



**Nombre de alumnos: Daniela Elizabeth  
Vázquez López**

**Nombre del profesor: María De Los Ángeles  
Venegas Castro**

**Nombre del trabajo: Súper nota**

**Materia: Química 1**

**Grado: 1°**

**Grupo: A''**

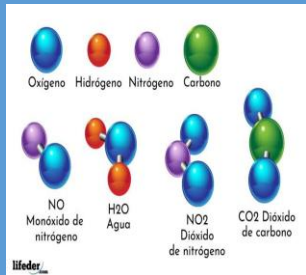
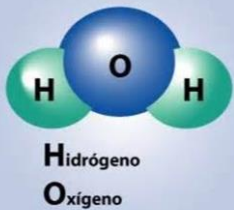
Comitán de Domínguez Chiapas 19 de noviembre del 2022.

# COMO SE FORMA LOS COMPUESTOS QUÍMICOS

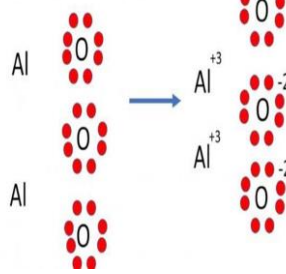
Los compuestos químicos se forman por la combinación química de dos o más elementos tan bien propiedades diferentes a las de los elementos que los componen.

Como se unen los compuestos entre sí

Para formar compuestos debemos entender que los elementos pueden unirse a través de los electrones de valencia, hecho que representa un enlace.



Ejemplo:  $Al_2O_3$



## Lenguaje de compuestos químicos. Tabla periódica

La tabla periódica, tal como la conocemos hoy. Es el producto de una evolución en la que contribuyeron hombres y mujeres

Formación de los compuestos y mezclas

elementos	compuestos	mezcla homogénea	mezcla heterogénea
legajos de oro	sal de mesa NaCl	agua de mar	agua y arena
papel de aluminio	azúcar $C_6H_{12}O_6$	te de manzanilla	sopa de verduras
flor de azahar	alcohol etílico $C_2H_5OH$	alcohol y agua	yogurt con frutas
alambres de cobre	acetona $C_3H_6O$	aire (nitrógeno y oxígeno)	mosaico de granito
clavos de hierro	agua $H_2O$	bronce (cobre y estaño)	madera
cable de cobre	propano $C_3H_8$	acero	ensalada

GRUPOS O FAMILIAS

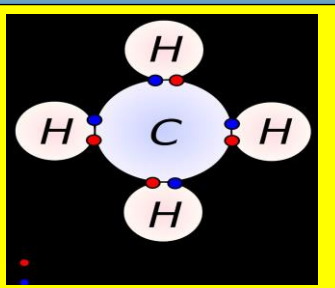
Algunas palabras en español de 2 símbolos

H	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt

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

Un compuesto químico es una sustancia formada por moléculas todas iguales, que solo se pueden separar en otras más simples por reacciones químicas

## MODELO DEL ENLACE QUÍMICO



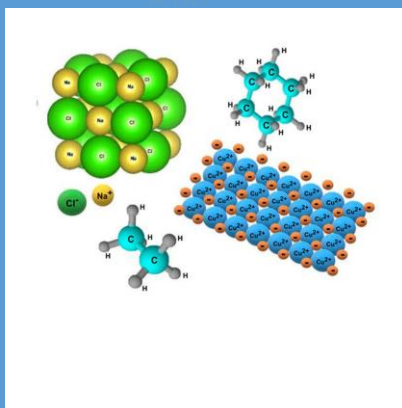
Un enlace iónico se forma cuando los electrones se transfieren completamente de un átomo a otro.

## Relación de enlace y propiedades de la materia

PROPIEDADES ESPECÍFICAS DE LA MATERIA			
<b>SENSORIALES</b>	<b>MECÁNICAS</b>	<b>FÍSICO-QUÍMICAS</b>	<b>ECOLÓGICAS</b>
Se relacionan con aquellas propiedades que podemos percibir con nuestros sentidos, como el sabor, el olor, la textura, etc.	Están relacionadas con el comportamiento de un material en estado sólido cuando se somete a esfuerzos: dureza, fragilidad, etc.	Relacionadas con el comportamiento de la materia frente a acciones externas: transparencia, opacidad, oxidación, etc.	Se relacionan con el impacto medioambiental de la materia: la toxicidad, la biodegradabilidad, etc.

Propiedades de la materia	
<b>Propiedades generales</b>	<b>Propiedades específicas</b>
<ul style="list-style-type: none"> <li>Masa.</li> <li>Peso.</li> <li>Volumen.</li> <li>Temperatura.</li> <li>Elasticidad.</li> <li>Divisibilidad.</li> <li>Inercia.</li> <li>Porosidad.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Densidad.</li> <li>Conductividad.</li> <li>Viscosidad.</li> <li>Punto de fusión.</li> <li>Dureza.</li> <li>Maleabilidad.</li> <li>Solubilidad.</li> </ul>

Los compuestos iónicos presentan generalmente punto de fusión y ebullición superiores a 500 °C. Esta propiedad es consecuencia de la gran cantidad de energía.



Bibliografía: (antología UDS química 1, 2022)

*antología UDS química 1.* (2022). comitan de dominguez chiapas .