

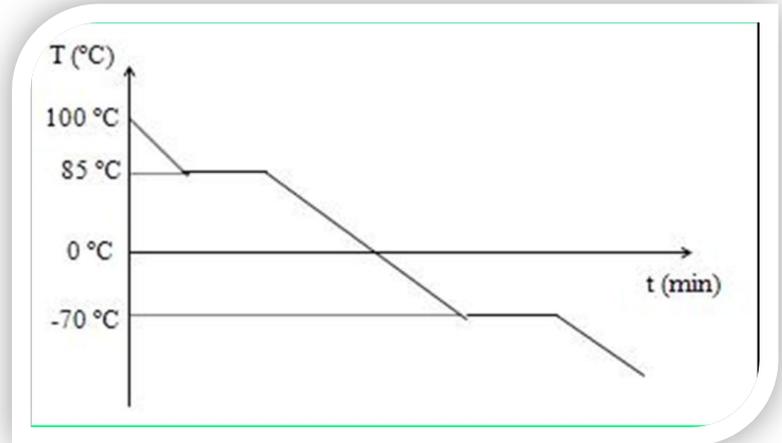
1. Se calienta lentamente cierta cantidad de potasio, inicialmente a 20°C, durante cierto tiempo y se toman medidas de las temperaturas cada dos minutos. Los datos se recogen en la siguiente tabla:

Tiempo (min)	0	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Temperatura (°C)	20	40	50	60	63	63	63	63	63	70

- Representa estos datos en una gráfica temperatura-tiempo
- ¿Es una sustancia pura?

2. Según la siguiente gráfica, completas las siguientes frases:

- Es una curva de _____
- La temperatura de fusión es de _____ °C
- La temperatura de ebullición es de _____ °C
- La temperatura de solidificación es de _____ °C
- La temperatura de condensación es de _____ °C



- Un trozo de aluminio tiene un volumen de 2 cm³, si su densidad es de 2.7 g/cm³ ¿Cuál es su masa?
- La densidad del Cobre es 8.9 g/cm³ ¿Qué volumen ocupara una masa de 500 g ?
- ¿Cuál es la densidad de un material, si 30 cm³ tiene una masa de 600 g?
- El agua del mar tiene una densidad de 1,03 g/L y una riqueza en sales de un 0,35% en masa. Calcula la concentración en sales del agua de mar en g/L
- Se prepara una disolución disolviendo 10 g de cloruro de sodio en 150 mL de agua. Indica:
 - Cuál es el soluto y en qué cantidad se encuentra.
 - Cuál es el disolvente y en qué cantidad se encuentra
 - Volumen de disolución que hay
 - La concentración en porcentaje en masa de la disolución (Dato: d agua = 1 g/mL)

¡¡¡RECUERDA!!!

$$1 \text{ L} = 1 \text{ dm}^3$$

$$1 \text{ mL} = 1 \text{ cm}^3$$