



**Mi Universidad**

## Ensayo

*Nombre del Alumno* Dayani Guadalupe Morales Hernández

*Nombre del tema* Enlaces químicos y tabla

*Parcial* 3 periódica

*Nombre de la Materia* Química

*Nombre del profesor* María de los Angeles Venegas Castro

*Nombre de la Licenciatura* Administración de recursos

*Cuatrimestre* 1er humanos

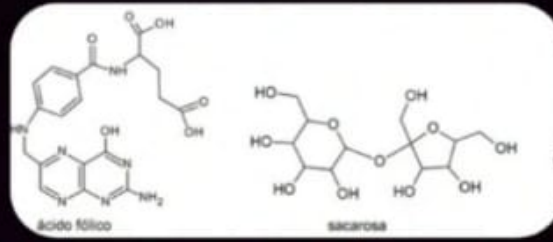


# Enlaces químicos y tabla periódica



## 3.1 como se forman los compuestos químicos

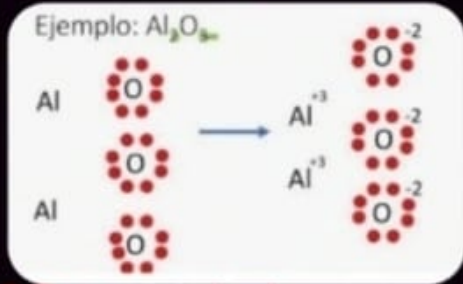
Cuando los átomos se combinan a través de enlaces químicos, forman compuestos, es decir estructuras únicas que se conforman de dos o más átomos. ejemplo, se forman compuestos tan diversos como el azúcar



## 3.2 como se unen Los compuestos entre sí

se mantienen unidos por medio de diferentes tipos de enlaces y fuerzas.

Las diferencias entre los tipos de enlaces de los compuestos dependen del tipo de elemento presente en el compuesto.



## 3.3. Lenguaje de compuestos químicos. Tabla periódica

Hay 13 símbolos químicos que son de una sola letra: H, B, C, N, O, F, P, S, K, V, I, Y, W, U. El resto de símbolos (105 por hoy) tienen dos letras. Hay 7 símbolos que representan a la vez el símbolo del elemento y además la sustancia elemental.

Algunas palabras en español de 2 símbolos

H	Li	Be															B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg																Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr					
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe					
Cs	Ba		Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn					
Fr	Ra		Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og					

lenguaje químico, como parte sustantiva del nivel simbólico, está constituido por un amplio vocabulario específico y por variados tipos de fórmulas y

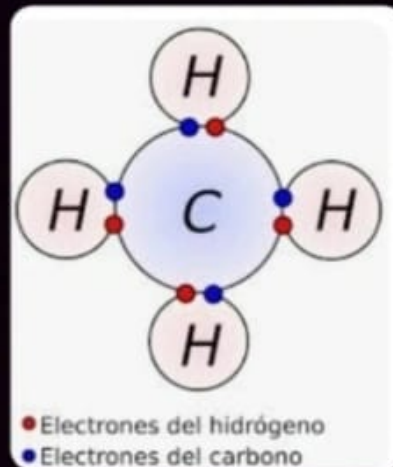
## 3.4. formación de los compuestos y mezclas

Todos los enlaces químicos se deben a la atracción electrostática. Cuando los átomos se combinan a través de enlaces químicos, forman compuestos, es decir estructuras únicas que se conforman de dos o más átomos.

## 3.6. Relación de enlaces y propiedades de la materia

LAS PROPIEDADES DE LA PROVIENEN DE LA FORMA COMO LOS ÁTOMOS DE LOS ELEMENTOS SE UNEN PARA FORMAR LAS SUSTANCIAS Y DE COMO ESTOS AGREGADOS DE ÁTOMOS INTERACTÚAN ENTRE SÍ.

## 3.5. Modelo del enlace químico explica cómo se unen los átomos químicamente para formar compuestos



---

# Introducción

## Enlaces químicos y tabla periódica



*Los átomos se combinan a través de un enlace químico se mantienen unidos por medio de diferentes tipos de enlaces, hay 13 símbolos químicos son de una sola letra todos los enlaces químicos se deben a la atracción electrostática*

*Explica cómo se unen los átomos químicamente*

*para formar compuestos según las propiedades de los compuestos. Los dos tipos principales son: 1) ENLACES IÓNICOS, formados por transferencia de uno o más electrones de un átomo o grupo de átomos a otro y 2) ENLACES COVALENTES que aparecen cuando se comparte uno o más pares de electrones entre dos átomos.*

## FORMATO DE APA

Elementos químicos y Tabla  
periódica  
Dayani Morales Hernández.  
Administración de recursos  
humanos. Química. María de los  
Ángeles venegas Castro.  
13/11/2022

## *Bibliografía*

*<https://fb.watch/aYmk-s3DFT/>*

*[https://es.m. Wikipedia. Org](https://es.m.wikipedia.org)*