



Nombre: Dulce Violeta González Morales

Nombre de la materia: Química

Nombre de la maestra: María Venegas

Parcial:4

La Nomenclatura y Obtención de Compuestos Inorgánica es el sistema establecido para denominar y agrupar los compuestos químicos, la función principal de esta es asegurar que la persona que oiga o lea un nombre químico no tenga duda sobre el compuesto químico en cuestión. La nomenclatura es un conjunto de reglas que se aplican para nombrar y representar con símbolos, fórmulas a los elementos y compuestos químicos. En este ensayo daré a conocer más sobre este tema y sus proporciones que hacen esta.

Ecuaciones y reacciones químicas, las reacciones químicas suceden cuando se rompen o se forman enlaces químicos entre los átomos. Las sustancias que participan en una reacción química se conocen como los reactivos, y las sustancias que se producen al final de la reacción se conocen como los productos. Se dibuja una flecha entre los reactivos y los productos para indicar la dirección de la reacción química, aunque una reacción química no siempre es una "vía de un solo sentido", existen gran variedad de reacciones como por ejemplo las reversibles e irreversibles.

Reacciones químicas reversibles e irreversibles, algunas reacciones químicas simplemente ocurren en una dirección hasta que los reactivos se terminan. Estas reacciones se conocen como irreversibles. Sin embargo, otras reacciones se clasifican como reversibles. Las reacciones reversibles suceden en dirección hacia adelante y hacia atrás. Estas son los dos tipos de reacciones.

Las reacciones exotérmicas, una reacción exotérmica es aquella que cuando ocurre libera energía en forma de calor o luz al ambiente. Cuando este tipo de reacción ocurre, los productos obtenidos tienen menor energía que los reactivos iniciales. Y la reacción endotérmica por su lado es aquella que para efectuarse necesita calor. A temperatura ambiente, algunas reacciones endotérmicas toman el calor suficiente del medio en que se encuentran, para producir una disminución de temperatura observable. La reacción se siente "fría al tacto"

Las leyes de conservación, esta es la ley de la conservación de la masa, enunciándola de la siguiente manera: «En toda reacción química la masa se conserva, es decir, la masa total de los reactivos es igual a la masa total de los productos».

Los compuestos inorgánicos, los compuestos inorgánicos son sustancias químicas que no poseen enlaces carbono-hidrógeno; principalmente, están formados por elementos distintos del carbono, como metales, no metales y elementos de transición.

Compuestos inorgánicos de la nomenclatura son reglas específicas que sirven para nombrar ciertos grupos, que facilita su lectura y comprensión.

La nomenclatura química es una herramienta fundamental para el trabajo de la química. El nombre de una sustancia permite ubicarla en un grupo común de compuestos, establecer que elementos la conforman, que propiedades fisicoquímicas puede tener y predecir sus productos en una reacción química.

La nomenclatura y obtención de compuestos orgánicos, es un tema muy importante para la industria y la vida cotidiana, sin ella no existirían medicamentos, y no se sería tan fácil su lectura y comprensión, gracias ella podemos comprender varios temas, que siguen y seguirán aportando a las industrias.

Bibliografía

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