



Mi Universidad

Cuadro sinóptico

Nombre del Alumno : Sandy Yuliza

Vazquez Gómez Nombre del tema :

Prototipos textuales

Parcial 1

Nombre de la Materia : QUIMICA II

*Nombre del profesor : MARIA DE
LOS ANGELES VENEGAS CASTRO*

Nombre de la Licenciatura

*BACHILLERATO TÉCNICO EN
ADMINISTRACIÓN DE RECURSOS
HUMANOS*

Cuatrimestre 2

*Fecha de elaboración de 16 de
enero de 2024*

LAS REACCIONES QUÍMICAS Y EL EQUILIBRIO QUÍMICO

Cuantificación de los procesos químicos de tu entorno

Cuantificación en las reacciones químicas. Es la unidad básica del Na utilizada para medir la cantidad de una sustancia. La masa total de protones y neutrones (estos constituirían los denominados nucleones, partículas subatómicas que se encuentran en el núcleo

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.

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.

Leyes ponderales o gravimétricas En toda reacción química o física se conserva la masa, es decir, la masa total de los reactivos es igual a la masa total de los productos. La ley de conservación de la masa, enunciada por Lavoisier en 1789, es una de las leyes fundamentales en todas las ciencias naturales.

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 completos.

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 completos.

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.

UnLa contaminación del agua ocurre cuando sustancias nocivas—a menudo sustancias químicas o microorganismos—contaminan un arroyo, un río, un lago, un océano, un acuífero u otra masa de agua, degradando la calidad del agua y haciéndola tóxica para los seres humanos o el medio ambiente.

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.

La inversión térmica es un fenómeno que aparece cuando al subir en altitud también lo hace la temperatura, de tal forma que tenemos un gradiente térmico positivo. Se llama <<inversión>> porque lo habitual es que la temperatura descienda con la altura.

Bibliografía básica y complementaria:

SUD

Mi

Burns, R. (2000). Química orgánica. México: Pearson Educación.

Burns, R. A. (2003). Fundamentos de Química. México: Pearson Educación.

Castellanos, J. S. (1999). Química Orgánica. México: Mc Graw Hill.

Chang, R. (1992). Química. México: Mc Graw Hill.

Garritz, A. y Chamizo, J.A. (2001). Tú y la Química. México: Pearson Educación. Ed. Prentice Hall.

Loyola, M. D. (1998). Química Inorgánica. México: Progreso.

Philip S. Bailey, C. A. (2000). Química Orgánica. México: Pearson Educación.

Stephen Weininger. F. R. (2004). Química Orgánica. México: Prentice Hall.

Theodore 1. Brown, H. E. (2004). Química, la ciencia central. México: Pearson Educación.

Toporek, M. (1994). Bioquímica. México: Interamericana