

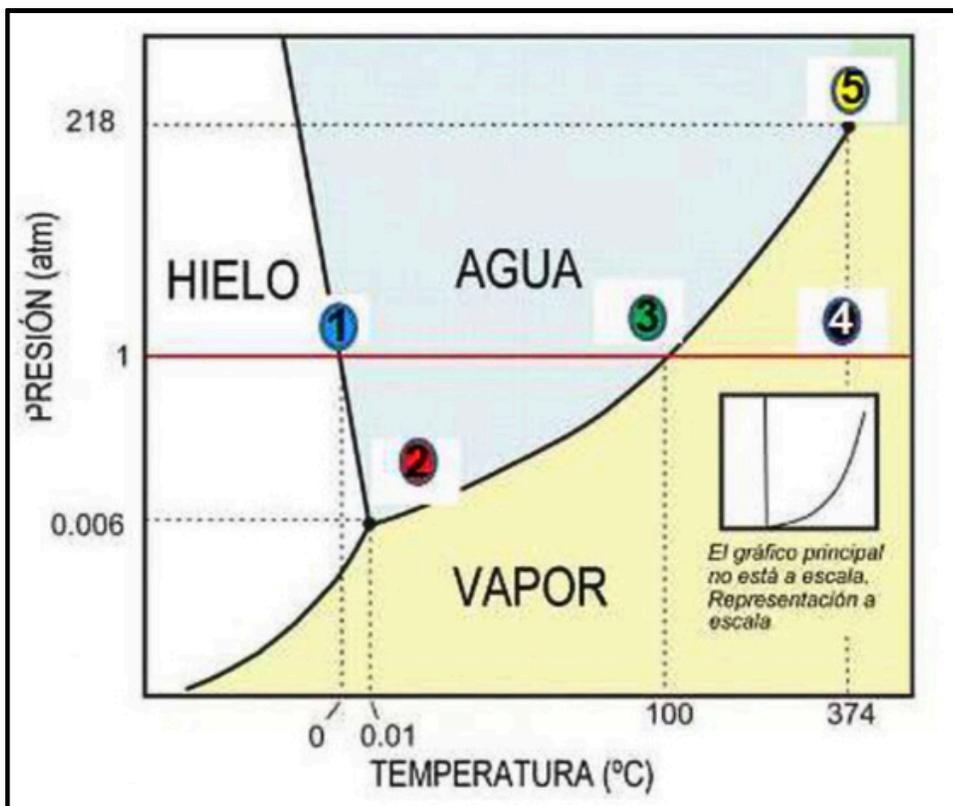
Cambio de estado de la materia (parte 2)



1. El curso de Juan está investigando con qué rapidez se derriten cubos de hielo en distintos lugares de la sala. ¿Cuál sería la mejor manera para seleccionar los cubos que se usarán en la investigación?

- Usar cubos de la misma cubetera.
- Elegir cubos que parecen del mismo tamaño.
- Medir la masa de varios cubos y elegir aquellos que tengan la mayor masa.
- Medir la masa de varios cubos y elegir los que tengan la masa más parecida.

2. En la siguiente gráfica ¿cuál es el número del punto que es triple donde existen en equilibrio los tres estados del agua?. Justifique su respuesta.

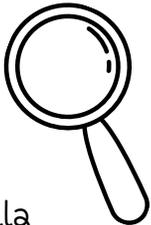


- 1
- 2
- 3
- 5

3. Lee y completa.

EXPERIMENTO ESTADOS DE LA MATERIA			
EXPERIMENTO	Sacó unos cubos de hielo del congelador y los dejó en una bandeja sobre la mesa 20 minutos. Al volver ya no estaban.	Puso el hervidor a funcionar al lado de una ventana fría. Observó cambios en la ventana.	La profesora dejó un poco de un hielo especial llamado "hielo seco" sobre una bandeja para que Gabriela y sus compañeros observaran lo que ocurría.
ESTADO INICIAL			
ESTADO FINAL - RESULTADO			
¿POR QUÉ CREES QUE OBTUVO ESE RESULTADO?			

Resultados:



1. Alternativa d.
2. Alternativa b.

En la gráfica el punto 2 señala el que se conoce como punto triple es decir aquella temperatura en la cual coexisten en equilibrio el estado sólido el estado líquido y el estado gaseoso de una sustancia.

3.

EXPERIMENTO ESTADOS DE LA MATERIA			
EXPERIMENTO	Sacó unos cubos de hielo del congelador y los dejó en una bandeja sobre la mesa 20 minutos. Al volver ya no estaban.	Puso el hervidor a funcionar al lado de una ventana fría. Observó cambios en la ventana.	La profesora dejó un poco de un hielo especial llamado "hielo seco" sobre una bandeja para que Gabriela y sus compañeros observaran lo que ocurría.
ESTADO INICIAL	Sólido.	Líquido - Gas.	Sólido.
ESTADO FINAL - RESULTADO	Líquido.	Líquido.	Gas.
¿POR QUÉ CREES QUE OBTUVO ESE RESULTADO?	Porque hubo fusión del agua.	En el hervidor primero hubo ebullición y luego en el vidrio condensación.	El hielo seco sublima a temperatura ambiente, por lo tanto pasó de estado sólido a gaseoso.