

1. NOMBRE DEL ALUMNO (A): \_\_\_\_\_

2. GRUPO: \_\_\_\_\_ TURNO: \_\_\_\_\_ FECHA DE APLICACIÓN: \_\_\_\_\_

ACIERTOS:

CALIFICACIÓN:

Lee con atención y subraya la respuesta correcta.

- ¿Cuál de los siguientes fenómenos es un ejemplo de cambio químico cotidiano?
  - Formación de nubes
  - Ruptura de un cristal
  - Choque de dos automóviles
  - Estiramiento de una liga
  - Descomposición de la leche
- El cambio climático ha incrementado la temperatura del planeta, provocando el derretimiento de los glaciares. ¿Qué cambio de estado representa este fenómeno?
  - Licuefacción
  - Condensación
  - Fusión
  - Solubilización
  - Evaporación
- ¿Cuál de las siguientes opciones corresponde a una característica de las mezclas?
  - No pueden separarse a través de métodos físicos.
  - Sus componentes conservan sus propiedades originales.
  - Se forman a partir de reacciones químicas entre sustancias.
  - Todas ellas muestran fases homogéneas.
  - Se originan a partir de un rearrreglo de los átomos de sus componentes.
- ¿A qué proceso se le llama sublimación?
  - Al cambio gradual del estado sólido a gaseoso, pasando por el líquido.
  - Al cambio del estado gaseoso a líquido, por efecto de la presión ejercida.
  - Al cambio de líquido a gaseoso, por un efecto conjunto de la presión y de la temperatura.
  - Al cambio del estado sólido a gaseoso, sin pasar por el estado líquido.
  - Al cambio del estado sólido a líquido.
- ¿Qué sucede al mezclar limadura de hierro con azufre en polvo?
  - Reaccionan y se forma una mezcla homogénea.
  - Se forma un óxido de azufre.
  - No reaccionan y se forma una mezcla heterogénea.
  - Reaccionan para formar un sulfuro con olor penetrante.
  - Se combinan químicamente para formar sulfuro de hierro.
- Son propiedades de la materia que nos sirven para identificar ciertos compuestos, dado que son específicas para cada uno de ellos.
  - Extensivas
  - Exclusivas
  - Intensivas
  - Coligativas
  - Termodinámicas

7. De las propiedades de la materia listadas a continuación, identifica cuáles son extensivas.
  - A) Gravedad, peso y masa
  - B) Punto de fusión, punto de ebullición y solubilidad
  - C) Densidad, longitud y solubilidad
  - D) Masa, peso y volumen
  - E) Viscosidad, densidad y solubilidad
  
8. ¿A qué conjunto de palabras corresponden las siglas IMECA?
  - A) Índice Metropolitano de Condiciones Ambientales
  - B) Índice del Mejoramiento de las Condiciones Ambientales
  - C) Índice Metropolitano de la Calidad del Aire
  - D) Índice Mexicano de Emisiones Contaminantes al Aire
  - E) Índice Mexicano de los Contaminantes Atmosféricos
  
9. Método físico más adecuado para separar la sal contenida en una muestra de agua de mar.
  - A) Filtración
  - B) Evaporación
  - C) Tamizado
  - D) Centrifugación
  - E) Decantación
  
10. Método físico comúnmente empleado para separar dos líquidos inmiscibles, a través del uso de un embudo de separación.
  - A) Filtración
  - B) Evaporación
  - C) Tamizado
  - D) Centrifugación
  - E) Decantación
  
11. Entre 1970 y 1990 la concentración de ozono estratosférico en la Antártida disminuyó en un 70 %, a raíz del uso indiscriminado de sustancias agotadoras de la capa de ozono, por ejemplo: \_\_\_\_\_.
  - A) Óxidos de nitrógeno
  - B) Politetrafluoroetileno
  - C) Óxidos de carbono
  - D) Clorofluorocarburos
  - E) Dióxido de carbono
  
12. Relaciona las columnas sobre las propiedades de la materia.
 

<ol style="list-style-type: none"> <li>1) Cualitativas</li> <li>2) Extensivas</li> <li>3) Intensivas</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>a) Tacto, vista, oído</li> <li>b) Viscosidad</li> <li>c) Masa y volumen</li> <li>d) Punto de fusión y punto de ebullición</li> <li>e) Estados de agregación</li> </ol>
-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------	---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

  
  - A) 1a, 1b, 2c, 2d, 3e
  - B) 1a, 1e, 2c, 3b, 3d
  - C) 1a, 1e, 2c, 2d, 3b
  - D) 1c, 2a, 3b, 3d, 3e
  - E) 1a, 2b, 3c, 3d, 3e
  
13. Las partes por millón expresan el número de unidades de cierta sustancia existentes en un total de millón de unidades, por lo que son equivalentes a la unidad \_\_\_\_\_.
  - A) Miligramos por litro
  - B) Gramos por mililitro
  - C) Kilogramo por litro
  - D) Miligramo por mililitro
  - E) Gramos por litro
  
14. ¿Cómo se le denomina a la concentración máxima de una sustancia que puede estar presente en un ser vivo sin dañar su salud?
  - A) Concentración no tóxica
  - B) Límite letal
  - C) Dosis letal
  - D) Límite aceptable
  - E) Límite de exposición permisible
  
15. Sustancias que se sitúan en la frontera entre las mezclas homogéneas y las heterogéneas, dadas sus propiedades y el tamaño de sus partículas.
  - A) Suspensiones
  - B) Coloides
  - C) Disoluciones
  - D) Aleaciones
  - E) Compuestos