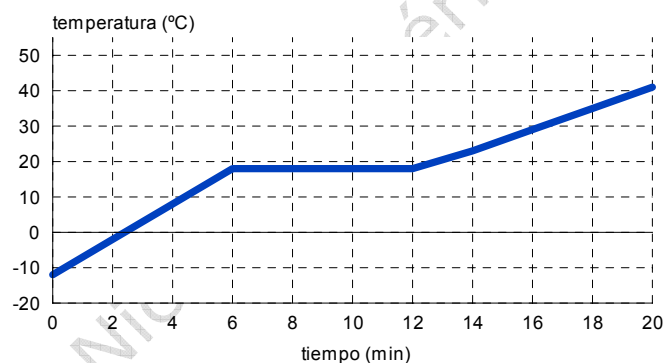


## CONTROL de SEGUIMIENTO IV · PRIMERA EVALUACIÓN · TERCERO de ESO

Alumno:

- ¿Por qué decimos que la escala de temperatura Celsius y Fahrenheit son escalas relativas?
- ¿Qué diferencia hay entre calor y temperatura?
- ¿Qué quiere decir que la temperatura de fusión de una sustancia sea de  $-28\text{ }^{\circ}\text{C}$ ?
- Cierto material se encuentra a una temperatura de  $350\text{ K}$ . ¿Cuál es su temperatura en  $^{\circ}\text{C}$  y  $^{\circ}\text{F}$ ?
- La gráfica temperatura-tiempo para el calentamiento de cierta sustancia inicialmente líquida es la que se ofrece en la figura. (a) ¿Cuál es el estado físico de la sustancia a los 9 minutos de calentamiento?; (b) ¿Por qué permanece constante la temperatura entre los minutos 6 y 12?; (c) ¿Cuándo está (aproximadamente) esa sustancia a  $0\text{ }^{\circ}\text{C}$  y en qué estado físico se encuentra entonces?
- Señala tres diferencias entre los sólidos y los gases.
- Observa la tabla de datos que se te ofrece y responde razonadamente: (a) ¿Cuál sería el estado físico del dinitrógeno a  $-200\text{ }^{\circ}\text{C}$ ?; (b) ¿Cuál sería el estado físico del estaño y de la plata a  $2220\text{ }^{\circ}\text{C}$ ?; (c) ¿Cuál sería la temperatura de fusión del dióxigeno en la escala Fahrenheit?; (d) ¿Cuál sería la temperatura de fusión del Etanol en la escala absoluta?
- Una sustancia está a  $80\text{ }^{\circ}\text{C}$ , mientras que otra está a  $80\text{ }^{\circ}\text{F}$ . ¿Qué temperatura es mayor?
- ¿Qué diferencia hay entre la evaporación y la ebullición de un líquido?
- ¿En qué consiste el fenómeno de la sublimación? Proponer un par de ejemplos donde se muestre.



Sustancia	T <sup>a</sup> fusión ( $^{\circ}\text{C}$ )	T <sup>a</sup> ebullición ( $^{\circ}\text{C}$ )
Agua	0	100
Etanol	-114	78
Azufre	119	444
Dióxigeno	-219	-183
Dinitrógeno	-210	-196
Estaño	232	2270
Plata	961	2212

(1 punto máximo / apartado correcto)