



1. De la siguiente lista de enunciados escribe S para el estado sólido L para el estado líquido; G para el estado gas.

- a) Las partículas presentan movimiento de vibración y traslación. ( )
- b) Presenta la forma del recipiente que lo contiene y tiene volumen definido. ( )
- c) Presenta forma y volumen definido. ( )
- d) Las partículas presentan movimientos vibracional. ( )
- e) No presenta forma ni volumen definido. ( )
- f) Las partículas presentan movimientos de vibración, traslación y rotación. ( )
- g) La fuerza de atracción entre sus moléculas es mayor que la fuerza de repulsión. ( )
- h) La fuerza de atracción entre sus moléculas es menor que la fuerza de repulsión. ( )
- i) La fuerza de atracción y repulsión entre las moléculas, están en equilibrio. ( )

2. ¿Define que es un elemento?

---



---



---

3. ¿Define que es un compuesto?

---



---



---



---

4. ¿Define que es una Mezcla?

---



---



---



---

5. ¿Escribe 3 características para un Compuesto?

---



---



---



---



---



---

6. ¿Escribe 3 características para una Mezcla?

---



---



---



---



---



---

7. ¿Qué es un Atomo?

---



---



---

8. ¿Qué es una Molécula?

---



---



---

9. ¿Define Peso atomico relativo?

---



---



---



---

10. ¿Define la Ley de la Combinación de la Energía y la Masa?

---



---



---



---

11. ¿Cómo puede diferenciar entre Mezcla y Compuesto?

---



---



---



---



---



---

12. ¿Define fenómeno Físico y en que se caracteriza?

---



---



---



---



---



---

13. ¿Define fenómeno Químico y en que se caracteriza?

---



---



---



---



---



---

14. ¿Cuáles son los dos grandes grupos en los que se ordena la Materia?

---



---



---



---

15. ¿Qué se entiende por Materia Homogénea?

---



---



---



---

16. ¿Qué se entiende por Materia Heterogénea?

---



---



---



---

17. ¿Qué son sustancias Puras?

---



---



---



---

18. ¿Define a la Química Inorgánica?

---



---



---



---

19. ¿Define a la Materia?

---



---



---



---

20. ¿Define a la Energía?

---



---



---



---

## UNIDAD II

CONCEPTOS BASICOS  
LABORATORIO # II

Relaciona las siguientes columnas.

La materia no se crea ni se destruye, solo se transforma.

( ) 1. Inercia

Es la oposición que presenta todo cuerpo a cambiar su estado de reposo o movimiento.

( ) 2. Elementos

Características que permiten diferenciar - una clase de materia de otra.

( ) 3. Propiedades de la materia

Sustancia formada por átomos de la misma especie.

( ) 4. Sólido

Sustancia formada por elementos unidos en proporciones definidas.

( ) 5. Ley de la Conservación de la materia

Porción de materia formada por sustancias unidas en proporción variable.

( ) 6. Ley de la Conservación de la Energía

Sustancias que no poseen un volumen constante, tomando la forma del recipiente que las contiene.

( ) 7. Química Orgánica.

Estado de agregación en el cuál las fuerzas de atracción y repulsión entre las moléculas están en equilibrio.

( ) 8. Gaseosos

Substancias que poseen forma y volumen definidos.

( ) 9. Líquidos

Es toda transformación en el estado físico de una sustancia.

( ) 10. Energía Potencial

Temperatura a la cual sucede el cambio de estado de Sólido a Líquido.

( ) 11. Energía Cinética

Aquel que altera la naturaleza física de la materia.

( ) 12. Tecnología Química

Es la capacidad para efectuar un trabajo.

Es la masa por la unidad de volumen.

( ) 13. Fenómeno Químico

Temperatura a la cual sucede el cambio de estado Líquido a Gas.

( ) 14. Compuesto

Rama de la química que estudia los compuestos que contienen carbono.

( ) 15. Mezcla

A la energía que presenta un cuerpo cuando esta en movimiento

A la energía que presenta un cuerpo cuando está en reposo o debido a su posición.

Rama de la química que describen los procesos para la industria y la vida diaria del hombre.

Ley que establece que la energía, no se crea ni se destruye solo se transforma.

- ( ) 16. Cambio de estado
- ( ) 17. Evaporación
- ( ) 18. Energía
- ( ) 19. Densidad
- ( ) 20. Punto de Fusión

II. Elija la opción que responda correctamente.

1. Según la teoría de la energía es una forma de materia, debido a que también posee.
  - a) Volumen
  - b) Masa
  - c) Porosidad
  - d) Impenetrabilidad
2. Es la capacidad de materia que contiene todo cuerpo.
  - a) Volumen
  - b) Masa
  - c) Porosidad
  - d) Peso
3. Los elementos que se combinan para formar un compuesto determinado lo hacen en proporción.
  - a) Variable
  - b) Continua
  - c) Fija
  - d) Intermitente
4. Sustancia que no puede ser descompuesta, en otras más simples.
  - a) Mezcla
  - b) Compuesto
  - c) Elemento
  - d) Componente
5. Es el paso de líquido a vapor.
  - a) Fusión
  - b) Sublimación
  - c) Solidificación
  - d) Ebullición
6. Es el paso de sólido a líquido.
  - a) Fusión
  - b) Evaporación
  - c) Sublimación
  - d) Solidificación
7. Las partículas que forman un Gas son:
  - a) Rígidas
  - b) Inelásticas
  - c) Huecas
  - d) Elásticas
8. Estado de agregación en el que predominan las fuerzas de cohesión, la energía cinética de las partículas es mínima.
  - a) Sólido
  - b) Líquido
  - c) Gaseoso
  - d) Plasma

9. Estado de agregación en el que predominan las fuerzas de repulsión, la energía cinética de las partículas es máxima.
  - a) Sólido
  - b) Líquido
  - c) Gaseoso
  - d) Plasma
10. Las mezclas se caracterizan por:
  - a) No poder ser descompuestas en sustancias más simples.
  - b) Están formadas por átomos de la misma especie.
  - c) Están formadas por elementos en proporciones fijas y definidas.
  - d) Están formadas por sustancias en proporción variable.
11. Los compuestos se caracterizan por.
  - a) Estan formados por átomos de la misma esfera.
  - b) No poder ser descompuestos en sustancias más simples.
  - c) Ser diferentes en sus propiedades a los elementos que les dieron origen.
  - d) Estan formados por elementos en proporción variable.
12. Cuando en una reacción se desprende calor (emite o pierde energía), se llama.
  - a) Energía Exotérmica
  - b) Energía Endotérmica
  - c) Energía Cinética
  - d) Energía Potencial
13. Cuando en una reacción absorbe o gana energía se llama.
  - a) Potencial
  - b) Endotérmica
  - c) Exotérmica
  - d) Calorífica
14. Materiales que presenta 2 o más fases y no presentan composición y propiedades uniformes.
  - a) Homogénea
  - b) Heterogénea
  - c) Solución
  - d) Compuesto
15. Propiedades de la materia, que dependen de la acción de otras sustancias sobre ellas, y describen el comportamiento de una sustancia cuando ésta experimenta cambios en su composición.
  - a) Físicas
  - b) Químicas
  - c) Generales
  - d) Características

III. De la siguiente lista de fenómenos, indique cuáles son Físicos y Cuáles son Químicos.

- a) Fermentación de la Cerveza ( )
- b) Evaporación del agua ( )
- c) La sublimación del yodo ( )
- d) La reducción del cloro ( )
- e) El molido de la sal ( )
- f) El tallado de la madera ( )
- g) La oxidación de los metales ( )
- h) El freír un huevo ( )
- i) La combustión del azufre ( )
- j) La fusión de la cera ( )
- k) La corrosión de un barco ( )



11. Por qué el Azufre, Potasio, Oro, Plata, Mercurio, Antimonio, Cobre, Fósforo, Plomo, Sodio, al escribir su símbolo no corresponde con las primeras y segundas letras de su nombre.

---



---



---



---

12. ¿Cuáles fueron los cuatro elementos de los antiguos?

---

13. Menciona los tres estados en que se puede encontrar el agua; Explica lo mediante un experimento.

---



---



---



---



---



---



---



---

14. Da otros ejemplos de Energía que conozca y defínelos.

---



---



---

15. Mediante un ejemplo, como puede diferenciar entre un cambio de Energía Exotérmica y cambio de Energía Endotérmica.

---



---



---



---

16. Si la masa de un objeto se determina por su peso; ¿Significa esto que masa y peso son idénticos? Explicalo.

---



---



---



---



---



---

17. Escribe le nombre de cuando menos diez compuestos con los que están familiarizados.

---



---



---



---



---

18. Escribe la definición de Química.

---



---



---

19. Da el nombre de 5 Empresas dónde la Química tenga aplicación y cuál sería su campo de estudio.

---



---



---



---



---



---



---



---



---



---