

ENLACE QUIMICO

Es la fuerza que mantiene unidos a los átomos de los elementos químicos cuando se forma la molécula de un compuesto

DESCUBRIMIENTO DEL ELECTRON

Cuando se descubrió el electrón, los científicos dijeron que estos eran los intermediarios de los enlaces atómicos y moleculares que hacen posible la configuración de la materia.

LEY DE OCTETO

Menciona como los átomos intercambian electrones entre sí hasta tener 8 electrones en su último nivel de energía.

ENLACE IONICO

Es la unión que resulta de la presencia de fuerzas de atracción electrostática entre los iones de distinto signo.

ION

se le llama ion al átomo que al perder o ganar un electrón de su número, queda cargado eléctricamente

LOS ENLACES IONICOS SE PRODUCEN ENTRE UN ELEMENTO ELECTROPOSITIVO Y OTRO ELECTRONEGATIVO

ENLACE COVALENTE

fuerza electromagnética que mantiene unidos a átomos que comparten electrones hasta completar su capa externa

ENLACE DE HIDROGENO

este enlace se produce cuando un átomo de hidrogeno se encuentra entre dos átomos más electronegativos, estableciendo vinculo entre ellos

ENLACE METALICO

enlace químico que mantiene unidos a los átomos de los metales entre sí

AMORTIGUADORES EN LOS SISTEMAS BIOLÓGICOS

Resisten cambios de pH cuando se agregan bases o ácidos. No cambian su disolución

Nombre del alumno: Danna Isela Rodríguez López

Grado: I LMVZ Grupo: A

Comitan de Dominguez, Chiapas a 24 de septiembre de 2020

