonu		
Konfiguracja elektronowa jonu		
Symbol gazu szlachetnego o konfiguracji elektronowej powyższego jonu		
Równanie opisujące powstawanie jonu z atomu	_____ → _____	_____ → _____

2. Na podstawie różnicy elektroujemności określ typ wiązania chemicznego (kowalencyjne lub jonowe) w związkach chemicznych o podanych wzorach sumarycznych.



3. Uzupełnij równania przedstawiające powstawanie jonów z atomów.



4. Uzupełnij informacje dotyczące powstawania wiązania chemicznego w związku chemicznym o wzorze sumarycznym NaF.

Wzór sumaryczny związku		NaF
Elektroujemność	Na	
	F	
Różnica elektroujemności		
Typ wiązania chemicznego		
Symbole jonów tworzących związek chemiczny	kation	
	anion	
Konfiguracja elektronowa	kation	
	anion	
Liczba protonów w jądrze	kation	
	anion	
Liczba elektronów rozmieszczonych w powłokach elektronowych	kation	
	anion	
Liczba elektronów przekazanych pomiędzy jednym kationem i jednym anionem		
Wzór elektronowy związku		

5. Uzupełnij informacje dotyczące powstawania wiązania chemicznego w związku chemicznym o wzorze sumarycznym CaO.

Wzór sumaryczny związku		CaO
Elektroujemność	Ca	
	O	
Różnica elektroujemności		
Typ wiązania chemicznego		
Symbole jonów tworzących związek chemiczny	kation	
	anion	
Konfiguracja elektronowa	kation	
	anion	
Liczba protonów w jądrze	kation	
	anion	
Liczba elektronów rozmieszczonych w powłokach elektronowych	kation	
	anion	
Liczba elektronów przekazanych pomiędzy jednym kationem i jednym anionem		
Wzór elektronowy związku		