



NOMBRE: \_\_\_\_\_

Instrucciones de trabajo

1. Desarrolla las siguientes actividades propuestas.
2. Puedes realizar tus respuestas en formato digital y enviarlo al correo de la profesora: [catamiranda.profe@gmail.com](mailto:catamiranda.profe@gmail.com). El asunto debe decir tu apellido, la inicial de tu nombre y el curso, p/e: Pérez J 6°Básico.
3. En el caso de no poder realizarlo en formato digital, escríbelo a mano, en forma ordenada y con letra legible, tómale una foto y envíala al correo de la profesora o entrégalo físicamente el lunes 30 de marzo. De extenderse el plazo de suspensión de clases presenciales, el plazo de entrega se modificará según indicaciones que enviaremos cuando nos encontremos en esas circunstancias.
4. Este trabajo es individual, y será evaluado con nota coeficiente 1.

**SUSTANCIAS Y MEZCLAS**

- I. Busca información sobre las sustancias y puras y mezclas de la clasificación de la materia. Puedes apoyarte con internet, apuntes del cuaderno y el texto de estudio entregado por el MINEDUC.
- II. Desarrolle las siguientes actividades propuestas.

**1. Clasifica los siguientes materiales como elemento, compuesto o mezcla, marcando con una X según corresponda.**

Sustancia	Elemento	Compuesto	Mezcla
Aire			
Oxígeno			
Sal común			
Platino			
Vino			
Yodo			
Ácido sulfúrico			
Petróleo crudo			
Agua de mar			
Vinagre			

2. Se dispone de dos vasos de precipitado que contienen un líquido transparente, con una etiqueta que dice "agua". Luego de una serie de pruebas, se obtuvieron los siguientes resultados de cada líquido:

Características	Vaso 1	Vaso 2
Aspecto	Transparente	Transparente
Volumen (mL)	250	250
Densidad (g/mL)	1.5	1
Temperatura de ebullición (°C)	105	99

Según esta información responde las preguntas propuestas:

- a. ¿Es posible asegurar que ambos vasos contienen agua pura? Argumenta.

---

---

- b. Clasifica los líquidos como sustancia pura o mezcla. Justifica.

Vaso 1: \_\_\_\_\_

---

Vaso 2: \_\_\_\_\_

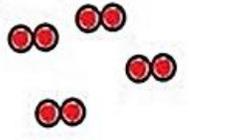
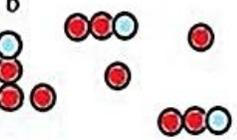
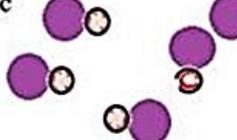
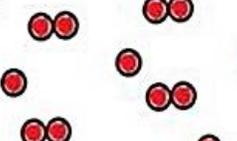
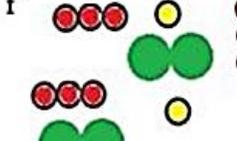
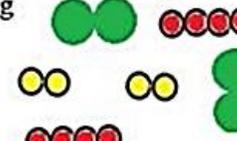
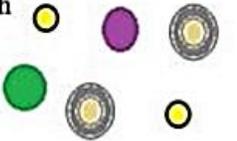
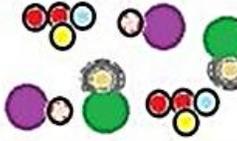
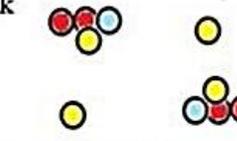
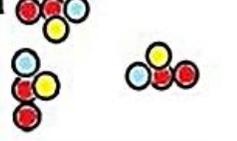
---

- c. ¿Mediante qué procedimientos se lograron obtener estos resultados? Explica brevemente.

---

---

3. Clasifique las siguientes situaciones como: sustancia pura, mezcla, átomos, moléculas, elemento o compuestos (puede haber más de una clasificación).

<p>a</p> 	<p>b</p> 	<p>c</p> 	<p>d</p> 
<p>e</p> 	<p>f</p> 	<p>g</p> 	<p>h</p> 
<p>i</p> 	<p>j</p> 	<p>k</p> 	<p>l</p> 

4. Usando un esquema similar dibuje:

- Una mezcla de 4 elementos distintos (1 átomos únicos y 3 moléculas).
- Sustancia pura formada por 1 compuesto.
- Sustancia pura formada por elemento molécula.