

1.- Completa la tabla siguiente para los elementos químicos propuestos:

Elemento	Z	Configuración Electrónica	Capa valencia	Electrones valencia
Oxígeno	8			
Aluminio	13			
Fósforo	15			
Cloro	17			
Calcio	20			
Rubidio	37			
Estaño	50			
Xenón	54			

2.- Indica razonadamente si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas:

- Los elementos del grupo 18 son no metales.
- Los elementos del mismo período tienen propiedades semejantes.
- Los elementos están ordenados en el S.P. según su masa atómica.
- Los elementos de la familia Halógenos forman iones negativos -1 .

3.- Completa la tabla siguiente:

Átomo	Z	Electrones	Configuración electrónica	Grupo	Período	Familia	Metal/No metal
Be	4						
B	5						
O	8						
F	9						
Ne	10						
Fe	26						
I	53						

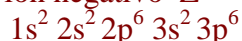
4.- Las configuraciones electrónicas de diversos átomos son las siguientes:



Corrige las siguientes afirmaciones:

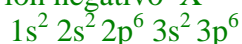
- El elemento A es un no metal del grupo 1 y período 2.
- Los elementos A y D pertenecen al mismo período.
- Los elementos B y C son no metales.
- El elemento D es un metal del grupo 3 y período 2.

5.- Un ion negativo Z^{1-} tiene la siguiente configuración electrónica:



- ¿A qué grupo, período y familia pertenece?
- ¿Cuál es el número atómico del átomo Z?
- ¿Presenta carácter metálico?

6.- Un ion negativo X^{2-} tiene la siguiente configuración electrónica:



- ¿A qué grupo, período y familia pertenece?
- ¿Cuál es el número atómico del átomo X?
- ¿Presenta carácter metálico?