

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA		
	HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTIÓN ACADÉMICA	Código	
Nombre del documento: Planes de mejoramiento			
Área /Asignatura:	Físico- Química	Grado:8:03- 8:04	
Periodo	Uno	2018	

Nombre

Grado:8__

Actividades prácticas a desarrollar.

- Compromiso en casa.
- Responsabilidad en clase.
- Presentar actividad en hojas de block tamaño carta, con las características de un trabajo escrito.

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTIÓN ACADÉMICA	Código	
Nombre del documento: Planes de mejoramiento			
Área /Asignatura:	Físico- Química	Grado:8:03- 8:04	
Periodo	Uno	2018	

1. La materia adopta la forma del recipiente donde se encuentra. Esto se da en los estados

- a. solido
- b. líquido
- c. gas
- d. líquido y gas

2. Al sacar un hielo de la nevera empieza a derretirse. Hay un cambio de estado y es

- a. Condensación
- b. Vaporización
- c. Fusión
- d. Solidificación

3. El diamante puede rayar a la mayoría de los sólidos. Esto quiere decir que el diamante es

- a. maleable
- b. ductil
- c. duro
- d. fragil

Analice la gráfica de una curva de calentamiento del agua y responda las pregunta 4



4. A -20 grados el hielo empieza a calentarse y comienza la fusión a 0 grados, o sea, aparece la primera gota de líquido El tiempo que demora desde que empieza a calentarse hasta empieza la fusión es

- a.5 minutos
- b. 10 minutos
- c. 3 minutos
- d. 25 minutos

Observe la siguiente gráfica



5. Entre 5 y 10 minutos se produce el cambio de estado de solido a líquido. En ese lapso de tiempo existen al mismo tiempo:

- a. Líquido y gas
- b. sólido y líquido
- c. Sólido y gas
- d. Solo líquido

6. De los estados sólidos, líquido y gas, en cuál de ellos los átomos que los conforman tienen más movimiento

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA		
	HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTIÓN ACADÉMICA	Código	
Nombre del documento: Planes de mejoramiento			
Área /Asignatura:	Físico- Química	Grado:8:03- 8:04	
Periodo	Uno	2018	

A .Líquido

b. Sólido

c. gas

d. En los 3 se mueven igualmente

7. De los estados de la materia sólido, líquido y gas, en cual de ellos los átomos no se pueden mover de un punto a otro

a.Líquido

b. Sólido

c. Gas

d. En ninguno de ls 3 se mueven de un punto a otro

Observe la siguiente imagen



8. La que representa el estado líquido se encuentra

a. a la izquierda

b. a la derecha

c. en el centro

d. Ninguna de las 3

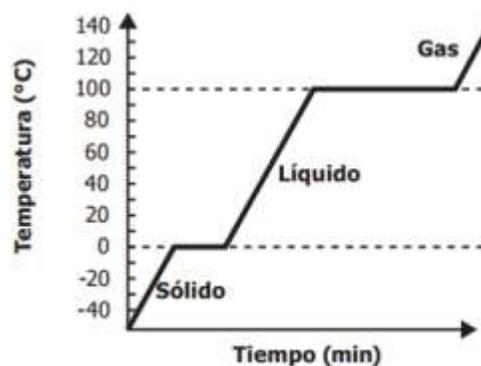
9. En el estado líquido sus átomos no están tan unidos como en el sólido, esto se debe

a.Las fuerzas de cohesión del sólido son más fuertes que en el líquido

b. Las fuerzas de cohesión del sólido son más débiles que en el líquido

c. El sólido es muy duro y el líquido no

d. Tanto en el sólido como en el líquido, sus átomos están a la misma distancia.



10. Analice la anterior figura y seleccione la opción incorrecta

A .A 0 °C se da la fusión

b. A 100 °C se da la ebullición

c. Entre -40 °C y 0 °C hay una mezcla de sólido y líquido

d. Entre 0°C y 100 °C se calienta el liquido

11. Observando la figura anterior podemos decir que esa curva de calentamiento se refiere a

a. Alcohol

b. Aceite

c. Gasolina

d. Agua

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA		
	HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTIÓN ACADÉMICA	Código	
Nombre del documento: Planes de mejoramiento			
Área /Asignatura:	Físico- Química	Grado:8:03- 8:04	
Periodo	Uno	2018	

12. Observe la figura de la pregunta 10. Asumiendo que a 0 °C se da la fusión, señale la opción correcta

- a. La temperatura disminuye
- b. La temperatura aumenta
- c. La temperatura permanece constante
- d. La temperatura sube y baja

13. Analice la figura 10. Entre 0 °C y 100 °C el proceso que está sucediendo es

- a. El líquido se está enfriando
- b. El líquido se está calentando
- c. La temperatura no varía
- d. Hay una mezcla de sólido y líquido calentándose

14. Cuando saco hielo de la nevera y éste se empieza derretir, se llama

- a. Condensación
- b. Vaporización
- c. Solidificación
- d. Fusión

15. Cuando coloco agua en el congelador y ésta se convierte en hielo, se llama

- a. Condensación
- b. Vaporización
- c. Solidificación
- d. Fusión

16. Teniendo en cuenta las definiciones de cambios físicos y químicos de la materia. Seleccione la correcta. Un cambio químico es

- a. Prender fuego a un papel
- b. Romper un papel
- c. Arrugar un papel
- d. Pintar una hoja de papel

Lea el siguiente texto y responda las preguntas 17,18, 19 y 20

Antimateria

La **materia** se compone de átomos y, a su vez, los átomos se componen esencialmente de tres tipos de partículas subatómicas: los protones, con carga positiva; los neutrones, sin carga, y los electrones con carga negativa. En 1930, el físico Paul Adrien Maurice Dirac elaboró la **teoría** de la existencia de antipartículas, es decir un equivalente a las partículas atómicas, pero con la carga contraria. Podría creerse que el electrón es la carga contraria al protón, pero no es así, ya que el protón es mucho mayor que un electrón. O también podría plantearse que, según esta teoría, un neutrón, al carecer de carga, no tendría ninguna partícula opuesta. Pero los neutrones, aunque no tenga carga, están orientados por un **campo magnético**. El antineutrón, no tiene carga, pero está orientado en la dirección opuesta al neutrón. De este modo, teóricamente cada partícula tiene su antipartícula, que formaría anti átomos y crearía **antimateria**

17. La materia se compone de

- a. Neutrones
- b. Protones
- c. Electrones
- d. Protones, neutrones y electrones

18. Las partículas que no tienen carga son

- a. Electrones
- b. Neutrones
- c. Protones
- d. Quarks

19. De la lectura se concluye que

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA		
	HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTIÓN ACADÉMICA	Código	
Nombre del documento: Planes de mejoramiento			
Área /Asignatura:	Físico- Química	Grado:8:03- 8:04	
Periodo	Uno	2018	

.Según la existencia de las antipartículas están son las mismas partículas atómicas pero con carga contraria, entonces, el protón:

- a. Es la antipartícula del electrón por tener carga contraria
- b. Es la antipartícula del neutrón porque ámbos tiene cargas opuestas
- c. No es la antipartícula del electrón porque el protón es mayor que el electrón
- d. No tiene antipartícula

20. Las antipartículas forman

- a. Materia
- b. Antimateria
- c. Átomos
- d. Neutrones