



**NOMBRE DE LA ALUMNA : SHARON CAROLINA  
TORRES TRUJILLO**

**PARCIAL : 4**

**NOMBRE DE LA MATERIA : *QUIMICA 1***

**NOMBRE DE LA MAESTRA : *MARÍA DE LOS  
ÁNGELES VENEGAS CASTRO***

**FECHA : 17 / 12/ 2023**

# **INTRODUCCION :**

*Para iniciar el estudio de nomenclatura es necesario distinguir primero entre compuestos orgánicos e inorgánicos. Los compuestos orgánicos son los que contienen carbono , comúnmente enlazados con hidrógeno, oxígeno, boro, nitrógeno, azufre y algunos halógenos. Los compuestos inorgánicos se clasifican según la función química que contengan y por el número de elementos químicos que los forman , con reglas de nomenclatura particulares para cada grupo. Las principales funciones químicas son : óxido, bases, ácidos y sales*

*Existen tres tipos de nomenclatura para los compuestos inorgánicos : la tradicional ,la IUPAC la estequiométrica. En esta reseña se van a exponer las formas de nombrar a las principales familias de compuestos inorgánicos en los tres tipos de nomenclatura.*

*Y se basa en nombrar a las sustancias usando prefijos numéricos griegos que indican la atomicidad de cada uno de los elementos presentes de cada molécula*

# Desarrollo :

*Empecemos por saber que es la nomenclatura química. La nomenclatura química es todo ese conjunto de fórmulas o reglas que se usan para darle nombres a los compuestos químicos y también a los elementos. La IUPAC (Unión Internacional de Química Pura y Aplicada) es la que se encarga de establecer todas esas reglas que le corresponden a cada compuesto o elemento. Es decir, es como la autoridad máxima de la nomenclatura química.*

*En la nomenclatura existen dos tipos de esta: que es la nomenclatura de compuestos orgánicos y la de los compuestos inorgánicos. A continuación se explicara con más detalle estos tipos de nomenclatura.*

# ENSAYO :

***Ecuaciones y reacciones químicas Una reacción química es un proceso en el que una o varias sustancias se transforman en otra u otras, distintas de las iniciales. A las sustancias que inician la reacción química las denominamos reactivos y las sustancias finales que se obtienen son los productos. Para que los reactivos se transformen, deben romper, Una ecuación química es una representación escrita que proporciona información acerca de lo que ha ocurrido en las reacciones químicas***

***La cantidad y variedad de sustancias químicas que existen es enorme, así como su diferente capacidad para reaccionar. Para clasificar las reacciones químicas podemos atender a los mecanismos de intercambio que se producen .se clasifican por la energía que requieren o liberan, o bien por el proceso a que se someten los reactivos.***

***Las reacciones químicas pueden ser reversibles o irreversibles ya que en muchas de las reacciones químicas con las que nos encontramos cotidianamente ocurren solamente en una dirección. A las reacciones que ocurren solamente en una dirección las denominamos reacciones irreversibles, no solo los reactivos pueden convertirse en reactivos sino que estos últimos pueden descomponerse en las sustancias originales; a estas reacciones las denominamos reacciones reversibles.***

***Las reacciones exotérmicas Son reacciones en las que la energía consumida en la ruptura de los enlaces es menor que la liberada en la formación de los productos. Tienen lugar, por tanto, con desprendimiento de energía en forma de luz o calor.***

***La Ley de conservación de la materia establece que la materia no se crea ni se destruye, sólo se transforma; de manera análoga, la Ley de conservación de la energía establece que la energía no se crea ni se destruye, sólo se transforma. Esto significa que, en todos los fenómenos del universo, la cantidad de energía y de materia existentes antes y después de dicho fenómeno son las mismas, aunque sus formas hayan cambiado.***

***Los compuestos inorgánicos son aquellos formados por cualquier combinación de elementos químicos, excluyendo a los compuestos***

***orgánicos. Sin embargo, existen muchos compuestos que no encajan estrictamente en esta clasificación***

***Los compuestos inorgánico nomenclatura es un sistema de nomenclatura de compuestos químicos y de descripción de la ciencia y de la química en general. La nomenclatura IUPAC es solo otro método de calcular compuestos químicos.***

***Compuestos inorgánicos importancia y aplicación La química inorgánica ha tenido un desarrollo dinámico a lo largo de las últimas décadas en las que se han implementado nuevas tecnologías para la transformación y uso de nuevos materiales. Los compuestos inorgánicos se utilizan como catalizadores, pigmentos, revestimientos, surfactantes, medicamentos, combustibles y otros. A menudo tienen altos puntos de fusión y propiedades específicas de alta o baja conductividad eléctrica, lo que los hace útiles para fines específicos***

## ***Conclusión :***

***En conclusión se puede decir que la nomenclatura química es algo difícil de entender si no se utiliza correctamente o no se tienen los conocimientos básicos de este. Vemos que no solo se necesitó una persona para descubrir todo este sistema, sino que también otros químicos ayudaron a establecerla y empezaron a descubrir cosas nuevas a lo largo de la historia. La nomenclatura química es un sistema muy extensa, que a lo mejor puede causarnos muchas confusiones, pero tenemos que tomar en cuenta que tenemos que seguir estrictamente las reglas que este sistema indica, ya que cualquier error puede cambiar por completo el nombre de los compuestos.***

# ***Bibliografía :***

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/biblioteca/71267ead60a8bc3b33509cd66d134ea7.pdf>