


<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ</b>		
<b>Proceso: CURRICULAR</b>	<b>Código</b>	
<b>Nombre del Documento: Planes de Mejoramiento</b>		<b>Versión</b> 01
		Página 1 de 1
<b>ASIGNATURA /AREA</b>	<b>NUCLEO TECNOCIENTIFICO</b>	<b>GRADO:</b> CLEI V
<b>PERÍODO</b>	1 II	<b>AÑO:</b> 2022
<b>NOMBRE DEL ESTUDIANTE</b>		

<b>LOGROS /COMPETENCIAS:</b> conocer e identificar como están organizadas las partículas que componen esa materia.	
<b>ACTIVIDADES PRÁCTICAS A DESARROLLAR INCLUYENDO BIBLIOGRAFIA DONDE SE PUEDA ENCONTRAR INFORMACIÓN:</b>	
<b>METODOLOGIA DE LA EVALUACIÓN</b>  Al finalizar las siguientes actividades, las debes sustentar y realizar una exposición con cartelera.  Valoración a cada uno de los aspectos relacionados en las actividades prácticas de este planAcompañamiento individual si lo requiere para despejar inquietudes. Valoración al taller evaluativo del cierre del plan de mejoramiento	
<b>RECURSOS:</b> Internet, textos, biblioteca, cuaderno, etc.	
<b>OBSERVACIONES:</b>	
<b>FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO</b>	<b>FECHA DE SUSTENTACIÓN Y/O EVALUACIÓN</b>
<b>NOMBRE DEL EDUCADOR(A)</b>  LUZ YASSIRA MENA MOSQUERA	<b>FIRMA DEL EDUCADOR(A)</b>  LUZ YASSIRA MENA MOSQUERA
<b>FIRMA DEL ESTUDIANTE</b>	<b>FIRMA DEL PADRE DE FAMILIA</b>

**I. Relaciona la columna de la izquierda con la de la derecha escribiendo dentro del paréntesis la letra que corresponda a la respuesta correcta.**

- |  |                        |
|--|------------------------|
| 1.-Es un ejemplo de sustancia pura ( )   | a) Suspensión          |
| 2.-El ozono es una sustancia que tiene muy separadas sus moléculas, por lo cual su estado de agregación es ( ) | b) Potencial           |
| 3.-Mezcla formada por un soluto en polvo no soluble y sedimentable ( )   | c) Fusión              |
| 4.-Energía asociada al reposo de la materia ( )  | d) Sólido              |
| 5.-Cantidad de materia que posee un cuerpo ( )   | e) Browniano           |
| 6.-Es un ejemplo de cambio químico ( )   | f) Aluminio            |
| 7.-Mezcla formada por un soluto de partículas muy pequeñas que se encuentran en suspensión sin precipitar ( )  | g) Oxidación           |
| 8.-Estado de agregación de la materia que tiene forma y volumen definidos ( )                                  | h) Energía             |
| 9.-Cambio de la materia de estado sólido a líquido ( )   | i) Coloides            |
| 10.-Son aquellas mezcla que se presentan en una sola fase ( )  | j) Punto de ebullición |
| 11.-Temperatura a la cual hierve un líquido ( )  | k) Masa                |
| 12.-Cambio donde se modifica el número de partículas dentro del núcleo de los átomos ( )                       | l) Soluciones          |
| 13.-Es la manifestación de la materia capaz de realizar un trabajo ( )   | m) Nuclear             |
| 14.-Nombre del movimiento vibratorio en zigzag que presentan las partículas de los coloides ( ).               | n) Gas                 |
|  | o) Tyndall             |
|  | p) Punto de fusión     |

## II. Escribe dentro del paréntesis la letra que corresponda a la respuesta correcta.

1.- ( ) Tipo de energía que tiene la gasolina por ser combustible

- a) Eléctrica                      b) mecánica                      c) Eólica                      d) Química

2.- ( ) Cual de los siguientes ejemplos es un fenómeno químico

- a) Dilatación de un metal                      b) Fusión de un sólido  
c) Respiración                      d) Disolución de azúcar

3.- ( ) Que cambio se efectúa cuando se quema un trozo de madera

- a) Biológico                      b) Físico                      c) Químico                      d) Nuclear

4.- ( ) Es un ejemplo de mezcla

- a) Fósforo                      b) Aire                      c) Sal                      d) Agua

5.- ( ) Son propiedades específicas de la materia:

- a) Peso, volumen y porosidad  
b) Conductividad eléctrica, ductibilidad. Brillo y peso.  
c) Inercia, peso, volumen y masa  
d) Densidad, punto de fusión y punto de ebullición

6.- ( ) Tipo de energía que tiene una pelota al rodar

- a) Eléctrica                      b) Calorífica                      c) Mecánica                      d) Eólica

7.- ( ) Cual de las siguientes mezclas es heterogénea

- a) Aire                      b) Alcohol de 96°                      c) Agua de mar                      d) Sangre

8.- ( ) La forma y volumen de un sólido se debe a que sus moléculas tienen

- a) Baja cohesión y gran energía cinética                      c) Cohesión alta y gran energía cinética  
b) Baja cohesión y baja energía cinética                      d) Gran cohesión y baja energía cinética

9.- ( ) Son sustancias unidas entre sí en proporciones fijas y definidas

- a) Elementos                      b) Coloides                      c) Compuestos                      d) Mezclas

10.- ( ) Cambio físico de la materia del estado gaseoso al líquido:

- a) Sublimación      b) Licuefacción      c) Solidificación      d) Condensación

11.- ( ) La combustión de la madera se efectúa cuando se le aplica energía calorífica para que inicie la reacción, transformándose en CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O y cenizas. Este cambio se considera un fenómeno

- a) Físico      b) Biológico      c) Químico      d) Nuclear

12.- ( ) A la materia formada por más de una sustancia y composición variable se le conoce como

- a) Elemento      b) átomo      c) Mezcla      d) Compuesto

13.- ( ) Todo aquello que es capaz de producir cambios en la materia se llama

- a) Masa      b) Fenómeno      c) Transformación      d) Energía

14.- ( ) La energía eléctrica puede transformarse a: luz, calor, movimiento, etc. Esto es un ejemplo de la conservación de

- a) Materia      b) Reacciones      c) Energía      d) Masa

15.- ( ) Método empleado para separar 2 líquidos miscibles, pero de diferentes puntos de ebullición

- a) Filtración      b) Evaporación      c) Destilación      d) Centrifugación

16.- ( ) De los siguientes ejemplos, determina, ¿cuáles son compuestos químicos?

- a) cal, yeso, tierra      b) ácido, oxisal, agua  
c) oxígeno, agua, bronce      d) acero, vidrio, agua

17.- ( ) Estas propiedades de la materia también son llamadas extensivas, son aditivas y se encuentran presentes en todas las sustancias.

- a) Particulares      b) Generales      c) Fundamentales      d) Específicas

18.- ( ) Es un ejemplo de fenómeno químico:

- a) Disolución      b) Flotación      c) Difracción      d) Corrosión

### III. Anota la letra inicial del estado de agregación (S, L y G) que corresponda a la característica que se menciona:

- 1.- ( ) Moléculas muy separadas
- 2.- ( ) Poseen forma propia
- 3.- ( ) Toma la forma del recipiente que lo contiene
- 4.- ( ) Ocupa todo el volumen disponible
- 5.- ( ) Partículas muy unidas
- 6.- ( ) Estado en el cual las partículas tienen fuerza de cohesión muy baja.
- 7.- ( ) Estado de agregación en donde las partículas resbalan unas sobre otras en desorden.

### IV. Escribe si las sustancias son elementos (E), Compuestos (C) o Mezcla (M) según corresponda.

1. Aire
2. Hielo
3. Cal
4. Sangre
5. Hierro
6. Papel
7. Petróleo
8. Mercurio
9. Sal
10. Leche
11. Gas butano
12. Madera
13. Aspirina
14. agua de mar
15. Carbón

### V. Escribe sobre las líneas las palabras que contesten correctamente cada cuestión:

- 1.-Es el objeto de estudio de la química: \_\_\_\_\_
- 2.-Resultan de la combinación física de dos o más tipos diferentes de sustancias:  
\_\_\_\_\_
- 3.-Tipos de mezclas también conocidas como soluciones: \_\_\_\_\_
- 4.-Resultan de la combinación de dos o más elementos: \_\_\_\_\_
- 5.,La capacidad de una sustancia para reaccionar con otras es un ejemplo de propiedad: \_\_\_\_\_
- 6.- Cambio de estado de líquido a gas: \_\_\_\_\_
- 7.-Ley que establece que la energía no se crea ni se destruye: \_\_\_\_\_
- 8.-Ley que establece que durante un cambio químico la masa de la materia permanece constante:

---

9.-Energía que se obtiene del calor que proviene del centro de la Tierra:

---

10.-Cambio que experimenta el núcleo de un átomo: \_\_\_\_\_