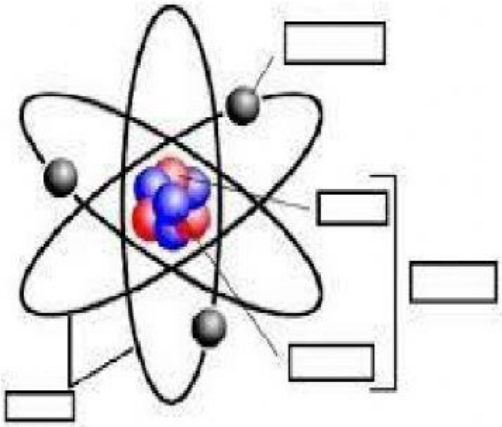
Tema: Enlaces químico

(átomo, catión, anión modelo de Lewis)

NOMBRE: _____ **GRUPO:** _____ **FECHA:** _____

1.-Identifica las partes de un átomo.



Orbítales

Protón

Electrón

Neutrón

Núcleo

LIVEWORKSHEETS

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^{-}

LIVEWORKSHEETS

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

Solidos, líquidos (mercurio)

Punto de fusión y ebullición bajos

Sólidos, cristalinos y quebradizos

Comparte electrones entre todos los átomos del metal

Metal + No metal

LIVEWORKSHEETS