

Nombre de la Alumna:

Sofía Yamileth Guillén Flores

Nombre del Profesor:

Luz Elena Cervantes

Nombre del Trabajo:

Cuadro Sinóptico

Materia:

Química 2

Grado:

Segundo Cuatrimestre

Grupo:

Único

LA ENERGÍA SOBRE LAS REACCIONES QUÍMICAS

TIPOS DE SISTEMAS

Está formado por un conjunto de elementos en interacción. El comportamiento del **sistema** se puede mostrar a través de diagramas causales.

TEMPERATURA Y CALOR

Necesaria para prácticamente todo, la energía es crucial para una reacción, porque cuanto más de ella exista, es más probable que la reacción vaya a funcionar.

REACCIONES EXOTÉRMICAS

La oxidación de la glucosa. Esta es la reacción que llevamos a cabo los animales para obtener energía metabólica

ENERGÍA DE ACTIVACIÓN

Cantidad de energía cinética requerida para propagar una reacción química en condiciones específicas dentro de una matriz de reacción.

ENERGÍA DE REACCIÓN

La energía iónica, también llamada ionización, es la energía obtenida de la separación

COMBUSTIÓN DE LOS ALIMENTOS

Proviene de los carbohidratos y grasas, los carbohidratos se descomponen en los intestinos y se convierte en glucosa

COMBUSTIÓN DE COMBUSTIBLES

Los combustibles suministran energía, la cual es utilizada por los hombres para transportes

CUANTIFICACIÓN DE LA ENERGÍA

Se realiza en cuanto a la cantidad de moléculas de ATP que se pueden producir a partir de esto.

CÁMARA HIPERBÁRICA

Habitáculo hermético que está diseñado para soportar elevadas presiones en su interior.

CONSECUENCIAS AMBIENTALES

Perdida en la calidad del agua, pérdida de calidad del aire, entre otros

CAMBIO CLIMÁTICO

es considerado uno de los problemas ambientales más importantes de nuestro tiempo, y puede definirse como todo cambio significativo en el sistema climático del planeta, que permanece por décadas o más tiempo. **El cambio climático puede darse por causas naturales, o como resultado de actividades humanas.**