



**Nombre del Alumno: Erick Ramírez Caballero**

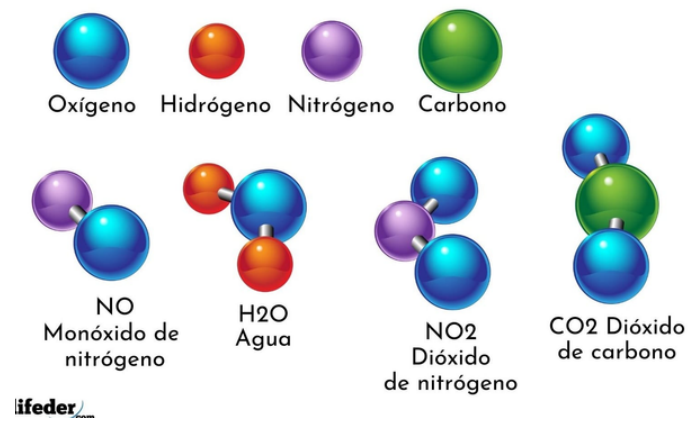
**Nombre del tema: Super Nota**

**Parcial: 3**

**Nombre de la Materia: Química**

**Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas.**

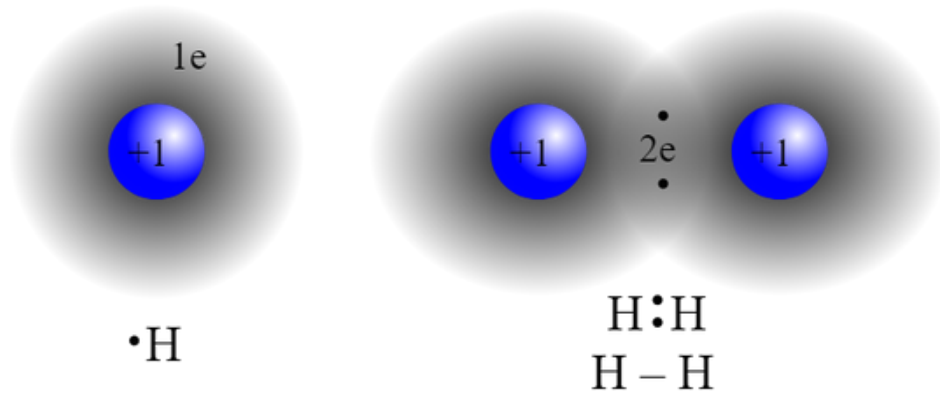
# Como se forman los compuestos quimicos



Cuando se unen dos o más átomos del mismo elemento se forma una molécula, explica. Y cuando se unen dos o más átomos de elementos diferentes se forma un compuesto químico, a los compuestos químicos también les podemos llamar molécula, agrega.

Combinando átomos de carbono, de oxígeno y de hidrógeno, por ejemplo, se forman compuestos tan diversos como el azúcar, el glucógeno y la celulosa. Por ejemplo: sacarosa, glicerol, hipoclorito de sodio. Al existir tantos compuestos químicos, es común agruparlos de alguna manera para poder estudiarlos.

# Como se unen los compuestos entre sí.



Un enlace químico se produce como resultado de la interacción electrostática entre los núcleos y los electrones de los átomos que se unen. Solo intervienen los electrones de valencia, quedando inalterados el núcleo y los electrones más próximos al mismo.

Los compuestos 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. Un enlace covalente, también conocido como enlace molecular, implica el intercambio de electrones entre dos átomos.

# Lenguaje de compuestos químicos.



El lenguaje químico, como parte sustantiva del nivel simbólico, está constituido por un amplio vocabulario específico y por variados tipos de fórmulas y convenciones para representar sustancias, reacciones y mecanismos.

Un compuesto químico es una sustancia formada por la combinación química de dos o más elementos de la tabla periódica. Los compuestos son representados por una fórmula química. Por ejemplo, el agua (H<sub>2</sub>O) está constituida por dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno.

# Formación de los compuestos y mezclas.

Las mezclas son sustancias que poseen 2 o más componentes, estos componentes se mezclan físicamente por lo que no existe una Unión química entre ellos, debido a esto se pueden separar mediante procesos físicos a comparación de los compuestos, donde las uniones se deben separar por procesos químicos.

	Compuesto	Mezcla
Tipo de unión	Química	Física
Composición	Definida	Variable
Método de separación	Método químico	Método físico

Cuando los átomos se combinan a través de enlaces químicos, forman compuestos, es decir estructuras únicas que se conforman de dos o más átomos. La composición básica de un compuesto se puede manifestar mediante el uso de una fórmula química.

# Modelo del enlace químico

Un modelo de enlace explica cómo se unen los átomos químicamente para formar compuestos, indica que pueden hacerlo a través de compartir o transferir electrones de un átomo a otro. En el primer caso se forma un enlace covalente (compartir), mientras que en el segundo un enlace iónico (transferir).



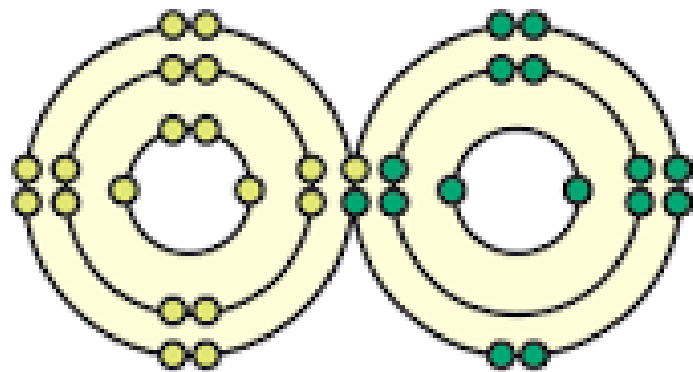
¿Que tipos de enlace existen?

Covalente: ocurre cuando los átomos no metálicos comparten electrones.

Iónico: ocurre cuando existe una unión de átomos metálicos y no metálicos, transfiriéndose una carga de electrones entre ellos.

# Relación de enlaces y propiedades de la materia

LAS PROPIEDADES DE LA MATERIA PROVIENEN DE LA FORMA COMO LOS ÁTOMOS DE LOS ELEMENTOS SE UNEN PARA FORMAR LAS SUSTANCIAS Y DE CÓMO ESTOS AGREGADOS DE ÁTOMOS INTERACTÚAN ENTRE SÍ. UN METAL Y UN NO METAL SE UNEN A TRAVÉS DE UN ENLACE IÓNICO, POR EJEMPLO EL CLORURO DE SODIO.



Se entiende por enlace químico a la combinación de átomos para formar compuestos químicos y darle estabilidad al producto resultante. En este proceso, los átomos pueden compartir o ceder electrones de su capa más externa para unirse y crear una nueva sustancia homogénea.



**fuentes de información: Academia.edu**