

## Calor

### Normas para el trabajo

- Utiliza hojas DIN A4 o similar, todas iguales.
- No olvides tu nombre al principio del trabajo.
- Grapa todas las hojas.
- Rellena el trabajo con bolígrafo.
- Copia el enunciado de cada cuestión y respóndelo seguidamente.

### Contenido del trabajo

1. ¿Qué indica la temperatura?
2. ¿Qué es el equilibrio térmico?
3. Transforma la temperatura de una a otra unidad.

<b>Operaciones realizadas</b>		
27 °C		___ K
8 K		___ °C
-10 °C		___ K

4. ¿Qué es el calor?
5. Copia la tabla y rellénala.

<b>Mecanismo de transmisión del calor</b>	<b>¿En qué se basa?</b>

6. ¿Qué es el calor específico? Relación entre calor absorbido / desprendido y variación de temperatura.
7. ¿En qué se invierte el calor durante un cambio de estado?
8. Equivalente mecánico del calor.
9. Fíjate en el ejemplo primero resuelto de la página 121 y resuelve el siguiente problema:
  - ¿Cuánta agua (en kg) podríamos calentar si gastamos 1 kWh de energía en calentarla de 20°C hasta 60°C? Datos: 1 kWh = 3600000 J;  $c_e$  del agua = 4180 J/kg·K.