



Mi Universidad

Nombre del Alumno María José Albores Escalante

Nombre del tema Enlaces químicos y tabla periódica

Parcial 3

Nombre de la Materia Química

Nombre del profesor María de los Ángeles Venegas Castro

Nombre de la Licenciatura Bachillerato en Recursos Humanos

Cuatrimestre I

Lugar y Fecha de elaboración

Comitán de Domínguez a 11 de noviembre de 2022

Introducción El siguiente trabajo basa en una super nota de temas vistos en la tercera unidad y en exposiciones, en un resumen de cada subtema que puse en cada recuadro, los enlaces químicos han sido de mis temas favoritos ya que son muy fáciles de comprender y muy interesantes, los enlaces químicos son esenciales en la vida, la tabla periódica ha sido de gran ayuda hasta ahorita hay 118 elementos los cuales se han descubierto a lo largo del tiempo.

Fuentes de información: Antología de química UDS y exposiciones vistas en clase

Enlaces químicos y tabla periódica

¿Cómo se forman los compuestos químicos?

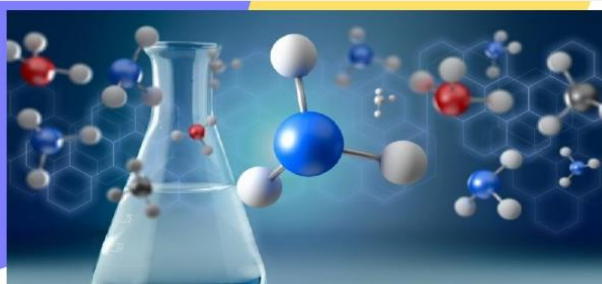
Se forman por la combinación de 2 o más elementos unidos entre sí

Leguaje de compuestos químicos y Tabla periódica

La tabla cuenta con 118 elementos, 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

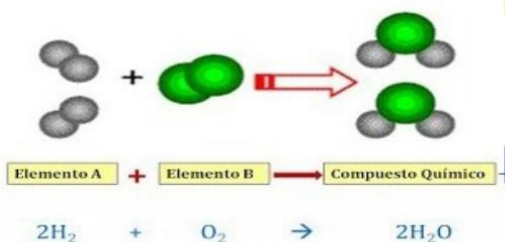
¿Cómo se forman los compuestos químicos?

Pueden unirse a través de los electrones de valencia, que representa un enlace. Algunas sustancias suelen juntarse y las otras se separan



Formación de compuestos y mezclas

Las mezclas presentan heterogeneidad "Un compuesto químico es una sustancia formada por moléculas todas iguales, que solo se pueden separar en otras más simples por reacciones químicas

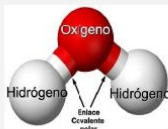


Modelo del enlace químico

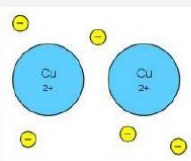
Enlace iónico: Metal + No metal los cationes son los que dan y su energía es + y los aniones reciben y su carga es -



Enlace covalente: No metal + No metal los apolares tienen diferente electronegatividad y polares tienen la misma electronegatividad



Enlace metálico: Metal + Metal son sólidos y duros, son maleables.



Relación de enlaces y propiedades

Enlace iónico: Los compuestos iónicos tienen principalmente la corriente eléctrica y son solubles en agua

Enlace covalente: Se forma cuando un átomo comparte electrones dan origen a las moléculas