

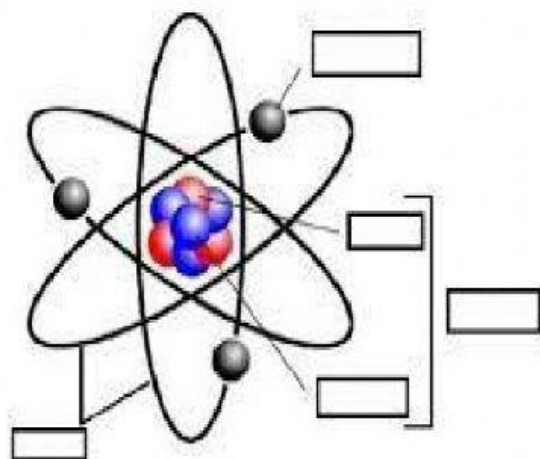
Tema: Enlaces químico
(átomo, catión, anión modelo de Lewis)

NOMBRE: _____

GRUPO: _____

FECHA: _____

1.-Identifica las partes de un átomo.



Orbitales

Protón

Electrón

Neutrón

Núcleo

Contesta las siguientes preguntas con base a lo trabajado en clase.

1.- Cuando cada átomo tiene 8 electrones en su último nivel de energía se le conoce como.

2.- Cuando un átomo pierde un electrón y forma un ion de carga positiva a esto se le conoce como _____

3.- Cuando un átomo acepta un electrón y forma un ion de carga negativa se le conoce como _____

4.- Arrastra los elementos de acuerdo a su carga e identifica si es un Catión o un Anión.

Aniones

Cationes

Al^{3+}

Cl^-

K^+

F^-

Be^{2+}

N^{3-}

Mg^{2+}

O^{2-}

Na^+

Br^-

5.-Identifica las características de los enlaces químicos (Arrastra la respuesta correcta de acuerdo a las características de cada enlace químico).

Iónico	Covalente	Metálico

Transferencia de electrones

Metal + metal

Sólidos, líquidos y gaseoso

Malos conductores

Punto de fusión y ebullición altos

Conductores de electricidad y calor

No Metal + No metal

Comparte electrones

Punto de fusión y ebullición altos

Conductores de electricidad y calor

No son solubles

Solubles en el agua

Poco soluble

Sólidos, líquidos (mercurio)

Punto de fusión y ebullición bajos

Sólidos, cristalinos y quebradizos

Comparte electrones entre todos los átomos del metal

Metal + No metal