

SUPER NOTA REACCIONES QUIMICAS

**NOMBRE DEL ALUMNO: Hector Elian
Alejandro Villarreal**

Nombre del profesor: Luz
Elelena Cervantes Monroy

MATERIA: Quimica II

GRADO: 2DO

GRUPO: A

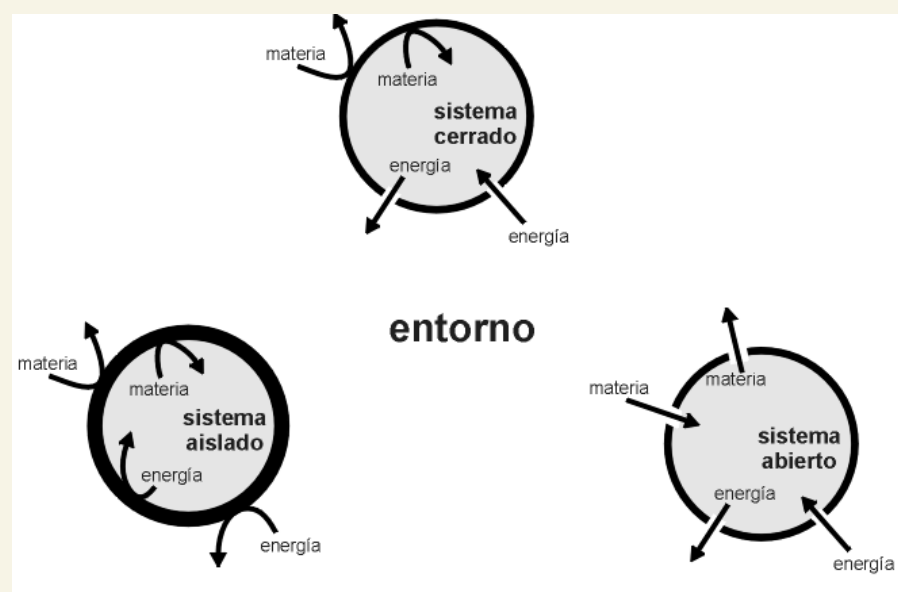
UUDS
Mi Universidad



3.1 Tipos de Interaccion Sistema-entorno:

Sistema es un conjunto de elementos que interaccionan entre si y con el entorno, una especie de campo en el que desarrolla su actividad.

Sistema aislado: es aquel que no intercambia ni materia ni energia con los alrededores.



Sistema cerrado: es aquel que intercambia energia pero no materia. Sistema abierto: es aquel que cambia energia y materia con los alrededores.

3.2 TEMPERATURA Y CALOR:

El calor se define como el movimiento o intercambio de energia entre cuerpos.

La temperatura es la medida de agitacion de las moleculas de un cuerpo.



3.3 Reacciones exotermicas:

SE denomina reaccion exotermica a cualquier reaccion quimica que desprenda energia, ya sea como luz o calor.



Algunas reacciones exotermicas conocidas son:

combustion, oxidacion de la glucosa, formacion de amoniaco etc.

3.4 ENERGIA DE ACTIVACION Y REACCION:

La energia de activacion es la energia minima que se necesita antes de iniciar un sistema.

Es aquella que se produce por el movimiento de atomos , y sus iones para la organizacion, distribucion, transporte etc.



3.5 COMBUSTION DE LOS ALIMENTOS Y DE LOS COMBUSTIBLES:

La combustion de los alimentos permite que nuestro cuerpo aproveche esa energia para cumplir los procesos metabolicos.

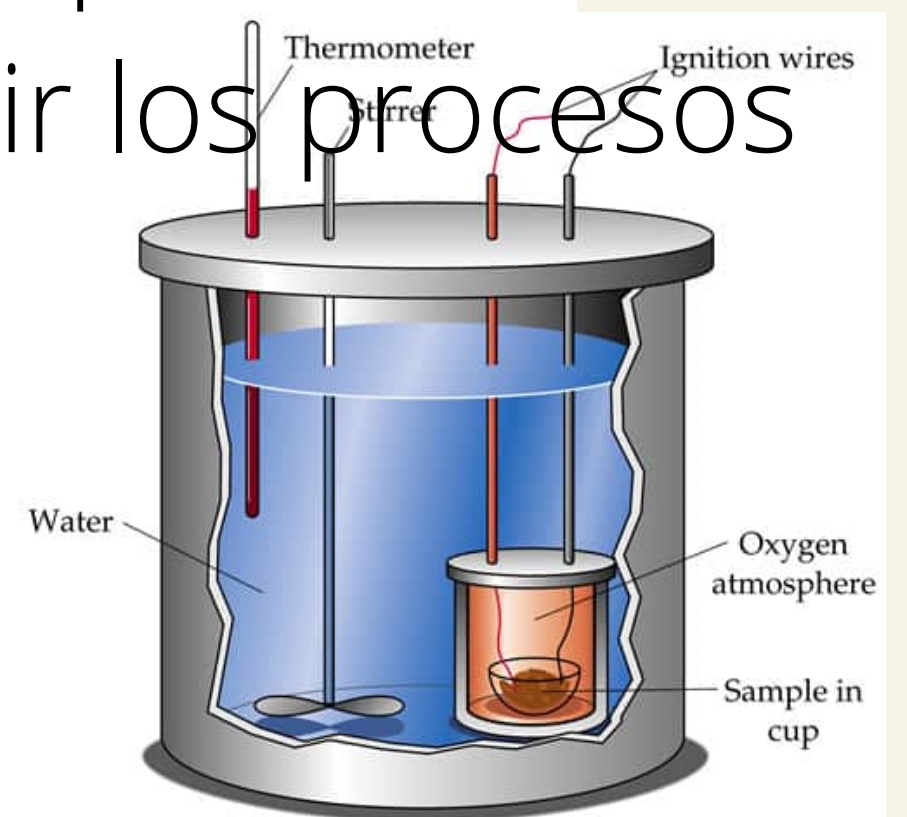
Los combustibles se usan para poner en marcha grandes maquinarias, sistemas, energia etc.



3.6 CUANTIFICACION DE LA ENERGIA LIBERADA DE LOS ALIMENTOS:

La energia bruta de un alimento se mide con una bomba calorifica lo cual se cuentifica en el calor de combustion.

La combustion de los alimentos permite que nuestro cuerpo aproveche esa energia para cumplir los procesos metabolicos.



3.7 CAMARA HIPERBARICA::

La camara hiperbarica sirve para llevar el oxigeno a todos nuestros tejidos tanto centrales como perifericos, mejorando asi la circulacion.

Esta tecnologia ayuda a pacientes en multiples trastornos gracias a su capacidad de oxigenacion.



3.8 consecuencias ambientales de la quema de combustibles:

Su potencial efecto invernadero. La lluvia acida. Se da un aumento de temperatura en la tierra. Deshielo en los casquetes polares etc.

La quema de combustibles provoca una mayor emisión de dióxido de carbono. Lo que provoca un exceso de temperatura y el cambio climático.



3.9 Cambio climático, causas y consecuencias:

El cambio climático es la consecuencia del calentamiento global de la tierra. Se produce por emisiones tóxicas que el ser humano provoca.

Las consecuencias del cambio climático son: desnivel del mar, emisión de gases en la atmósfera, cambios en la temperatura etc.



FUENTES DE INFORMACION:

<https://limacexperimentales.blogspot.com/2019/02/tipos-de-sistemas-e-interacciones.html>

<https://www.tiempo.com/noticias/actualidad/calor-y-temperatura-no-es-lo-mismo.html>

<https://concepto.de/reaccion-exotermica/>

<https://www.quimicas.net/2015/11/la-energia-de-activacion.html>

<https://consejociudadano-periodismo.org/reacciones-de-combustion-de-combustibles-y-alimentos/>
<https://aprendizaje.xyz/cuantificacion-de-la-energia-liberada-en-la-combustion-de-los-alimentos-y-los-combustibles/ss>

<https://www.greenpeace.org/mexico/blog/9853/como-afectan-los-combustibles-fosiles-a-la-salud-humana/>