

Calor

Cambios de
fase de la
Materia

Fusion

Vaporacion

Sublimacion

Solido a
liquido

Liquido a
gas

Solido a gas

(Calor latente
de fusion)

(Calor latente
de vaporizacion)

(Calor latente
de sublimacion)

Define calor. El calor es una forma de energía de manera espontánea que se transmite entre diferentes cuerpos o sistemas debido a una diferencia de temperatura.

Define y detalla tipos de calor. Específico:

Latente: Es la temperatura necesaria para modificar el estado del componente.

Sensible: Es el calor que genera una modificación de energía.

Sección: Es un método científico que genera en los microorganismos.

Define equilibrio térmico: Es un estado en el que están en contacto térmico alcanzan la misma temperatura.

¿Cuáles son las unidades de calor según el Sistema Internacional de unidades? Calorías y Kilocaloría.

Define transferencia de calor. Se refiere al proceso de movimiento de energía térmica desde un objeto o sistema a otro debido a una diferencia de temperatura.

¿Cuál es la diferencia entre calor específico, calor latente y capacidad térmica?

- La capacidad térmica es la medida de la cantidad de energía térmica que se necesita para subir de temperatura.

- El calor específico es la medida de la cantidad de energía térmica que se necesita para aumentar un gramo.

- Calor latente es la medida de la energía térmica necesaria para cambiar el estado de la materia.