

2.° ESO - 3.° ESO

Rodrigo Alcaraz de la Osa



Concepto de energía. Unidades

La energía es la capacidad de producir transformaciones o cambios.

Conservación de la energía

La energía se puede transferir, almacenar o disipar, pero no crear ni destruir.

Unidades

En el **SI** la energía se mide en **julios** (1 J = 1 N m = 1 kg m 2 s $^{-2}$). Otras unidades de energía son la **caloría** (1 cal = 4.18 J) o el **kilovatio hora**, kW h:

$$1 \text{ kW K} \cdot \frac{1000 \text{ W}}{1 \text{ kW}} \cdot \frac{3600 \text{ s}}{1 \text{ K}} = 3.6 \times 10^6 \text{ W s} = 3.6 \times 10^6 \text{ J}$$

Tipos de energia

Energía mecánica

Es la que poseen los cuerpos debido a su movimiento y/o a su posición.

Energía térmica

Es la energía que posee un cuerpo por el hecho de estar a una cierta temperatura.

Energía química

Es la energía que posee un cuerpo debido a su **estructura interna**. Se pone de manifiesto en **reacciones químicas**, como la combustión por ejemplo.

Energía nuclear

Es la energía almacenada en los **núcleos** de los **átomos**. Se pone de manifiesto en **reacciones nucleares**, como la fisión o la fusión nuclear.

Energía radiante

Es la energía que poseen las ondas electromagnéticas, como la luz por ejemplo.

Energía eléctrica

Es la energía que poseen las cargas eléctricas en movimiento.

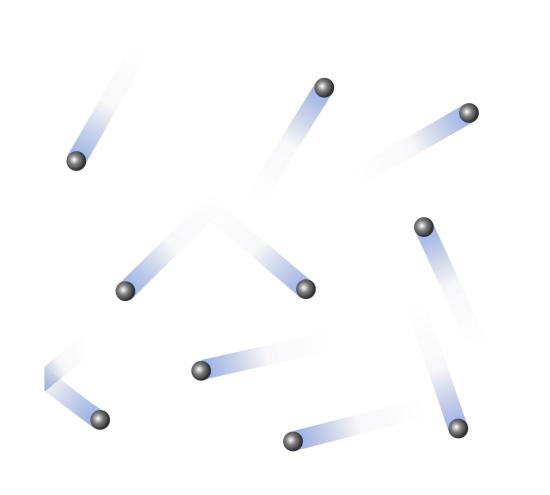
Transformaciones energéticas

| ENERGÍA INICIAL | ENERGÍA FINAL | APARATO/DISPOSITIVO |
|-----------------|---------------|----------------------|
| Mecánica | Térmica | Pastilla de freno |
| Química | Mecánica | Motor de combustión |
| Química | Térmica | Cocina de gas |
| Química | Eléctrica | Pila/central térmica |
| Radiante | Eléctrica | Panel solar |
| Eléctrica | Mecánica | Motor eléctrico |
| Eléctrica | Térmica | Estufa eléctrica |
| Eléctrica | Radiante | Bombilla |

Temperatura "

De acuerdo al modelo cinético-molecular, la materia está formada por partículas que están en continuo movimiento. La temperatura es una medida de la agitación (velocidad) media de las partículas que forman un sistema. La temperatura absoluta es el valor de la temperatura medida con respecto a una escala que comienza en el cero absoluto, un hipotético estado en el que todas las partículas que forman el sistema estarían completamente quietas. En el SI, la temperatura absoluta se mide en kelvin (K):

$$T(K) = T(^{\circ}C) + 273.15$$



Adaptada de
https://commons.wikimedia.org/wiki/
File:Kinetic_theory_of_gases.svg.

Mecanismos de transferencia de energía

La energía térmica que se transfiere de un cuerpo a otro se denomina calor. Por razones históricas el calor se mide a menudo en calorías (1 cal = $4.18 \, \mathrm{J}$).

El calor se puede **transferir** mediante:

Conducción

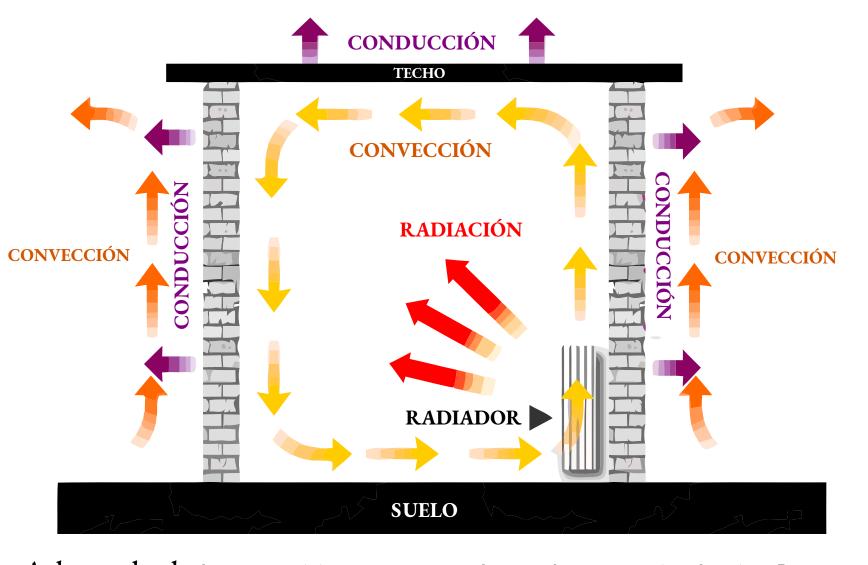
Basado en el **contacto directo** entre los cuerpos.

Convección

Debido al **transporte** de **masa** por medio de un **fluido**.

Radiación

Por medio de **ondas electromagnéticas** (como la luz), que pueden viajar incluso por el vacío.



Adaptada de https://commons.wikimedia.org/wiki/File: M%C3%A9todos_de_transferencia_de_calor.svg.

Efectos del calor sobre los cuerpos

Variación de temperatura y/o cambios de estado

Cuando dos cuerpos se ponen en **contacto térmico**, el que está a mayor temperatura cede calor (enfriándose) al que está a menor temperatura (calentándose), llegando al cabo de un tiempo a un **equilibrio térmico** (misma temperatura). La variación de temperatura que sufre un cuerpo cuando se le proporciona una cantidad de calor depende de la sustancia de que se trate y de su masa.

Dilatación

Como regla general, un cuerpo aumenta su volumen (*se dilata*) al aumentar su temperatura. La **dilatación** de los **líquidos**, como el mercurio (Hg), se utiliza en los **termómetros**. La escala **Celsius**, también llamada *centígrada*, es la escala basada en 0 para el punto de **congelación** y 100 para el punto de **ebullición** del **agua**.

Fuentes de energia

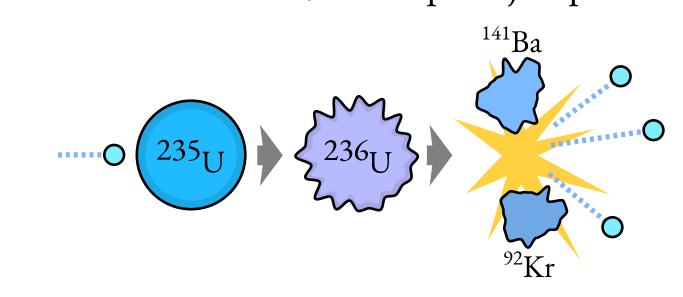
Una **f uente** de **energía** es cualquier **fenómeno físico** o **químico** del que es posible **explotar** su **energía**.

No renovables

Aquellas que se encuentran en la naturaleza en **cantidades limitadas**, no pudiendo sustituirse tras agotarse.

Combustibles fósiles Proceden de la biomasa producida en eras pasadas, que ha sufrido enterramiento y tras él, procesos de transformación, por aumento de presión y temperatura, hasta la formación de sustancias de gran contenido energético, como el **petróleo**, el **carbón**, el **gas natural** y el gas licuado del petróleo (GLP).

Combustibles nucleares Materiales que han sido adaptados para poder ser utilizados en la generación de **energía nuclear**, principalmente mediante **fisión nuclear**, como por ejemplo el ²³³U, el ²³⁵U y el ²³⁹Pu.



Adaptada de
https://commons.wikimedia.org/
wiki/File:Nuclear_fission.svg.

Renovables 🕷

Se obtienen de **f uentes** naturales virtualmente inagotables.

prima para una variedad de productos.

Energía solar : Obtenida a partir del aprovechamiento de la radiación electromagnética procedente del Sol. Distinguimos entre energía solar: Térmica Calentar agua mediante depósitos.

Fotovoltaica Generar electricidad mediante paneles solares .

Energía eólica Obtenida del viento, aprovechando la energía mecánica del

aire mediante enormes aerogeneradores .

Energía hidráulica Obtenida aprovechando la energía mecánica de corrientes

o saltos de **agua**.

Biomasa Material vegetal o animal utilizado para la producción de energía (electricidad o calor), o en diversos procesos industriales como materia

Energía geotérmica Es la energía térmica generada y almacenada en la Tierra. El calor del interior de la Tierra se transmite a través de los cuerpos de roca caliente por conducción y convección.

Energías mareomotriz y undimotriz C Obtenidas a partir de la energía mecánica del mar, ya sea aprovechando las mareas (mareomotriz) o las olas (undimotriz).

Energía nuclear de fusión La fusión nuclear es un proceso en el que dos o más núcleos atómicos se combinan para formar uno o más núcleos atómicos y partículas subatómicas (protones o neutrones) diferentes. La diferencia de masa entre los reactivos y los productos se manifiesta como la liberación o la absorción de energía.