

1. Completa las siguientes frases:
 - a) Los átomos se unen para conseguir mayor _____, es decir, un menos contenido en _____.
 - b) La regla del octeto establece que los átomos se unen para adquirir _____ en su última _____.
 - c) El enlace covalente se forma por _____
 - d) En enlace iónico se forma por la _____ entre los _____ y los _____.
2. Sabiendo que el número atómico del litio es $Z=3$ y el del flúor es $Z=9$, obtén las configuraciones electrónicas de cada uno de estos átomos y explica cómo se formará la unión entre ellos.
3. Clasifica las siguientes sustancias según tengan enlace iónico o covalente (busca los números atómicos en la tabla periódica) Para aquellos que tenga enlace covalente represéntalos usando el diagrama de Lewis: SiO_2 , KCl , Na_2S , Br_2
4. El número atómico del sodio es 11. Describe el tipo de enlace que formará con el oxígeno ($Z=8$). ¿Qué propiedades se pueden esperar del compuesto resultante?
5. Usa Lewis y representa las siguientes moléculas: CCl_4 , H_2S y CO_2