

EXPECTATIVAS DE LOGRO DEL SEGUNDO ENCUENTRO:

Después de haber estudiado la unidad Enlace Químico, que incluye Interacciones moleculares, será capaz de:

- Distinguir los diversos tipos de uniones químicas conocidas y fundamentar por qué los distintos elementos se unen de diferentes formas.
- Mencionar las características principales que presentan los distintos tipos de enlace.
- Reconocer cuáles y cuántos serán los electrones de valencia que utilizarán los distintos elementos al formar enlaces.
- Enunciar la Regla del octeto.
- Integrar conceptos: Relacionar la configuración electrónica de un elemento con los electrones de valencia y los electrones que necesite para completar el octeto.
- Dibujar estructuras de Lewis para compuestos iónicos y covalentes, identificando las diferencias entre ellos.
- Explicar la formación de compuestos iónicos y las propiedades de los mismos
- Indicar qué propiedades periódicas intervienen en el enlace iónico.
- Mencionar y explicar las excepciones más comunes que se presentan a la regla del octeto.
- Explicar brevemente el concepto de Resonancia y en qué tipo de moléculas se presenta.
- Analizar qué tipo de moléculas serán polares y cuáles no polares.
- Explicar en qué se basa la Teoría de la Repulsión de los Pares de Electrones de la Capa de Valencia (TRPECV) y qué aspecto de las moléculas explica esta teoría.
- Distinguir la forma electrónica y la forma molecular de las moléculas, de acuerdo a la TRPECV.
- Indicar qué aspecto de las moléculas explica la Teoría del Enlace de Valencia.
- Explicar qué entiende por hibridación.
- Mencionar los tipos de hibridación más comunes.
- Integrar conceptos: Explicar, para una molécula determinada, la estructura de Lewis, la forma en el espacio según la TRPECV (forma electrónica y forma molecular) y la hibridación del átomo central.
- Distinguir entre enlace químico e interacción molecular
- Identificar los distintos tipos de interacciones moleculares de acuerdo a la naturaleza de las sustancias (iones, moléculas polares, moléculas no polares)