

## GUIA DE ACTIVIDADES PLAN 4° MEDIO

### TEMA : ENLACE QUIMICO

NOMBRE:

FECHA: 05 DE OCTUBRE

#### I.- RESPONDA LAS SIGUIENTES PREGUNTAS

¿Por qué se unen los átomos?	
¿Qué tipo de electrones participan en los enlaces?	
¿Cuáles son los electrones de valencia?	
¿Cuándo se forma un enlace iónico? ¿entre qué tipos de átomos ocurre?	
¿Cuándo se forma un enlace covalente? ¿entre qué tipos de átomos ocurre?	
¿Defina enlace metálico?	

#### II.- Responda verdadero o falso según corresponda:

- 1 \_\_\_\_\_ La Simbología de Lewis consiste en escribir el símbolo del elemento químico rodeado de puntos o cruces que representan los electrones de valencia
- 2 \_\_\_\_\_ Los electrones que intervienen en un enlace químico son los que se encuentran en los niveles más cercanos al núcleo
- 3 \_\_\_\_\_ los compuestos iónicos se caracterizan por ser buenos conductores eléctricos y formar redes cristalinas
- 4 \_\_\_\_\_ considerando la diferencia de electronegatividad de los átomos participantes los enlaces covalentes se clasifican en simples, dobles o triples
- 5 \_\_\_\_\_ Cuando la diferencia de electronegatividad entre los átomos de una molécula es menor a 1,7 el enlace entre ellos es iónico.
- 6 \_\_\_\_\_ La regla del octeto dice que cuando se forma un enlace químico , los átomos reciben, ceden o comparten electrones de modo que el último nivel de energía tenga 8 electrones , adquiriendo la configuración electrónica del gas noble más cercano.

III.- Usando la simbología de Lewis represente el enlace iónico que permite la unión de los siguientes átomos:

K Cl
Na F
Mg Cl
Ca O
Na O
Al Cl
Al O