

TALLER: CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA (ELEMENTOS, COMPUESTOS, MEZCLAS)

Indique si es falso o verdadero: V o F

a) La materia se clasifica en mezclas y sustancias puras.....	—
b) Las mezclas son combinaciones de sustancias puras en proporciones variables.....	—
c) Las sustancias puras comprenden los compuestos, los elementos y las mezclas.....	—
d) Las mezclas se clasifican en soluciones y mezclas heterogéneas.....	—
e) Las mezclas se separan en sus componentes por procesos químicos.....	—
f) Los compuestos se separan en sus constituyentes por procesos físicos.....	—
g) Los compuestos químicos se representan por fórmulas que indican su composición química.	—
h) En una mezcla, la estructura de cada sustancia cambia y por ende, cambian sus propiedades.	—

3. Encuentre en la sopa de letras los conceptos vistos en el video sobre las clases de materia, utilizando como referencia las siguientes definiciones, ejemplos y características. Las palabras que enuncian estos conceptos pueden estar ubicadas en forma horizontal, vertical o diagonal. Esté atento: En la sopa de letras hay tres palabras que son distractores. Es decir, que no hacen parte de las clases de materia.

- Unión de sustancias que presentan una sola fase o aspecto uniforme.
- Abreviatura utilizada para denotar un elemento.
- Elemento o compuesto.
- Representación de un compuesto.
- Clase de materia constituida por dos o más sustancias en cantidades variables.
- Clase de materia formada por una sola clase de átomos. No se puede descomponer en sustancias más simples.
- Clase de compuestos cuyo principal componente es el carbono.

D I Y U A S I M B O L O Y H E X I
 P E N K C C C C F T M O A Y L G Q
 M R N E W D U E O P U M P J E I G
 H E H S R T I N R U Z I E Y M Y Y
 Q E T O I C Y Z M Z Q N E V E X F
 V E T A M D I D U O U O I J N A I
 L C N E L O A A L V C R F T T B B
 D L Y I R O G D A I O G H Y O S M
 G U D Y J O I E O R G A N I C O N
 Z M R B H I G D N Q E N M N K Y O
 W E N E J X E E E E J I Y D M T H
 X D U D Z D B W N X A C O O J T A
 W L L L D A E W H E C O Z I N O I

8. Clase de sustancia pura que contiene la combinación de dos o más elementos unidos en la misma proporción. Se pueden descomponer en sustancias más simples
9. El *cobre* es un claro ejemplo de este grupo de elementos.
10. Estos compuestos pueden incluir cualquier clase de elementos.
11. El *azufre* es un claro ejemplo de este grupo de elementos.
12. Clase de materia en la que se observan varias fases.

4. CLASIFIQUE LOS SIGUIENTES MATERIALES EN ELEMENTO, COMPUESTO, MEZCLA HOMOGENEA O HETEROGENEA SEGÚN CORRESPONDA.

Plomo	Agua hirviendo	Petróleo	Detergente líquido
Corcho	Arena de playa	Hielo	Agua de mar

5. Escriba al frente los elementos que conforman los siguientes compuestos:

COMPUESTO	SIMBOLO	ELEMENTOS
A. Sal de cocina Na Cl		
B. Agua H ₂ O		
C. Glucosa C ₆ H ₁₂ O ₆		
D. Caliza Ca CO ₃		
E. Amoniaco NH ₃		