

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

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

## ML ENERGÍA TÉRMICA ML

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, cuanta  temperatura  movimiento de las partículas o moléculas que componen ese cuerpo.

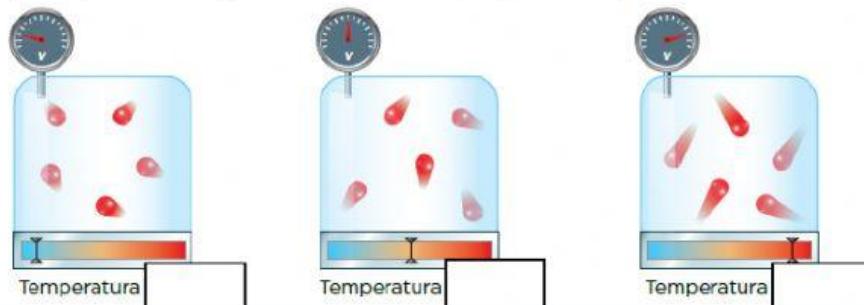
Esta agitación se conoce como nivel térmico. Si ponemos en contacto dos cuerpos a distinta temperatura, siempre existe un paso de energía térmica del cuerpo con  temperatura al que está a  temperatura, independientemente de la masa (o cantidad de materia) de ambos cuerpos.

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?

.....