



LICEO AERONÁUTICO BRIGHAM YOUNG SCHOOL

Nombre:

Calificación:

Grado:

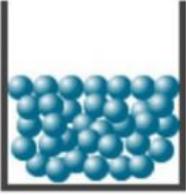
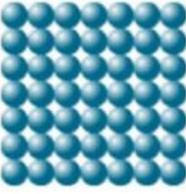
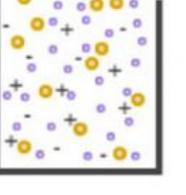
Fecha:

1. Relaciona con una letra la propiedad física que corresponde a la descripción.

| | | | |
|-------------------------------|--------------------|------------------------|-------------|
| A. maleabilidad | B. punto de fusión | C. punto de ebullición | D. densidad |
| E. propiedades organolépticas | F. ductilidad | | |

| | |
|--|--|
| • Son aquellas que se perciben mediante los sentidos. | |
| • Es la propiedad que presentan algunas sustancias de convertirse en láminas. | |
| • Es la propiedad que presentan algunas sustancias de convertirse en hilos. | |
| • Es la temperatura a la cual un cuerpo en estado líquido se convierte en gas. | |
| • Es una propiedad que relaciona la masa y el volumen de un cuerpo. | |
| • Es la temperatura a la cual una sustancia sólida se convierte en líquida. | |

2.- Escribe los cuatro estados físicos de la materia. Fíjate en las estructuras de las moléculas como referencia.

| | |
|---|--|
|  | |
|  | |
|  | |
|  | |



LICEO AERONÁUTICO BRIGHAM YOUNG SCHOOL

3.- Escoge la respuesta correcta sobre las propiedades de la materia.

Propiedad de los materiales que se deforman cuando se aplica una fuerza y luego recuperan su forma original cuando se la suspende.

- a. elasticidad
- b. solubilidad
- c. fragilidad
- d. conductividad

Propiedad de algunos materiales para conducir el calor y la electricidad.

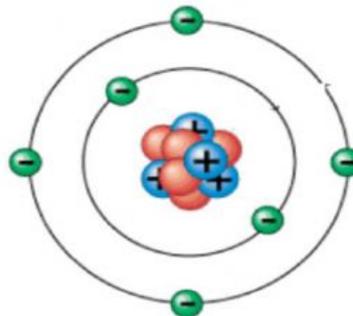
- a. dureza
- b. solubilidad
- c. fragilidad
- d. conductividad

4.- Ubica la palabra correcta, para completar cada enunciado sobre la constitución de la materia. Utiliza las palabras del bloque como referencia.

| | | | | |
|------------------------|--------------------|--------|---------|--------|
| partículas subatómicas | elementos químicos | átomos | carbono | núcleo |
|------------------------|--------------------|--------|---------|--------|

- a. Las partículas fundamentales que constituyen la materia son conocidas como _____
- b. Hoy en día se conocen alrededor de 118 átomos de diferentes _____ algunos de los cuales se encuentran en la naturaleza, mientras que otros se obtienen por manipulación.
- c. Algunos de los átomos más conocidos son los de _____, oxígeno, hidrógeno, nitrógeno, hierro, aluminio, oro, plata y mercurio.
- d. Los átomos están formados por un _____ y una corteza o periferia, en los que se encuentran estructuras más pequeñas denominadas _____

5.- Observa el átomo y completa el nombre de las estructuras señaladas en la leyenda.



| | |
|--|-------|
| | _____ |
| | _____ |
| | _____ |



LICEO AERONÁUTICO BRIGHAM YOUNG SCHOOL

6.- Escribe del 1 al 5 los acontecimientos que precedieron al modelo del átomo actual.

| | | |
|---|---|--|
|  | Se descubren los neutrones y la posibilidad de la fisión nuclear. Esto ayuda a concebir la bomba atómica. | |
|  | Los átomos son eternos, indivisibles, homogéneos, incompresibles e invisibles. | |
|  | Los electrones no se mueven alrededor del núcleo en trayectorias definidas, y no es posible determinar su posición o localización exacta. | |
|  | El átomo incluye partículas negativas llamadas <i>corpúsculos</i> . Se pensaba que también debía haber partículas positivas. | |
|  | La carga positiva del átomo se concentra en su núcleo. Los electrones se encuentran fuera de este núcleo. | |

7.- Elije la respuesta correcta cuál es una mezcla heterogénea.

- a. agua de mar
- b. leche con chocolate
- c. masa de pizza
- d. agua con aceite
- e. humo

8.- Escoge si son sustancias puras o mezclas. (M o P).

| | | | |
|---|---|--|---|
| Oro | agua | sal | sopa |
|  |  |  |  |
| Helio | cuarzo | pizza | azúcar |
|  |  |  |  |

9.- Para los siguientes compuestos, identifica la proporción y los elementos que los componen.

| Compuesto | Elementos que lo componen |
|---|---------------------------|
| agua (H ₂ O) | |
| vinagre (CH ₃ COOH) Empleado en la cocina para desinfectar los alimentos y condimentar las ensaladas. | |
| etanol (C ₂ H ₅ OH) Es el alcohol etílico, que es un combustible y un antiséptico. | |
| óxido férrico (Fe ₂ O ₃) Es el compuesto que forman las puntillas al oxidarse. | |

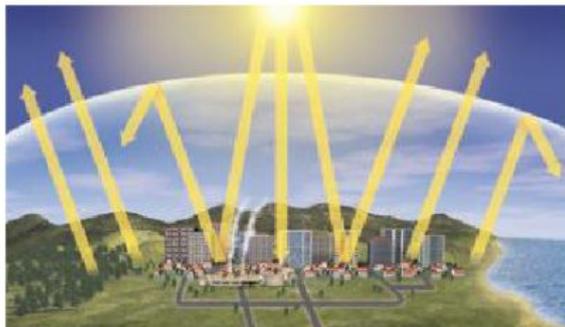


LICEO AERONÁUTICO BRIGHAM YOUNG SCHOOL

10.- Lee los enunciados sobre las características de la atmósfera y escoge si son verdaderos (V) o falsos (F).

- a. La composición y proporción de elementos en la atmósfera ha sido igual desde su origen. ()
- b. La atmósfera, además de gases, como el oxígeno y el dióxido de carbono, contiene partículas sólidas y líquidas. ()
- c. El ozono forma una capa que protege al planeta de los rayos ultravioletas emitidos por el Sol que causan cáncer en algunos organismos. ()
- d. El oxígeno se incorporó en la atmósfera tras la aparición de los primeros organismos fotosintéticos. ()
- e. La proporción de vapor de agua presente en la atmósfera es variable y depende de la temperatura. ()
- f. La atmósfera es una capa gaseosa de casi 5 000 km de espesor, que cubre la superficie del planeta. ()
- g. Mientras menor sea la temperatura, la presencia de vapor de agua en el aire será mayor; por eso, en las regiones tropicales del planeta, la humedad del aire suele ser baja. ()
- h. El ozono se forma en las capas altas de la atmósfera producto de la recombinación de las partículas de oxígeno. ()

11.- Observa la imagen, infiere qué representa y la importancia que tiene ese proceso para el mantenimiento de vida en la Tierra.





LICEO AERONÁUTICO BRIGHAM YOUNG SCHOOL

12.- Identifica con la letra correspondiente la ubicación de las capas de la atmósfera. Utiliza la clave.

| | | | | | |
|---|------------|---|-----------|---|--------------|
| A | tropósfera | B | mesósfera | C | estratósfera |
| D | termósfera | E | exósfera | | |



¡BUENA SUERTE!
Lic. Amparo Ron C

