



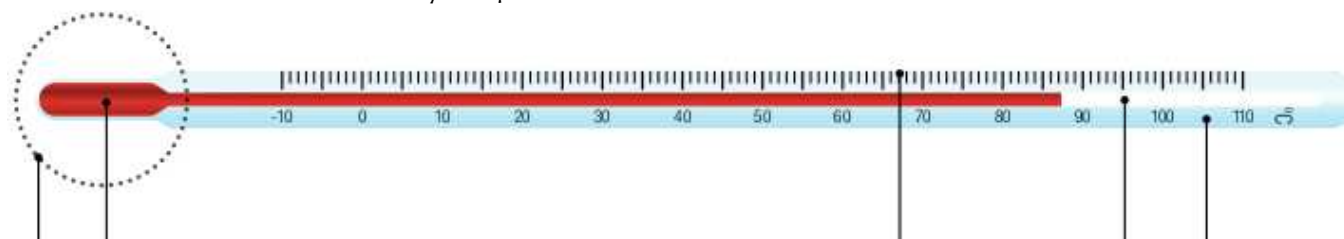
Nombre:	1	2	3	4	Escrito	Oral	Calificación final
Fallo:							

Ejercicio 1:

Calcular la cantidad de calor que se le debe suministrar a una barra de hierro de 3,0 g para que eleve su temperatura desde los 15°C hasta los 20°C sabiendo que $C_{e_{\text{Hierro}}} = 0,472 \text{ J/g} \cdot ^\circ\text{C}$.

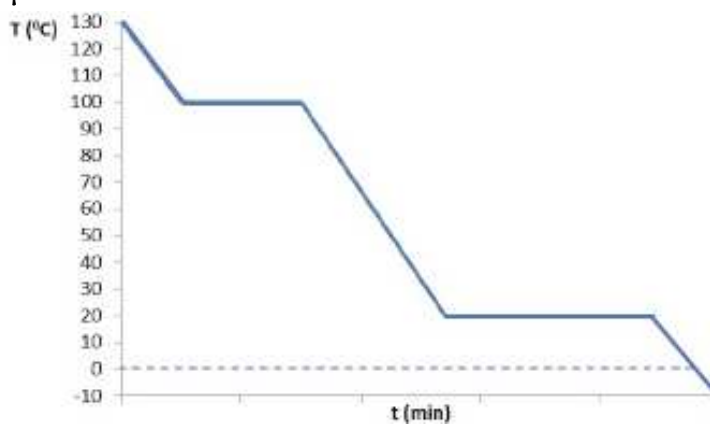
Ejercicio 2:

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) 122 °C ----- K
ii) 273 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 solidificación y el punto de condensación.

Ejercicio 4:

Escribir un ejemplo de un sistema:

- Que tenga 3 fases, 4 componentes y uno de ellos sea metal
- Que sea un sistema homogéneo y aislado.
- Que sea un sistema cerrado, que sea homogéneo y que uno de sus componentes sea alcohol.
- Que sea un sistema heterogéneo, tenga 2 fases.