

1.- Escribe las configuraciones electrónicas de los elementos: Na, Mg, Fe, Ni y Cl.
¿Cuáles de ellos son elementos representativos?

2.- Escribe la configuración electrónica del calcio ($Z = 20$). ¿Cómo puede el calcio conseguir una configuración electrónica de tipo gas noble?

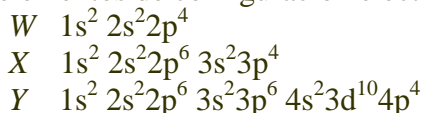
3.- Un ión tripositivo, X^{3+} , posee la configuración electrónica: $1s^2 2s^2 2p^6$.
a) ¿Cuál es el número atómico y el símbolo de X?
b) ¿A qué período pertenece?

4.- ¿Cuáles de las siguientes configuraciones electrónicas pertenecen a metales de transición?

- a) $1s^1$
- b) $1s^2 2s^2 2p^5$
- c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$
- d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^3$
- e) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$

5.- Un ión dinegativo, Y^{2-} , posee la configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$.
a) ¿Cuál es el número atómico y el símbolo de Y?
b) ¿A qué período pertenece?
c) ¿Cuántos electrones de valencia posee el elemento Y?

6.- Dados los elementos de configuración electrónica:



Razona la validez de las siguientes afirmaciones:

- a) Pertenecen al mismo período.
- b) Pertenecen al mismo grupo.
- c) Y pertenece al 4º período.
- d) El número atómico de X es 15.

7.- Escribe las fórmulas de los iones estables que forman los siguientes elementos:

- a) Li $1s^2 2s^1$
- b) S $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
- c) Kr $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$

8.- Ordena por orden creciente del tamaño de sus átomos los siguientes elementos, todos ellos pertenecientes al tercer período:



9.- Razona cuál de las siguientes especies posee mayor tamaño:

- a) Un átomo de cloro neutro (Cl).
- b) Un ion cloruro (Cl^-).