

**Nombre del alumno: Jorge Francisco  
López Gordillo**

**Nombre del profesor: LE. Mahonrry de  
Jesús Ruiz Guillen**

**Nombre del trabajo: Mapa  
conceptual**

**Materia: QUIMICA 1**

**Grado: Primer semestre**

**Grupo: BEN01**

# MAPA CONCEPTUAL

## ENLACE QUIMICO

Se denomina en lace químico a las fuerzas que mantienen unidos a los a tomos dentro de los compuestos

## REGLA DEL OCTETO

la cual dice que la tendencia de los átomos de los elementos es completar sus últimos niveles de energía con una cantidad noble, es decir, con 8 electrones.

## FORMACION Y PROPIEDADES DE LOS COMPUESTOS CON ENLACE IONICO

Los compuestos iónicos tienen como propiedad más representativa su capacidad para conducir la corriente eléctrica cuando se encuentran en solución. En estado sólido no son conductores de la electricidad, ya que los iones solamente vibran en sus posiciones de equilibrio. Los compuestos iónicos presentan generalmente puntos de fusión y ebullición superiores a 500 °C. Esta propiedad es consecuencia de la gran cantidad de energía calórica que se debe suministrar para contrarrestar la intensidad de las fuerzas de atracción interiónicas.