



## Guía de reforzamiento “Sustancias puras y mezclas”

**Nombre:** \_\_\_\_\_ **curso:** \_\_\_\_\_ **fecha:** \_\_\_\_\_

1.- investiga y luego define en tu cuaderno los siguientes conceptos:

- sustancias puras
- Mezclas homogéneas
- compuestos
- Mezclas heterogéneas

2.- Copia y desarrolla el siguiente recuadro en tú cuaderno.-

Clasifica las siguientes sustancias puras en elementos o compuestos. Marca con un ✓ donde corresponda.

Sustancia	Elemento	Compuesto
Agua destilada: formada por átomos de hidrógeno y oxígeno.		
Sal común: formada por átomos de sodio y cloro.		
Grafito: formado por átomos de carbono.		
Diamante: formado por átomos de carbono.		
Dióxido de carbono: formado por átomos de oxígeno y carbono.		

3.- Escoge 6 materiales que tengas en tu hogar y luego elabora 4 mezclas, en el siguiente orden:

- a. Una mezcla homogénea líquida.
- b. Una mezcla heterogénea líquida.
- c. Una mezcla heterogénea sólida.
- d. Una mezcla homogénea sólida.

➤ **Ahora responde en tu cuaderno las siguientes preguntas.-**

1. ¿Qué diferencias observaste en cada mezcla?
2. ¿Con qué materiales realizaron cada mezcla?
3. ¿En qué se diferencia una mezcla homogénea de una heterogénea?
4. Realicen un dibujo de cada mezcla