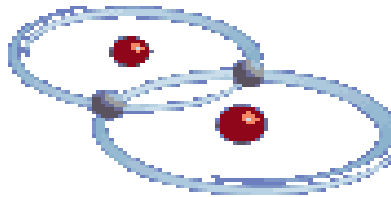


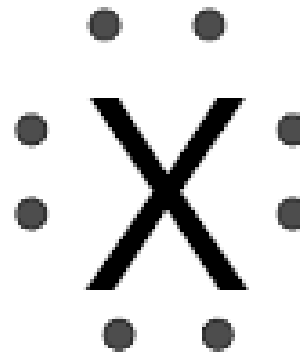


# ENLACE QUÍMICO



# ESTRUCTURA DE LEWIS

- Las estructuras de Lewis son una manera de representar los electrones de valencia, cuando estos están en orbitales s y p, mediante esta representación, también se indican los electrones apareados o desapareados.
- Símbolo de Lewis



# ESTRUCTURA DE LEWIS

Se basa en las siguientes hipótesis:

- Normalmente dos electrones se aparean para formar un enlace.
- Para la mayoría de las moléculas habrá un máximo de ocho electrones en la capa de valencia (regla del octeto)
- Para los elementos que tienen orbitales “d” aprovechables, la capa de valencia se puede expandir más allá del octeto.
- Para el caso del Hidrógeno, se cumple la regla del dueto.
- Se pueden formar enlaces sencillos, dobles y triples con el mismo átomo.

# ESTRUCTURA DE LEWIS

- Ejercicios:

- Para cada uno de los siguientes elementos, escriba la configuración electrónica y el símbolo de Lewis.

- H

- C

- N

- O

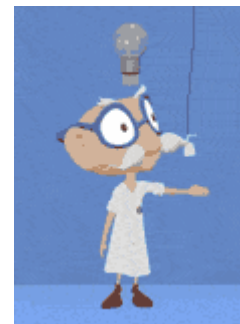
- F

- Cl

# ESTRUCTURA DE LEWIS

- EJERCICIOS:

- Desarrolle las estructuras de Lewis de los siguientes compuestos.



# Cierre metacognitivo

1. ¿Qué has aprendido?

---

---

---

---

2. ¿Qué dificultades has tenido?

---

---

---

---

3. ¿Para qué te ha servido?

---

---

---

---