



1. Realiza la **configuración electrónica**, y determina los **números cuánticos** con sus **orbitales de valencia en su última capa** de los siguientes elementos.

Z=8 _____

N _____ M _____ L _____ S _____ Valencia _____

Z=10 _____

N _____ m _____ L _____ s _____ Valencia _____

Z=11 _____

N _____ m _____ L _____ S _____ Valencia _____

Z=2 _____

N _____ M _____ L _____ S _____ Valencia _____

2. Utilizando la tabla periódica, deducir: ¿Qué tipo de enlace se presenta entre?:

- a) Cl y Na. _____
b) K y O. _____
c) Cl y P. _____
d) C y O. _____
e) Mg y Br. _____
f) Ca y Fe. _____

3. Realiza el siguiente cálculo de Electrones protones y neutrones.

$$N = A - Z$$

Elemento	A (NO. masa)	Z (NO. Atómico)	P	E	N
K					
Na					
Li					
Fe					

Escribe V o F según corresponda.

1. La unión de un metal y no metal es un enlace covalente.
2. La unión de un metal y un metal es un enlace metálico.
3. La unión de un metal y un metal es un enlace covalente.
4. Los isotopos son átomo que pertenece al mismo elemento químico que otro, tiene su mismo número atómico, pero distinta masa atómica.
5. **Átomo.** Es la unidad constituyente más pequeña de la materia que tiene las propiedades de un elemento químico.
6. **Electronegatividad.** Se define como la tendencia de un átomo a captar electrones de otro átomo en un enlace covalente.
7. **Tabla periódica.** Es una disposición de los elementos químicos ordenados por su número atómico creciente en columnas (grupos) y filas (periodos) presentados de modo que destaquen sus propiedades periódicas.

1. Completa el cuadro

Elemento	símbolo	Periodos	Grupos	Número atómico(Z)	Masa atómica(A)
Carbono					
Oxígeno					
Nitrógeno					
Hidrógeno					

Coloca cada modelo atómico en su lugar.

Dalton

Thomson

Bohr

Rutherford



