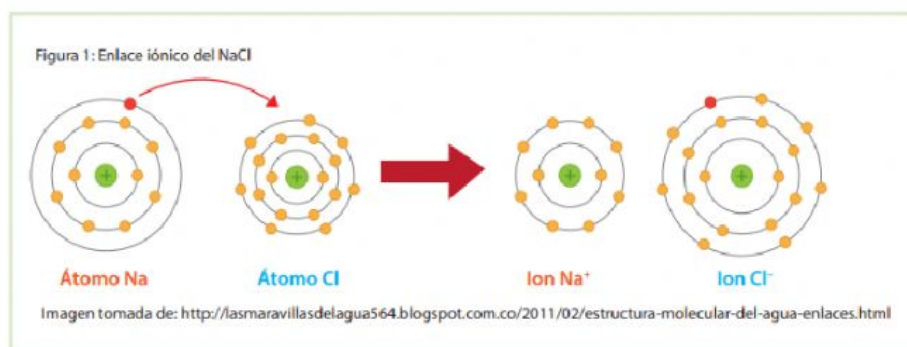




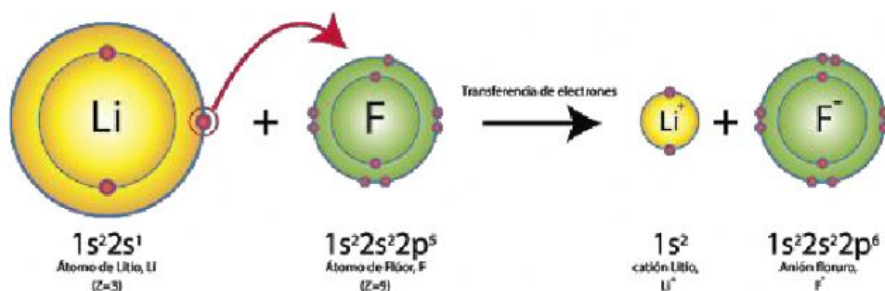
ENLACES QUÍMICOS

1. ¿Dónde se ubican los electrones que forman un enlace químico?
2. ¿Cuáles son los elementos que cumplen con la regla del octeto?
3. Con base en la figura, responda las siguientes preguntas.



- a. ¿Qué átomo cede el electrón?
- b. ¿Qué átomo gana el electrón?

4. Con base en la figura, responde las siguientes preguntas.



a. Los electrones de valencias son los que se ubican en el último nivel. Indica cuantos electrones de valencia presenta cada átomo antes del enlace:

b. ¿Después de unirse con cuantos electrones queda cada uno?

c. De acuerdo al esquema, ¿Cuál es el número atómico del litio?

d. ¿Cuál es el número atómico del flúor?

e. ¿Qué átomo se convirtió en anión? ¿Cuál en catión?

5. Determina en los siguientes compuestos a qué tipo de enlace corresponde y dibuja la estructura de Lewis.

H₂O: _____

Representación de Lewis

CO₂: _____

Representación de Lewis

NaCl: _____

Representación de Lewis