

NOMBRE: _____ CURSO: _____

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

INSTRUCCIONES PARA EL DESARROLLO DE LA GUIA.	<p>*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. https://curriculumnacional.mineduc.cl/614/articles-145403_recurso_pdf.pdf</p> <p>Unidad 1 “RODEADOS DE MATERIA EN CONSTANTE CAMBIO”</p> <p>Lección 1 “¿Qué cambios experimenta la materia?”</p> <p>Paginas: 10 a la 15</p> <p>* Cada uno de los contenidos presentan instrucciones según la necesidad.</p> <p>* Importante esta guía será evaluada por lo tanto debe enviarla al correo de la profesora</p> <p>ciencias.78.glorialuna@gmail.com</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 (H₂O).

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 (H₂O) 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: _____
