



Nombre de alumno: Dayani Morales
Hernandez

Nombre del profesor: María de los Angeles Castro
venegas

Nombre del trabajo: Las reacciones químicas y el
equilibrio químico

Materia: Química

Grado: 1

Grupo: A

Comitán de Domínguez Chiapas a 16 de Enero de 201

INTRODUCCIÓN

Las reacciones químicas y el equilibrio químico

El equilibrio químico es la condición en la cual la velocidad de reacción en el sentido de formación de productos es igual a la velocidad de reacción en el sentido opuesto, Existen diferentes instrumentos que permiten medir las propiedades de una sustancia; con la cinta métrica se miden longitudes, mientras que con la bureta, la pipeta, la probeta graduada y el matraz volumétrico se miden volúmenes. Con la balanza se mide la masa, y con el termómetro la temperatura La estequiometria juega un papel muy importante en la producción de un gran número de sustancias químicas, las cuales deben estar al cien por ciento en la calidad de su formulación, es decir "puras", ya que una alteración de la composición original, provocaría daños al beneficiario Inversión térmica: aumento de la temperatura con respecto a la altitud en una capa de la atmósfera. Smog: reduce la cantidad de energía solar que llega hasta la superficie de la Tierra. Lluvia ácida: gran cantidad de gases invisibles altamente perjudiciales para nuestro medio ambiente. La contaminación Es la contaminación atmosférica es uno de los problemas actuales con que se enfrentan las grandes ciudades"

Las reacciones químicas Y EL EQUILIBRIO QUÍMICO

1.1 CUANTIFICACIÓN DE LOS PROCESOS QUÍMICOS DE TU ENTORNO

Existen distintos instrumentos que dejan medir las propiedades de una sustancia; con la cinta métrica se miden longitudes, mientras que con la bureta, la pipeta, la probeta graduada y el matraz volumétrico se miden volúmenes. Con la balanza se mide la masa, y con el termómetro la temperatura

1.2. LEYES PONDERALES

También pueden ser llamadas gravimétricas suelen ser el conjunto que se encargan de estudiar las reacciones de diferentes elementos químicos las leyes ponderales las promovió Lavoisier en 1799 Proust demostró que cuando varios elementos se combinan entre sí para formar un compuesto determinado.

1.3 IMPLICACIONES ECOLÓGICAS, INDUSTRIALES, ECONÓMICAS DE LOS CÁLCULOS ESTEQUIOMÉTRICOS

La estequiometría juega un papel muy importante en la producción de un gran número de sustancias químicas, las cuales deben estar al cien por ciento en la calidad de su formulación, es decir "puras", ya que una alteración de la composición original, provocaría daños al beneficiario

CONTAMINACIÓN DE AGUA, AIRE Y SUELO

Contaminación del agua define como la acumulación de una o más sustancias ajenas, al agua que puedan generar una gran cantidad de consecuencias.

Contaminación del aire la contaminación atmosférica es la presencia que existe en el aire de pequeñas partículas o productos. Contaminación del suelo.

Sobre todo se debe a sustancias químicas procedente de la actividad humana.

1.5. INVERSIÓN TÉRMICA, ESMOG Y LLUVIA ÁCIDA.

Inversión térmica: aumento de la temperatura con respecto a la altitud en una capa de la atmósfera. Smog: reduce la cantidad de energía solar que llega hasta la superficie de la Tierra. Lluvia ácida: gran cantidad de gases invisibles altamente perjudiciales para nuestro medio ambiente.

Conclusión

El equilibrio químico es la condición en la cual la velocidad de reacción en el sentido de formación, la contaminación es el problema mas grave que se escucha ahorita la contaminación del suelo es como la capa de la tierra

La estequiometria juega un papel muy importante en la producción de un gran número de sustancias químicas, las cuales deben estar al cien por ciento en la calidad de su formulación, es decir "puras", ya que una alteración de la composición original, provocaría daños al beneficiario

Las reacciones químicas y el equilibrio químico. Dayani Guadalupe Morales Hernández. Administración de recursos humanos. María de los Ángeles Castro venegas. 21/enero /2023