



Mi Universidad

Ensayo

Nombre del Alumno: MIGUEL ANGEL PEREZ MONTEJO

Nombre del tema : ENLASES QUIMICOS Y TABLA PERIODICA

Parcial: 3

Nombre de la Materia: QUIMICA

Nombre del profesor: MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO

Nombre de la Licenciatura: TÉCNICO EN ENFERMERIA

Cuatrimestre: PRIMER TRIMESTRE



ENLACES QUÍMICOS Y TABLA PERIÓDICA

COMO SE FORMAN LOS COMPUESTOS QUÍMI

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 compuesto). con una estructura química más sencill. Tienen propiedades diferentes alas de los elementos que los componen



COMO SE UNEN LOS COMPUESTOS ENTRE SÍ.

Para formar compuestos debemos entender que los elementos pueden unirse a través de los electrones de valencia, hecho que se representa un enlace. Los enlaces químicos se forman mediante interacciones entre los electrones de valencia de los átomos que participan y dependiendo del tipo que los une serán las propiedades que lo formen



LEGAJE DE COMPUESTOS QUÍMICOS.

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



FORMACIÓN DE LOS COMPUESTOS Y MEZCLAS.

"un compuesto químico es una sustancia formada por moléculas todas iguale, que solo se pueden separar en otras más simples por reacciones químicas". Las propiedades físicas de un compuesto depende principalmente del tipo de enlaces que mantienen unidos a los átomos de una molécula. Estos enlces pueden ser: enlace covalent, enlace iónico o metálico



MODELO DEL ENLACE QUÍMICOS

un enlace iónico se forma cuando los electrones se transfieren completamente de un aotomo a otro. Durante este proces, un átomo pierde electrones y otro los gana, formandose iones. Este fenómeno se presenta entre atomos con diferencias de electronegatividad



RELACIÓN DE ENLACES Y PROPIEDADES DE LA MATERIA

Los compuestos iónicos tienen como propiedad mas representativas su capacidad para conducir la corriente eléctrica cuando se encuentran en solución .En estado Sólido no son conductores de la actividad, ya que los iones solamente vibran en sus posiciones de equilibrio. Las sustancias iónicas son solubles en agua y en otros disolventes polares

