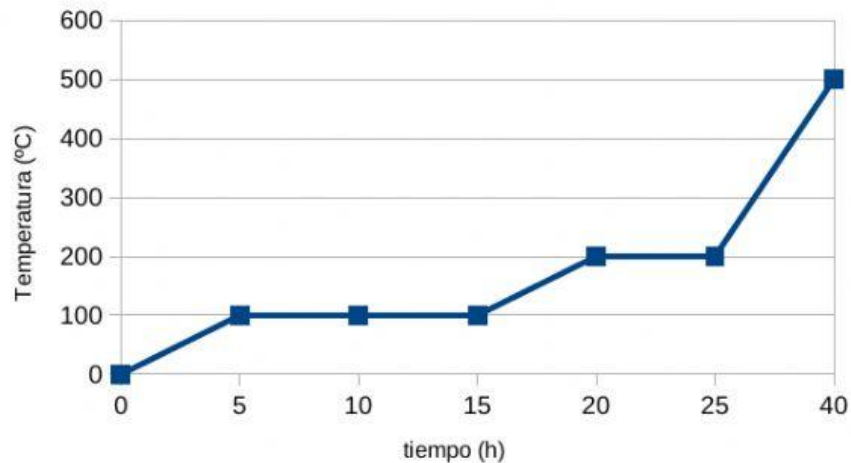


ZONA 2: EJERCICIOS CAMBIOS DE ESTADO

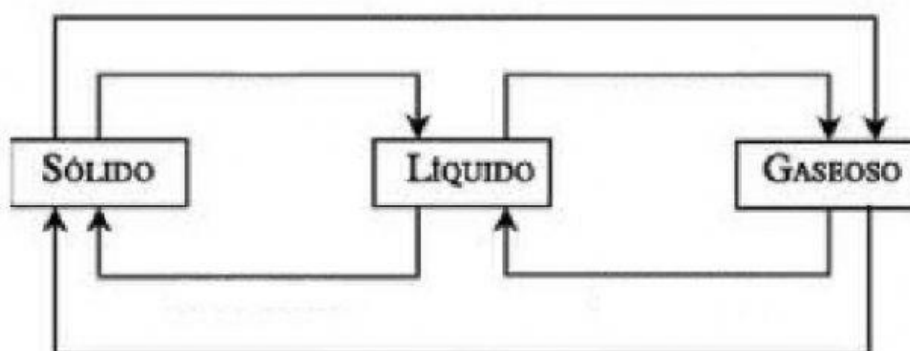
1. La siguiente gráfica corresponde a la curva de calentamiento de cierto metal.
 - a. ¿Cuál es su punto de fusión?
 - b. ¿Y su punto de ebullición?
 - c. ¿Qué pasa con la temperatura mientras el metal se funde?
 - d. ¿En qué estado se encuentra este metal a 800 °C?
 - e. ¿Y a 1000 °C?



2. La siguiente gráfica corresponde a la curva de calentamiento de cierta sustancia.
 - a. ¿Cuál es su punto de fusión?
 - b. ¿Y su punto de ebullición?
 - c. ¿En qué estado se encuentra esta sustancia a -10 °C?
 - d. ¿Y a 60 °C?
 - e. ¿Y a 140°C?



3. Completa el siguiente esquema, indicando el nombre de los cambios de estado.



4. El siguiente cuadro representa las temperaturas de fusión y ebullición del agua y del mercurio a 1 atm de presión. ¿En qué estado se encontrarán si la temperatura es de -25 °C, 50 °C o 360 °C?

Sustancia	T. de fusión	T. de ebullición
Mercurio	-39 °C	357 °C
Agua	0 °C	100 °C

- Mercurio a -25 °C:
- Mercurio a 50 °C:
- Mercurio a 360 °C:
- Agua a -25 °C:
- Agua a 50 °C:
- Agua a 360 °C: