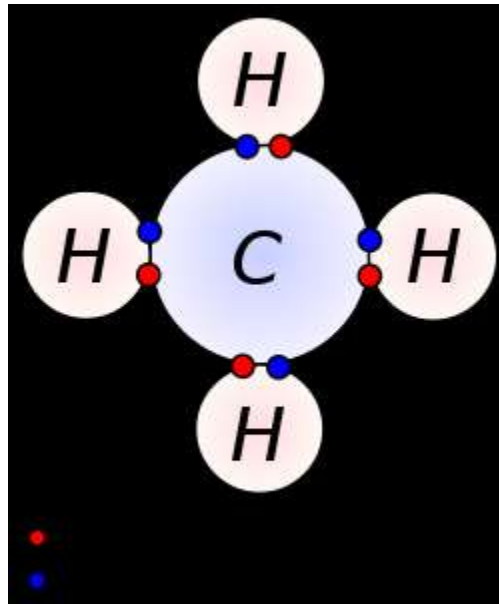


## COMPUESTOS QUIMICOS



En química, un compuesto es una sustancia formada por la combinación de dos o más elementos de la tabla periódica.<sup>1</sup> 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.

Los compuestos tienen propiedades intrínsecas (ver valencia) y ciertas características como; una composición constante y componentes que siempre están en proporciones constantes. Están formados por moléculas o iones con enlaces estables que no obedece a una selección humana arbitraria. Por lo tanto, no son mezclas o aleaciones como el bronce o el chocolate.<sup>2 3</sup>

Finalmente, los elementos de un compuesto no se pueden dividir o separar por procesos físicos (decantación, filtración, destilación), sino solo mediante procesos químicos.

## **FORMULA:**

En química inorgánica los compuestos se representan mediante símbolos químicos y la unión de los átomos (moléculas) enlace químico enlazados. El orden de estos en los compuestos inorgánicos va desde el más electronegativo a la derecha. Por ejemplo en el NaCl, el cloro que es más electronegativo que el sodio va en la parte derecha. Para los compuestos orgánicos existen otras varias reglas y se utilizan fórmulas esqueléticas o semidesarrolladas para su representación.

## **CLASIFICACION:**

Los principales compuestos químicos se pueden dividir en dos grandes grupos:

### **Compuestos inorgánicos:**

**Óxidos básicos.** También llamados óxidos metálicos, que están formados por un metal y oxígeno. Ejemplos: el óxido plúmbico, óxido de litio.

**Óxidos ácidos.** También llamados óxidos no metálicos, formados por un no metal y oxígeno. Ejemplos: óxido hipocloroso, óxido selenioso.

**Hidruros**, que pueden ser tanto metálicos como no metálicos. Están compuestos por un elemento e hidrógeno. Ejemplos: hidruro de aluminio, hidruro de sodio.

**Hidrácidos**, son hidruros no metálicos que, cuando se disuelven en agua, adquieren carácter ácido. Por ejemplo, el ácido iodhídrico.

**Hidróxidos**, compuestos formados por la reacción entre un óxido básico y el agua, que se caracterizan por presentar el grupo oxidrilo (OH). Por ejemplo, el hidróxido de sodio, o sosa cáustica.

**Oxácidos**, compuestos obtenidos por la reacción de un óxido ácido y agua. Sus

moléculas están formadas por hidrógeno, un no metal y oxígeno. Por ejemplo, ácido clórico.

**Sales binarias**, compuestos formados por un hidrácido más un hidróxido. Por ejemplo, el cloruro de sodio.

**Oxisales**, formadas por la reacción de un oxácido y un hidróxido, como por ejemplo el hipoclorito de sodio.

### **Compuestos orgánicos:**

**Compuestos alifáticos**, son compuestos orgánicos constituidos por carbono e hidrógeno cuyo carácter no es aromático.

**Compuestos aromáticos**, es un compuesto orgánico cíclico conjugado que posee una mayor estabilidad debido a la deslocalización electrónica en enlaces  $\pi$ .

**Compuestos heterocíclicos**, son compuestos orgánicos cíclicos en los que al menos uno de los componentes del ciclo es de un elemento diferente al carbono.

**Compuestos organometálicos**, es un compuesto en el que los átomos de carbono forman enlaces covalentes, es decir, comparten electrones, con un átomo metálico.

**Polímeros**, son macromoléculas formadas por la unión de moléculas más pequeñas llamadas monómeros.

### **LISTADO DE COMPUESTOS QUIMICOS:**

1. Sacarosa
2. Glicerol
3. Hipoclorito de sodio
4. Nitrato de plata
5. Carbonato de calcio

## Gracias por visitar este Libro Electrónico

Puedes leer la versión completa de este libro electrónico en diferentes formatos:

- HTML(Gratis / Disponible a todos los usuarios)
- PDF / TXT(Disponible a miembros V.I.P. Los miembros con una membresía básica pueden acceder hasta 5 libros electrónicos en formato PDF/TXT durante el mes.)
- Epub y Mobipocket (Exclusivos para miembros V.I.P.)

Para descargar este libro completo, tan solo seleccione el formato deseado, abajo:

