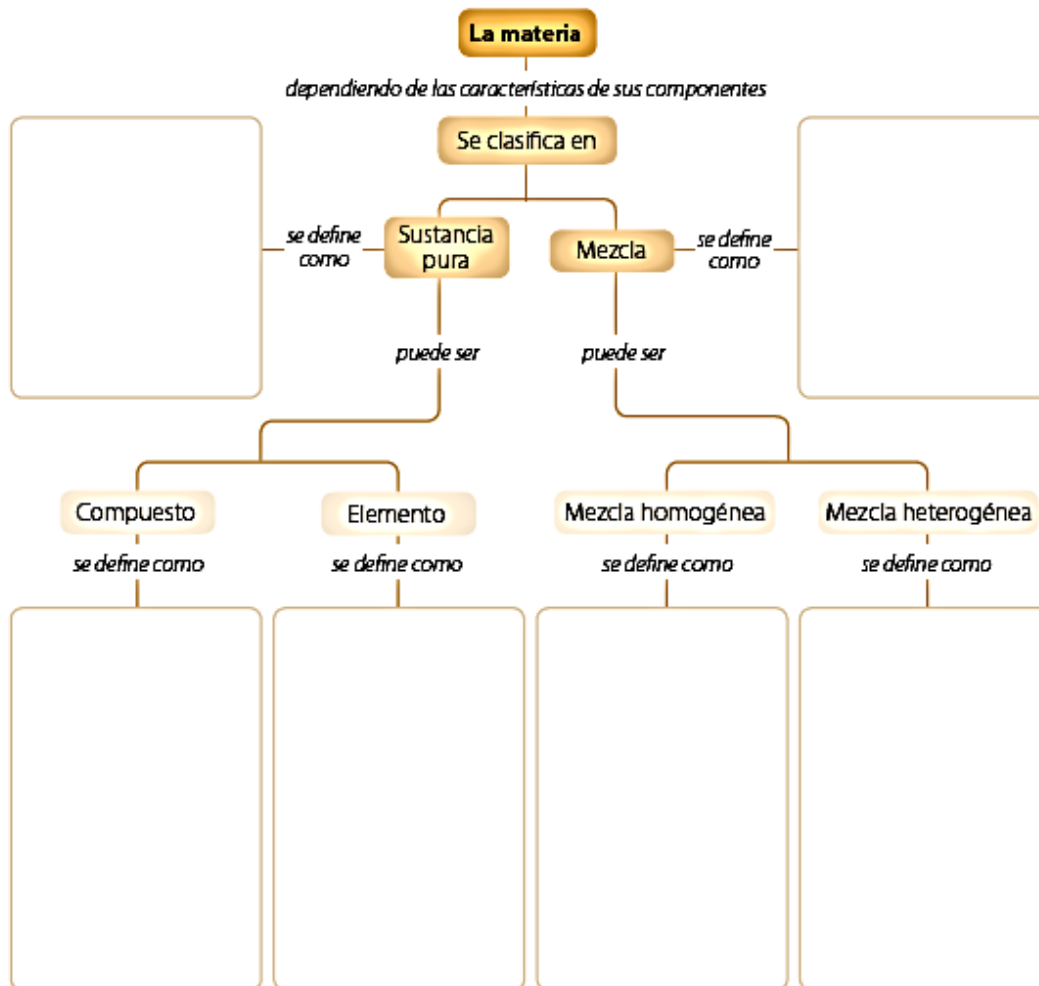




INSTITUCIÓN EDUCATIVA DISTRITAL SAN JOSE  
TALLER DE QUÍMICA  
CLASES DE MATERIA.

NOMBRE \_\_\_\_\_ GRADO: \_\_\_\_\_ FECHA: \_\_\_\_\_  
PREGUNTAS.

1. COMPLETA EL SIGUNETE MAPA CONCEPTUAL.



2. Las sustancias existen en forma de elementos y compuestos, cada uno de los cuales posee características particulares. ¿Qué hace que una sustancia posea propiedades exclusivas?

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.**

### 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.
- 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.



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	J	I	P	A	E	W	U	E	Q	O	Z	J	N	Q	J
B	M	E	Z	C	L	A	S	R	N	A	J	M	E	T	A	L
U	A	U	E	E	Y	N	T	L	N	O	M	E	T	A	L	Y
S	U	S	T	A	N	C	I	A	P	U	R	A	P	M	N	Y
C	O	M	P	U	E	S	T	O	X	S	J	O	P	E	L	R

- El *cobre* es un claro ejemplo de este grupo de elementos.
- Estos compuestos pueden incluir cualquier clase de elementos.
- El *azufre* es un claro ejemplo de este grupo de elementos.
- Clase de materia en la que se observan varias fases.
- El boro es un ejemplo de este grupo de elementos.

4. Clasifica los materiales que aparecen en el cuadro como: elementos, compuestos o mezclas:



Materiales	Elemento	Compuesto	Mezcla
Aspirina			
Gasolina			
Oro			
Leche			
Papel			
Algodón			
Agua con azúcar			
Vidrio			
Sal			

5. **Indique si es falso o verdadero.**

	F	V
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.		

6. **Complete la idea con la palabra(s) clave correspondiente(s):**

- a) Los elementos químicos suelen representarse por medio de: \_\_\_\_\_
- b) Los elementos químicos se clasifican en tres grupos: \_\_\_\_\_,  
\_\_\_\_\_ y \_\_\_\_\_
- c) Con qué otro nombre se le conocen a los elementos químicos? \_\_\_\_\_