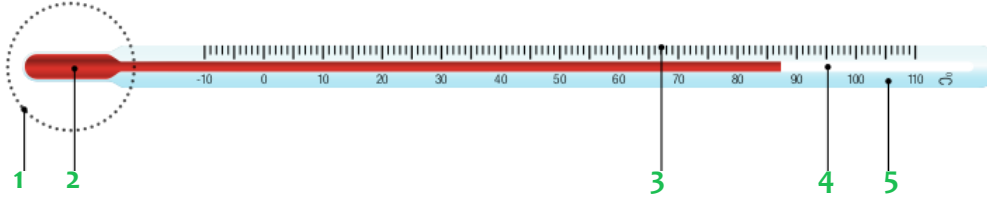


NOMBRE: APELLIDO: GRUPO: 2º	EXAMEN DE CIENCIAS FÍSICAS  2º CBU 17 de Diciembre 2019	CALIFICACIÓN ESCRITO	
		CALIFICACIÓN ORAL	
		FALLO:	
		Puntaje Ejercicio 1	
Puntaje Ejercicio 2			
Puntaje Ejercicio 3			
Puntaje Ejercicio 4			

EJERCICIO 1.

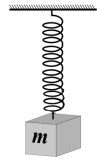
En un laboratorio se encontró un termómetro como el de la figura adjunta:



- Completa las partes indicadas.
- Completa las siguientes equivalencias: i) 60°C ----- K ii) 300 K ----- $^{\circ}\text{C}$
- Este termómetro contiene $2,50\text{ g}$ de mercurio ($c_{e\text{Mercurio}} = 0,033\text{ cal/g}\cdot^{\circ}\text{C}$) y al suministrarle energía en forma de calor su temperatura aumenta de 23°C a 88°C . Calcula la cantidad de calor absorbida.

EJERCICIO 2.

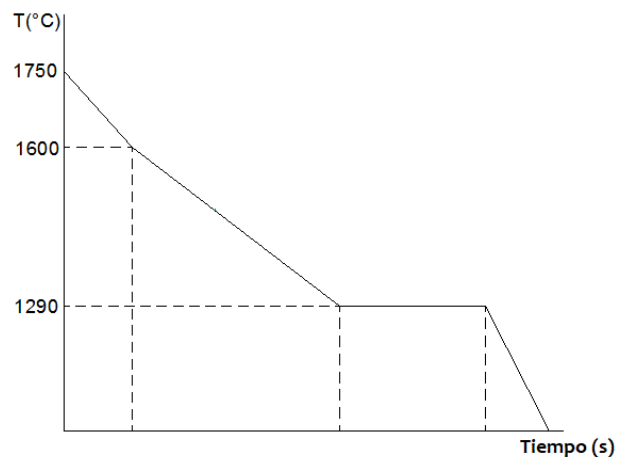
- ¿Por qué los resortes son cuerpos elásticos?
- Una masa estira un resorte $0,4\text{ m}$ aplicando una fuerza de 1500 N .
Calcula la constante elástica del resorte.
- Explica la ley de Hooke.



EJERCICIO 3.

La gráfica que se muestra representa el cambio de estado de una sustancia desconocida:

- La gráfica, ¿representa un proceso de calentamiento o de enfriamiento? Explica.
- Si se parte de una sustancia en estado líquido, ¿qué cambios de estado se representan?
- Indica en la gráfica en qué estado físico se encuentra la sustancia a medida que el proceso avanza.
- Define el proceso de la parte b).
- ¿En qué estado físico se encuentra la sustancia a 1400°C ?



EJERCICIO 4.

Se consideran los siguientes sistemas:

- Frasco de vidrio tapado con piedras, agua y aceite.
- Vaso de espuma plast con café.
- Vaso con agua y hielo.
- En una "heladerita" cerrada hay una botella que contiene agua y azúcar disuelta.

- Clasifica cada sistema de acuerdo con su interacción con el ambiente. Justifica.
- Para cada sistema indica el número de fases y componentes.
- Clasifica cada sistema en homogéneo o heterogéneo. Justifica.