

EVALUACIÓN DE QUIMICA
"LA MATERIA"

1. frente a cada definición de la columna B, coloca el concepto de la columna A que corresponda:



COLUMNA A	COLUMNA B
a) Sólido	__ Unidad que forma la materia
b) Fusión	__ Cambio de estado de líquido a sólido
c) Temperatura	__ Estado de la materia en el que las partículas solo vibran
d) Líquido	__ Todo lo que nos rodea, tiene masa, volumen y densidad
e) Condensación	__ Medida del grado de agitación de las partículas
f) Calor	__ Cambio de estado de la materia de sólido a líquido
g) Gas	__ Cambio de estado de la materia de gas a líquido
h) Sublimación	__ Tipo de energía que se transfiere entre los cuerpos
i) Solidificación	__ Estado de la materia con volumen fijo y forma variable
j) Evaporación	__ Cambio de estado de la materia de sólido directamente a gas
k) Partícula	__ Estado de la materia en que las partículas ocupan todo el volumen disponible
l) Materia	__ Cambio de estado de la materia de líquido a gaseoso

2. frente a cada enunciado, encierra con un circulo la letra V si lo planteado es correcto y una F si lo planteado es falso

V	F	En estado sólido las partículas presentan mayor energía cinética que en estado líquido
V	F	La sublimación, fusión y evaporación se producen por absorción de calor
V	F	La temperatura se puede medir con un termómetro y comúnmente utilizamos una escala llamada Celsius
V	F	En estado líquido y gas las partículas ocupan todo el volumen disponible
V	F	Al meter agua en el congelador para obtener hielo se está produciendo un cambio llamado fusión
V	F	Al observar "humo" saliendo de la escarcha se presencia el cambio llamado sublimación
V	F	Las partículas en un cuerpo en estado gaseoso presentan escasa distancia entre ellas
V	F	En estado sólido la materia adopta la forma del recipiente que la contiene
V	F	El calor permite incrementar la energía cinética de las partículas
V	F	Al cambiar de estado, el agua mantiene constante la temperatura
V	F	Al hervir la tetera se observa un cambio de estado llamado evaporación
V	F	En la curva de enfriamiento del agua, a medida que aumenta el tiempo ésta gana calor

LIVEWORKSHEETS



3. ¿Cuáles son los estados de agregación de la materia?
   .....
   .....
   .....

4. Explica cómo son las fuerzas de interacción entre las moléculas de una sustancia sólida, líquida y gaseosa.
   .....
   .....
   .....
   .....
   .....

5. Completa la siguiente tabla con las propiedades generales de cada estado de agregación de la materia:

Estado de agregación	¿Tiene forma propia?	¿Tiene volumen propio?	2 ejemplos de sustancias en ese estado
SÓLIDO			
LÍQUIDO			
GASEOSO			

6. ¿Qué es un cambio de estado? ¿Qué tipo de fenómeno es?
   .....
   .....
   .....
   .....
   .....
   .....

7. Indicar cuál es el cambio de estado que se produce en los siguientes ejemplos:

a) Nieve en las altas cumbres cuando comienza el verano
   .....

LIVEWORKSHEETS



b) Manteca sobre una tostada caliente

.....

c) Recipiente con agua introducido en el congelador

.....

d) Ropa húmeda secándose al sol

.....

f) Agua hirviendo

.....

8. Esta jarra abierta no contiene agua ni ningún líquido. ¿Qué hay en su interior?
   a) Vacío
   b) Aire
   c) Un kilogramo de aire
   d) Nada

9. ¿Qué es el agua?
   a) Una sustancia líquida
   b) Una sustancia que puede encontrarse en los tres estados: sólido, líquido y gaseoso
   c) Un líquido
   d) Una sustancia que puede encontrarse en dos estados: sólido y líquido

10. Sustancias puras formadas por varios tipos de átomos.

a) Elemento b) Compuesto c) Mezcla

11. Sus componentes se pueden separar por métodos físicos y pueden aparecer en distintas proporciones.

a) Compuesto b) Mezcla c) Elemento

12. Sus nombres y símbolos se encuentran en la tabla periódica.

a) Compuesto b) Mezcla c) Elemento

13. Se forman por la combinación física de dos o más sustancias en proporciones variables.

a) Compuesto b) Elemento c) Mezcla

LIVEWORKSHEETS



14. Sustancias puras formadas por un solo tipo de átomos.

a) Elemento b) Mezcla c) Compuesto

15. Sustancias puras formadas por varios tipos de átomos que no se pueden separar en sustancias más sencillas.

a) Elemento b) Compuesto c) Mezcla

16. No se pueden separar en otras sustancias más sencillas mediante procedimientos físicos o químicos.

a) Mezcla b) Compuesto c) Elemento

17. Sustancias puras cuyas propiedades son diferentes a las de los elementos que los forman.

a) Compuesto b) Elemento c) Mezcla

18. Cuando son homogéneas también reciben el nombre de disoluciones

a) Elemento b) Compuesto c) Mezcla

19. Su composición es fija e invariable y se representa por su fórmula química.

a) Compuesto b) Mezcla c) Elemento

LIVEWORKSHEETS