



RESEÑA DE LECTURA

UNIVERSIDAD DEL SURESTE

LIC. GASTRONOMÍA

CATEDRÁTICO: NALLELY

FERNANDA VAZQUEZ DIAZ

ALUMNO: LUIS ANTONIO SOLIS

PEREZ

MATERIA: NUTRICIÓN 1

GRADO: 3ER CUATRIMESTRE

GRUPO: ÚNICO

FECHA: 14/05/2020

Energía potencial: La energía potencial gravitacional de un cuerpo se puede calcular multiplicando su masa, la aceleración de la gravedad y la altura a la que se encuentra situado. El peso del cuerpo y la altura en la que esté posicionado el cuerpo son directamente proporcionales a la energía que pueden generar. Un ejemplo de este tipo de energía es la que es capaz de producir el agua de un embalse.

Energía cinética: La energía cinética es una forma de energía, conocida como energía de movimiento. La energía cinética de un objeto es aquella que se produce a causa de sus movimientos que depende de la masa y velocidad del mismo. La energía cinética se representa a través de la siguiente fórmula: $E_c = \frac{1}{2} mv^2$. La energía cinética se mide en Julios (J), la masa en kilogramos (kg) y la velocidad en metros sobre segundos (m/s). Como tal, la energía cinética está ligada a otros conceptos de la física como: trabajo, fuerza y energía. La energía solo puede llamarse cinética cuando el objeto se pone en movimiento y, al chocar con otro pueda moverlo originando un trabajo y, la fuerza puede referirse como la posibilidad que tiene un cuerpo de producir daños a otro.

Energía Calorífica: La energía térmica también energía calórica o energía calorífica es la manifestación de la energía en forma de calor. En todos los materiales los átomos que forman sus moléculas están en continuo movimiento ya sea trasladándose o vibrando. Este movimiento implica que los átomos tengan una determinada energía cinética a la que nosotros llamamos calor, energía térmica o energía calorífica. En cierto modo, la energía calorífica es la energía interna de un cuerpo. La energía interna de un sistema termodinámico se puede cambiar de dos maneras: realizando un trabajo en el sistema y mediante el intercambio de calor con el medio ambiente. La energía que el cuerpo recibe o pierde en el proceso de intercambio de calor con el medio ambiente se denomina cantidad de calor o simplemente calor.

Energía Química: La energía química es originada o producida por las interacciones entre átomos y moléculas, por lo tanto, la energía química es causada por reacciones químicas. En referencia a lo anterior se puede observar la energía química en la fotosíntesis en la cual los vegetales utilizan la clorofila con el fin de separar el agua y convertirla en hidrógeno que combinado con el carbono del ambiente originará carbohidratos. Asimismo, el motor inducido por el gas del vehículo a través de la combustión, este último es una reacción bioquímica ya que utiliza el oxígeno del aire

usado para quemar el combustible. De igual forma, se puede observar la energía química en el organismo debido a que las células necesitan de la misma para llevar a cabo gran parte de los procesos biológicos y dicha energía proviene de los alimentos. La fuente original de los alimentos son las plantas verdes las cuales están capacitadas para utilizar energía solar, dióxido de carbono del aire y agua para formar moléculas orgánicas complejas en su mayoría constituidas por carbono, hidrógeno, oxígeno y son ricas en energía. Las moléculas mencionadas son de tres tipos: carbohidratos, lípidos y proteínas que combinadas con oxígeno generan la energía necesaria para la vida.