

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.