



---

# UDS

**NOMBRE DEL ALUMNO: ANGELA ISABEL FLORES DOMÍNGUEZ**  
**NOMBRE DEL MAESTRO: JORGE SEBASTIÁN DOMÍNGUEZ TORRES**  
**NOMBRE DE LA MATERIA: CIENCIA, TECNOLOGIA, SOCIEDAD Y VALORES I**  
**CUATRIMESTRE: 1ER CUATRIMESTRE**  
**PARCIAL: 2ND PARCIAL**  
**NOMBRE DE LA ESPECIALIDAD: TECNICO EN ADMINISTRACION EN RECURSOS HUMANOS**

---



# ENLACES QUÍMICOS Y TABLA PERIÓDICA

08/11/2023

## COMO SE FORMAN LOS COMPUESTOS QUÍMICOS

se forman por la combinación química de dos o más elementos diferentes unidos entre sí en proporción fija, se pueden separar mediante métodos químicos en sustancias (elementos o compuestos) con una estructura química más sencilla. Tienen propiedades diferentes a las de los elementos que los componen.

## COMO SE UNEN LOS COMPUESTOS ENTRE SÍ.

Los enlaces químicos se forman mediante interacciones entre los electrones de valencia de los átomos que participan y dependiendo del tipo de enlace químico que los une serán las propiedades que lo formen. La unión entre los átomos o las moléculas determina algunas de las propiedades físicas y químicas de los materiales y cómo llevan a cabo esta unión.

## LEGUAJE DE COMPUESTOS QUÍMICOS. TABLA PERIÓDICA

La unión entre los átomos o las moléculas determina algunas de las propiedades físicas y químicas de los materiales y cómo llevan a cabo esta unión.

## FORMACIÓN DE LOS COMPUESTOS Y MEZCLAS.

Las propiedades físicas de un compuesto dependen principalmente del tipo de enlaces que mantienen unidos a los átomos de una molécula. Estos enlaces pueden ser: enlace covalente, enlace iónico o metálico.

## MODELO DEL ENLACE QUÍMICOS

Un enlace iónico se forma cuando se transfiere uno o más electrones de valencia de un átomo a otro (del menos electronegativo al más electronegativo), creando así iones positivos y negativos. Este enlace se forma comúnmente cuando la diferencia de electronegatividades entre los dos átomos participantes es mayor de 1.6. Un enlace iónico se forma cuando los electrones se transfieren completamente de un átomo a otro.

## RELACIÓN DE ENLACES Y PROPIEDADES DE LA MATERIA

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. Usualmente los compuestos iónicos son quebradizos y cristalinos y están formados por un sinnúmero de iones positivos y negativos, es decir, no existen las moléculas en las sustancias iónicas sólidas.