



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

1- a) En una fábrica se pone a calentar 150 g de aluminio. Al inicio del experimento la temperatura fue de 22°C y cuando se terminó dicho experimento la temperatura fue de 333°C.

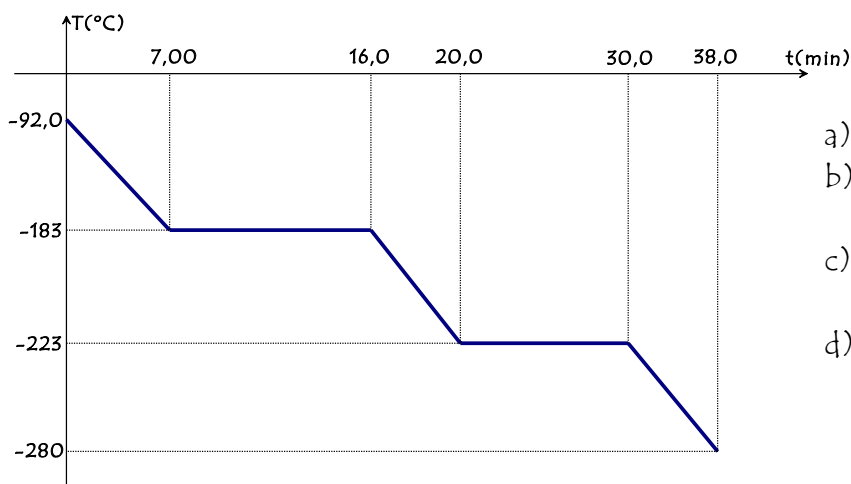
Sabiendo que  $C_{e\text{Aluminio}} = 0,907 \frac{J}{g \text{ } ^\circ C}$ , indicar cuánta energía (en forma de calor) se le suministró al aluminio para alcanzar la temperatura deseada.

b) Explicar en que caso/s existe intercambio de energía en forma de calor y en que dirección se produce dicho intercambio:

i) Una barra de cobre a 36°C se sumerge en un recipiente con agua a 80°C.

ii) Una barra de aluminio a 40°C se sumerge en un recipiente con agua a 40°C.

2- En la gráfica se representa el enfriamiento del oxígeno gaseoso:



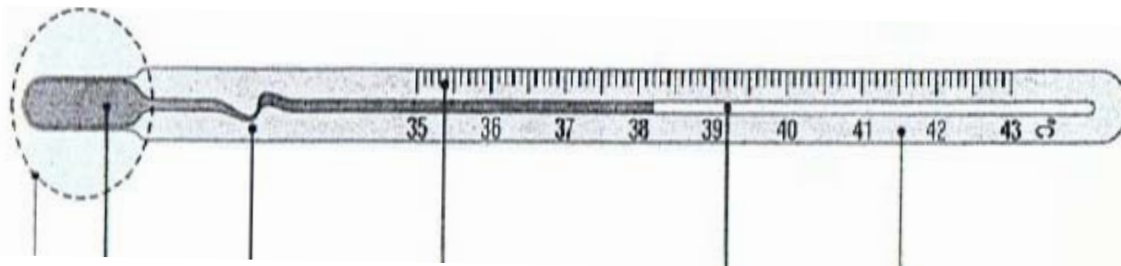
a) ¿Porqué es un gráfico de enfriamiento?

b) Señalar el estado de la sustancia en las diferentes zonas del gráfico.

c) ¿Porqué en algunas zonas la temperatura se mantiene constante?

d) Indicar el punto de solidificación y el punto de condensación. Explicar

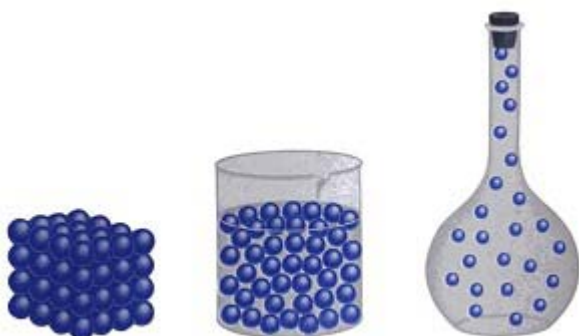
3- a) Completar las partes del siguiente termómetro, indicando si es un termómetro clínico o un termómetro de laboratorio, explicar:



b) Realizar las siguientes equivalencias planteando el cálculo realizado:

i) 18°C ----- K    ii) 258 K ----- °C

4- a) En cada caso escribe el estado de agregación que mejor describa a cada una de las siguientes imágenes:



b) ¿Cuál es la diferencia entre un sistema homogéneo y un sistema heterogéneo? Indica un ejemplo de cada uno.