



Nombre del Alumno: Ian Andre Santiz Lopez

Parcial: 3

Nombre de la Materia: Química

Nombre del profesor: María De Los Ángeles Venegas Castro

Nombre de la Licenciatura: Bachillerato

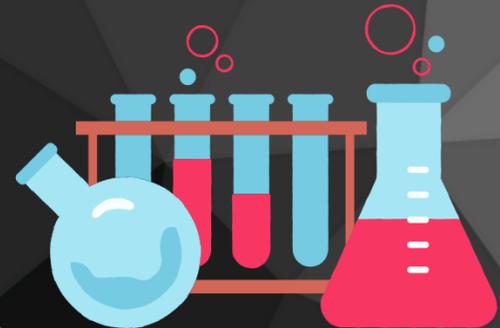
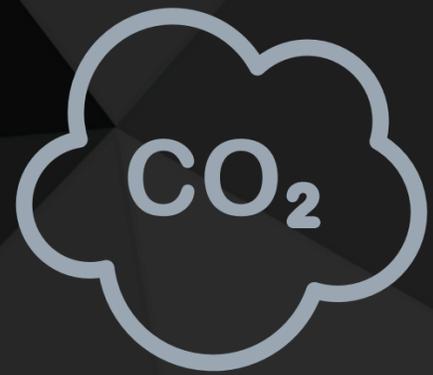
Cuatrimestre: 2do

Introducción

En esta unidad vimos múltiples reacciones de energía química, las cuales vendrán explicadas y detalladas en el siguiente mapa. La energía de las reacciones químicas es Cualquier transformación química involucra cambios energéticos, por el desprendimiento o absorción de energía. Cuando se forma un enlace la energía necesaria para romper el enlace es la misma energía que se requiere para su formación.

[HTTPS://CONTENIDOSPARAAPRENDER.COLOMBIAAPRENDE.EDU.CO/G_8/S/SM/SM_S_G08_U02_L03.PDF](https://contenidosparaaprender.colombiaaprende.edu.co/G_8/S/SM/SM_S_G08_U02_L03.PDF)

FILE:///C:/USERS/USUARIO/DOWNLOADS/321846CBE40F6652282D94736E23A1C8-LC-BRH202%20%20(2)%20(2).PDF



UNIDAD III

TIPOS DE SISTEMAS

Un sistema contiene lo que se llama un objeto de estudio. Un objeto de estudio es una sustancia con una gran cantidad de moléculas o átomos

Tipos

- Abiertos
- Cerrados
- Aislados
- termodinamico simple y compuesto
- Homogeneos y heterogeneos

TEMPERATURA Y CALOR

La temperatura es una medida de la energía cinética promedio de los átomos o moléculas en el sistema.

El calor, q es energía térmica que se transfiere de un sistema más caliente a un sistema más frío que están en contacto.

INTERPRETACIÓN, VALIDEZ Y CONCURSO DE LEYES

Aplicar la ley consiste en materializar el contenido de una norma jurídica determinada al caso concreto.

Para una mejor comprensión del tema se transcribe el artículo 14 constituciona

COMBUSTIÓN DE LOS ALIMENTOS Y DE LOS COMBUSTIBLES

La combustión de alimentos permite que nuestro cuerpo aproveche esa energía para cumplir con los procesos metabólicos y contribuir con nuestro desarrollo como seres humanos.

El calorímetro es un instrumento o herramienta usada con efectividad para medir esta energía, logra medir el calor generado por la combustión

ENERGÍA DE ACTIVACIÓN Y ENERGÍA DE REACCIÓN.

La termodinámica nos permite conocer la espontaneidad ó no espontaneidad de las reacciones, pero no nos informa de la rapidez con que tendrá lugar el proceso de transformación de los reactivos en productos

REACCIONES EXOTÉRMICAS Y ENDOTÉRMICAS.

A los cambios químicos, es decir, los procesos en los que unas sustancias se transforman en otras diferentes, también se les conoce como reacciones químicas.

- Velocidad de reaccion
- vVelocidad media de una reaccion
- Velocidad instantanea

En consecuencia, durante las reacciones químicas los átomos o moléculas participantes pierden o ganan energía

CUANTIFICACIÓN DE LA ENERGÍA LIBERADA EN LA COMBUSTIÓN DE ALIMENTOS.

El proceso es relativamente sencillo: se coloca el alimento en una cámara y se comienza a calentarlo, el calor de dicha combustión se transferirá, a través de las paredes de esta cámara a una masa de agua que estará encerrada en un recipiente mayor.

Cambio climático, causas y efectos :
 las energías renovables, que aprovechan fuentes de energía natural y no fósiles. Son una medida para el cambio climático:

1. Menos consumo energético
2. Menos emisiones de CO2
3. Reducción de ruido

CÁMARA HIPERBÁRICA.

Una cámara hiperbárica es un recipiente de acero sellado, con ventanas transparentes en el que se introduce al paciente para recibir tratamientos de oxigenación hiperbárica. Existen cámaras hiperbáricas portátiles y de materiales menos resistentes

La medicina hiperbárica es la parte de la medicina que estudia los cambios que sufren los seres vivos sometidos a presiones superiores a la atmosférica y respirando oxígeno puro al 100%

CONTINUACION

El efecto invernadero, en referencia a la tierra, es la capacidad que tiene la atmósfera de retener calor.
 También uno de los más famosos, los conflictos bélicos

CONSECUENCIAS AMBIENTALES DE LA QUEMA DE COMBUSTIBLES FÓSILES

- **Agotamiento de los combustibles fósiles**
- **Alteración del efecto invernadero**
- **Lluvia ácida Conflictos bélicos**
- **Desequilibrios sociales**
- **Eliminación de las emisiones atmosféricas locales**
- **Agotamiento de los combustibles fósiles**