

**NOMBRE:** \_\_\_\_\_ **CURSO:** \_\_\_\_\_

<b>GUIA Nº 3</b>	<b>FECHA: 27 de abril 2020</b>	<b>NOMBRE DE LA GUIA</b>	<b>Clasificación de la materia</b>
<b>ASIGNATURA</b>	<b>CIENCIAS NATURALES</b>	<b>NIVEL</b>	<b>7º BASICO</b>
<b>UNIDAD</b>	Comportamiento de la materia y su clasificación.	<b>DA Nº 14</b>	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.
<b>OBJETIVO DE LA GUIA.</b>	Fortalecer el concepto de materia y su clasificación como sustancia pura y mezcla ( homogénea y heterogénea)	<b>INDICADORES DE EVALUACION.</b>	Explican sustancias puras (elemento y compuesto) y mezclas (homogéneas y heterogéneas) mediante su comportamiento y características.

<b>INSTRUCCIONES PARA EL DESARROLLO DE LA GUIA.</b>	<p><b>*Para poder desarrollar esta guía de una manera más óptima es necesario que LEAS Y TE APOYES en tu texto de estudio liberado por el ministerio de educación. <a href="https://curriculumnacional.mineduc.cl/614/articles-145403_recurso_pdf.pdf">https://curriculumnacional.mineduc.cl/614/articles-145403_recurso_pdf.pdf</a></b></p> <p><b>Unidad 1 “RODEADOS DE MATERIA EN CONSTANTE CAMBIO”</b></p> <p><b>Lección 1 “¿Qué cambios experimenta la materia?”</b></p> <p><b>Paginas: 10 a la 15</b></p> <p><b>* Cada uno de los contenidos presentan instrucciones según la necesidad.</b></p> <p><b>* Importante esta guía será evaluada por lo tanto debe enviarla al correo de la profesora</b></p> <p><b><a href="mailto:ciencias.78.glorialuna@gmail.com">ciencias.78.glorialuna@gmail.com</a></b></p>
---	--

**Materia:**

Por definición, materia es todo lo que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio. Desde el punto de vista químico (composición y tamaño de las partículas), puede presentarse como una sustancia pura y como mezcla de sustancias.

**Sustancias puras:**

- Tienen una composición definida y constante, con propiedades físicas y químicas características.
- No pueden descomponerse en otras más simples por métodos físicos.
- Las sustancias puras pueden representarse por símbolos o formulas químicas.

Ejemplos: cobre (Cu) y el agua (H<sub>2</sub>O).

**Mezclas:**

- Son una combinación de dos o más sustancias que no reaccionan entre si, es decir, cada sustancia conserva sus propias características.
- Pueden ser separadas por métodos físicos.
- No se representa mediante símbolos o formulas.

Ejemplos: las bebidas, la sangre, el aire.

**Elementos químicos:**

- Se constituyen por átomos de la misma clase.
  - No pueden ser descompuesto en sustancias mas simples por métodos físicos o químicos. Solo en algunos casos se podrían.
  - Se representa por símbolos químicos.
- Ejemplo: el cobre (Cu) y el aluminio (Al).

**Compuestos químicos:**

- Están formados por átomos de dos o mas elementos unidos mediante enlaces químicos, en proporciones definidas (cantidades fijas y exactas).
  - Pueden ser descompuestos en sustancias mas simples por métodos químicos. Se representan por formulas químicas.
- Ejemplo: el agua (H<sub>2</sub>O) y la sal de cocina (NaCl).

**Mezclas heterogéneas:**

- Sus componentes no están distribuidos.
- Los componentes conservan sus propiedades individuales.
- Entre las mezclas heterogéneas se encuentran las suspensiones y los coloides.

Ejemplo: el aceite con agua.

**Mezclas homogéneas:**

- Sus componentes están distribuidos de manera uniforme.
- Cada porción de la mezcla posee idénticas propiedades.
- Son también llamadas disoluciones químicas.

Ejemplo: las bebidas y el agua potable.

**Actividad:**

1.- escribe tres ejemplos de materia: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

2.- Escribe tres ejemplos de mezclas: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

3.- Escribe tres ejemplos de elementos: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

4.- Escribe tres ejemplos de compuestos: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

5.- Escribe tres ejemplos de mezclas homogéneas: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

6.- escribe tres ejemplos de mezclas heterogéneas: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_