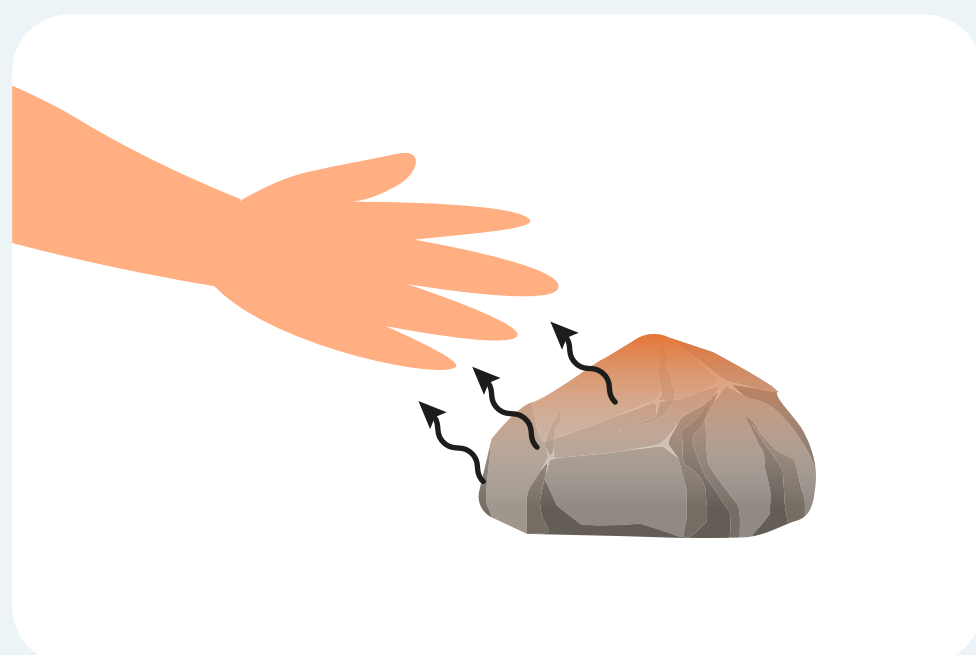


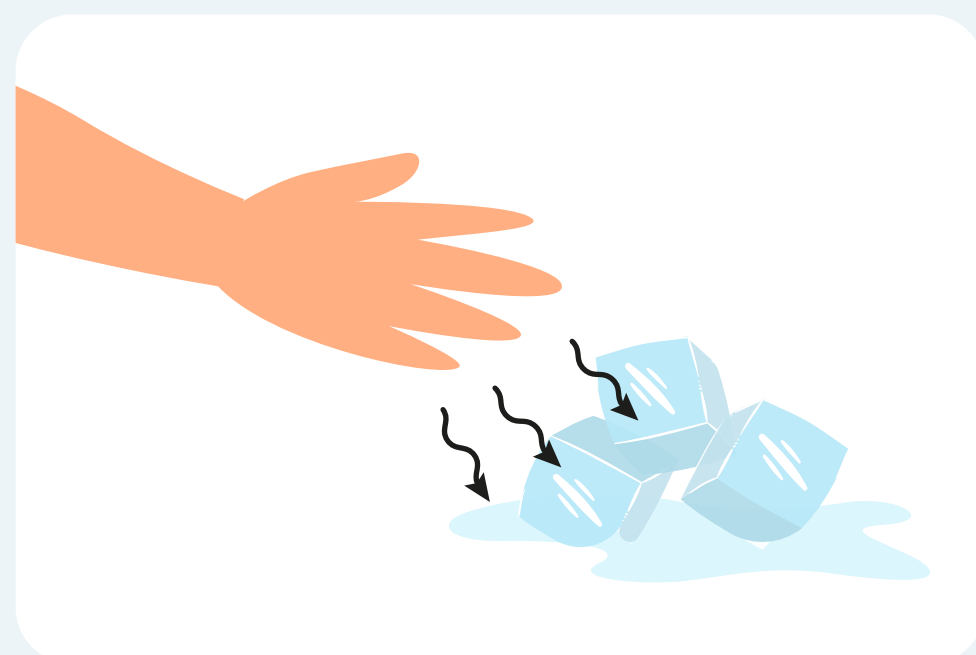
Diferencias entre el calor y la temperatura

Diferencia entre calor y temperatura

El calor es la energía que pasa de un cuerpo de mayor temperatura hacia otro de menor temperatura.



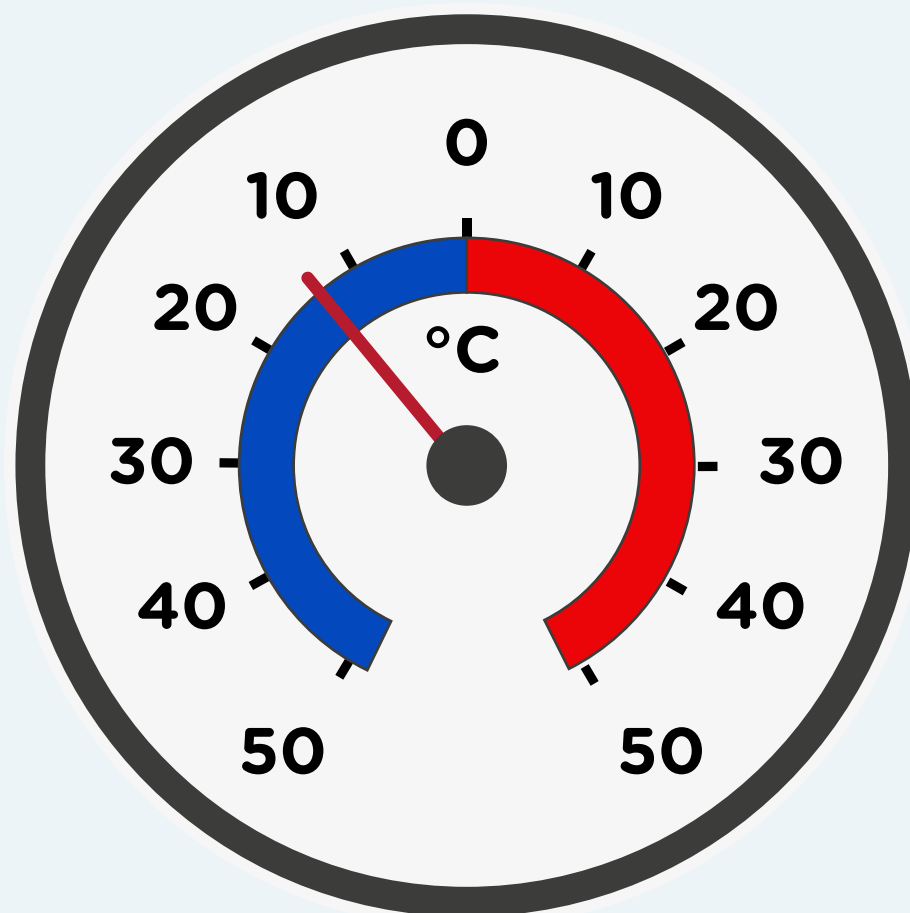
Al tocar una piedra que ha sido calentada por acción de los rayos solares, entrará esta energía a tu mano.



Cuando tocas un cubito de hielo, la energía sale de tu cuerpo y entra al hielo.

Unidades de medidas del calor

La caloría se define como el calor o energía necesaria para elevar en 1º centígrado a 1 gramo de agua pura.

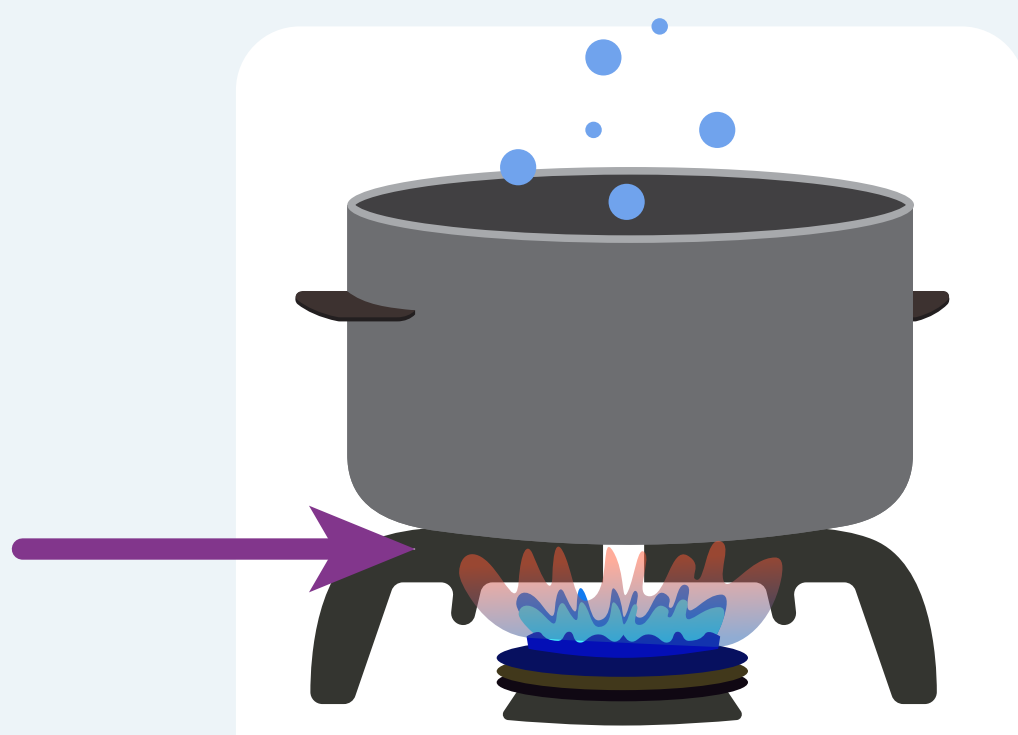


Sin embargo, existen otras unidades de calor como la kilocaloría (1 Kcal = 1 000 cal) y el Joule (1 caloría equivale a 4,186 J).

Formas de transferencia de energía

Conducción

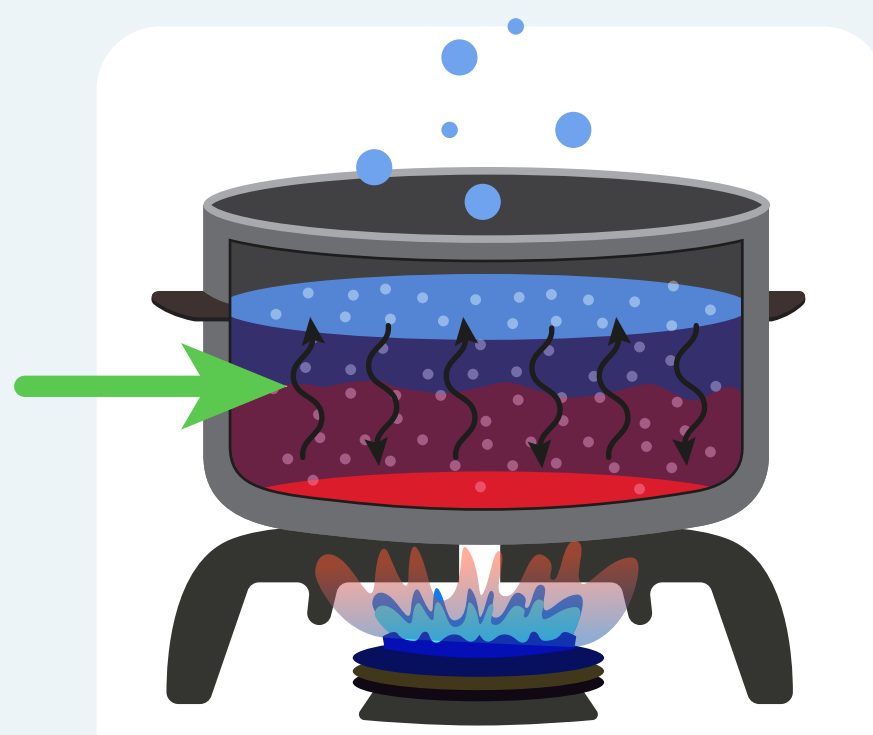
La energía pasa de un cuerpo a otro de manera directa. Los metales son conductores térmicos excelentes (cobre, plata, oro, plomo, etc).



La olla se calienta de manera directa a través de la hornilla prendida.

Convección

Es el proceso por el cual se transmite calor a través del movimiento de un fluido (gases o líquidos) desde un punto de mayor temperatura hacia otro de menor temperatura.



El agua caliente asciende y transporta calor de la parte inferior a la superior.

Radiación

Esta energía se denomina energía radiante y se transporta mediante ondas electromagnéticas. No necesita contacto entre la fuente y el receptor.



Al acercar nuestras manos a la hornilla prendida sentimos la radiación del fuego.