



PRUEBA CIENCIAS NATURALES C/1- 7º A - B 2021

Nombre: _____

Fecha: 12-04-21 Curso: _____

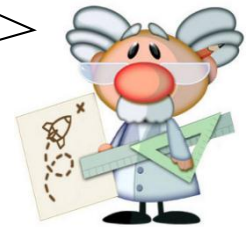
Puntaje total 60 (2 puntos C/U) Puntaje real _____

Unidad 1.- Comportamiento de la materia y su clasificación Eje: Química

Tema: ¿Qué cambios experimenta la materia?

Guía: 2: OA 14 Investigar experimentalmente y explicar la clasificación de la materia en sustancias puras y mezclas

Guía: 3: OA 15 Investigar los cambios de la materia y argumentar con evidencia empírica que estos pueden ser físicos o químicos.



Lee atentamente las instrucciones generales

-Desarrolla esta prueba con las guías 2 3 y 4 más los ppt de las clases de la unidad

-Lee los planteamientos y todas las alternativas, reflexiona, analiza y luego selecciona la letra de la alternativa correcta

-Encierra la letra de la alternativa correcta y luego traspasa a la hoja de respuestas

I.- Selección única.

<p>1.- Es todo aquello que tiene masa y ocupa lugar en el espacio. Se puede presentar en estado sólido, líquido o gaseoso, y clasificarse en sustancias puras o mezclas:</p> <p>a) materia b) volumen c) peso d) fuerza</p>	<p>2.- Son propiedades físicas de la materia (se pueden ver):</p> <p>a) peso y fuerza b) masa y volumen c) masa y peso d) volumen y peso</p>
<p>3.- Es la tercera propiedad de la materia no física (que no se puede ver):</p> <p>a) masa b) volumen c) peso d) color</p>	<p>4.- Son características de la materia:</p> <p>a) $C_6H_{12}O_6$ b) volumen, masa, peso c) Cambios químicos y mezclas d) color, forma, tamaño</p>
<p>5.- La materia se puede clasificar en :</p> <p>a) sustancias puras y mezclas. b) mezclas homogéneas y heterogéneas c) Cambios químicos y Cambios físicos d) Cambios químicos y mezclas</p>	<p>6.- Las sustancias puras se clasifican en:</p> <p>a) Cambios químicos y Cambios físicos b) elementos y compuestos c) Cambios químicos y físicos d) mezclas homogéneas y heterogéneas</p>
<p>7.- Son un tipo de materia cuya composición química no varía, aunque cambien las condiciones de temperatura y presión. Por ello, no pueden separarse en componentes más sencillos mediante procesos físicos:</p> <p>a) mezclas b) volumen c) sustancias puras d) peso</p>	<p>8.- Es materia que está formada por un tipo de átomo:</p> <p>a) $C_6H_{12}O_6$ b) agua c) mezclas d) elemento</p>
<p>9.- Es una sustancia que está formado por distintos tipos de elementos (átomos):</p> <p>a) compuesto b) mezcla c) átomo d) elemento</p>	<p>10.- Casi toda la <u>materia</u> es una mezcla, es decir, está formada por dos o más componentes (sustancias puras) que se pueden juntar o separar mediante procesos físicos ya que no están combinados químicamente:</p> <p>a) elemento b) mezclas c) átomo d) compuesto</p>

<p>11.-Las mezclas se clasifican en:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) compuestos y elementos b) átomo y elemento c) homogéneas y heterogéneas d) compuestos y mezclas 	<p>12.- Son mezclas cuyos componentes se encuentran distribuidos de manera uniforme, razón por la cual no se distinguen a simple vista:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) sustancias puras b) heterogéneas c) elementos y compuestos d) homogéneas,
<p>13.-Son mezclas cuyos componentes se pueden distinguir a simple vista o con un microscopio o lupa:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) heterogéneas b) elementos c) compuestos d) sustancias puras 	<p>14.- Son ejemplos de mezclas homogéneas:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) jugo de fruta natural y cazuela b) aire, vinagre, vidrio, bronce c) ensalada de futas y mote con huesillos d) torta
<p>15.-Son ejemplos de mezclas heterogéneas:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) aire b) bronce c) jugo de fruta natural, como suspensión y tuti-fruti d) vinagre, 	<p>16.- Son procedimientos que permiten obtener lo componentes de una mezcla, algunos de ellos son:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) Decantación, Destilación y tamizado b) sustancias puras o mezclas. c) filtración y centrifugado d) a y c son correctas
<p>17.- Es una técnica que permite separar de un líquido los sólidos que no se mezclan con él. Es útil, por ejemplo, al preparar y beber una infusión, y al cocinar:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) Filtración b) Decantación c) Destilación d) centrifugado 	<p>18.-Es una técnica que permite separar sólidos cuyos componentes son de distinto tamaño. Es muy utilizado en repostería y en labores de jardinería o construcción:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) Decantación b) Tamizado c) filtración d) tamizado
<p>19.- Es un método empleado para separar dos o más líquidos que forman una mezcla homogénea con diferentes puntos de ebullición:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) centrifugado b) tamizado c) Destilación d) Decantación 	<p>20.- Son métodos de separación de mezclas en la industria:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) Potabilización de aguas b) Tratamiento de aguas servidas c) Destilación del petróleo d) T,A,
<p>21.- Toda la materia está en permanente cambio y nada permanece invariable. Los cambios que experimenta la materia pueden ser:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) físicos o químicos b) sustancias puras o mezclas. c) mezclas homogéneas y heterogéneas d) Destilación y tamizado 	<p>22.-Algunos cambios de la materia ocurren de manera natural, como:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) romper un lápiz b) el cambio de color en las hojas c) calentar agua d) derretir un chocolate
<p>23.-Algunos cambios de la materia son causados por las personas, como:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) Fotosíntesis b) Descomposición c) incendios forestales d) formación de un precipitado 	<p>24.- Son transformaciones que alteran solo el aspecto de la materia, pero no su composición, es decir, no se producen variaciones en la naturaleza de las partículas que conforman un cuerpo u objeto, sino que cambian sus posiciones, como ocurre en un cambio de estado</p> <ul style="list-style-type: none"> a) Cambios químicos b) volumen y peso c) peso y fuerza d) cambios físicos
<p>25.- son transformaciones que se producen en la composición y en las propiedades de una o varias sustancias a partir de lo cual se generan otras distintas. Generalmente podemos distinguir un cambio químico porque viene acompañado de fenómenos observables o medibles, Por ejemplo la combustión</p> <ul style="list-style-type: none"> a) Cambios químicos b) cambios físicos c) peso y fuerza d) sustancias puras 	<p>26.- Científico Francés, que es considerado el padre de la química moderna y que planteo la "Ley de conservación de la materia"</p> <ul style="list-style-type: none"> a) Albert Einstein b) Antoine Lavoisier c) Enrique Paris d) Claudio Bravo

27.-La siguiente imagen representa:

- a) cambio químico
- b) efervescencia
- c) reacción química
- d) T.A.



28.-Generalmente podemos distinguir un cambio químico porque viene acompañado de fenómenos observables o medibles, como:

- a) cambio de color y gas
- b) emisión de luz y efervescencia
- c) absorción o liberación de calor
- d) T.A.

29- Selecciona la letra de la alternativa correcta observando la imagen que esta abajo.

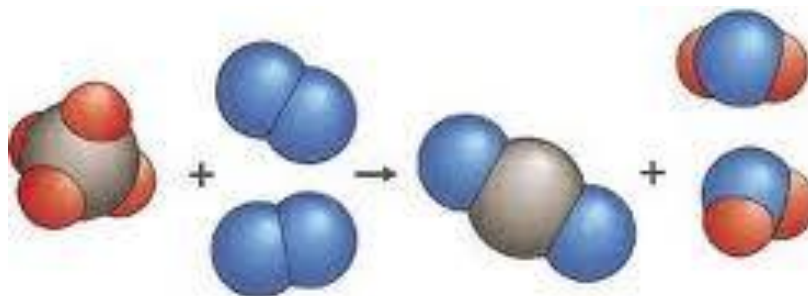
La imagen representa:

- a) cambio químico
- b) combustión
- c) reacción química
- d) T.A.

30.- Selecciona la letra de la alternativa correcta observando la imagen que esta abajo.

La imagen representa:

- a) ley de conservación de la materia
- b) modelo corpuscular de la materia
- c) una ecuación química con reactantes y productos
- d) T.A.



1785

“La materia
no se crea ni
se destruye, solo
se transforma”



Antoine Lavoisier