



Actividad integradora obligatoria

- 1) Observa la siguiente tabla. Responde verdadero o falso según corresponda. En caso de ser falsa, justifica tus respuestas.

Sustancia	Agua (H ₂ O)	Cloro (Cl ₂)	Hierro (Fe)	Acetona (C ₃ H ₆ O)	Sal de mesa (NaCl)
Temp. de fusión a 1 atm	0 °C	-101 °C	1535 °C	-95 °C	801 °C
Temp. de ebullición a 1 atm	100 °C	-34,1 °C	2750 °C	56 °C	1465 °C
Densidad	1 g/ml	3,7 g/ml	7,87 g/ml	0,79g/ml	2,16 g/ml

a. Cuando se entrega energía en forma de calor al agua aumenta la temperatura y aumenta la energía cinética promedio de las partículas. V F

b. El pasaje de hierro líquido a hierro sólido se denomina condensación. V F

c. Las fuerzas de atracción son muy intensas cuando el agua se encuentra en estado gaseoso. V F

d. La volatilización del agua es un proceso químico. V F

e. La densidad de 1 kg de hierro a 25 °C es mayor a la densidad de 1 g de hierro a 25 °C. V F

f. La sal de mesa y el agua mezcladas pueden formar un sistema homogéneo. V F

g. Si un sistema material está formado únicamente por moléculas de agua es siempre homogéneo. V F

h. Un sistema material formado por agua con sal de mesa disuelta, virutas de hierro, cubos de hielo y acetona tiene 4 fases y 5 componentes. V F

i. La acetona es un cuerpo puro. V F

j. La temperatura de fusión y la densidad son propiedades extensivas. V F

- 2) Cuando se fabrica un anillo de plata el metal fundido (en estado líquido) se lo deja enfriar hasta que endurece.

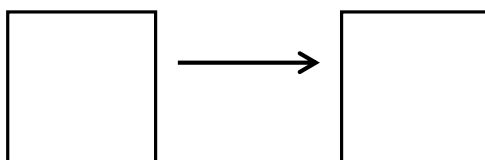
a- Completa la siguiente tabla teniendo en cuenta el estado de agregación final de la plata:

Forma, ¿definida o variable?	
------------------------------	--

Volumen, ¿definido o indefinido?	
¿Expansible o no expansible?	
¿Compresible o incompresible?	
Fuerzas de atracción entre partículas: ¿Intensas, débiles o despreciables?	
Movimiento de las partículas	
Disposición de las partículas: ¿ordenadas, libres, desordenadas?	

b- ¿Cómo se llama el cambio de estado?:.....

c- Representa el cambio de estado en los recuadros que se encuentran a continuación haciendo uso del modelo de partículas:



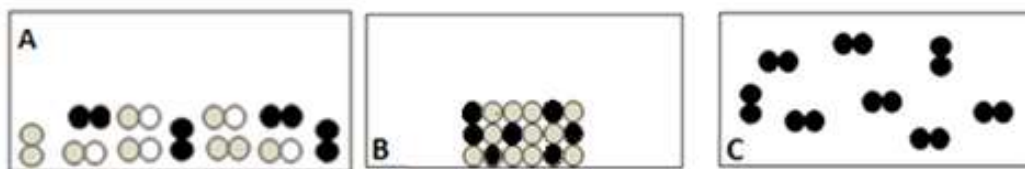
d- ¿Qué sucede con las fuerzas de atracción entre las partículas en la situación planteada? Marca con una cruz (X) la respuesta correcta:

- Se hacen más débiles ya que las partículas aumentan su movimiento.
- Se hacen más fuertes ya que las partículas aumentan su movimiento.
- Se hacen más débiles ya que las partículas disminuyen su movimiento.
- Se hacen más fuertes ya que las partículas disminuyen su movimiento.
- Ninguna de las anteriores.

e- Para que ocurra este cambio de estado, ¿la plata absorbió o liberó calor?

.....

3) *Observa las siguientes representaciones y, a continuación, completa los espacios en blanco según corresponda:*



La representación A es una..... ya que las partículas son..... entre sí. Se encuentran en estado

La representación B es una..... ya que las partículas son..... entre sí. Se encuentran en estado

La representación C es una..... ya que las partículas
son..... entre sí. Se encuentran en estado