



Mi Universidad

Super nota

Nombre del Alumno Estefany de Lourdes López Jiménez

Nombre del tema ENLACES QUÍMICOS Y TABLA PERIÓDICA

3er Parcial

Nombre de la Materia QUIMICA I

Nombre del profesor MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO

Nombre de la Licenciatura técnico en enfermería

Primer semestre

ENLACES QUIMICOS Y TABLA PERIODICA

FORMACIÓN DE COMPUESTOS QUÍMICOS

se forman por la combinación química de dos o mas elementos diferentes unidos entre si en proporción fija .



UNIÓN DE LOS COMPUESTOS

se unen a través de de los electrones de valencia , hecho que representa un enlace . se forman por la interacción de estos electrones correspondientes a los elementos participantes



LENGUAJE DE COMPUESTOS QUÍMICOS

un compuesto químico es representado a través de una formula , esta se saca referente a los elementos que participen y la cantidad de este , un ejemplo es el agua " H₂O " , se necesita 2 átomos de hidrogeno y 1 de oxigeno para poder formarse.

QUÍMICA



FORMACIÓN DE COMPUESTOS Y MEZCLAS

Un compuesto es una sustancia química formada por moléculas todas iguales , y son solo separadas a través de una reacción química una mezcla es la asociación de dos o mas sustancias y no pueden ser representadas en una formula química



MODELO DEL ENLACE QUIMICO

El enlace iónico es la transferencia de electrones
El enlace covalente es la compartición de electrones
El enlace metálico es la atracción de los electrones



RELACION DE ENLACES Y PROPIEDADES DE LA MATERIA

Los compuestos iónicos son conductores y solubles , los covalentes dan origen a moléculas y son mayormente solidos y los metálicos son transmisores



BIBLIOGRAFIA : Universidad del sureste.2023.antologia de quimica I.PDF,
<file:///C:/Users/52963/Downloads/tareas%20de%20quimica.pdf>