

RUTA PEDAGOGICA QUIMICA 1° MEDIO**Contenido: Enlaces químicos y estructura de Lewis****SEMANA DEL 5-12 :****Recuerda trabajar con tu libro para el desempeño correcto de esta guía Pag 17-22**

I. Defina los siguientes conceptos:

a) Electrones de valencia b) Estructura de Lewis c) Regla del octeto d) Símbolo de Lewis

II Dibuja los símbolos de Lewis para las siguientes moléculas:

a) Al I₃ b) P Cl₅ c) Se F₄ d) ClF₃ e) Na Cl

SEMANA 12-19 DE MAYO:

Define los siguientes conceptos apoyándote en las **paginas 20 a 25 de tu texto**

- 1) Enlace Iónico
- 2) Enlace covalente
- 3) Tipos de enlaces covalentes
- 4) Enlace Metálico

Realiza en tu cuaderno un resumen de las propiedades de los compuestos indicados en cada caso :

- a) Iónicos pág. 26-27
- b) Covalentes pág. 28-30

SEMANA DEL 19 AL 26 DE MAYO Páginas 32-33

Define y da tres ejemplos de:

- 1) Compuestos Inorgánicos
- 2) Compuestos Orgánicos
- 3) Realiza en tu libro o tu cuaderno "REFUERZO MIS APRENDIZAJES" Pag 34 y 35

Desafío : ¿Qué tipos de enlaces hay? ¿Cuáles son sus características?

Utilizando el video <https://es.khanacademy.org/science/biology/chemistry--of-life/chemical-bondsand-reactions/v/ionic-covalent-and-metallic-bonds> o con la ayuda de tu texto realiza el siguiente desafío sobre Enlace químico y completa las siguientes frases:

- Existen __ tipos de Enlaces Químicos: _____, _____ y _____.
- El enlace _____ se da entre un _____ y un NO _____.
- Un catión es un elemento que _____ electrones.
- Un anión es un elemento que _____ electrones.
- En el enlace iónico, un átomo _____ electrones y el otro los _____.
- Los compuestos iónicos son _____ en agua y conducen la _____.
- El enlace covalente se da entre dos _____, en donde los elementos _____ electrones.

- Los compuestos covalentes son _____ en agua y no _____ la electricidad.
- Existen dos tipos de enlaces covalentes: _____ y _____.
- El enlace metálico se da entre dos _____.