



Nombre:	1	2	3	4	Escrito	Oral	Calificación final
Fallo:							

1- Completar las siguientes afirmaciones:

- Si un sistema libera energía en forma de \_\_\_\_\_ su temperatura \_\_\_\_\_
- Si un sistema absorbe energía en forma de \_\_\_\_\_ su temperatura \_\_\_\_\_
- Dos sistemas están en \_\_\_\_\_ cuando tienen la misma temperatura.
- Siempre que dos sistemas a diferentes temperaturas están en contacto térmico, se produce una transferencia de \_\_\_\_\_ desde el sistema que se encuentra a \_\_\_\_\_ temperatura hacia el sistema que se encuentra a \_\_\_\_\_ temperatura, hasta alcanzar el \_\_\_\_\_

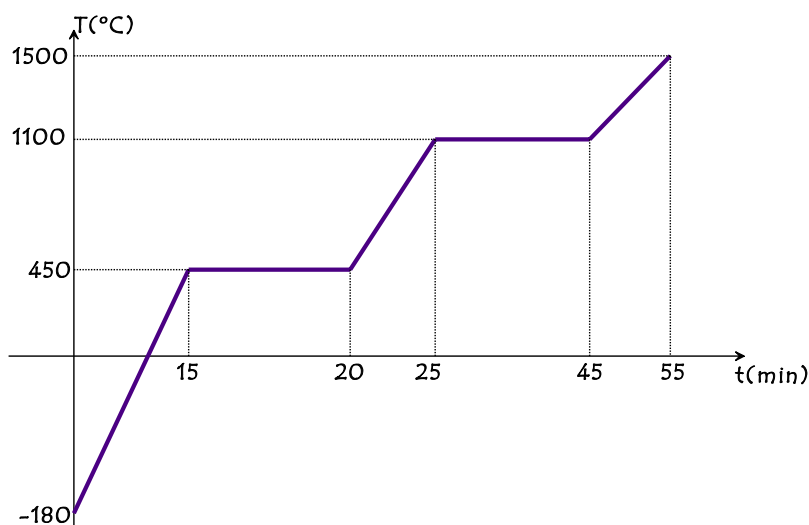
2- El platino es un metal blanco grisáceo, precioso, maleable y dúctil. Es resistente a la corrosión y se encuentra en distintos minerales. Se emplea en joyería, equipamiento de laboratorio etc. Si un joyero funde 15 g de este metal a 1768°C suministrándole 848,64 calorías de energía.

- Definir los términos subrayados.
- Calcular el calor específico del platino.
- Expresar la energía suministrada en Joule. Plantear el cálculo realizado.

3- Realizar las siguientes equivalencias escribiendo todos los cálculos realizados:

- a) 450K ----- °C      b) 45°F----- °C      c) 273°C ----- K

4- Observando la siguiente gráfica que corresponde a datos obtenidos de temperatura y tiempo de una cierta sustancia que inicialmente se encuentra en estado sólido, indique:



- ¿Es un gráfico de calentamiento o enfriamiento? ¿Por qué?
- El estado físico en cada tramo del gráfico.
- El punto de fusión y el punto de ebullición.
- ¿En que estado se encuentra la sustancia a -120°C, 500°C y 1300°C?