



ESCUELA SECUNDARIA TÉCNICA 82
"PROFR. MANUEL RODRÍGUEZ VÁZQUEZ"
CIENCIAS III (ENFÁSIS EN QUÍMICA)
2do TRIMESTRE

Profa. Luz Moreno

BLOQUE II. LAS PROPIEDADES DE LOS MATERIALES Y SU CLASIFICACIÓN QUÍMICA

Tema: Enlace químico.

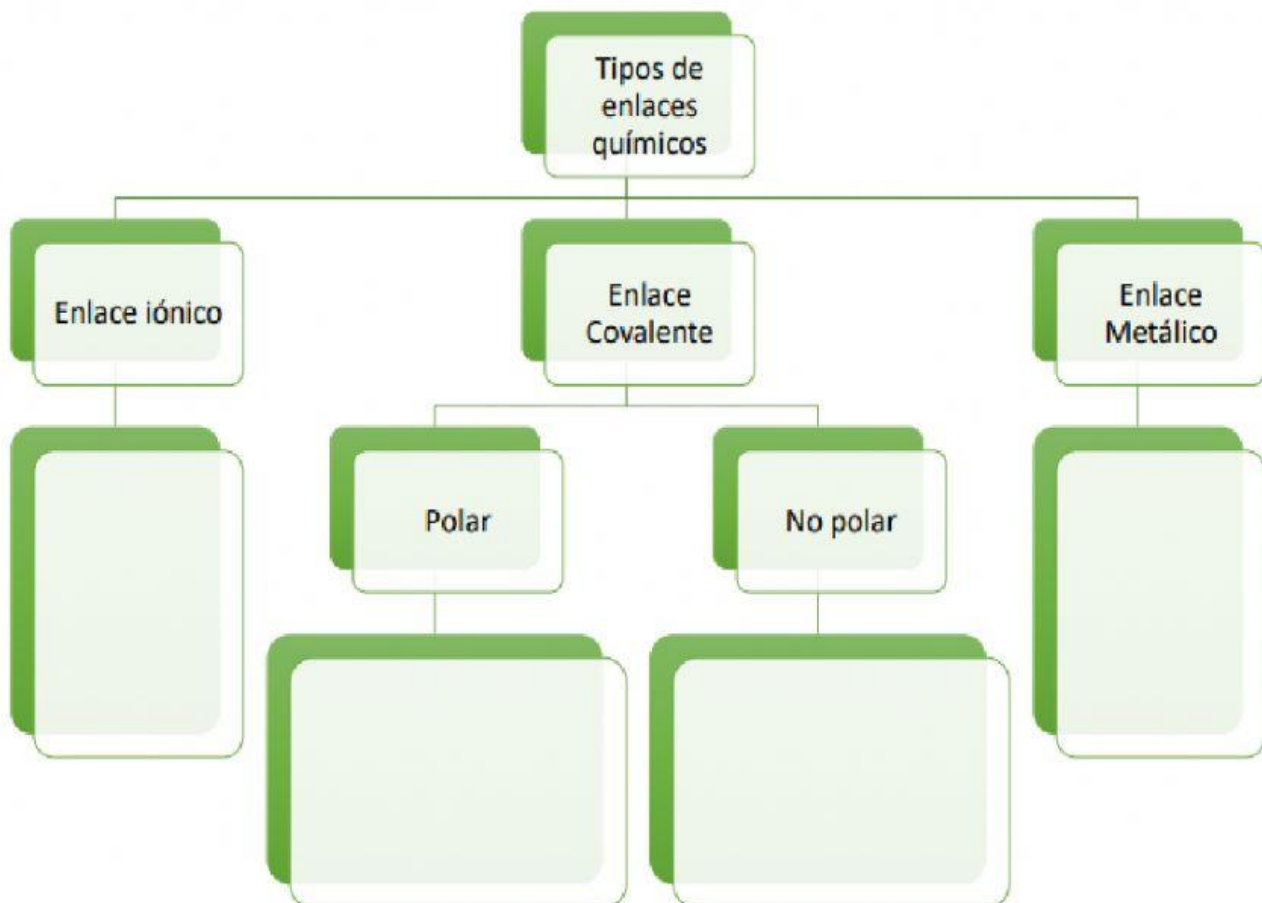
- Modelos de enlace: covalente e iónico.
- Relación entre las propiedades de las sustancias con el modelo de enlace: covalente e iónico.

APRENDIZAJES ESPERADOS:

- Identifica las partículas e interacciones electrostáticas que mantienen unidos a los átomos.
- Explica las características de los enlaces químicos a partir del modelo de compartición (covalente) y de transferencia de electrones (iónico).
- Identifica que las propiedades de los materiales se explican a través de su estructura (atómica, molecular).

• **LEE CON ATENCIÓN**

1.- INSTRUCCIONES: Arrastra, del banco de respuesta, la opción correcta para completar el siguiente mapa conceptual.



Unión entre un metal y un no metal.

Enlace químico que ocurre entre los átomos de metales entre si

Enlace químico que se presenta entre átomos del mismo elemento, con muy poca diferencia de electronegatividad

Los electrones se comparten de forma no equitativa y pasan más tiempo cerca de un átomo que de otro debido a diferencias en la electronegatividad

2.- INSTRUCCIONES: Después de las investigaciones realizadas sobre los diferentes tipos de enlaces, completa el siguiente cuadro.

NOMBRE DEL COMPUESTO	FÓRMULA	TIPO DE ENLACE
Cloruro de sodio	NaCl	
Bromuro de potasio	KBr	
Yoduro de litio	LiI	
Fluoruro de calcio	CaF ₂	
Cloruro de magnesio	MgCl ₂	
Fluoruro de berilio	BeF ₂	
Yoduro de aluminio	AlI ₃	
Oxido de litio	Li ₂ O	
Oxido de magnesio	MgO	
Dióxido de carbono	CO ₂	
Oxígeno	O ₂	
Sulfuro de potasio	K ₂ S	
Agua	H ₂ O	