



**Nombre de alumno: Claudia
Elizabeth Ramírez Alfaro**

**Nombre del profesor: Maria De Los
Angeles Venegas Castro.**

**Nombre del trabajo: Mapa
conceptual**

Materia: Química II

Grado: 2 semestre

Grupo: Único

Introducción

Durante la transformación, se producen compuestos con una estructura y composición química diferentes a las de la materia prima a las que están hechos.

En el curso de una reacción química, los enlaces existentes entre los átomos de las moléculas utilizadas como reactivos, se rompen y se producen nuevos enlaces presentes en los productos.

La energía potencial que tiene una sustancia, en sus enlaces químicos, mediante una reacción química, como puede ser la combustión, esa sustancia se puede convertir en otra, liberando energía y generando luz a calor durante ese proceso.

La energía en las reacciones químicas

Tipo de sistemas
interacción
sistema-entorno

Reacciones
exotérmicas.

un

Sistema abierto puede intercambiar energía.

Y un

Sistema cerrado ,solo puede intercambiar energía con sus alrededores y no materia.

Temperatura y calor

Son que

El calor es energía

Y

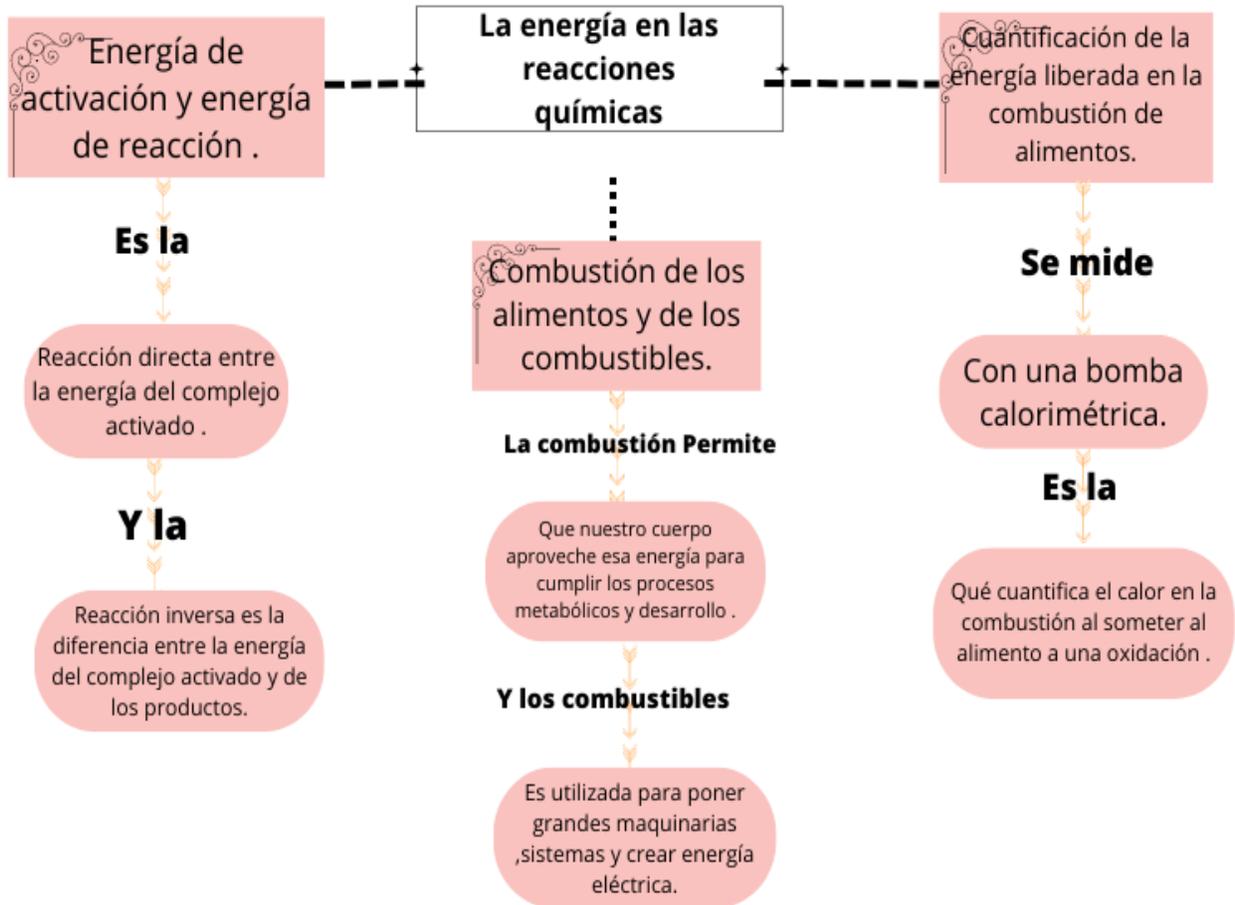
La temperatura es una medida de ella.

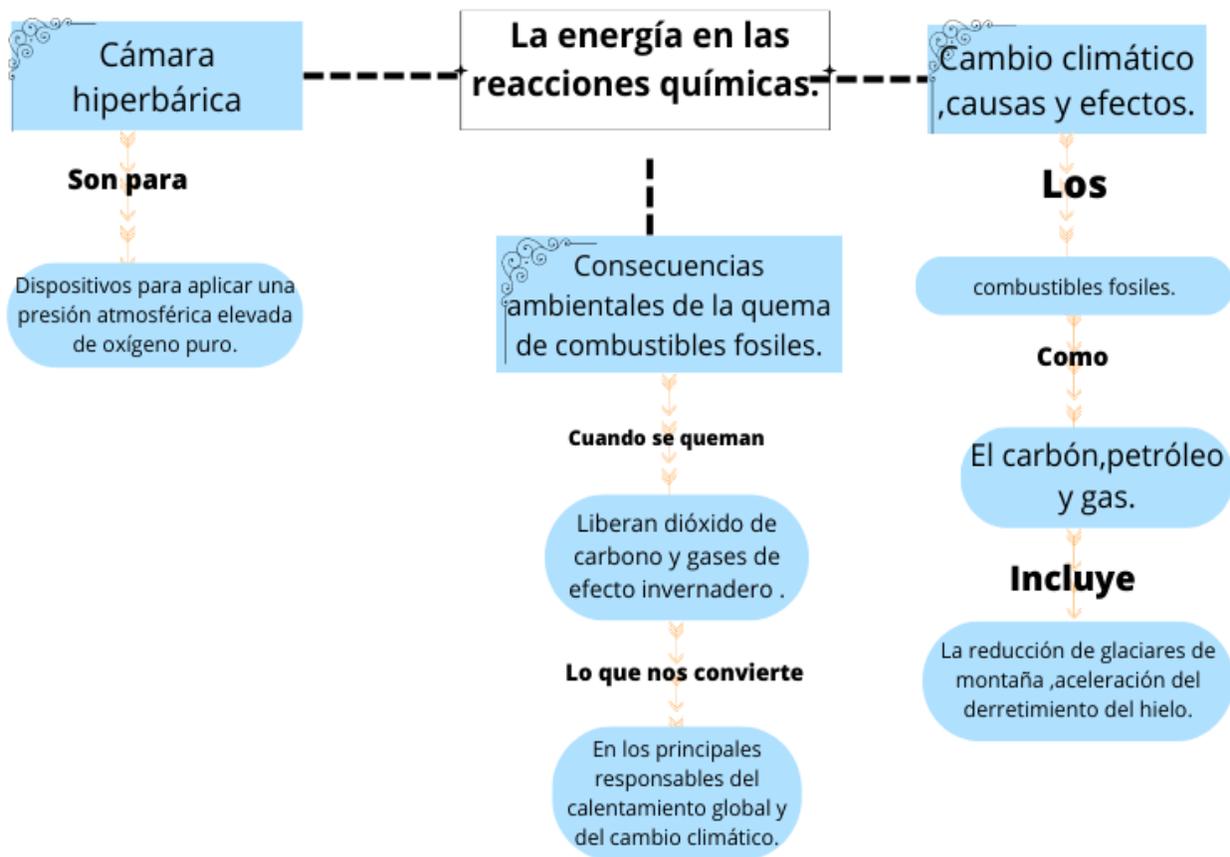
Es

Reacción química, que desprende energía.

Ya sea

Luz o calor.





Conclusión

Una reacción química se rompe enlaces y se forman nuevos, de modo que se libera energía.

Las reacciones químicas siempre involucran energía, la energía es la propiedad de la materia y está definida.

Como habilidad para trabajar, como el metano cuando se quema, libera energía en forma de calor y luz; pero en otras reacciones químicas absorben energía en vez de liberarla

Bibliografía .

<https://aprendeencasa.sep.gob.mx/secundaria/como-explico-los-intercambios-de-energia-en-las-reacciones-quimicas/#:~:text=La%20energ%C3%ADa%20qu%C3%ADmica%20es%20la,o%20calor%20durante%20ese%20proceso.>

<https://www.products.pcc.eu/es/academy/la-energia-de-las-reacciones-quimicas/>

http://www.cursosinea.conevyt.org.mx/cursos/cnaturales_v2/interface/main/recursos/antologia/cnant_3_15.htm

