



Nombre del Alumno: Gretel Lizbeth Altuzar Gutierrez

Nombre del Tema: La energia en las reacciones quimic

Parcial:3

Nombre de la Materia: Química

Nombre del Profesor: Maria de los Angeles Venegas Castro

Nombre de la licenciatura: Recursos Humanos

Cuatrimestre 2

INTRODUCCIÓN

En este mapa conceptual se dará a conocer temas que son muy importantes en esta materia como por ejemplo, temperatura y calor, reacciones exotérmicas, energía de reacción y energía de activación, combustión de los alimentos y de combustibles y la cuantificación de energía liberada en la combustión de alimento, estos temas los podrás entender más rápido ya que están resumidas para tener un mejor entendimiento sobre esto.

Fuente de Consulta
Antología.UDS.Química

SISTEMA TERMODINAMICO

ES UNA

Parte del universo físico

CON UNA

Límite específico

PARA LA

Observador

TIPOS DE

Sistemas

Termodinámico simple

abierto

Cerrado

Termodinámica compuesta

Homogéneas

Heterogéneas

TEMPERATURA Y CALOR

Calor

CONFORMADO POR

Equilibrio Térmico

Convección, Radiación

Kelvin

Celsius

Mecanismo

Faranheit

Átomos o moléculas del sistema

es

Medida de energía cinéticas

por

Temperatura

se Mide en

ENERGÍA DE ACTIVACION

QUE ES

TIPOS

Transformacion de los reactivos
en Producto

Eléctricor y por induccion,
Calentamiento por resistencia

Reaccionar Exotermicas

SON TODAS

Que producen calor o libera

CUANTIFICACION

ESTA

Cuantifica la velocidad de las reacciones

Uniforme

No uniforme

COMBUSTION

TIPOS

Reductor acepta

Completa

ESTROQUIOMÉTRICA

Doña oxidante

INCOMPLETA

Exceso del aire