



Mi Universidad

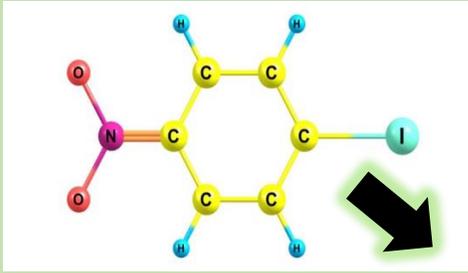
Nombre del Alumno: Yoselin Sanchez Aguilar

Nombre del tema: ENLACES QUÍMICOS Y TABLA PERIÓDICA

Nombre de la Materia: QUIMICA I

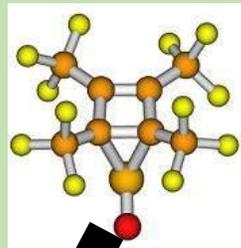
Nombre del profesor: María de los ángeles Venegas

14/noviembre/22 Comitán de Domínguez, Chiapas.

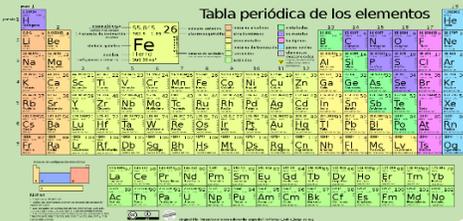


cuando se unen dos o más átomos de elementos diferentes se forma un compuesto químico

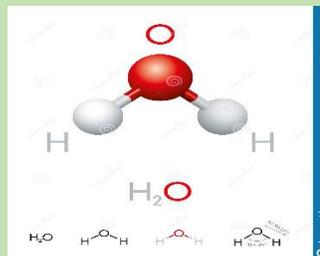
los compuestos químicos también les podemos llamar moléculas



Un compuesto químico es una sustancia formada por la combinación química de dos o más elementos de la tabla periódica.



Por ejemplo, el agua (H₂O) está constituida por dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno



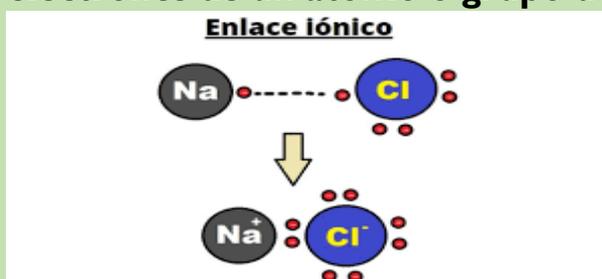
los compuestos se mantienen unidos por medio de diferentes tipos de enlaces y fuerzas.



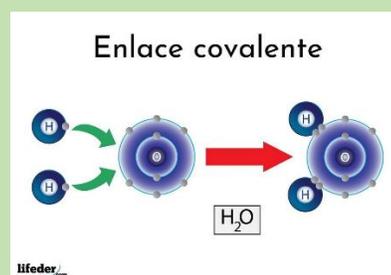
Los dos tipos principales son:



ENLACES IÓNICOS, formados por transferencia de uno o más electrones de un átomo o grupo de átomos a otro



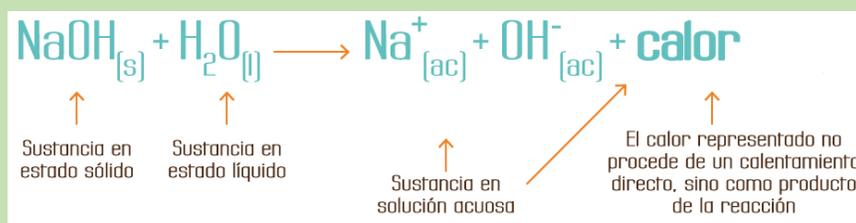
ENLACES COVALENTES que aparecen cuando se comparte uno o más pares de electrones entre dos átomos.



está constituido por un amplio vocabulario específico



por variados tipos de fórmulas y convenciones para representar sustancias, reacciones y mecanismos.



lenguaje estándar para representar los cambios que ocurren en una reacción de modo que haya un mejor entendimiento



que pudiera representarse de forma abreviada, pero que al mismo tiempo incluyera información acerca de composición molecular de las sustancias y de su naturaleza elemental

	Hidrógeno		Azufre		Plomo
	Nitrógeno		Magnesio		Plata
	Carbono		Hierro		Oro
	Oxígeno		Cinc		Mercurio
	Fósforo		Cobre		Calcio

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

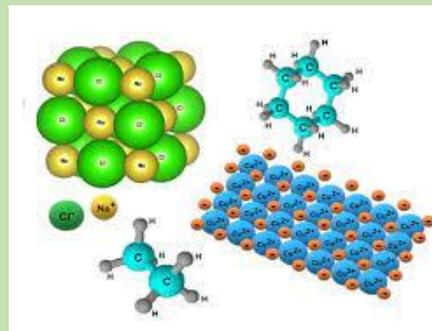


compuestos son sustancias que resultan de la unión química de dos o más elementos en proporciones definidas

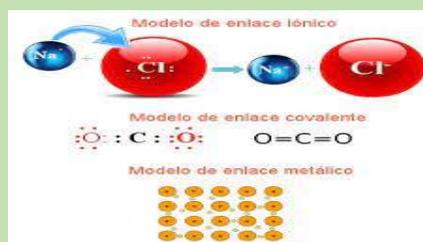


mezcla es un material formado por dos o más componentes unidos, pero no combinados químicamente

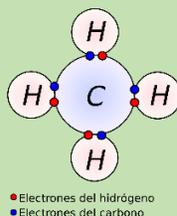
Un modelo de enlace explica cómo se unen los átomos químicamente para formar compuestos



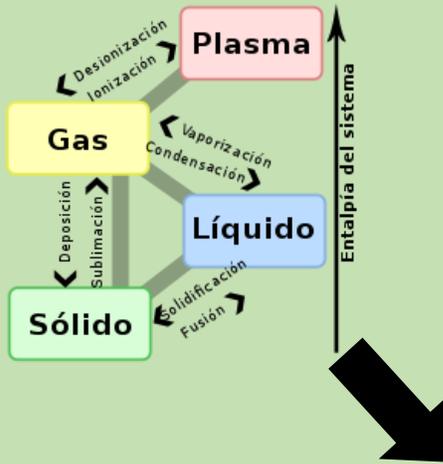
En el primer caso se forma un enlace covalente (compartir), mientras que en el segundo un enlace iónico (transferir).



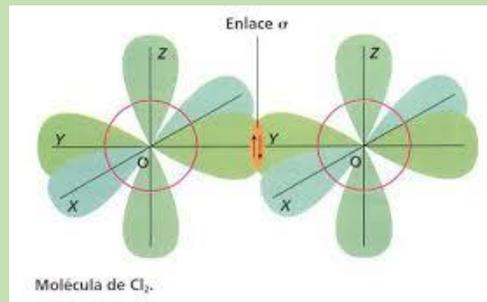
Covalente: ocurre cuando los átomos no metálicos comparten electrones.



Las propiedades de la materia 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.



El tipo de enlace que se genere influirá fuertemente en las propiedades de los compuestos químicos formados



propiedades de la materia se dividen en extensivas e intensivas, Las propiedades generales de la materia son aquellas características comunes a todos los cuerpos como lo son: Masa, Volumen, Peso,

Porosidad, Inercia.

