

1) ¿Qué son los electrones de valencia?

2) Completar

La estructura de Lewis es una representación que muestra los _____ de valencia de los átomos y cómo se _____ para formar enlaces, permitiendo verificar si se cumple la _____ del _____, la cual indica que los átomos tienden a completar _____ electrones en su último nivel de energía para alcanzar la estabilidad.

Opciones de respuesta:

protones, neutrones, orbitales, niveles, comparten, atraen, giran, regla, teoría, fórmula, octeto, sexteto, electrones, cuarteto, ocho, cero, estabilidad.

Pintar o encerrar los electrones de valencia y dibujar su estructura de Lewis.

N	$1s^2 2s^2 2p^3$	
Mg	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	
Br	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$	

Li	$1s^2 2s^1$	
C	$1s^2 2s^2 2p^2$	
Se	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$	

Represente la molécula de agua (H_2O) mediante su estructura de Lewis.

Represente la molécula de la sal (NaCl) mediante su estructura de Lewis.

Enlace covalente polar	Unión entre dos no metales con electronegatividad similar	NaCl
Enlace metálico	Unión entre dos no metales con diferencia de electronegatividad apreciable	H_2O
Enlace iónico	Unión entre elementos metálicos.	O_2
Enlace covalente no polar	Unión entre un metal y un no metal	Fe–Fe

Completa el siguiente enunciado:

Las fuerzas _____ son las que mantienen unidos a los _____ dentro de una molécula y corresponden a los _____ químicos, mientras que las fuerzas _____ actúan entre _____ diferentes moléculas.

Lista de opciones:

intramoleculares, intermoleculares, átomos, moléculas, enlaces, iones, temperatura, covalentes.

Ordene las siguientes fuerzas intermoleculares de mayor a menor intensidad:

_____ > _____ > _____ > _____

Opciones: dispersión de London, puentes de hidrógeno, dipolo-dipolo inducido, dipolo-dipolo.