

UUDS

Mi Universidad

Nombre del Alumno: Brayan Yahel Fernandez Lopez

Nombre de la Materia: Maria de los Angeles Venegas Castro

Cuadro sinóptico

Segundo de bachillerato Recursos Humanos

Nombre del tema: Las Reacciones Químicas y el Equilibrio Químico

Primer Parcial

Nombre de la materia: Quimica II



LAS REACCIONES QUÍMICAS Y EL EQUILIBRIO QUÍMICO

Cuantificación de los procesos químicos de tu entorno

A lo largo de la unidad, aprenderás conceptos que te permitirán realizar cálculos para que posteriormente los apliques en procesos que ocurren de manera cotidiana.

Mol: es la cantidad de sustancia que contiene tantas partículas (átomos, moléculas, iones, etc.) como existen en 12 g del isótopo de carbono 12.

Masa molecular: Es la masa con el número de moles, y se refiere a la masa molar o masa fórmula de un compuesto

Volumen molar: El volumen que ocupa un mol de cualquier gas en condiciones normales de presión y temperatura se llama volumen molar.

Leyes ponderales

Las leyes ponderales o de las combinaciones químicas son las que rigen la proporción en masa y en volumen para formar compuestos. Para determinar dichas proporciones se llevan a cabo los llamados cálculos estequiométricos.

Describe el significado de las leyes ponderales: ley de la conservación de la masa, ley de las proporciones definidas, ley de las proporciones múltiples y ley de las proporciones recíprocas.

Contaminación de agua, aire y suelo

La contaminación química es aquella contaminación que se produce debido a la entrada de un agente químico nocivo en un ecosistema

Contaminación del agua: Acumulación de una o más sustancias ajenas al agua que pueden generar una gran cantidad de consecuencias, entre las que se incluye el desequilibrio en la vida de los seres vivos

Contaminación del suelo: Alteración del suelo por la presencia de sustancias químicas producidas por el hombre

Contaminación atmosférica: es la presencia que existe en el aire de pequeñas partículas o productos secundarios gaseosos

Inversión térmica, smog y lluvia ácida

Inversión térmica: es un fenómeno que se presenta cuando la temperatura en las capas superiores de la atmósfera es mayor a la que se registra en la superficie, cuando lo normal es que abajo sea más caliente que arriba

Esmog: Se trata de una forma de contaminación atmosférica debido, principalmente, a las emisiones de los coches, de fábricas e incluso a la combustión de carbón

La lluvia ácida: es lluvia que se ha vuelto ácida debido a ciertos contaminantes que se hallan en el aire



Fuente bibliográfica

Universidad del sureste, 2023. Antología de Química. PDF. De

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/libro/BRH/321846cbe40f6652282d94736e23a1c8-LC-BRH202%20.pdf>