



**Mi Universidad**

**SUPER NOTA**

**NOMBRE DEL ALUMNO: KAROL DANAÉ HERNÁNDEZ SOLÍS**

**NOMBRE DEL TEMA: UNIDAD 3 SÚPER NOTA**

**PARCIAL: 3ER PARCIAL**

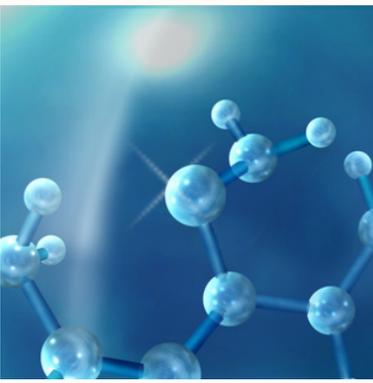
**NOMBRE DE LA MATERIA: QUÍMICA**

**NOMBRE DEL PROFESOR: MARÍA DE LOS ÁNGELES VENEGAS**

**NOMBRE DEL BACHILLERATO: BEN**

**SEMESTRE: 1ER SEMESTRE**

# UNIDAD 3

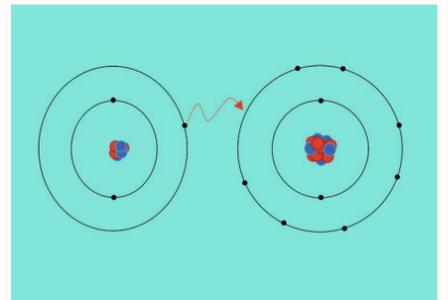


## COMO SE FORMAN LOS COMPUESTOS QUIMICOS

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. Cada compuesto químico se designa mediante una fórmula específica, que contiene símbolos de los elementos que la componen, y unos subíndices, que expresan la relación numérica entre los elementos.

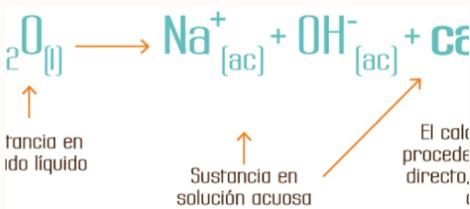
## COMO SE UNEN LOS PROCESO ENTRE SÍ

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.



## LENGUAJE DE COMPUESTOS QUIMICOS. TABLA PERIODICA

Actualmente la tabla cuenta con 118 elementos, de los cuáles son 92 en estado natural y el resto hecho sintéticamente por el hombre. Los símbolos de los elementos químicos se escriben con una o dos letras como máximo. La primera se escribe con mayúscula y la siguiente en minúscula.



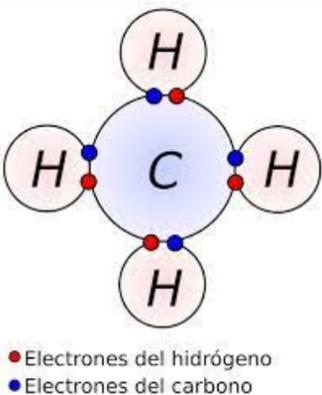
## FORMACIÓN DE COMPUESTOS Y MEZCLAS

La relación entre los componentes que constituyen las mezclas es variable, es decir, no siguen la ley de las proporciones fijas o ley de Proust. Por ejemplo, de acuerdo con la legislación española una mermelada que es una mezcla de agua, fruta y azúcar, debe contener un mínimo de 30% de fruta ya limpia, y si llega a contener un 50% se le considera de calidad "extra", es decir, que la calidad depende de la proporción de sus componentes en la mezcla.



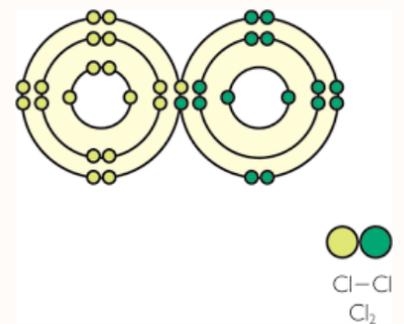
## MODELO DE ENLACES QUIMICOS

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



## RELACION DE ENLACES Y PROPIEDADES DE LA MATERIA

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 calorífica que se debe suministrar para contrarrestar la intensidad de las fuerzas de atracción interiónicas.



**BIBLIOGRAFÍA :UNIVERSIDAD DEL SURESTE.2023.ANTOLOGÍA DE QUÍMICA.1.PDF**

**\*REDIRECT NOTICE. (S. F.). [https://www.google.com/url?](https://www.google.com/url?sa=i&url=https%3A%2F%2Fes.wikipedia.org%2Fwiki%2Fenlace_covalente&psig=AOVVAW2KIQGG1M7KC7DYUSQFISAT&ust=1700277824825000&source=images&cd=vfe&opi=89978449&ved=0CA8QJRXQFWOTCLCOPTSKYOIDFQAAAAADAAAAABAD)**

**sa=i&url=https%3A%2F%2Fes.wikipedia.org%2Fwiki%2Fenlace\_covalente&psig=AOVVAW2KIQGG1M7KC7DYUSQFISAT&ust=1700277824825000&source=images&cd=vfe&opi=89978449&ved=0CA8QJRXQFWOTCLCOPTSKYOIDFQAAAAADAAAAABAD.**