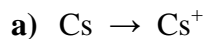


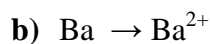
Zadania

Wiązania chemiczne

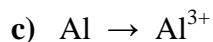
Zadanie 1. Ułóż równania elektronowe przedstawionych poniżej przemian. W każdym przypadku podaj nazwę jonu jaki powstanie podczas przemiany elektronowej.



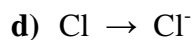
Przemiana elektronowa	Nazwa jonu



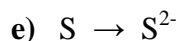
Przemiana elektronowa	Nazwa jonu



Przemiana elektronowa	Nazwa jonu

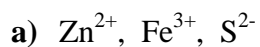


Przemiana elektronowa	Nazwa jonu



Przemiana elektronowa	Nazwa jonu

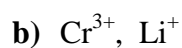
Zadanie 2. Ustal liczbę: 1) elektronów, 2) protonów, 3) neutronów, w następujących jonach:



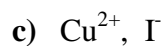
Zn^{2+} :

Fe^{3+} :

S^{2-} :

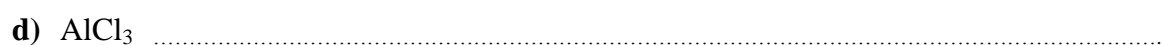
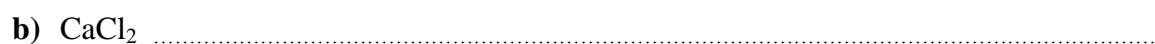
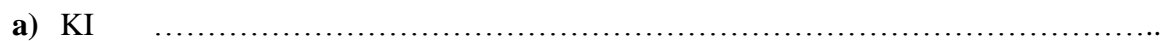


.....
.....

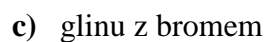
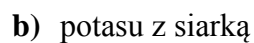
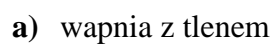


.....
.....

Zadanie 3. Napisz symbole jonów, z których są zbudowane kryształy następujących substancji:



Zadanie 4. Narysuj schemat wyjaśniający przeniesienia elektronów zachodzących podczas reakcji łącznia się:



Zadanie 5. Określ liczbę elektronów uwspólnionych przez atomy w następujących cząsteczkach:



Zadanie 6. Na podstawie skali elektroujemności pierwiastków określ rodzaj wiązania w każdej w następującej substancji:

- a) HI
- b) Al_2O_3
- c) CO_2
- d) CaO

Zadanie 7. Narysuj wzory elektronowe następujących substancji:

- a) CsF
- b) HI
- c) H_2
- d) FeCl_3
- e) P_2