

Problema 1101: En el lenguaje cotidiano decimos "tengo mucho calor" o "hace mucho calor" como sinónimo de que la temperatura es alta. Pero desde el punto de vista físico ¿cuál es la diferencia entre calor y temperatura?

Conceptos que en el lenguaje cotidiano tienen un significado en física tienen otro. La temperatura mide el nivel de agitación térmica medio de las partículas de un cuerpo. Cuanta más energía tengan las partículas de un cuerpo más temperatura tendrá. La energía térmica es la suma de todas las energías de estas partículas. Por lo tanto, para un mismo tipo de sustancia, la energía depende de la masa. Para una misma temperatura tiene más energía térmica un cuerpo de más masa.

El calor es energía, pero no la energía que se tiene sino la energía que se transmite, se dice que es una energía en tránsito. Un cuerpo puede ganar o perder energía en forma de calor. El calor es esa energía que pasa de los cuerpos que tienen más temperatura a los cuerpos que tienen menos temperatura.