



QUÍMICA

# UDS

RECURSOS  
HUMANOS

# INTRODUCCIÓN

La nomenclatura es una palabra que significa "lista de nombres" la química es una ciencia que requiere nombres para poder reconocer todas las sustancias. Los químicos vieron la necesidad de crear una institución para nombrar las sustancias esta organización es la IUPAC, hay muchas sustancias que presentan varios nombres por una cuestión histórica. Por ejemplo; lo que ahora se conoce como óxido de cobre (II), antes se lo conocía como óxido cúprico. Aún así estas dos formas de nombrar esta sustancia, son correctas por más que la IUPAC disponga que se llame de la primera forma

# NOMECLATURA Y OBTENCIÓN DE CONCEPTOS INORGÁNICOS

## ¿Qué es la nomenclatura?

La nomenclatura es para ordenar y clasificar los elementos químicos, que nos ayude a que solo con su término nos de una idea de que tipos de elementos los compone, hay tres tipos de nomenclaturas que son: el sistema sistemático, el sistema tradicional y el sistema stock.

El sistema sistemático: Nombra los compuestos por el número de átomos de cada elemento que los forman.

El sistema tradicional: Tiene varios sufijos y prefijos según la valencia atómica de los elementos.

El sistema stock: Este sistema tiene números romanos para saber el número de oxidación de los elementos.

## Clasificación de los compuestos químicos inorgánicos

Los compuestos inorgánicos se pueden clasificar por el número de átomos que conforman el compuesto.

El binario: Esta formado por 2 átomos distintos

El ternario: Tiene 3 átomos diferentes.

El cuaternario: Esta formado por 4 átomos distintos.

Los compuestos Binarios son los óxidos, hidruros, sales binarias (NaCl), peróxidos ( $H_2O_2$ ), básicos ( $Na_2O$ ), ácidos ( $ClO_2$ ), compuestos especiales ( $NH_2$ )-

Los compuestos ternarios son hidróxidos, oxácidos, oxisales neutra, hidróxidos de calcio, ácido carbonico y oxoclorato de sodio. Lo ccompuestos cuaternario son oxisales ácidas, oxisales dobles oxisales mixtas, sulfatos ácido de sodio, sulfato doble de litio y nitrato sulfato de plata.

## Compuesto inorgánico

Un compuesto inorgánico se utiliza como color, pintura, medicinas, combustibles y otros. Ejemplo: El armoníaco es una fuente de nitrógeno, es uno de los principales productos inorgánicos utilizados en fibras, platicos.

La química y la ciencia de los materiales permiten la elaboración de electrónica inorgánica.

## Características de los compuestos inorgánicos

La estabilidad termica: puede resistir a temperaturas altas sin descomponerse o cambiar su propiedad química.

Conductividad eléctrica: Algunos productos inorgánicos pueden conducir electricidad

Solubilidad en agua: las fuerzas de atracción en los iones y las moléculas de agua se separan en iones en solución de agua.

Reactividad química : Algunos compuestos inorgánicos son altamente reactivos y ahy otros son más estables y menos reactivos.



# Bibliografía

UDS Universidad del Sureste.2023 antología de  
química, 1PDF

