

 <p>RED EDUCACIONAL <b>SANTO TOMÁS DE AQUINO</b> DESDE 1870</p>	 <p>LICEO MIGUEL R. PRADO SANTIAGO</p>	<p><b>LICEO MIGUEL RAFAEL PRADO</b></p> <p><b>Actividad</b> <b>OCTUBRE</b> <b>2020</b> Séptimos</p>	<p><b>Química</b></p> <p><b>Profesora</b> Marcela Jara</p>
--	---	---	--

**Guía n°1 evaluada Química unidad 1:**

Rodeados de materia en constante cambio.

Nombre:

Curso:

Fecha:

Instrucciones generales:

- ✓ Esta actividad de avance es **INDIVIDUAL** por lo tanto evite copias y plagios, desde internet u compañero.
- ✓ Lea atentamente cada parte de esta guía de trabajo y responda de manera completa y argumentada.
- ✓ Cuando finalices la actividad súbela mediante Google classroom, en el espacio habilitado para la entrega.
- ✓ Dispones hasta la siguiente clase para poder realizar la actividad.

**Ítem I:** Nombra 3 ejemplos de cada tipo de sustancia:

(1 punto c/u)

Sustancias puras		Mezclas	
Elemento	Compuesto	Homogéneas	Heterogéneas
Ej: Cobre	Ej: Azúcar	Ej: Café	Ej: Yogurt con cereal
1.	1.	1.	1.
2.	2.	2.	2.
3.	3.	3.	3.

 <p>RED EDUCACIONAL SANTO TOMÁS DE AQUINO DESDE 1870</p>	 <p>LICEO MIGUEL R. PRADO SANTIAGO</p>	<p><b>LICEO MIGUEL RAFAEL PRADO</b></p> <p><b>Actividad</b> <b>OCTUBRE</b> <b>2020</b> Séptimos</p>	<p><b>Química</b></p> <p><b>Profesora</b> Marcela Jara</p>
---	---	---	--

**Ítem II:** Encuentra las siguientes densidades:

(3 puntos c/u)

Ej: Encuentra la densidad del agua, si en 80 mL hay 79,9 g.

$$\text{Densidad (D)} = \frac{\text{masa (m)}}{\text{Volumen (V)}}$$

$$D = X$$

$$V = 80 \text{ mL}$$

$$M = 79,9 \text{ g}$$

$$D = \frac{79,9 \text{ g}}{80 \text{ mL}} = 0,99 \text{ g/mL}$$

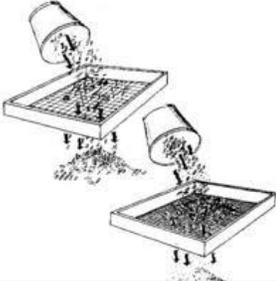
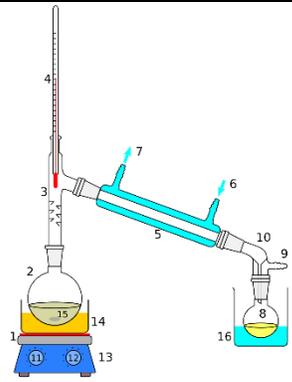
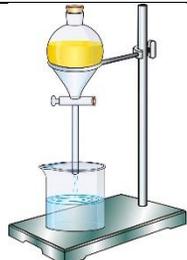
1. Encuentra la densidad de 1 Kg de aceite, si su volumen es de 73,53 mL.

2. Encuentra la densidad del aluminio, si su masa es de 172,8 g y su volumen de 80 mL.

 <p>RED EDUCACIONAL SANTO TOMÁS DE AQUINO DESDE 1870</p>	 <p>LICEO MIGUEL R. PRADO SANTIAGO</p>	<p>LICEO MIGUEL RAFAEL PRADO</p> <p>Actividad OCTUBRE 2020 Séptimos</p>	<p>Química</p> <p>Profesora Marcela Jara</p>
---	---	---	--

**Ítem III:** Indica a qué método de separación de mezclas corresponde cada imagen y realiza una breve descripción del método:

(1 punto identificar c/u, 2 puntos describir c/u)

Imagen	Nombre del método	Breve descripción
		
		
		
		

 <p>RED EDUCACIONAL <b>SANTO TOMÁS DE AQUINO</b> DESDE 1870</p>	 <p>LICEO MIGUEL R. PRADO SANTIAGO</p>	<p><b>LICEO MIGUEL RAFAEL PRADO</b></p> <p><b>Actividad</b> <b>OCTUBRE</b> <b>2020</b> Séptimos</p>	<p><b>Química</b></p> <p><b>Profesora</b> Marcela Jara</p>
--	---	---	--

Ítem IV: Nombra 5 ejemplos de cambio Químico y 5 de cambio Físico:

(1 punto c/u)

<b>Químico</b>	<b>Físico</b>
Ej: Quemar papel	Ej: Arrugar el papel
1.	1.
2.	2.
3.	3.
4.	4.
5.	5.