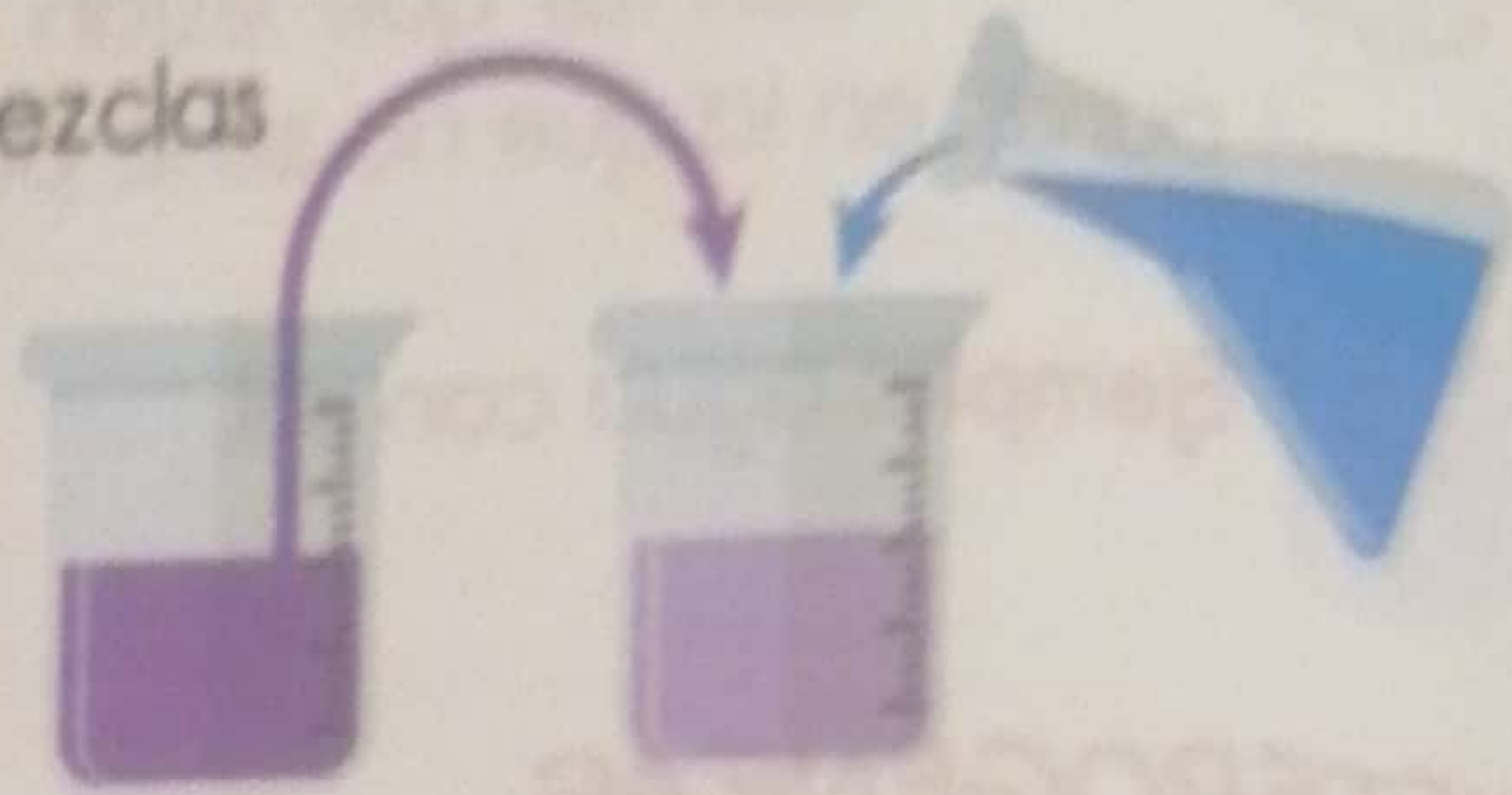


» Destilación

Sirve para separar mezclas homogéneas o disoluciones formadas por dos líquidos, como el agua y el alcohol. La disolución se calienta y, como el alcohol alcanza su punto de ebullición antes que el agua, este se evapora en primer lugar, el alcohol en estado gaseoso pasa a otra zona más fría, allí se condensa y se recoge en forma líquida.

» Disolución

En algunos casos sirve para separar mezclas heterogéneas formadas por dos sólidos, como la arena y la sal. Si añadimos agua a la mezcla, la sal se disolverá en el agua, y para separar la arena del agua utilizaremos el método de filtración.



EXPERIMENTA CON LAS MEZCLAS

1 Observa las imágenes y completa la tabla. Sigue el ejemplo.



Ejemplo

Anillo de oro

Elemento químico

Compuesto químico

Mezcla homogénea

Mezcla heterogénea

X



Ejemplo

Agua

Elemento químico

Compuesto químico

Mezcla homogénea

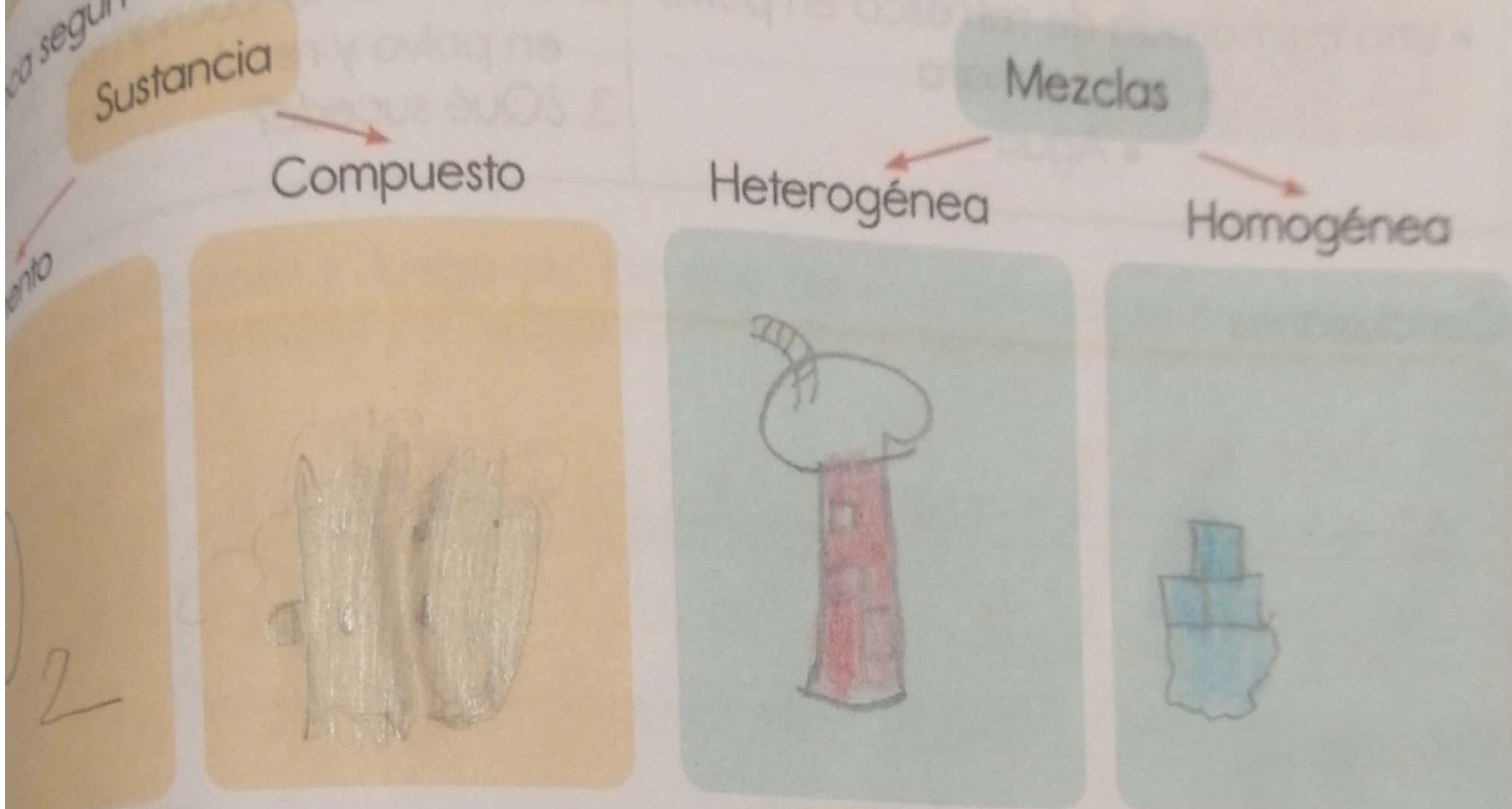
Mezcla heterogénea

X

con un la clase de materia que representa cada producto

	Elemento químico	Compuesto químico	Mezcla homogénea	Mezcla heterogénea
leche	✓			
pollo		✓		✓
leche condensada	✓		✓	
leche evaporada				✓

según corresponda.



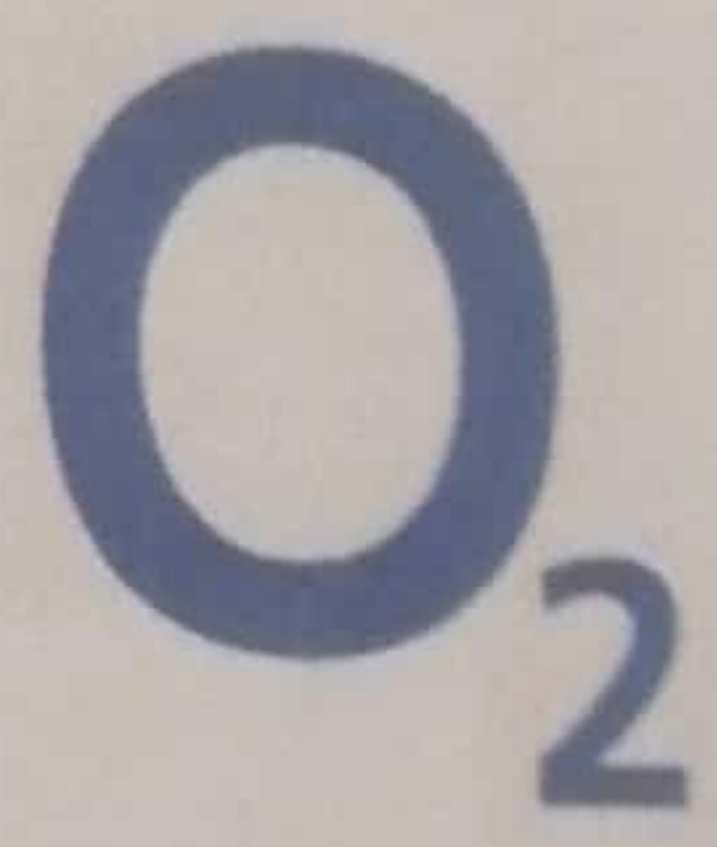
GRANITO



AZUFRE



MONEDA DE BRONCE



OXÍGENO



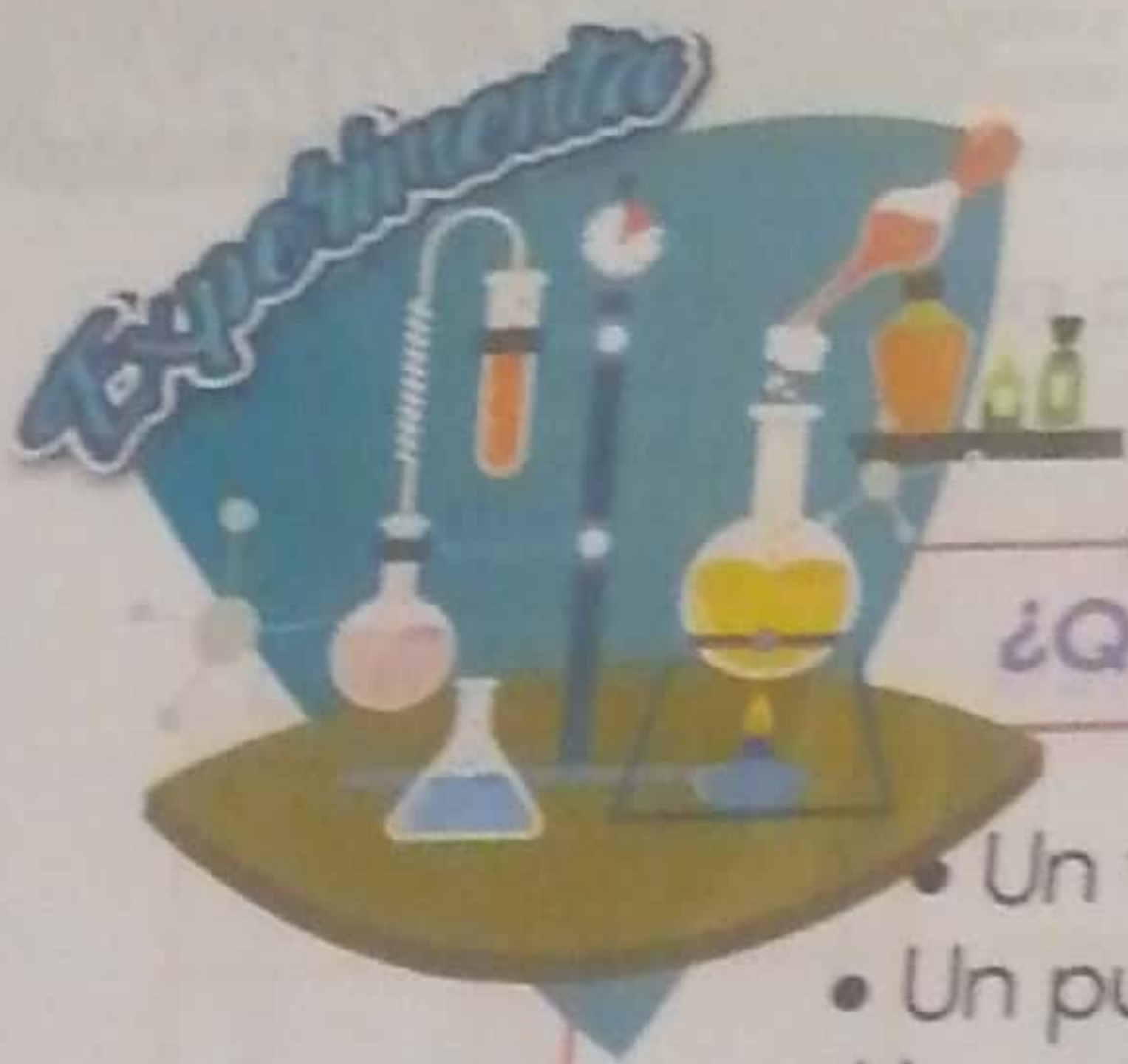
COLA



AGUA



HIELO



Mezcla heterogénea

¿Qué necesito?

- Un vaso de cristal
- Un puñado de arroz
- Un puñado de lentejas
- Un puñado de garbanzos

¿Qué hago?

1. En el vaso depositar el arroz, las lentejas y los garbanzos, por capas.
2. Tapar el vaso con las manos y mezclar las lentejas, los garbanzos y el arroz.
3. ¿Qué sucede?

Mezcla Homogénea

¿Qué necesito?

- Un vaso de cristal
- Una cucharada de refresco en polvo
 - Una cuchara
 - Agua

¿Qué hago?

1. Llenar hasta la mitad el vaso con agua.
2. Depositar la cucharada de refresco en polvo y revolver con la cuchara.
3. ¿Qué sucede?

Conclusiones

hete roterea
 1) hicimos 3 capas de garbanzos arroz y lentejas lo ve bol mismo y se mezclaron
 2 mezclamos agua con refresco lo revolvi y los puntitos desaparecieron