

**nombre:**

*citsally Alejandra morales rubio.*

**materia:**

*quimica.*

**actividad:**

*super nota*

**grado:**

*1era*

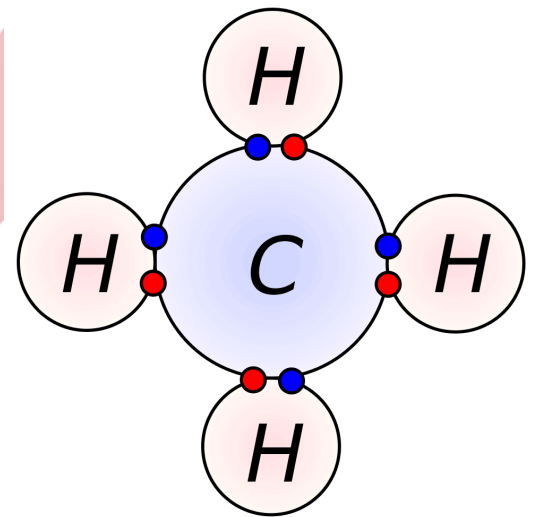
**grupo:**

*bachillerato tecnico en recursos humanos*

**MDS**

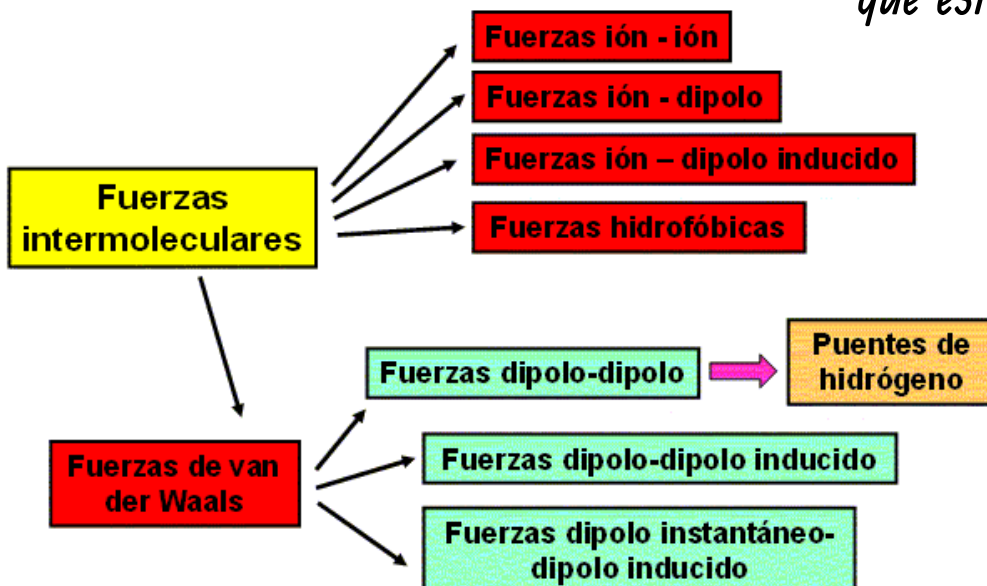
# 3.4 Fuerzas y enlaces intermoleculares

*Dentro de una molécula, los átomos están unidos mediante fuerzas intramoleculares (enlaces iónicos, metálicos o covalentes, principalmente). Estas son las fuerzas que se deben vencer para que se produzca un cambio químico. Son estas fuerzas, por tanto, las que determinan las propiedades químicas de las sustancias.*



- Electrones del hidrógeno
- Electrones del carbono

*Sin embargo existen otras fuerzas intermoleculares que actúan sobre distintas moléculas o iones y que hacen que éstos se atraigan o se repelan.*



*Por lo general son fuerzas débiles pero, al ser muy numerosas, su contribución es importante.*

# 3.5 Enlaces químicos

¿Cómo se forma

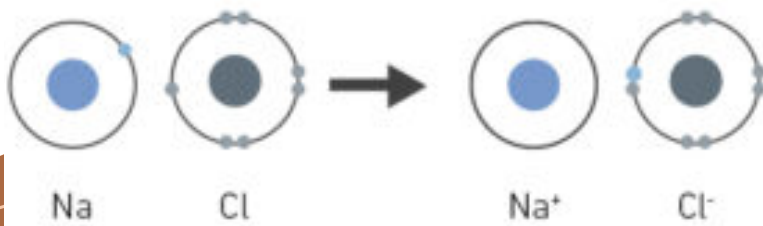
la materia?

as



El agua, el aire, las rocas y hasta nosotros mismos estamos compuestos de átomos.

Normalmente estas unidades básicas de la materia no vagan por el espacio en soledad, sino que se combinan con otros átomos e interactúan con ellos gracias a los enlaces químicos.



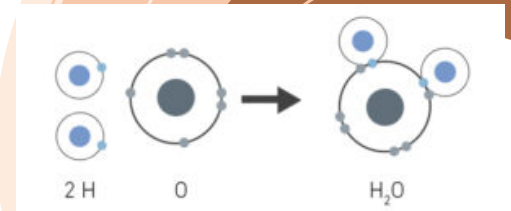
¿que son los enlaces químicos?

Llamamos enlace químico a la fuerza por la que los átomos de un compuesto se mantienen unidos. Se trata de fuerzas electromagnéticas que, como te explicaremos a continuación, dan lugar a diferentes tipos de enlaces químicos.

¿Por qué se forma un enlace químico?

Para saber cómo se forman enlaces químicos, primero tienes que entender qué es un átomo y cómo se comporta.

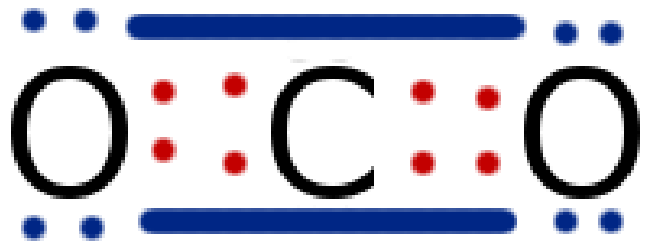
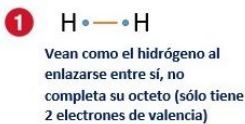
Un átomo está formado por un núcleo rodeado de electrones, que tienen carga negativa. Al tener cargas opuestas, estas dos partes del átomo se atraen entre ellas.



# 3.6 Regla del octeto

## La teoría del octeto

La teoría del octeto, enunciada en 1916 por el fisicoquímico Gilbert Newton Lewis,<sup>23</sup> dice que los iones de los elementos del sistema periódico tienen la tendencia a completar sus últimos niveles de energía con una cantidad de 8 electrones, de tal forma que adquieren una configuración muy estable.



## regla del octeto

Esta regla es aplicable para la creación de enlaces entre los átomos, la naturaleza de estos enlaces determinará el comportamiento y las propiedades de las moléculas

## tipos de enlace químico

Existen diferentes tipos de enlace químico, basados todos ellos, como se ha explicado antes en la estabilidad especial de la configuración electrónica de los gases nobles, tendiendo a rodearse de ocho electrones en su nivel más externo. Este octeto electrónico puede ser adquirido por un átomo de diferentes maneras, en función de la electronegatividad:

- enlace iónico
- enlace covalente
- enlace metálico
- enlaces intermoleculares
- enlace coordinado