



Mi Universidad

Ensayo

Nombre del Alumno: Daniel Alejandro marquez Perez

Nombre del tema :quimica

Parcial 3ª

Nombre de la Materia: quimica

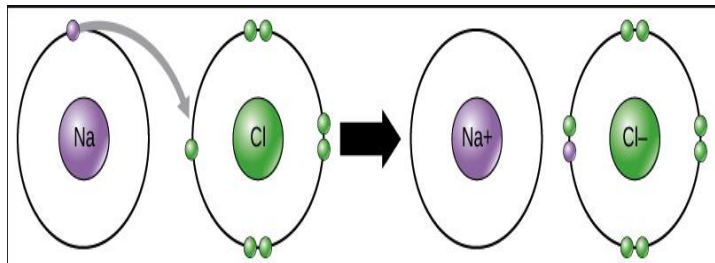
Nombre del profesor MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO

Nombre de la Licenciatura: administracion en recursos humanos

Cuatrimestre: Iª

Como se forman los compuestos químicos

Un compuesto químico se crea a partir de la unión de los átomos dos o más elementos y a esta unión se le llama molécula, que forman una estructura única con diferentes propiedades



Como se unen los compuestos entre sí.

Los átomos de los elementos de un compuesto están unidos por sus electrones y a estos se les conoce como enlaces químicos y son:

- Enlaces iónicos (formados por transferencia de uno o más electrones de un átomo o grupo de átomos a otro)
- Enlaces covalentes (cuando se comparte uno o más pares de electrones entre dos átomos)



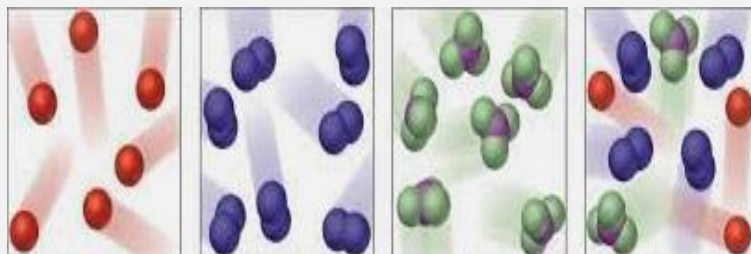
Leguaje de compuestos químicos. Tabla periódica

Los compuestos químicos están representados a través de un lenguaje que de mayor comprensión sobre las reacciones del compuesto, los elementos que forman al compuesto son representados por su símbolo atómico (de la tabla periódica) junto con la cantidad de átomos del mismo elemento

1	H																	He
2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
3	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	Ac	Ku	Ha													

Formación de los compuestos y mezclas.

La formación de compuestos puede deberse a la interacción directa de sustancias puras o elementos que forman una estructura única a través de los enlaces químicos (iónicos, covalente o metálicos).

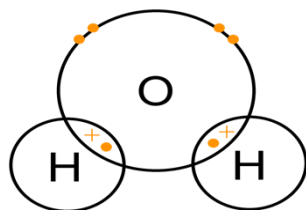
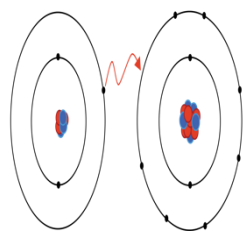


QUIMICA

Modelo del enlace químicos

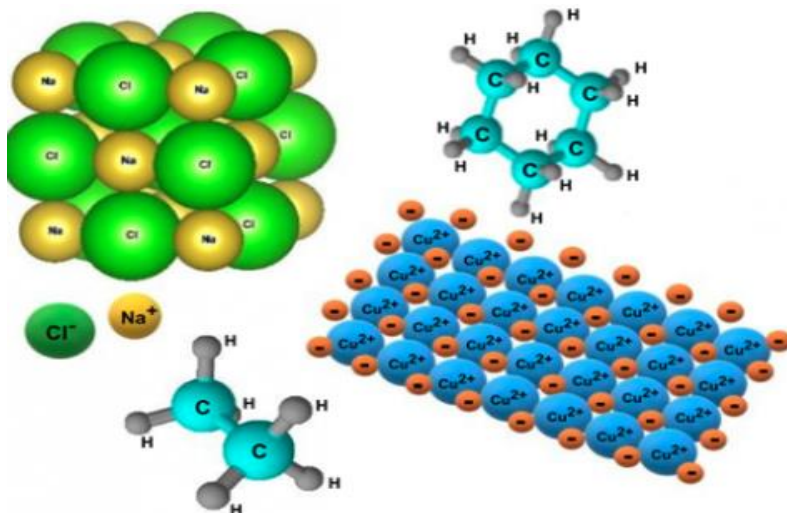
Modelo de enlaces intermoleculares: este modelo se basa en la fuerza conforme a su naturaleza atómica y se clasifica en la polaridad de las moléculas polar y apolar

- Polar: diferente electronegatividad
- Apolar: misma electronegatividad



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.



Fuentes:

<https://es.khanacademy.org/science/ap-chemistry/atoms-compounds-ions-ap/compounds-and-ions-ap/a/paul-article-2#:~:text=Cuando%20los%20%C3%A1tomos%20se%20combinan%20a%20trav%C3%A9s%20de%20enlaces%20qu%C3%ADmicos,uso%20de%20una%20f%C3%B3rmula%20qu%C3%A1mica.>

<https://www.lifeder.com/enlace-quimico/>