



**Mi Universidad**

**súper nota**

*Nombre del Alumno...Emiliano Almaraz Tejada*

*Nombre del tema ... enlaces químicos y tabla periódica*

*Parcial...primer*

*Nombre de la Materia...química*

*Nombre del profesor... maría de los Ángeles Venegas*

*Nombre de la Licenciatura... bachillerato en recursos humanos*

*Cuatrimestre... primer*

# introduccion

**En este trabajo en presentacion de super nota veremos los temas abarcados en la tercera unidad como los son la tabla periodica los elementos y estructuras que la componen, los enlaces quimicos y todas sus caracteristicas particulares esperando que sea lo mas clara posible.**

# ENLACES QUÍMICOS Y TABLA PERIÓDICA

unidad 3



## Como se forman los compuestos químicos

Los compuestos se forman combinando dos o más elementos. Diferentes sustancias se combinan en determinadas proporciones y se pueden separar químicamente. se descomponen en sustancias (elementos o compuestos) con estructuras químicas más simples. para tener Propiedades distintas de los elementos que las componen.



## Como se unen los compuestos entre sí

Para formar compuestos debemos entender que los elementos se pueden unir por los electrones de valencia, representan enlace.

Los enlaces químicos se forman mediante interacciones entre electrones de valencia. Los átomos involucrados y dependiendo del tipo de enlace químico que los mantiene unidos serán formar sus propiedades.



## Leguaje de compuestos químicos. Tabla periódica

La tabla periódica de elementos tal como la conocemos hoy es producto de la evolución aportada por personas de la comunidad científica que a través de la investigación integraron y organizaron con éxito los elementos químicos

Algunos de los apellidos mas sonados en dichos aportes son Berzelius, Proust, Mendeleiev, Newlands

La tabla periódica de elementos actual está diseñada en base a los números atómicos y las configuraciones electrónicas de los elementos químicos.

La estructura básica la conforman 18 grupos y periodos hay tantos periodos como niveles energéticos y cada uno inicia cuando empieza a llenarse un nuevo nivel estas son algunas propiedades periodicas que cuentan con variaciones ....**la afinidad electronica, la energia de ionizacion y la electronegatividad,**

## Formación de los compuestos y mezclas

Un compuesto es una sustancia formada por todas las moléculas idénticas y sólo puede separarse en sustancias más simples mediante reacciones químicas existen varios tipos de compuestos por ejemplo...

**oxidos basicos, oxidos acidos, hidruros, oxisales, hidracidos, etc**

*una mezcla es la union de dos o mas sustancias, ya que mas del 70 porciento de lo que nos rodea son mezclas es muy raro encontrarlas en estado puro*

## Modelo del enlace químicos

Un enlace iónico se forma cuando se transfiere uno o más electrones de valencia de un átomo a otro creando así iones positivos y negativos.

Un enlace covalente se forma cuando los electrones se transfieren completamente de un átomo a otro. Durante este proceso, un átomo pierde electrones y otro los gana, formándose iones.

## Relación de enlaces y propiedades de la materia

Los enlaces covalentes se forman cuando los átomos que se combinan comparten uno o más pares de electrones

**propiedades**

Son compuestos formados por moléculas perfectamente diferenciables. Los átomos de estas moléculas están unidos por enlaces covalentes fuertes, pero las fuerzas entre las moléculas son débiles.

# Bibliografía

Antología UDS química S.F.

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/biblioteca/304f2ca5b8a22a4fe1baf8d4c705718f.pdf>