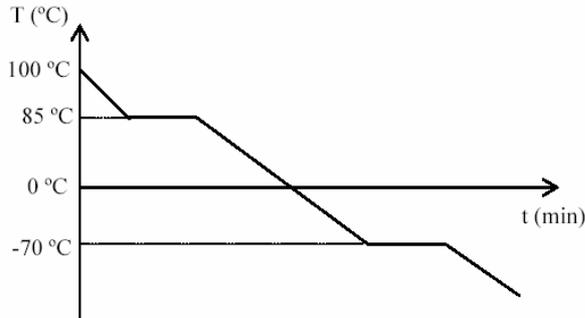


Preguntas de los controles realizados del Bloque II

1. Observa la siguiente gráfica.



Responde:

a) ¿Es una gráfica de calentamiento o de enfriamiento? ¿Por qué?

b) Completa la tabla:

	Valor
¿Cuál es la temperatura de fusión?	
¿Cuál es la temperatura de ebullición?	

c) Completa la tabla:

Temperatura	90°C	-10°C	-80°C
Estado físico			

2. ¿Cómo explica la teoría cinética...

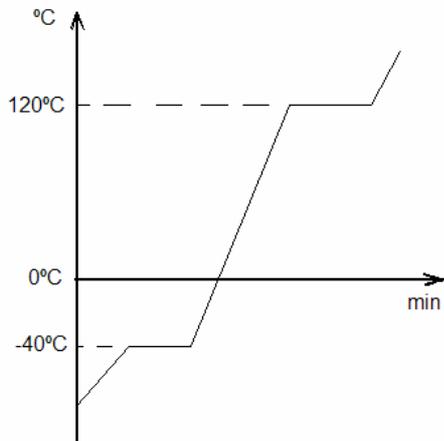
- a. La presión.
- b. El estado de líquido.

3. Contesta las siguientes preguntas.

- a. Enumera las tres diferencias entre evaporación y ebullición.

b. ¿Qué es la sublimación?

4. Observa la siguiente gráfica:



¿Cuál es la temperatura de fusión? _____

¿Cuál es la temperatura de ebullición? _____

Temperatura	Estado físico
90°C	
110°C	
-10°C	
-105°C	

¿Qué tipo de gráfica es? ¿Por qué?

5. ¿Cómo explica la teoría cinética...

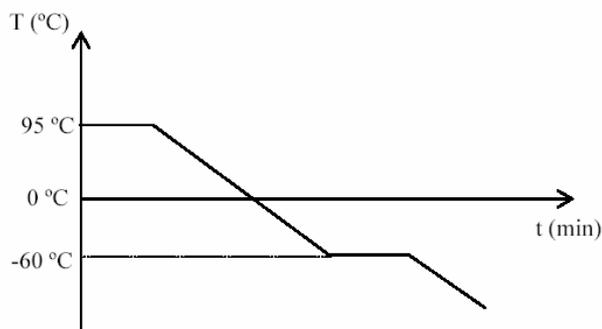
- La temperatura.
- El cambio de estado de sólido.

6. Contesta las siguientes preguntas.

- ¿A qué temperatura se evapora el agua? Razona la respuesta.
- Propiedades de los sólidos.

7. Observa la siguiente gráfica.

Responde:



a. ¿Es una gráfica de calentamiento o de enfriamiento? ¿Por qué?

b. Completa la tabla:

	Valor
¿Cuál es la temperatura de fusión?	
¿Cuál es la temperatura de ebullición?	

c. Completa la tabla:

Temperatura	97°C	-10°C	10°C
Estado físico			

8. Explica cómo explica la teoría cinética...

- La presión.
- El estado gaseoso.

9. Contesta las siguientes preguntas.

- ¿Qué es la vaporización? ¿Cómo se produce?
- ¿Qué cambio de estado sucede en los siguientes procesos: condensación, fusión, solidificación.