



INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN LUIS GONZAGA
COPACABANA - ANTIOQUIA
PLAN DE MEJORAMIENTO

ÁREA Y/O ASIGNATURA:	GRADO Y GRUPOS:
Ciencias Naturales – Procesos Químicos	9º1 y 9º2
DOCENTE:	PERIODO:
Fadid Flórez García	Segundo Período
FECHA DE ENTREGA:	FECHA DE SUSTENTACIÓN:
9º2: 4 de julio de 2023 9º1: 6 de julio de 2023	9º2: 4 de julio de 2023 9º1: 6 de julio de 2023
FORMA DE SUSTENTACIÓN:	FORMA DE VALORACIÓN:
Examen escrito	Taller resuelto: 30% Examen escrito: 70%
TEMAS:	
La materia; tipos de materia; propiedades de la materia	

- i. Clasifica como elemento, compuesto, mezcla homogénea o mezcla heterogénea. Sustenta tu respuesta.

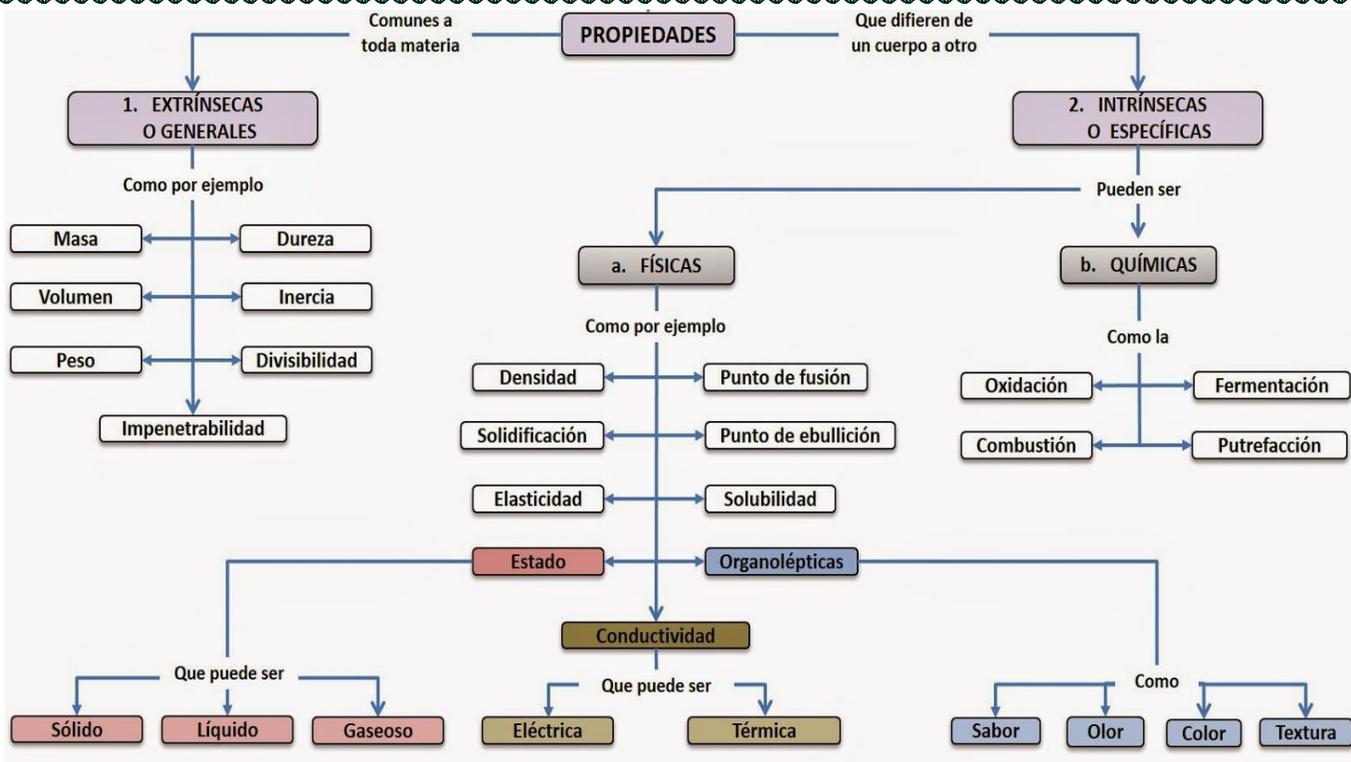
Materia	Clasificación	Sustancia pura		Mezcla
		¿Elemento? ¿Cuál es su símbolo?	¿Compuesto? ¿Cuál es su fórmula?	¿De qué está formado?
Agua	Compuesto	No aplica	H ₂ O	No aplica
Mercurio				
Aspirina				
Acero inoxidable				
Aire				
Hidróxido de sodio				
Soda Caústica				
Agua con hielo				

- ii. A partir de la siguiente lectura completa el diagrama escribiendo cada palabra o símbolo en **negrita** en uno de los casilleros, según corresponda.

El **plomo** es un elemento cuyo símbolo es Pb (del latín *Plumbum*). El plomo se presenta comúnmente en minerales como la **galena**, cerusita, anglesita, piromorfita, etc. El uso más amplio de este elemento, como tal, se encuentra en las baterías de plomo utilizados en los automóviles convencionales que utilizan como combustible la **gasolina o gasohol** (combustible que contiene un cierto porcentaje de **alcohol** y el resto es gasolina). Estas baterías están formadas por placas de plomo, recubiertas de óxido de plomo, **PbO** colocadas alternadamente en un depósito con una solución de **agua con ácido sulfúrico** (H₂SO₄). Durante el paso de corriente eléctrica, el plomo es oxidado formando sulfato de plomo (**PbSO₄**). Otros tipos de baterías utilizadas en la industria automotriz son la de **litio y níquel**.

En nuestro país, se viene utilizando gasohol que combustiona con el oxígeno (**O₂**), pero forma menos cantidad de **dióxido de carbono** (CO₂) y no emite las sustancias tóxicas: monóxido de carbono (**CO**), ni ozono (**O₃**).





iv. Marque con una X el tipo de propiedad a que hace referencia, luego defínala.

Propiedad	Tipo de propiedad			Definición
	General	Específica		
		Física	Química	
Masa				
Densidad				
Punto de ebullición				
Reactividad en ácidos				
Combustión				
Viscosidad				
Brillo				
Sabor				

v. SELECCIÓN MÚLTIPLE CON ÚNICA RESPUESTA

1. Es una propiedad física de la materia:

- a. Quemar un papel b. Punto de fusión c. Dureza d. Tamaño

2. Es una característica del estado líquido de la materia:

- a. Mucha cohesión entre partículas.
 b. Forma determinada.
 c. Fuerza de cohesión molecular igual a la fuerza de repulsión molecular.
 d. Se pueden comprimir

3. El ácido nítrico cuya fórmula es HNO_3 es un ejemplo de:
- a. Mezcla homogénea. b. Compuesto c. Elemento. d. Mezcla heterogénea.
4. Las propiedades conocidas como organolépticas son aquellas que pueden ser percibidas por los órganos de los sentidos. Estas hacen parte de:
- a. Propiedades Químicas b. Propiedades Generales
c. Propiedades Extrínsecas d. Propiedades Físicas
5. Las mezclas pueden ser homogéneas y heterogéneas dependiendo de si forman fases o no. Existen varios métodos de separación de mezclas, uno de ellos es la destilación que consiste en separar de una mezcla homogénea líquidos con diferentes puntos de ebullición. Según lo anterior, mediante destilación se puede separar:
- a. Agua – Alcohol b. Alcohol – Aceite
c. Agua – Gasolina d. Agua - Aceite
6. Una mezcla heterogénea está formada por dos o más sustancias puras en proporciones variables, y cuyas propiedades son diferentes en todas sus partes. Constituye una mezcla heterogénea:
- a. Solución salina b. Café con leche c. Solución alcohólica d. Sancocho.
7. ¿Cuál de las siguientes propiedades me permite distinguir el oro del cobre?
- a. Color b. Masa c. Brillo d. Densidad.
8. Uno de los siguientes instrumentos me permite medir la masa de mi celular :
- a. Probeta b. Erlenmeyer c. Balanza d. Beaker
9. Uno de los siguientes instrumentos se puede utilizar para medir volúmenes exactos de líquidos
- a. Probeta b. Erlenmeyer c. Beaker d. Balón de fondo plano
10. Uno de los siguientes instrumentos de vidrio no se debe calentar:
- a. Beaker b. Pipeta graduada c. Erlenmeyer d. Balón de fondo plano