

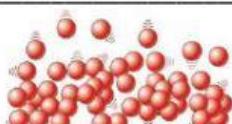
Nombre: \_\_\_\_\_ Curso: \_\_\_\_\_

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

## ML ENERGÍA TÉRMICA ML



1.- Todo cuerpo o materia está formada por \_\_\_\_\_ que se mueven,



aunque no las veamos. Si añadimos calor al cuerpo, harías que las \_\_\_\_\_ se movieran más \_\_\_\_\_, lo que implicaría \_\_\_\_\_.

Por tanto, la \_\_\_\_\_ es la suma total de la energía interna de un cuerpo.



A \_\_\_\_\_ velocidad de las \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ energía térmica, y por tanto, más \_\_\_\_\_ se pone.

Entonces ¿energía térmica es lo mismo que **temperatura**? Veamos un ejemplo:

Ambos recipientes tienen el mismo líquido a la misma temperatura ¿cuál tiene mayor energía térmica?



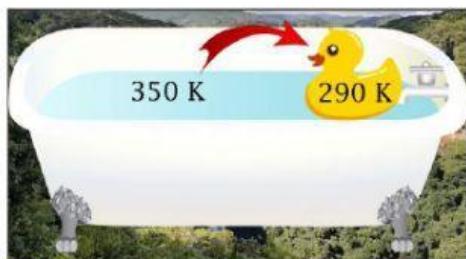
La \_\_\_\_\_ tiene mayor energía térmica que la \_\_\_\_\_ porque al ser más \_\_\_\_\_

tiene \_\_\_\_\_ número de



Por tanto, energía térmica \_\_\_\_\_ es lo mismo que temperatura.

Entonces ¿energía térmica es lo mismo que **calor**? Veamos otro ejemplo: Si ponemos en contacto estos dos objetos,



la energía térmica se transfiere siempre del que está más \_\_\_\_\_ al que está más \_\_\_\_\_. Por tanto, se denomina **calor a la transferencia de energía térmica** del que está más \_\_\_\_\_ al que está más \_\_\_\_\_ hasta que ambos cuerpos alcancen la \_\_\_\_\_ temperatura. Y cuando la alcanzan, ambos cuerpos han encontrado un \_\_\_\_\_.