

Nombre: \_\_\_\_\_ Curso: \_\_\_\_\_

Fecha: \_\_\_\_\_ Grupo: \_\_\_\_\_

## ENERGÍA TÉRMICA

La energía térmica es la \_\_\_\_\_ (o un sistema material) debido al movimiento o \_\_\_\_\_ de las partículas que lo componen.

La temperatura es un sistema de medida que se usa para \_\_\_\_\_ agitación, por tanto, cuanto \_\_\_\_\_ temperatura \_\_\_\_\_ movimiento de las partículas o moléculas que componen ese cuerpo.

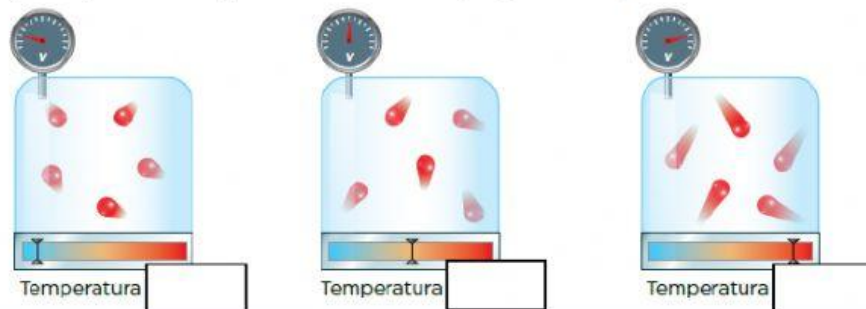
Esta agitación se conoce como nivel térmico. Si ponemos en contacto dos cuerpos a distinta temperatura, siempre existe un paso de energía térmica del cuerpo con \_\_\_\_\_ temperatura al que está a \_\_\_\_\_ temperatura, independientemente de la masa (o cantidad de materia) de ambos cuerpos.

La energía térmica que contiene un cuerpo depende de su \_\_\_\_\_, pero también de su \_\_\_\_\_

Es importante distinguir entre \_\_\_\_\_ y \_\_\_\_\_. Imagina que tienes dos lingotes de hierro a la misma temperatura; si la masa del primero es el doble que la del segundo, también lo será su energía térmica.

### Temperatura y agitación térmica

Si dispusiésemos de un instrumento que midiese la rapidez de las partículas, observaríamos que, a medida que aumentara la temperatura, dicho instrumento indicaría mayores valores de la rapidez; por tanto, las partículas tendrían mayor grado de agitación.



### Aprende, aplica y avanza

1 Se ponen en contacto dos cuerpos de la misma masa, uno a 50 °C y otro a 15 °C:

a) ¿Cuál cederá energía térmica? ¿Cuál absorberá energía térmica?

.....

.....

b) Cuando ambos cuerpos estén a la misma temperatura, ¿cuál de ellos tendrá una energía térmica mayor? ¿Por qué?

.....

.....