



## **TAREA 2: "¿Qué sabemos de la materia?"**

Objetivo: Explicar la formación de compuestos binarios y ternarios considerando las fuerzas eléctricas entre partículas y la nomenclatura inorgánica correspondiente.

**Instrucciones:** (Atajo: Esta tarea está basada en la Guía 1 TL, por lo tanto si ya la desarrollaste, solo debes volver a escribir en una hoja nueva lo que te pido a continuación.)

1. Deberás desarrollar los puntos solicitados en una hoja nueva de tu cuaderno.
2. Fotografía tu proceso y copia las imágenes en una hoja de Word con tu nombre, tal como se explica en el video de este link: <https://www.youtube.com/watch?v=xRYUjFlodpl>
3. Necesitarás el libro. Si por alguna razón no lo tienes físicamente, entonces puedes descargarlo del siguiente link:  
<https://drive.google.com/file/d/1eJoaDSMwRILVfWDORqK1RZg2Eui2bi0M/view?usp=sharing>  
Cada pregunta lleva escrito el número de la página donde puedes encontrar la respuesta, así te guías mejor.

◆ Tema 1 → Química, Grandes Ideas de la Ciencia (GIC) y conocimientos previos.

1. Escribe, ¿qué es la química y qué busca explicar? (p.3)

◆ Tema 2 → Combinación de los elementos químicos

2. Desarrolla el apartado 'Demuestra lo que sabes' de la p. 17.

◆ Tema 3 → Estructura interna de los átomos

3. Lee el texto 'Estructura interna de los átomos' y escribe, ¿qué son los electrones de valencia? ¿Cuál es el mínimo y el máximo de estos? (p.17)

◆ Tema 4 → Identidad de los elementos químicos

4. Observa la lámina de la tabla periódica de las páginas 18 y 19 y lee el texto adjunto. Corrige la siguiente afirmación en tu cuaderno: "los grupos de la tabla periódica son ordenamientos horizontales y los periodos son ordenamientos verticales".

◆ Tema 5 → Enlaces químicos y estructura de Lewis

5. Responde. ¿Qué es la estructura de Lewis? (p. 20)

6. ¿Qué es la configuración electrónica? (p. 20)

7. ¿Qué es enlace iónico? ¿Por qué el cloruro de sodio o sal común, NaCl sería un compuesto iónico? (p. 21)

8. Desarrolla el apartado 'Demuestra lo que sabes' de la página 21. Este apartado requiere recordar cómo se realiza la configuración electrónica. Si no te acuerdas qué es o cómo se realiza, puedes visualizar este video.

<https://www.youtube.com/watch?v=4MMvumKmqS4>

9. ¿Cuándo se produce un enlace covalente? ¿Por qué se dice que la molécula de agua presentaría enlaces de tipo covalente? (p. 22)

10. Copia en tu cuaderno la tabla 'Tipos de enlaces covalentes' de la p.23.

