



Mi Universidad

Super nota

Juan Ignacio López Pérez

Enlaces químicos y tabla periódica

Parcial 3

Química

María De Los Ángeles Venegas Castro

Administración en recursos humanos

1er cuatrimestre

Los enlaces químicos son la manera en la que se unen dos o mas elementos de la tabla periodica, estos se unen por medio de los electrones de valencia según el elemento; Los electrones de valencia son atraídos, compartidos e incluso transferidos entre ellos mismos.

Existen tres diferentes tipos de enlace; El enlace ionico que es el que transfiere, el enlace covalente que es el que comparte y el metalico que atrae.

En la siguiente infografía, conocida tambien cómo super nota, se hablara acerca de esto.

De la formación, unión y lenguaje de compuestos quimicos,

La formacion de compuestos y mezclas,

El modelo del enlace químico y la relación de enlaces y propiedades de la materia.



Enlaces químicos y tabla periódica

FORMACIÓN DE COMPUESTOS QUÍMICOS

Se forman por la combinación química de dos o más elementos diferentes unidos entre sí en proporción fija.



UNIÓN DE LOS COMPUESTOS

Se unen a través 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 química es representado a través de una fórmula, está se saca referente a los elementos que participan y la cantidad de este, un ejemplo, es el agua "H₂O", se necesita 2 átomos de hidrógeno y 1 de oxígeno para formarlo.



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 más sustancias y no puedes ser representadas en una fórmula química.



MODELO DEL ENLACE QUÍMICO

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.



RELACIÓN DE ENLACES Y PROPIEDADES DE LA MATERIA

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



Universidad del sureste. 2023. Antología de Química I. PDF.

306ad4d17320a026332e0f244ccbdd18-LC-BRH102_QUIMICA.pdf
(plataformaeducativauds.com.mx)