



Mi Universidad

super nota

Nombre del Alumno : Leo Geovani García García

Nombre del tema : Reacciones químicas y el equilibrio químico

Parcial I

Nombre de la Materia : Química II

Nombre del profesor : Luz Elena Cervantes Monroy

Nombre de la Licenciatura : Técnico en Enfermería General

Semestre I

Reacciones químicas y el equilibrio químico

Cuantificación de los procesos químicos de tu entorno

La cuantificación de los procesos químicos en nuestro entorno implica comprender y medir las cantidades de sustancias que intervienen en diversas reacciones químicas, así como los productos que se generan, nos permite entender cómo interactúan las sustancias en diferentes contextos, como la preparación de alimentos, la purificación del agua, la producción industrial y muchos otros procesos. Al cuantificar estos procesos, podemos optimizar la eficiencia, minimizar el desperdicio de recursos y promover prácticas más sostenibles en nuestro entorno.

Leyes ponderales

Las leyes ponderales son principios fundamentales en la química que describen las relaciones cuantitativas entre las sustancias que participan en una reacción química. Las tres leyes ponderales principales son:

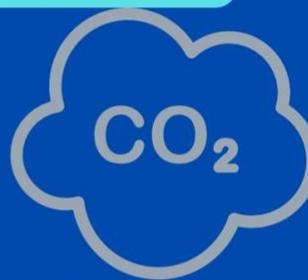
1. Ley de conservación de la masa
2. Ley de las proporciones definidas
3. Ley de las proporciones múltiples

Estas leyes proporcionan las bases para comprender y predecir las cantidades de sustancias involucradas en las reacciones químicas, lo que es fundamental para la química cuantitativa y el diseño de procesos industriales.



Implicaciones ecológicas, industriales y económicas de los cálculos estequiométricos.

Las implicaciones ecológicas de los cálculos estequiométricos se refieren al impacto ambiental que tienen las reacciones químicas en términos de consumo de recursos naturales, generación de residuos y emisiones contaminantes.



Contaminación del agua, aire y suelo

La contaminación se refiere a la introducción de sustancias o agentes externos al medio ambiente que causan efectos negativos en la calidad del aire, agua, suelo o ecosistemas naturales. Estas sustancias pueden ser productos químicos, desechos industriales, gases de escape de vehículos, residuos agrícolas o domésticos, entre otros. La contaminación puede tener diversos efectos adversos, como daños a la salud humana, pérdida de biodiversidad, deterioro de la calidad del agua y del suelo, así como cambios climáticos. La gestión adecuada de la contaminación es crucial para proteger el medio ambiente y garantizar la salud y el bienestar de las personas y los ecosistemas.



Inversión térmica, smog y lluvia ácida

1. Inversión térmica: Se refiere a una situación atmosférica en la que la temperatura aumenta con la altura en lugar de disminuir, como es típico.
2. Smog: El smog es una forma de contaminación del aire que consiste en una mezcla de niebla y humo, a menudo causada por la presencia de contaminantes como óxidos de nitrógeno, compuestos orgánicos volátiles y partículas finas en la atmósfera.
3. Lluvia ácida: La lluvia ácida es un tipo de precipitación que contiene altos niveles de ácidos, como ácido sulfúrico y ácido nítrico, resultantes de la combinación de gases contaminantes con la humedad en la atmósfera.

