



Ensayo

Nombre del Alumno: maría José Figueroa Solórzano

Nombre del tema: las reacciones químicas y el equilibrio químico

Parcial 1

Nombre de la Materia: química II

Nombre del profesor: maría de los ángeles Venegas

Nombre de la Licenciatura: recursos humanos

Cuatrimestre

<https://www.studysmarter.es/resumenes/quimica/la-quimica-y-sus-calculos/leyes-ponderales-de-la-quimica/#:~:text=Estequiometr%C3%ADa,-%C2%BFQu%C3%A9%20son%20las%20leyes%20ponderales%3F,que%20intervienen%20en%20las%20reacciones.>

https://es.wikipedia.org/wiki/Estequiometr%C3%ADa_ecol%C3%B3gica#:~:text=La%20estequiometr%C3%ADa%20ecol%C3%B3gica%20busca%20descubrir,de%20nutrientes%20en%20ecosistemas%20completos.

<https://www.sicamedicion.com.mx/blog/procesos-quimicos/principales-unidades-de-medida-para-los-procesos-quimicos/#:~:text=En%20general%2C%20los%20resultados%20de,en%20una%20fracci%C3%B3n%20de%20segundo.>

https://edomex.gob.mx/medio_ambiente_2021#:~:text=Se%20entiende%20por%20contaminaci%C3%B3n%20ambiental,concentraciones%20y%20en%20diferentes%20lugares.

<https://prezi.com/rrgyka7zblk/inversion-termica-smog-y-lluvia-acida/#:~:text=Inversion%20termica%3A%20aumento%20de%20la,perjudiciales%20para%20nuestro%20medio%20ambiente.>

LAS REACCIONES QUIMICAS Y EL EQUILIBRIO QUIMICO

Cuantificación de los procesos químicos de tu entorno

En general, los resultados de las mediciones en los procesos químicos se presentan en unidades del Sistema Internacional (SI). Es una versión invariable y reproducible del sistema métrico en la que la unidad de longitud, el metro (m), es la distancia recorrida por la luz en el vacío en una fracción de segundo.

que es expresar numericamente una magnitud

leyes ponderales

Son las leyes que rigen el comportamiento de la materia en las reacciones químicas y nos ayudan a entender todo lo relacionado con la masa de los átomos y moléculas que intervienen en las reacciones.

leyes ponderales

Ley de conservación de la masa. Ley de las proporciones definidas. Ley de las proporciones múltiples. Ley de las proporciones recíprocas.

Implicaciones ecológicas, industriales y económicas de los cálculos estequiométricos

La estequiometría ecológica busca descubrir cómo el contenido químico de los organismos da forma a su ecología. La estequiometría ecológica se ha aplicado a estudios de reciclaje de nutrientes, competencia de recursos, crecimiento animal y patrones de limitación de nutrientes en ecosistemas completo

en que se utiliza

Este tipo de cálculos es muy importante y se utilizan de manera rutinaria en el análisis químico y durante la producción de las sustancias químicas en la industria. Los cálculos estequiométricos requieren una unidad química que relacione las masas de los reactantes con las masas de los productos.

contaminación de agua, aire y suelo

Se entiende por contaminación ambiental cuando existe la presencia de sustancias nocivas en el agua, aire o suelo. Las sustancias nocivas son lo que llamamos contaminantes ambientales, pudiendo tener diferente origen. Además, se encuentran en diferentes concentraciones y en diferentes lugares.

en que nos afecta

La exposición a altos niveles de contaminación del aire puede causar una variedad de resultados adversos a la salud. La contaminación del aire puede aumentar el riesgo de infecciones respiratorias, enfermedades cardíacas, accidentes cerebrovasculares y cáncer de pulmón.

LAS REACCIONES QUIMICAS Y EL EQUILIBRIO QUIMICO

Inversión térmica, smog 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.

como afecta

Dado que las emisiones no se pueden dispersar y se mantienen encapsuladas a baja altura, la inversión térmica ocasiona un aumento en la concentración de contaminantes, lo que puede generar afectaciones en la salud humana, al hacer que se incrementen los problemas respiratorios o cardiovasculares, especialmente en la