



Mi Universidad

Ensayo

Nombre del Alumno : Sandy Yuliza

Vazquez Gómez Nombre del tema :

*NOMENCLATURA Y OBTENCIÓN
DE COMPUESTOS INORGÁNICOS*

Parcial 4

Nombre de la Materia : QUÍMICA 1

Nombre del profesor :

María de los angeles Venegas Castro

Nombre de la Licenciatura

*BACHILLERATO TÉCNICO EN
ADMINISTRACIÓN DE RECURSOS*

HUMANOS Cuatrimestre 1

*Fecha de elaboración de 30 de
noviembre de 2023*

NOMENCLATURA Y OBTENCIÓN DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

Ecuaciones y reacciones químicas : 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).

Tipo de reacciones : 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.

Reacciones Reversibles e irreversibles : 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.

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.

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.

Compuestos inorgánicos : Se denomina compuesto químico inorgánico a aquellos compuestos que están formados por distintos elementos, pero en los que su componente principal no siempre es el carbono, siendo el agua el más abundante[1][2]. En los compuestos inorgánicos se podría decir que participan casi la totalidad de elementos conocidos.

Mientras que un compuesto orgánico se forma de manera natural tanto en animales como en vegetales, aunque también el hombre ha logrado crear dichos compuestos de forma artificial en condiciones de laboratorio[cita requerida], uno inorgánico se forma de manera ordinaria por la acción de varios fenómenos físicos y químicos: electrólisis, fusión, etc. También podrían considerarse agentes de la creación de estas sustancias a la energía solar, el agua, el oxígeno.

Los enlaces que forman los compuestos inorgánicos suelen ser iónicos o covalentes.

Ejemplos de compuestos inorgánicos[3]:

Cada molécula de cloruro de sodio (NaCl) está compuesta por un átomo de sodio y otro de cloro.

Cada molécula de agua (H_2O) está compuesta por dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno.

Cada molécula de amoníaco (NH_3) está compuesta por un átomo de nitrógeno y tres de hidrógeno.

El dióxido de carbono se encuentra en la atmósfera en estado gaseoso y los seres vivos aerobios lo liberan hacia ella al realizar la respiración. Su fórmula química, CO_2 , indica que cada molécula de este compuesto está formada por un átomo de carbono y dos de oxígeno. El CO_2 es utilizado por algunos seres vivos autótrofos como las plantas en el proceso de fotosíntesis para fabricar glucosa. Aunque el CO_2 contiene carbono, no se considera como un compuesto orgánico porque no contiene hidrógeno.

Compuestos inorgánico nomenclatura : En general, según este sistema de nomenclatura, los compuestos se nombran como sigue: nombre genérico + "de" + nombre del elemento específico + el estado de oxidación. A menos que se haya simplificado la fórmula, puede verse en el subíndice del otro elemento (en compuestos binarios y ternarios).

Compuestos inorgánicos importancia : 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.

INTRODUCCIÓN

El tema se trata ecuación y reacción química cuando experimentamos algo, tipo de reacción hay 6 tipos son síntesis, análisis, sustitución simple, sustitución doble, exotérmica endotérmica. reacciones reversibles formación de óxido de hierro producidos al reaccionar. reacciones exotérmica y endotérmica. Exotérmica es reacción que libera calor, endotérmica es reacciones que requiere energía para poderse llevar a cabo. Compuestos inorgánicos es para compuestos formados por carbono. Compuestos inorgánicos molecular es químico para aplicar