



**Nombre de alumno: Norma Valeria  
Rodríguez Galindo**

**Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes**

**Nombre del trabajo: Cuadro sinóptico**

**Materia: Química**

**Grado: 2 Cuatrimestre**

**Grupo: Técnico en administración de  
recursos humanos**



# La energía en las reacciones químicas

## Tipos de sistemas interacción sistema

De acuerdo con su vinculación se distinguen dos tipos de sistemas- sistemas cerrados: con características del ambiente que no les influye, por que actúan independiente del cambio que se produzcan en el exterior; a menos que las condiciones externas varien de tal modo que les dañen o destruya.

## Temperatura y calor

La temperatura es una magnitud referida a la noción del calor medible mediante un termómetro. En la física se define como una magnitud escalar relacionada con la energía interna de un sistema termodinámico definida por el principio cero de la termodinámica

Calor, se le denomina calor a la energía en tránsito que se reconoce solo cuando se cruza la frontera de un sistema termodinámicos.

## REACCIONES EXOTERMICAS

Una reacción química exotérmica es la que al producirse libera energía en forma de calor o luz principalmente. Esto significa que parte de la energía contenida en sus enlaces que da liberada en la formación del nuevo compuesto

## Energía de activación y energía de reacción

La energía de activación se puede entenderse como la energía barrera que debe superarse para que una reacción tenga lugar, tanto si se trata de una reacción simple, de una reacción en varias etapas, como de una reacción controlada por función, la energía de reacción es la energía liberada en el quiebre o absorbida en la formación de un enlace químico. La termoquímica es la rama del estudio la cual tiene el objetivo de estudiar el calor de la reacción provocada por el intercambio del medio externo con los reactivos

## Combustión de los alimentos y de los combustibles.

La combustión de alimentos permite que nuestro cuerpo pueda aprovechar esa energía para cumplir con los procesos metabólicos y contribuir con nuestro desarrollo como seres humanos. Por otro lado, en los combustibles, la energía es utilizada para poner en marcha grandes maquinarias, sistemas, crear energía y demás

## Cuantificación de la energía liberada en la combustión de alimentos

Cuántica de la energía liberada en la combustión de alimentos Es la energía liberada en la combustión de los alimentos y combustibles, se realiza en cuanto a la cantidad de moléculas de ATP que se puede producir a través de eso

## Cámara hiperbárica

La cámara hiperbárica es un equipo médico diseñado para realizar tratamientos de oxigenación hiperbárica. El oxígeno es vital para el buen funcionamiento de todas las células del cuerpo, normalmente respiramos 21% de oxígeno a una presión de una atmósfera, pero cuando alguien ingresa a la cámara hiperbárica respira altas concentraciones a 1.5 atmósferas, esta presión logra que ese oxígeno mucho más concentrado alcance todos los tejidos del cuerpo incluso aquellos a los que normalmente no llega, desencadenando muchos beneficios para el cuerpo, entre sus principales efectos acelera la cicatrización de heridas, quemaduras, lesiones óseas, contribuye a la prevención y al tratamiento de infecciones, favorece a la rehabilitación de lesiones neurológicas, disminuye a la inflamación y el dolor y mejora la calidad de vida de los pacientes que reciben el tratamiento.

## Consecuencias ambientales de la quema de combustibles fósiles.

La quema de combustibles fósiles provoca una mayor emisión de dióxido de carbono lo que provoca un exceso de temperatura o calentamiento global que tiene como consecuencia el conocido cambio climático

Algunos de sus causas podrían ser