



colegio Inmaculada  
Concepción Colina  
8vo Básico2021

**Ciencias naturales**  
**Guía N°1Unidad 0 ciclo 1 :**  
**Comportamiento de la materia.**  
**Semana del 1 al 12 de Marzo**

Investigar experimentalmente y explicar la clasificación de la materia en sustancias puras y mezclas (homogéneas y heterogéneas), los procedimientos de separación de mezclas (decantación, filtración, tamizado y destilación), considerando su aplicación industrial en la metalurgia, la minería y el tratamiento de aguas servidas, entre otros. **(OA14)**

**Guía nº 1: Sustancias puras y mezclas**

**Nombre:** \_\_\_\_\_ **Curso:** 8A

**I. Sustancias puras y mezclas:**

1. Responde con un circulo la alternativa correcta:

¿Cuál de las siguientes sustancias no es una mezcla?

- a. Jugo de frutas
- b. Leche con chocolate
- c. Café con leche
- d. Agua destilada

2.- Frente a cada mezcla, escribe que tipo de mezcla se produce (homogénea o heterogénea)

Agua + Arena:

Aceite + Agua:

Sal + Agua:

Agua + Alcohol:

3.-Frente a cada sustancia escribe una P si corresponde a una sustancia pura y una M si corresponde a una mezcla

- a) \_\_\_\_\_Aire
- b) \_\_\_\_\_Café con leche
- c) \_\_\_\_\_Oro
- d) \_\_\_\_\_Plástico
- e) \_\_\_\_\_Dióxido de Carbono
- f) \_\_\_\_\_Agua Destilada

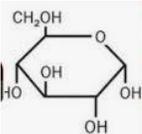
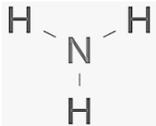
4. Indica al lado de estas sustancias si son Elementos (E) o Compuestos (C)

Plata	
Dióxido de Carbono	
Agua	
Cobre	
Oxígeno	
Vinagre	

5. Responde con un circulo la respuesta correcta :

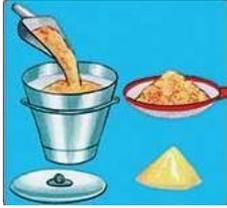
<p>1. A diferencia de las sustancias puras, las mezclas:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>a. están formadas por dos o más sustancias</li><li>b. están formadas por una sola sustancia</li><li>c. pueden separarse por métodos químicos.</li><li>d. poseen sustancias en cantidades definidas.</li></ul>	<p>2. Todas las sustancias que nos rodean están formadas por:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>a. Átomos</li><li>b. Moléculas</li><li>c. Átomos y Moléculas</li><li>d. Mezclas Homogéneas y Heterogéneas</li></ul>
------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

6. Observa las siguientes imágenes e identifica si corresponde a una sustancia pura o a una mezcla y si así fuera reconoce si es una mezcla homogénea o mezcla heterogénea.

 <p>Agua</p>		 <p>Mon. carbono</p>	
 <p>Jugo</p>		 <p>Viento</p>	
 <p>Yogurt</p>		 <p>Sal</p>	
 <p>Glucosa</p>		 <p>Agua y aceite</p>	
 <p>Cloro</p>		 <p>Amoniaco</p>	
 <p>Cereales</p>		 <p>Galletas chip</p>	
 <p>Café con leche</p>		 <p>Ensalada</p>	

## II. Métodos de separación de mezclas:

1. Observa las siguientes imágenes y únelas con el nombre del proceso de separación que corresponda.



Filtración



Evaporación



Decantación



Separación Magnética



Tamizado



Destilación

2. Explica los siguientes métodos de separación de mezclas

Destilación:

Decantación:

3. Nombra los métodos de separación de mezclas utilizados en:

- a. La obtención de petróleo y gasolinas:
- b. Purificación de agua:
- c. Repostería:
- d. Desalinización de agua:
- e. Obtención de sal de mar: