

**Nombre de alumno: Francisco Javier
Gómez Hernández**

**Nombre del profesor: Luz Elena
Cervantes.**

**Nombre del trabajo: Cuadro
sinóptico.**

Materia: Química II

Grado: BRH05EMC0120

Grupo: 'A'

LA ENERGIA EN LAS REACCIONES QUIMICAS

Tipos de sistemas interacción sistema-entorno

Los sistemas de producción son elementos relacionados, organizados y que tienen interacción ya sean personas, materiales, máquinas, estilo de dirección o procedimientos, todo esto hace que los materiales o información se transforme hasta llegar a ser un producto o servicio dedicado a la venta.

Temperatura y calor

La temperatura es una unidad intrínseca del estado térmico de una sustancia, independiente de su tamaño, y se mide en °C, °F, °K, etc.

Calor es un tipo de energía que se produce por la vibración de moléculas y que provoca la subida de la temperatura,

Reacciones exotérmica.

Una reacción química exotérmica es la que al producirse libera energía en forma de calor o luz principalmente. Esto significa que parte de la energía contenida en sus enlaces queda liberada en la formación del nuevo compuesto

Energía de activación y energía de reacción

La energía de activación es la energía mínima que necesita un sistema antes de poder iniciar un determinado proceso.

La energía de reacción es la energía liberada en el quiebre o absorbida en la formación de un enlace químico.

Combustión de los alimentos y de los combustibles

Es que en ambas se produce energía, en la primera energía química y en la segunda energía química y calórica

LA ENERGIA EN LAS REACCIONES QUIMICAS

Cuantificación de la energía liberada en la combustión de alimentos.

se mide con una bomba calorimétrica en la que se cuantifica el calor de combustión al someter al alimento a una oxidación.

Cámara hiperbárica.

Son dispositivos médicos para aplicar una presión atmosférica elevada de oxígeno puro al cuerpo, con el fin de que este elemento llegue a través del torrente sanguíneo a las áreas donde existe una deficiencia.

Consecuencias ambientales de la quema de combustibles fósiles.

Provoca una mayor emisión de dióxido de carbono (se ha duplicado su concentración desde principios del siglo XX hasta ahora) lo que provoca un exceso de temperatura o calentamiento global que tiene como consecuencia el conocido cambio climático.

Cambio climático, causas y efectos

Acidificación y contaminación del agua gracias a la concentración de dióxido de carbono en el aire. ... Alteración del ciclo del agua. Aumento del nivel del mar y de la temperatura global a causa del deshielo