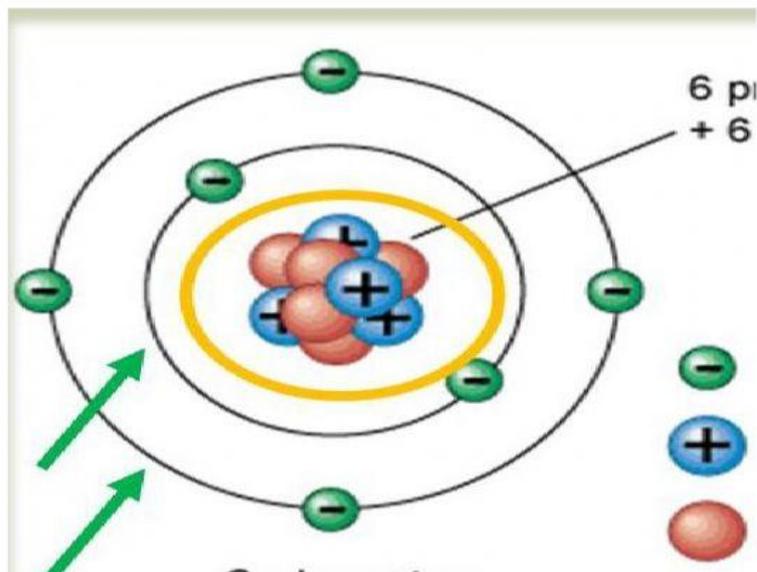


Evaluación del tercer periodo grado octavo

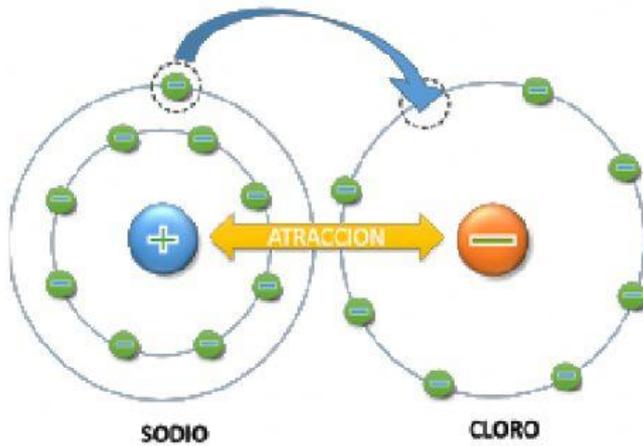
1° Une cada frase con la palabra que le corresponde.

- | | |
|---|----------------|
| a. La unidad más pequeña que conserva las propiedades de un elemento | NaCl |
| b. Partícula subatómica con masa 1, carga Positiva y localizados en el núcleo del átomo. | Molécula |
| c. Partícula subatómica con masa 1, sin carga y que se localiza en el núcleo del átomo. | Átomo |
| d. Partícula subatómica con masa despreciable, carga negativa y localizada en la corteza. | Enlace químico |
| e. Número de protones de un elemento | número atómico |
| f. Unión de átomos | protón |
| g. Energía que une a los átomos para Formar compuestos | electrón |
| h. Fórmula química | neutrón |

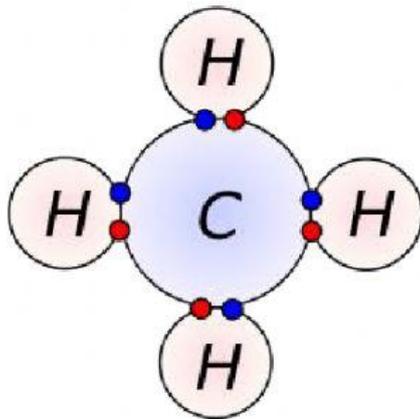
2° Escribe el nombre de cada parte



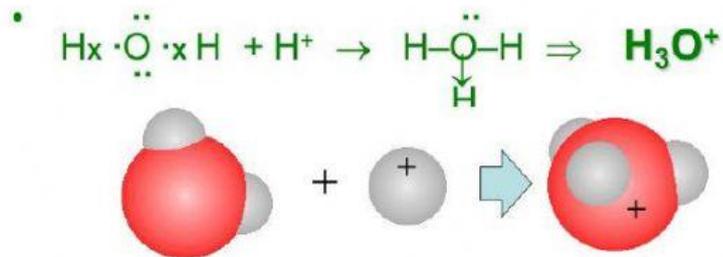
3° Observa la imagen y completa las frases



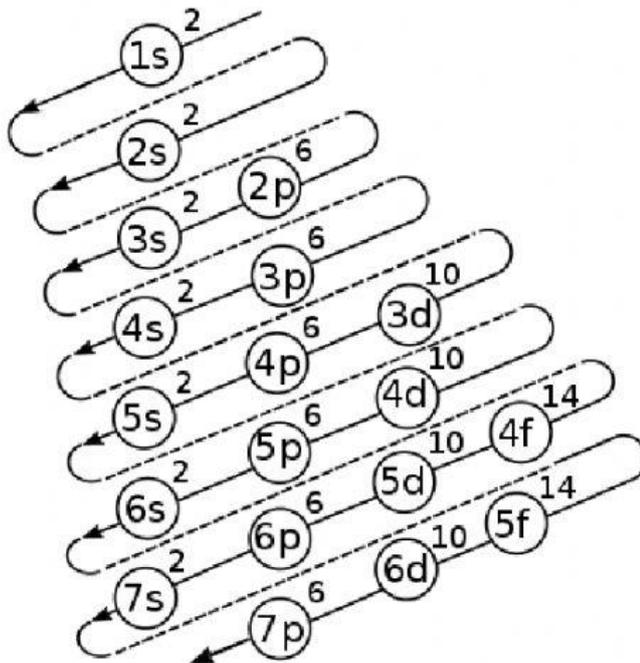
Este es un enlace _____ porque el átomo de sodio le
_____ un electrón al átomo de cloro; por eso el sodio es un _____
Y el cloro es un _____ porque recibió un electrón.



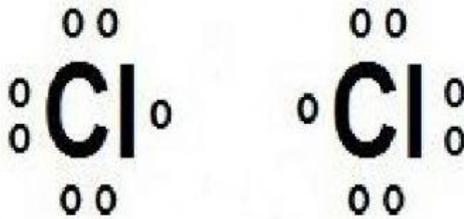
Este es un enlace _____ porque los átomos de hidrógeno le están
compartiendo un electrón al carbono.



Este es un enlace _____ porque el átomo de oxígeno
pone dos electrones y el hidrógeno _____

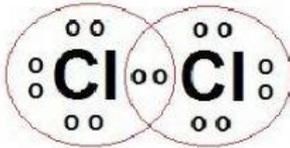


Este es el diagrama de diagonales y se usa para realizar la
_____ de un átomo



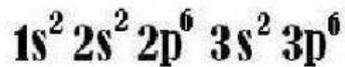
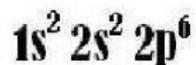
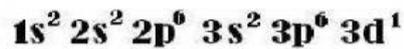
Esta imagen representa la estructura de _____

**8 electrones de valencia
en cada átomo**



Aquí se cumple la ley del _____ porque cada átomo completó 8 electrones de valencia.

4° Cuál es la configuración electrónica del potasio si este tiene como número atómico el 19



¿Cuál de los siguientes átomos es el de el potasio?

