



**GUIA DE REFORZAMIENTO DE CIENCIAS NATURALES 8° AÑOS A – B**

Tema: Enlace Químico

Clase: 5 de octubre de 2021

Reforzamiento: 12 de octubre de 2021

PREGUNTAS A RESOLVER CON AYUDA DEL TEXTO:

- 1.- ¿Qué entendemos por **enlace químico**? (pág. 156)
- 2.- Escribe **10 elementos químicos** con su respectiva **simbología química**. (ayúdate con la tabla periódica que aparece en las páginas 166 y 167)
- 3.- Elabora un diagrama atómico de los siguientes elementos químicos, Nitrógeno, Berilio, oxígeno y carbono.
- 4.- Observa el siguiente ejemplo y completa la tabla:

Fórmula Química	Nombre del compuesto	Composición
H <sub>2</sub> O	agua	2 átomos de hidrógeno 1 átomo de oxígeno
CO <sub>2</sub>	Bióxido de carbono	
NH <sub>3</sub>	Amoniaco	
CH <sub>4</sub>	metano	
NaCl	Cloruro de sodio (Sal común )	
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	Glucosa (azúcar)	
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Ácido sulfúrico	
CO	Monóxido de carbono	
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	Peróxido de oxígeno (agua oxigenada)	

- 5.- Explica cómo se produce un **enlace iónico**.
- 6.- Anote **5 característica** de un enlace iónico.
- 7.- ¿Cuándo se produce un enlace **covalente**? Anote **5 característica** de este tipo de enlace
- 8.- ¿Cómo se produce el **enlace metálico**? Anote **5 características** del enlace metálico.