

# NOMENCLATURA Y OBTENCIÓN DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

## 4.1 Ecuaciones y reacciones químicas 4.6 Compuestos orgánicos

Una ecuación química es la descripción simbólica de una reacción química es decir, como se representa de forma escrita, por medio de símbolos, un proceso químico de la naturaleza. Muestra las sustancias que reaccionan (llamadas reactivos) y las sustancias que se originan (llamadas productos).

Compuesto orgánico o molécula orgánica es un compuesto químico que contiene carbono formando enlaces carbono-carbono y carbono-hidrógeno. En muchos casos contienen oxígeno, nitrógeno, azufre, fósforo, boro, halógenos y otros elementos menos frecuentes en su estado natural.

## 4.2 Tipo de reacciones químicas 4.6.1 compuestos inorgánico nomenclatura

Desde el punto de vista estructural las reacciones químicas se clasifican en: síntesis o combinación, descomposición, desplazamiento, doble desplazamiento. También existen otras reacciones como son: neutralización, oxidación y redox

La nomenclatura química de los compuestos orgánicos. El término latino nomenclatura se refiere a una lista de nombres, al igual que al nomenclador; esta palabra puede indicar un proveedor o el locutor de los nombres, en química orgánica es una metodología establecida para denominar y agrupar los compuestos orgánicos.

## 4.3 Reacciones reversibles e irreversibles 4.6.2 Compuestos inorgánicos importancia

Una reacción irreversible es una reacción química en la que los reactivos forman los productos y los productos no reaccionan entre ellos para volver a formar los reactivos. Las reacciones reversibles están formadas por una reacción directa y otra inversa; se representan con dos flechas de media punta.

Energía: los compuestos inorgánicos desempeñan un papel importante en la generación y almacenamiento de energía. Se utilizan en baterías recargables, como las baterías de litio, y en celdas de combustible, como catalizadores, para facilitar la reacción de oxidación del hidrógeno.

## 4.4 Reacciones Exotérmicas y Endotérmicas

Una Reacción Endotérmica es una reacción química que absorbe energía en forma de luz o calor. En ella, la energía o entalpía de los reactivos es menor que la de los productos. Una Reacción Exotérmica es una reacción química que desprende energía en forma de luz o calor.

## 4.5 Leyes de conservación

Las leyes de conservación son las leyes físicas que postulan que durante la evolución temporal de un sistema aislado, ciertas magnitudes tienen un valor constante. Puesto que el universo entero constituye un sistema aislado, se le pueden aplicar diversas leyes de conservación.