



Relaciona cada concepto con su descripción y símbolo correctos.

T	ENERGÍA	Indicador indirecto, relacionado con la energía cinética promedio de las partículas que constituyen un cuerpo.
Q	ENERGÍA INTERNA	El efecto perceptible que se produce al agregar o retirar energía térmica de un cuerpo.
$\Delta T$	ENERGÍA TÉRMICA	Término que se puede aplicar tanto si la energía se encuentra contenida en el cuerpo o en tránsito hacia otro
E	CALOR	Capacidad de los cuerpos para producir cambios en ellos mismos o en otros cuerpos.
U	TEMPERATURA	La suma de las energías cinéticas de todas las partículas del cuerpo con todas las energías potenciales de interacción entre ellas.
$E_t$	CAMBIO DE TEMPERATURA	La transferencia de energía térmica de un cuerpo o sistema a otro de menor temperatura.



Hay que tener cuidado con los términos, los malhechores podrían hacer mal uso de ellos

Identifica si cada afirmación hace referencia al concepto de CALOR o al de TEMPERATURA.

AFIRMACIÓN	se refiera a:
Cuando te acercas a un horno en operación percibes ...	
Hace mucho calor en esta habitación	
Un buen aislante impide que se escape ...	
El flujo de energía que se produce a causa de que un cuerpo esté más "caliente" que otro, se llama ...	
Al transferirse energía al cuerpo o desde el cuerpo, se modifica su ...	
Para que la energía térmica "fluya" de un cuerpo a otro, debe forzosamente existir una diferencia de ...	
La energía térmica "entra" o "sale" de un cuerpo	
Las unidades: J, cal, erg, lb-ft o BTU miden ...	
Las unidades: °F, °R, °C o K se emplean para medir ...	
Indica si un cuerpo tiene "poca" o "mucha" energía	

Arrastra las etiquetas hasta la posición que les corresponda.

Para facilitar el cálculo, el calor se clasifica en:  
Calor sensible y Calor latente!



### CALOR SENSIBLE

Calor necesario para que una cierta cantidad de masa de una sustancia modifique su

Por ejemplo:

o

### CALOR LATENTE

Calor necesario para que una cierta cantidad de masa de una sustancia modifique su

Por ejemplo:

o

calentamiento

temperatura

solidificación

enfriamiento

condensación

estado de agregación

Los cambios de estado en donde se emplea el calor latente son:

Condensación

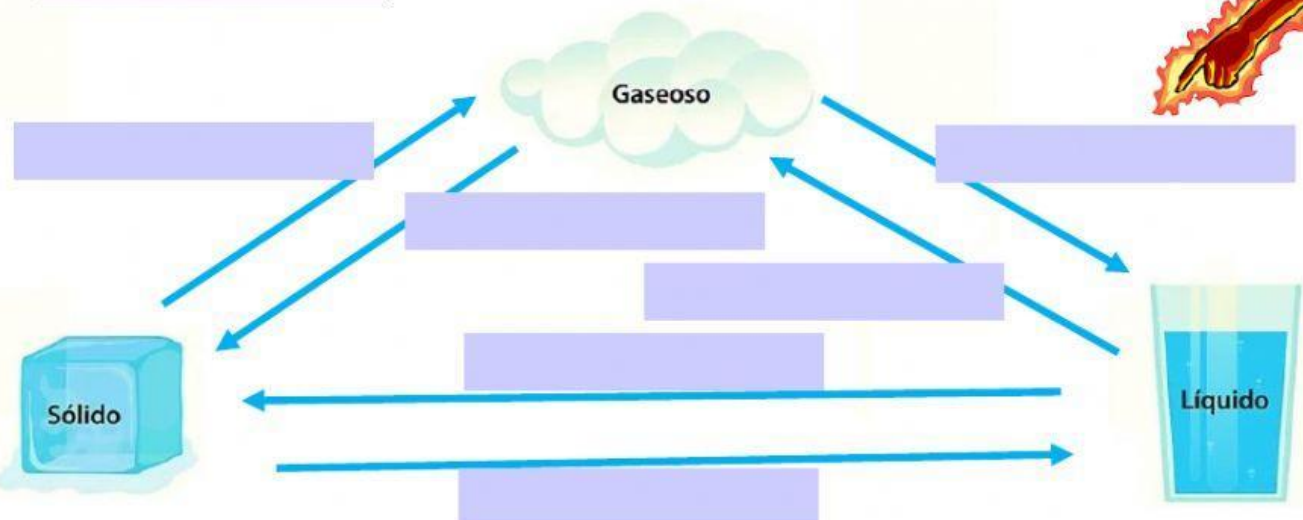
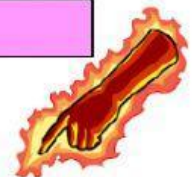
Deposición

Fusión

Solidificación

Evaporación

Sublimación



Por ejemplo, para el agua a presión atmosférica a cierta temperatura ( $T_i$ ) en estado sólido. Al calentarla, eleva su temperatura hasta llegar el momento de comenzar a fundirse. Al agregar más calor continúa deritiéndose a la misma temperatura ( $T_{fus}$ ), hasta encontrarse en estado totalmente líquida. Si se sigue agregando calor, comienza a calentarse hasta que comience a evaporarse, se evapora otra vez a temperatura constante ( $T_{vap}$ ) y llega a ser completamente vapor. Al seguir calentando se tendrá un vapor sobrecalentado.

