



FRANCISCO EMILIANO CRISTIANI REYES
NOMBRE DEL DOCENTE: MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS
TECNICO EN ENFERMERIA
2DO SEMESTRE
QUIMICA II

LA ENERGIA EN LAS REACCIONES QUIMICAS

TEMPERATURA Y CALOR

temperatura: es la medida de la energía de los átomos y moléculas

calor: proceso químico en el cual se puede transferir energía de un cuerpo a otro

REACCIONES EXOTERMICAS

son reacciones químicas las cuales liberan energía o calor

ENERGIA DE ACTIVACION

es la energía que debe de tener un cuerpo o una cosa para poder iniciar un proceso

ENERGIA DE REACCION

es la energía liberada en una reacción química ya sea por el quiebre o la absorción en la formación de un enlace químico

COMBUSTION DE ALIMENTOS Y COMBUSTIBLES

la combustión de alimentos es la cual permite a nuestro cuerpo poder absorber los nutrientes de los alimentos

la combustión es cuando se produce un desprendimiento de energía.

LA ENERGIA EN LAS REACCIONES QUIMICAS



TCAMARA HIPERBARICA

es un dispositivo medico que aplica presión en forma de oxigena para que entre en los torrentes sanguíneos y este oxigeno llegue a partes donde hace falta.

CONSECUENCIAS AMBIENTALES

la liberacion de dióxido de carbono y gases de efecto invernadero hace que la atmosfera atrape todo el calor y esto va afectando a la temperatura y a todos los aspectos del planeta

CAMBIO CLIMATICO

son los cambios causados a largo plazo por la contaminación excesiva del medio ambiente, todo esto por causa de los seres humanos y los productos que hacen una contaminación excesiva

