

Alumno:

Cristian Daniel gomez gomez

Profesor:

María de los ángeles Venegas castro

Curso:

quimica



● METALES ALCALINOS ● METALOIDES ● LANTÁNIDOS
● ALCALINOTÉRREOS ● NO METALES ● ACTÍNIDOS
● METALES DE TRANSICIÓN ● HALÓGENOS
● OTROS METALES ● GASES NOBLES

										III A	IV A	V A	VI A	VII A	VIII A
										B	C	N	O	F	He
										10.811	12.011	14.007	15.999	18.998	20.180
II B	I B	VB	VI B	VII B	VIII		IB	II B							
Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
44.956	47.887	50.942	51.996	54.938	55.845	58.933	58.933	63.546	65.39	69.723	72.64	74.922	78.96	79.904	83.80
Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
88.906	91.224	92.906	95.94	98	101.07	101.07	106.91	106.91	112.41	114.82	118.71	121.76	127.60	126.90	131.29
La-Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
67-71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
178.49	178.49	180.94	183.84	186.21	188.23	192.22	195.08	196.967	200.59	204.38	207.2	208.98	(209)	(210)	(222)
Ac-Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Uun	Uuu	Uub	Uuq					
89-103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	114					
132.91	140.12	140.12	140.12	140.12	140.12	140.12	(288)	(288)	(288)	(288)	(288)	(288)	(288)	(288)	(288)
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	
138.905	140.12	140.908	140.908	140.908	150.36	151.96	151.96	157.25	157.25	162.50	164.93	167.26	168.93	173.04	174.967

Enlaces químicos y tabla periódica

La tabla periódica es un sistema de clasificación de los elementos químicos están formados por filas (periodos) y columnas (grupos)

Un enlace químico responsable de las interacciones atractivas entre átomos y moléculas y que confieren estabilidad a los compuestos químicos diatómicos y poliatómicos .

Como se forman los compuestos químicos

Cuando los átomos se combinan a través de enlaces químicos , forman compuestos es decir estructuras únicas que se forman de dos o mas átomos .

La composición básica de un compuesto se puede manifestar mediante el uso de una formula química.

Lenguaje de compuestos químicos

El lenguaje químico como parte sustantiva del nivel simbólico esta constituido por un amplio vocabulario específico y por varios tipos de formulas y convenciones para representar sustancias reacciones y mecanismos.

Como se unen los compuestos entre si

Los compuestos se mantienen unidos por

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

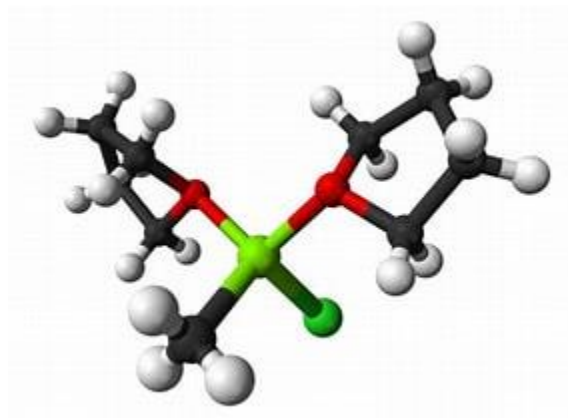
Un enlace covalente también conocido como enlace molecular implica el intercambio de electrones entre dos átomos

formación de los compuestos y mezclas

Las **mezclas** son las sustancias impuras, formadas por dos o más sustancias mezcladas físicamente y no en una proporción fija. Los **compuestos** son la forma pura, formada por dos o más elementos mezclados químicamente y en una proporción fija.

Modelo del enlace químico

Modelo de enlace 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)**.



Relacion de enlaces y propiedades de la materia

Los **enlaces químicos son los responsables de la conformación y las propiedades de la materia a nivel macroscópico**. Los enlaces se pueden formar entre átomos semejantes o entre átomos distintos, inclusive pueden existir enlaces entre moléculas diferentes, como en el caso de los compuestos de coordinación.

