

Nomenclatura de Compuestos Inorgánicos

Seguramente te has preguntado ¿qué es la nomenclatura? Bueno, pues al aumentar el número de compuestos conocidos y al mismo tiempo al incrementar el número de químicos en los diferentes países, se vio la necesidad de elaborar un lenguaje químico único, sistematizado y uniforme para identificar a las sustancias químicas. Este lenguaje fue desarrollado por la IUPAC (por sus siglas en inglés) que es la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada.

Actualmente se conocen millones de compuestos inorgánicos y es necesario identificarlos y nombrarlos de manera que todos podamos entenderlos. Un compuesto se origina de la unión de dos o más elementos y se representa por medio de una fórmula química.

Los nombres de los compuestos pueden variar puesto que aunque existen reglas de nomenclatura en algunas partes del mundo que siguen teniendo nombres triviales o comunes, pero la fórmula del compuesto es universal.

Ejemplos

Cal viva-----óxido de calcio-----CaO

Cal apagada—hidróxido de calcio---Ca(OH)₂

Nomenclatura de Compuestos Inorgánicos

¿Cómo se forman los compuestos químicos?

Como vimos anteriormente, la mayoría de los átomos tiene la propiedad de unirse químicamente formando enlaces y esta capacidad está dada por sus electrones de valencia ubicados en los últimos niveles energéticos que nos da un número de oxidación para cada elemento.

Para escribir sus fórmulas

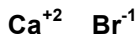
a- Escribir primero el elemento con el número de oxidación positivo.



b- Escribir el elemento con el número de oxidación negativo.



c- La carga del elemento positivo se escribe como subíndice del elemento negativo y la carga del elemento negativo como subíndice del elemento positivo.



Otro ejemplo sería

