



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

Ejercicio 1:

Calcular la cantidad de calor que se le debe suministrar a una barra de cobre de 8,0 g para que eleve su temperatura desde los 12°C hasta los 25°C sabiendo que $C_{e, \text{Hierro}} = 0,092 \frac{\text{cal}}{\text{g} \cdot ^\circ\text{C}}$.

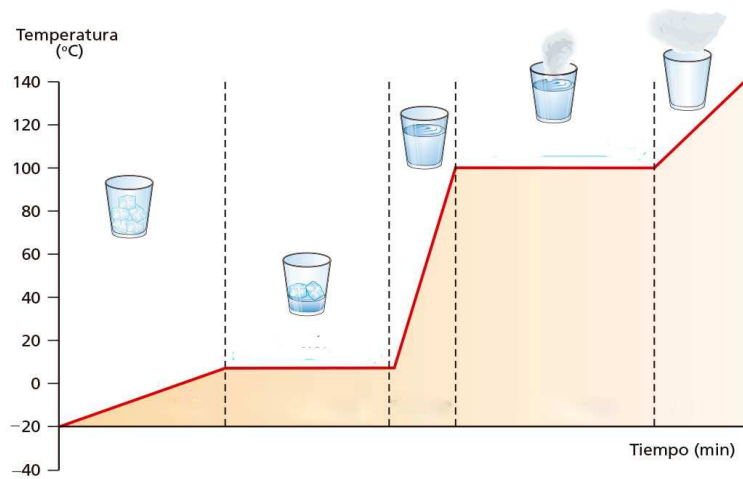
Ejercicio 2:

a) Completar las partes indicadas del siguiente termómetro e indicar justificando si es de laboratorio o clínico. ¿Cuál es el alcance y la apreciación de este termómetro?



b) Realice las siguientes equivalencias escribiendo el procedimiento: i) 244 °C ----- K
ii) 350 K ----- °C

Ejercicio 3:



Para el gráfico de la figura:

- ¿Es de enfriamiento o calentamiento? Justifique
- Indique el estado físico de la sustancia en los tramos correspondientes.
- Indique los cambios de estado que se producirán.
- Indique justificando el punto de fusión y el punto de ebullición.

Ejercicio 4:

Completar la siguiente tabla, explicando cada clasificación realizada:

Sistema	Clasificaciones (*)	N° de fases	N° de componentes
Agua y limaduras de hierro en una bolsa atada.			
Hielo en una conservadora con tapa			
Harina, caramelos, corcho y papel en el piso.			

(*) La clasificación la tienes que hacer según la interacción con el ambiente y según sus fases.