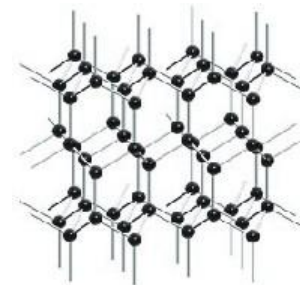


Wiązania chemiczne

Zadanie 1



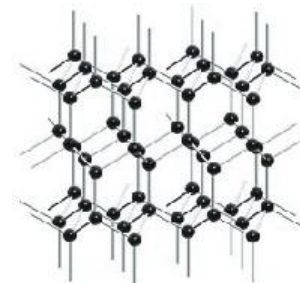
Wpisz podane wzory cząsteczek do odpowiednich rubryk w tabeli.

Br_2 , MgCl_2 , F_2 , NaBr , H_2S , S_2 , KCl , I_2 , H_2O , CaS , O_2 , HCl , CO_2 , NH_3 , N_2

Wiązania jonowe	Wiązania kowalencyjne niespolaryzowane	Wiązania kowalencyjne spolaryzowane
Mg	Br_2	H_2S
Cl_2	F_2	H_2O
Na	S_2	HCl
Br	I_2	CO_2
KCl	O_2	NH_3
Ca	N_2	
S		

Zadanie 2

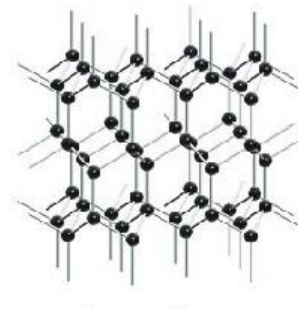
Uzupełnij tabelkę korzystając z układu okresowego pierwiastków chemicznych.



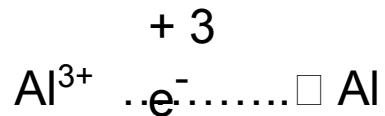
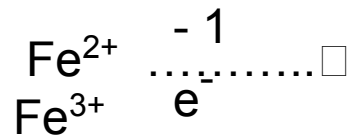
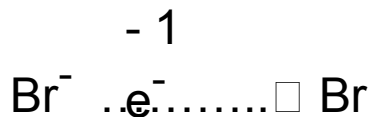
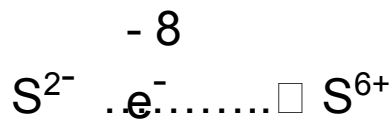
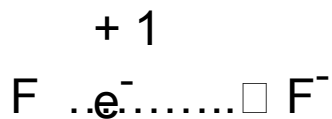
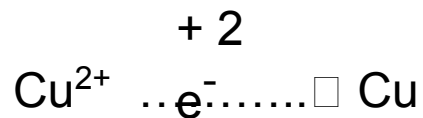
Jony	Liczba protonów	Liczba elektronów
Zn^{2+}	30	28
Sn^{4+}	50	46
P^{3-}	15	18
Cl^{5+}	17	12
Mn^{7+}	25	18
Cl^-	17	18
S^{6+}	16	10
Fe^{3+}	26	23
S^{2-}	16	18

Ilość protonów nie ulega zmianie,
ponieważ protony są w jądrze.

Zadanie 3

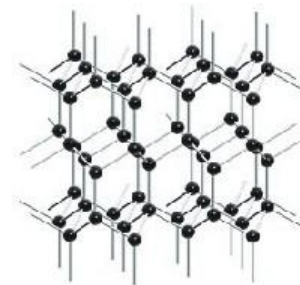


Uzupełnij równania, wpisując liczby pobranych lub oddanych elektronów.



Zadanie 4

Uzupełnij tabelkę.



Jony	Liczba protonów	Liczba elektronów	Liczba powłok elektronowych	Uproszczony model jonu
F ⁻	9	10	2	$\begin{array}{c} (+9) \\ \left. \begin{array}{l} \left. \right) 2e^- \\ \left. \right) 8e^- \end{array} \right\} \\ \text{K} \quad \text{L} \end{array}$
Cl ⁻	17	18	3	$\begin{array}{c} (+17) \\ \left. \begin{array}{l} \left. \right) 2e^- \\ \left. \right) 8e^- \\ \left. \right) 8e^- \end{array} \right\} \\ \text{K} \quad \text{L} \quad \text{M} \end{array}$
K ⁺	19	18	3	$\begin{array}{c} (+19) \\ \left. \begin{array}{l} \left. \right) 2e^- \\ \left. \right) 8e^- \\ \left. \right) 8e^- \end{array} \right\} \\ \text{K} \quad \text{L} \quad \text{M} \end{array}$
Mg ²⁺	12	10	2	$\begin{array}{c} (+12) \\ \left. \begin{array}{l} \left. \right) 2e^- \\ \left. \right) 8e^- \end{array} \right\} \\ \text{K} \quad \text{L} \end{array}$
S ²⁻	16	18	3	$\begin{array}{c} (+16) \\ \left. \begin{array}{l} \left. \right) 2e^- \\ \left. \right) 8e^- \\ \left. \right) 8e^- \end{array} \right\} \\ \text{K} \quad \text{L} \quad \text{M} \end{array}$

Zadanie 5

Napisz symbole jonów złożonych z:

A. 20 protonów i 18 elektronów - ... Ca^{2+}

B. 16 protonów i 18 elektronów - ... S^{2-}

C. 19 protonów i 18 elektronów - ... K^{+}

D. 3 protonów i 2 elektronów - Li^{+}

E. 13 protonów i 10 elektronów - ... Al^{3+}

F. 15 protonów i 18 elektronów - ... P^{3-}

