

# ESCUELA SECUNDARIA TÉCNICA # 100

## "JUAN ALDAMA"

### CIENCIAS III "QUÍMICA"

*Segundo Momento*

**TEMA 2: ESTRUCTURA DE LOS MATERIALES**

**SUBTEMA 2: ENLACE QUÍMICO-SIMBOLOGÍA QUÍMICA**

Aprendizaje Esperado:

- Representa mediante la simbología química elementos, moléculas, átomos, iones (aniones y cationes).

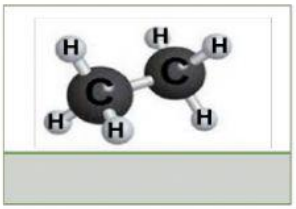
1. Consulta La tabla periódica (pág. 113 en tu libro de texto) y anota correctamente, debajo del nombre de cada elemento, el símbolo que lo representa.

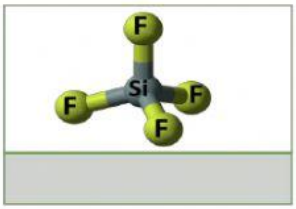
| Carbono | Magnesio | Cobre | Xenón | Platino | Bario |
|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | |

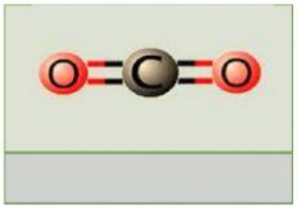
2. La representación simbólica de un elemento es diferente a la de un átomo, representa en los espacios el átomo del elemento anotado, no coloques espacios. Observa el ejemplo.

**Ejemplo:** $^{7}_{3}Li$ **Potasio** **Aluminio**

3. Observa las imágenes y arrastra la fórmula que corresponde de cada compuesto.




$F_4Si$ $CO_2$ $CH_4$

4. Anota la representación atómica para cada uno de los siguientes isotopos del carbono. Revisa la información de tu libro pág. 91

Carbono-14 Carbono-12 Carbono-13

5. Los iones son átomos que pierden o ganan electrones, anota la representación simbólica de los siguientes iones y anota si es CATIÓN o ANIÓN. (Anota correctamente el símbolo del elemento. Anota con mayúsculas y el acento correspondiente la palabra CATIÓN o ANIÓN)
**Ejemplo:** Oxígeno O-2 CATIÓN

| | |
|---|---|
| Litio | |
| Flúor | |
| Calcio | |

| | |
|---|---|
| Fósforo | |
| Aluminio | |
| Cloro | |

LIVEWORKSHEETS