

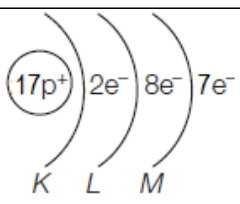
Wiązanie kowalencyjne

imię i nazwisko ucznia

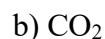
data

klasa

1. Uzupełnij informacje dotyczące sposobu powstawania wiązania w cząsteczkach wodoru i chloru.

Nazwa pierwiastka chemicznego	Wodór	Chlor
Wzór cząsteczki		
Uproszczony model budowy atomu		
Liczba elektronów walencyjnych		
Symbol chemiczny gazu szlachetnego, do którego konfiguracji elektronowej dąży atom		
Wzór elektronowy cząsteczki		

2. Przedstaw za pomocą wzorów elektronowych kreskowych sposób powstawania wiązania kowalencyjnego spolaryzowanego w podanych związkach chemicznych.



3. Zamaluj na czerwono kratki odpowiadające trzem pierwiastkom chemicznym o największej elektroujemności, a na niebiesko – trzem o najmniejszej. W pokolorowane kratki układu okresowego wpisz symbole chemiczne pierwiastków oraz odpowiadające im wartości elektroujemności.

