

TEMA 4 – Enlace químico

1. La naturaleza del enlace químico.
2. Enlace iónico.
 - 2.1. Introducción al enlace iónico.
 - 2.2. Redes iónicas.
 - 2.3. Energía reticular: Ciclo de Born-Haber.
 - 2.4. Propiedades compuestos iónicos.
3. Enlace metálico.
 - 3.1. Teoría de la nube electrónica.
 - 3.2. Teoría de bandas.
 - 3.3. Propiedades de los metales.
4. Enlace covalente.
 - 4.1. Introducción al enlace covalente
 - Tipos de enlaces covalentes.
 - Regla del octeto.
 - Estructura de Lewis.
 - 4.2. Teoría de los orbitales moleculares (TOM)
 - 4.3. Teoría del enlace de valencia (TEV)
 - 4.4. Enlaces múltiples. Resonancia.
 - 4.5. Geometría molecular.
 - Parámetros moleculares.
 - Polaridad.
 - Teoría de repulsión de los pares electrónicos de la capa de valencia (RPECV)
 - Hibridación de orbitales.
 - 4.6. Propiedades de las sustancias covalentes.
5. Fuerzas intermoleculares.
 - 5.1. Fuerzas de Van der Waals.
 - 5.2. Enlace de hidrógeno.