

	I.E. ANTONIO LIZARAZO	PROCESO: GAC CODIGO: GAC- 0018	
	Resol. Estudios N° 4933 de octubre 28 de 2016	VERSIÓN:001	
	GESTIÓN ACADÉMICA	Emisión: 25-05-2019	
	EVALUACIÓN CONTINUA	PERIODO: 2°	
	ASIGNATURA:QUIMICA.CS.NATURALES	GRADO : 6°	
DOCENTE: DELIA M. TARRIFA M. Correo: deliatarrifame1979@hotmail.com WhatsApp: 3143523461	Página 1de 4.		

ESTUDIANTE: _____

FECHA: _____ **Grado:** _____

TALLER DE QUIMICA DE 6°

QUÍMICA: Ciencia que estudia la estructura, propiedades, composición, estados y la transformación de la materia de la materia.

MATERIA: Se define como todo aquello que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio, permite describir a la realidad que puede ser detectada por los sentidos.

PROPIEDADES DE LA MATERIA

Propiedades Generales	Propiedades Específicas
No permiten diferenciar un cuerpo de otro	Permiten diferenciar un cuerpo de otro
Ejemplo: Forma, tamaño, peso, volumen, masa, temperatura, inercia.	Pueden ser Físicas y Químicas

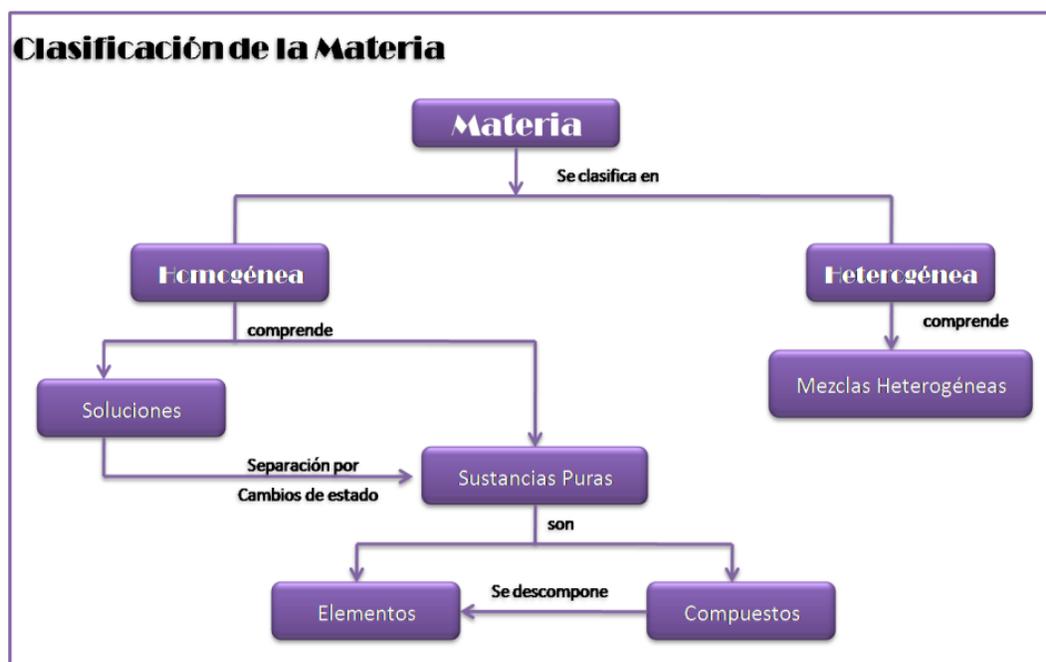
Propiedades Físicas	Propiedades Químicas
Pueden determinarse sin que ocurra ningún cambio en la composición y estructura de la materia	Provocan transformaciones en la composición y estructura de la materia
Ejemplos: color, olor, sabor, Densidad Maleabilidad Ductilidad Dureza Solubilidad Tenacidad Viscosidad Volatilidad Punto de fusión Punto de Ebullición Conductividad eléctrica Conductividad térmica	Ejemplos: Cambios Químicos Reacciones Químicas

CAMBIOS DE LA MATERIA

1 Cambios Físicos	Cambios Químicos
Cambios que sufre la materia en su estado, volumen o forma sin alterar su composición	Modificaciones que alteran las propiedades físicas y Químicas de la materia formando otras sustancias. Influyen factores como la luz, presión, reactivos, catalizadores
Reversibles	Irreversibles
No hay cambios energéticos	Hay absorción o emisión de energía
Se pueden observar	Necesitan experimentación para comprobarse
Ejemplos: Cambios de estado de la materia Fusión S – L Evaporación L – G Sublimación S – G	Ejemplos: Combustión de un trozo de papel Fermentación de azúcares Digestión de alimentos

Solidificación L – S Condensación G – L Sublimación regresiva G – S S: sólido L: Líquido G: Gaseoso	Oxidación del hierro Fotosíntesis Respiración
--	--

CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA



Tomado de <http://fundaquimibiolo.blogspot.com.co/2012/11/clasificacion-de-la-materia.html>

SUSTANCIAS PURAS

Elementos	Compuestos
Se representan con símbolos	Se representan con fórmulas
No se puede descomponer en otra sustancia más sencilla utilizando métodos químicos.	Se pueden descomponer en elementos utilizando métodos químicos. Están conformados por dos o más elementos combinados en proporciones definidas.
118 elementos	Más de diez mil compuestos inorgánicos. Más de un millón de compuestos orgánicos.
Ejemplo: Na, Fe, Ca, Ne, etc....	Ejemplo: H ₂ O, NaCl, KMnO ₄ , C ₆ H ₁₂ O ₆

MEZCLAS Y COMBINACIONES

Mezcla	Combinación
Unión de dos sustancias en forma heterogénea y homogénea.	Unión de dos sustancias en forma homogénea.
Proporciones variables.	Proporciones fijas.
No hay cambios energéticos	Hay absorción y liberación de energía
Sus componentes pueden separarse por métodos físicos o mecánicos.	Sus constituyentes pueden separarse por métodos químicos.
Los componentes conservan sus propiedades particulares.	Los constituyentes pierden sus propiedades particulares.
Ejemplo: Mezcla de limadura de hierro con azufre Fe + S	Ejemplo: Sulfuro de hierro FeS

MEZCLAS HOMOGÉNEAS Y HETEROGÉNEAS

Homogénea	Heterogénea
Formada por dos o más sustancias puras en proporciones variables.	Formada por dos o más sustancias puras en proporciones variables.
Propiedades similares en todas sus partes.	Propiedades diferentes en todas sus partes.
Consta de una sola fase.	Consta de dos o más fases.
<i>Ejemplos</i> aire, Agua azucarada, agua – sal, alcohol – agua, flan.	<i>Ejemplos</i> sal y arena, suelo, Azufre – hierro, Maní – uvas pasas, aceite y agua.

ACTIVIDAD:

- Es una propiedad física de la materia:
a. Quemar un papel b. Temperatura c. Dureza d. Tamaño
- El cambio de estado de gas a líquido se denomina:
a. Condensación b. Evaporación c. Sublimación d. Congelación
- Es una característica del estado líquido de la materia:
a. Mucha cohesión entre partículas.
b. Forma determinada.
c. Fuerza de cohesión molecular igual a la fuerza de repulsión molecular.
d. Se pueden comprimir
- El ácido nítrico cuya fórmula es HNO_3 es un ejemplo de:
a. Elemento. b. Compuesto c. Mezcla homogénea. d. Mezcla heterogénea.
- Corresponde a una solución:
a. agua – aceite b. gasolina – agua c. salpicón d. agua – alcohol
- Las propiedades conocidas como organolépticas son aquellas que pueden ser percibidas por los órganos de los sentidos. Estas hacen parte de:
a. Propiedades Químicas b. Propiedades Físicas
c. Propiedades Generales d. Propiedades Extrínsecas
- Los cambios químicos corresponden a modificaciones que alteran las propiedades físicas y químicas de la materia formando otras sustancias. Se caracterizan por:
a. Pueden observarse fácilmente
b. Son reversibles.
c. Presentan cambios energéticos
d. La composición de la materia no se altera.
- Una mezcla heterogénea está formada por dos o más sustancias puras en proporciones variables, y cuyas propiedades son diferentes en todas sus partes. Constituye una mezcla heterogénea:
a. Solución salina b. Café con leche c. Solución alcohólica d. Ajiaco



No es mas grande aquel
que nunca falla, sino
aquel que **NUNCA** se
da por vencido...