



Nombre de alumno: Dayani Guadalupe
Morales Hernandez

Nombre del profesor: María de los Angeles
Venegas Castro

Nombre del trabajo: Actividad 3
La energía de las reacciones
químicas
Materia: Química

Grado: 2

Grupo: a

Comitán de Domínguez Chiapas a 13 de febrero de

Introducción

La energía en las reacciones químicas un sistema está elimitado por fronteras los tipos de fronteras, son: reales, imaginarias, flexibles Y rígidas. La temperatura es una magnitud referida alas nociones comunes , el calor es la transferencia de energía entre diferentes cuerpos, o zonas de un mismo cuerpo que se encuentran en Distintas temperaturas, el equilibrio térmico es cuando dos cuerpos o sustancias alcanzan la misma temperatura . las reacciones exotermicas son aquellas que desprenden energía ya sea como luz o calor por lo que es lo mismo con una variación negativa. la energía de activación es cuando te levantas de la cama a eso se le llama por calentamiento de inducción . También podemos encontrar que es la combustión y , cuantificacion es la energía bruta de un alimento o macro nutriente se mide con una bomba , calorimetrica en la que se cuantifica el calor de combustión al someter al alimento a una oxidación, las consecuencias ambientales son las que la composicion , altera la composición de la atmósfera.

LA ENERGÍA EN LAS REACCIONES QUÍMICAS

Elaborado por: Dayani Morales Hernández

¿Qué son?

Cuando una sustancia se transforma en otra, u otras, mediante una reacción química se rompen enlaces y se forman nuevos, de modo que se libera energía.

Tipos de sistemas

Un sistema abierto puede intercambiar energía y materia con su entorno. ...
Un sistema cerrado, por el contrario, solo puede intercambiar energía con sus alrededores, no materia.
...
Un sistema aislado es que no puede intercambiar ni materia ni energía con su entorno.

Temperatura y calor

La temperatura es una magnitud referida a las nociones comunes por lo general de un objeto caliente. El calor es la transferencia de energía entre diferentes cuerpos o zonas de un mismo cuerpo que se encuentran en distintas temperaturas

Energía de activación y de reacción

Es cuando te levantas de la cama es calentamiento por inducción es un proceso para calentar

Cámara hiperbárica

son dispositivos médicos para aplicar una presión atmosférica elevada de oxígeno puro al cuerpo

Combustión de los alimentos y combustibles

Que es;

Cuando una sustancia se transforma en otra, u otras, mediante una reacción química se rompen enlaces y se forman nuevos, de modo que se libera energía.

Cuantificación de la energía liberada en los alimentos

La energía bruta de un alimento o macronutriente se mide con una bomba calorimétrica en la que se cuantifica el calor de combustión al someter al

Consecuencias ambientales de la quema de combustibles

Lluvia ácida. La combustión de combustibles fósiles libera gran cantidad de óxidos de azufre y nitrógeno que reaccionan con gases de la atmósfera, y precipitan en forma de ácidos (sulfúrico y nítrico) incrementando la acidificación de agua en general

Cambio climático, causas y efectos

Las emisiones de gases de efecto invernadero cubren la Tierra y retienen el calor del sol. Esto conduce al calentamiento global y al cambio climático. El mundo se está calentando más rápidamente que en cualquier otro momento de la historia registrada.

Reacciones exotérmicas

¿Que son?

Es cualquier reacción química que desprende energía ya sea como luz o calor por lo que es lo mismo con una variación negativa

Formato APA

[http://recursostic.educacion.es
/secundaria/edad
/4esofisicaquimica/4quincena9
/4q9_contenidos_1e.htm](http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/4esofisicaquimica/4quincena9/4q9_contenidos_1e.htm)

[https://www.zschimmer
-schwarz.es/noticias/ejemplos
-de-energia-quimica-el-sol/#:~:
text=%C2%BFQu%C3%A9
%20es%20energ%C3%ADa
%20qu%C3%ADmica.%3F,la
%20conocemos%20como
%20energ%C3%ADa.%20qu%C3
%ADmica](https://www.zschimmer-schwarz.es/noticias/ejemplos-de-energia-quimica-el-sol/#:~:text=%C2%BFQu%C3%A9%20es%20energ%C3%ADa%20qu%C3%ADmica.%3F,la%20conocemos%20como%20energ%C3%ADa.%20qu%C3%ADmica)