



## LICEO AERONÁUTICO BRIGHAM YOUNG SCHOOL

Nombre:

Calificación:

Grado:

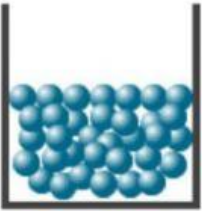
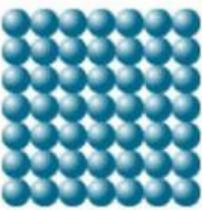
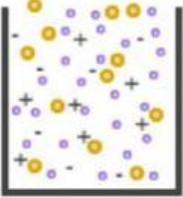

Fecha:

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.

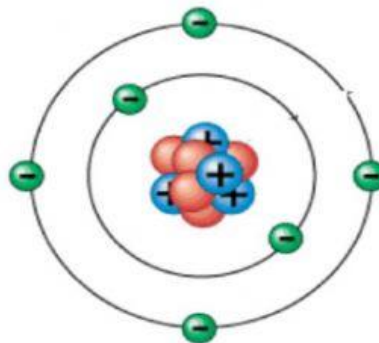
- a. dureza
- b. solubilidad
- c. fragilidad
- d. conductividad


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.- Elige 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 ( $H_2O$ )	
vinagre ( $CH_3COOH$ ) Empleado en la cocina para desinfectar los alimentos y condimentar las ensaladas.	
etanol ( $C_2H_5OH$ ) Es el alcohol etílico, que es un combustible y un antiséptico.	
óxido férrico ( $Fe_2O_3$ ) 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.

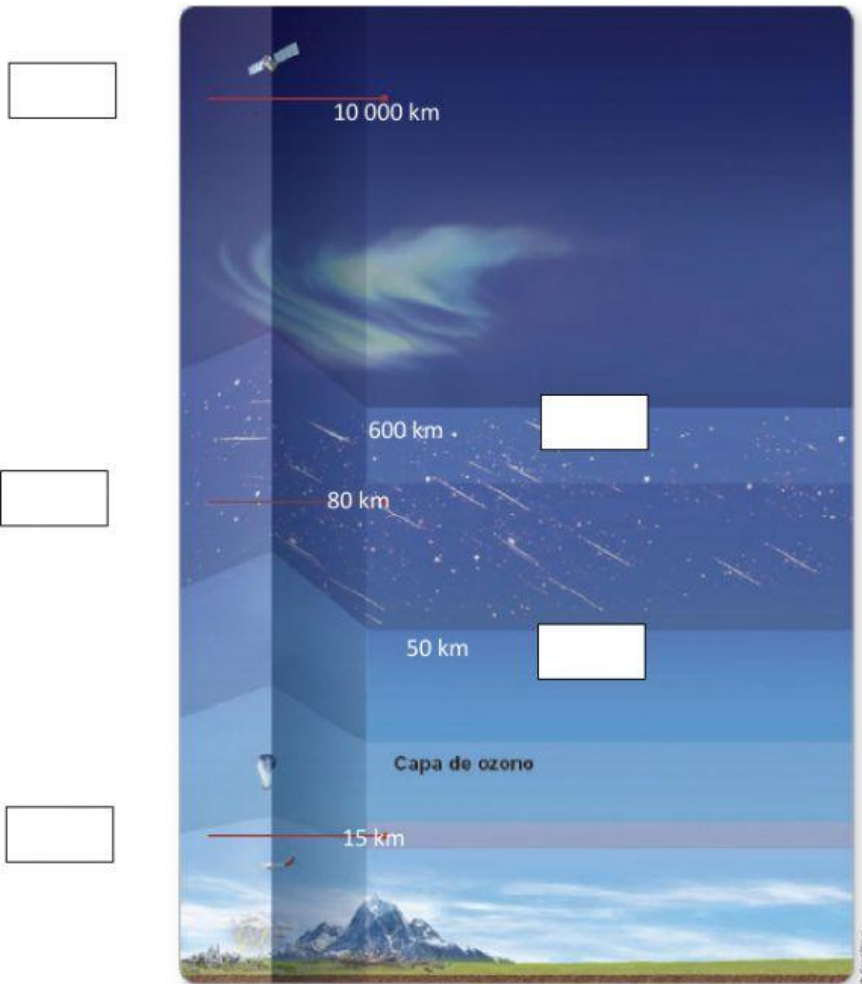




## LICEO AERONÁUTICO BRIGHAM YOUNG SCHOOL

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

