

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).

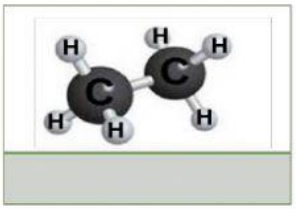
1. Consulta La tabla periódica (pág. 113 en tu libro de texto) y anota correctamente, debajo del nombre de cada elemento, el símbolo que lo representa.

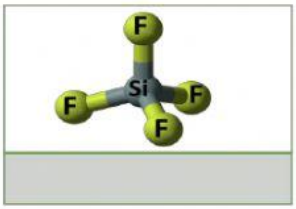
Carbono	Magnesio	Cobre	Xenón	Platino	Bario

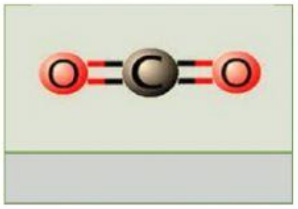
2. La representación simbólica de un elemento es diferente a la de un átomo, representa en los espacios el átomo del elemento anotado, no coloques espacios. Observa el ejemplo.

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