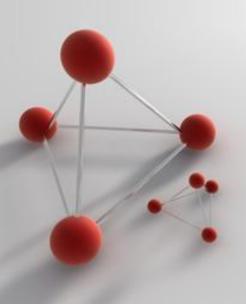
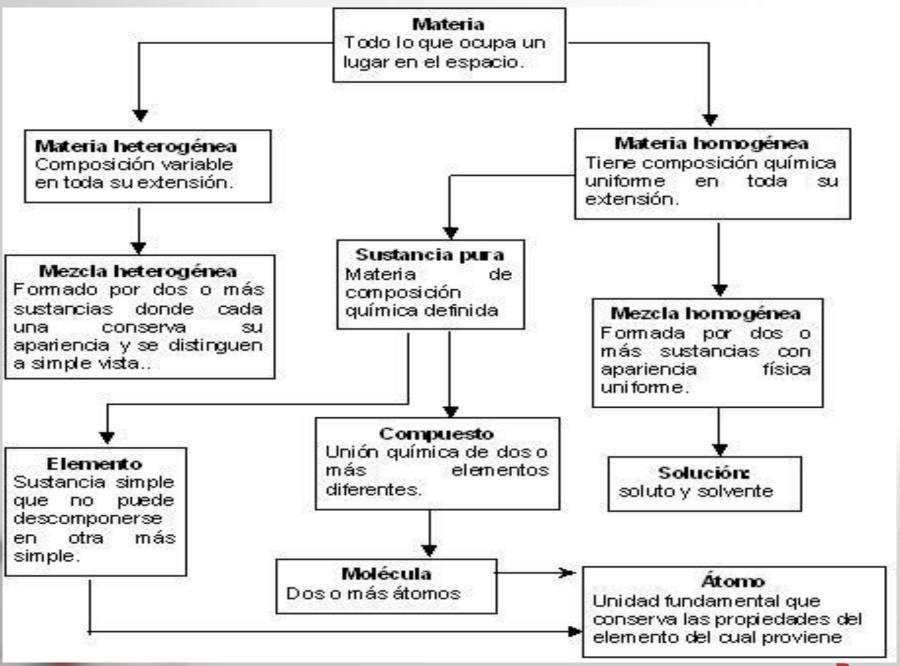
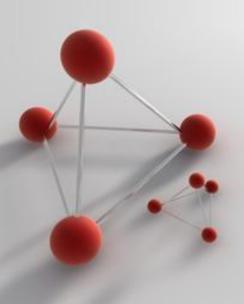
Estimados estudiantes: Este material es para su estudio y base para hacer la Tarea 2. Observe que no se da definición de los conceptos; por ejemplo: las propiedades Físicas y Química; Efecto Tyndall o ejemplos de coloides para que usted investigue y luego desarrolle la Tarea.



La **MATERIA**

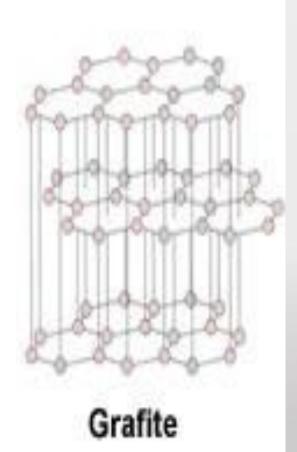


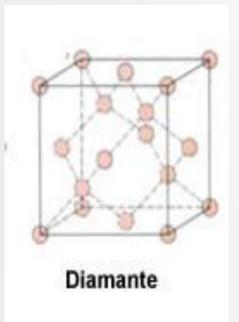
SUSTANCIAS PURAS



ELEMENTO

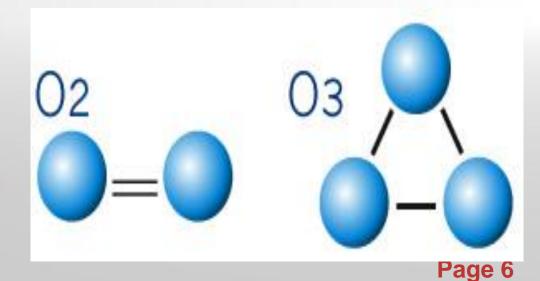




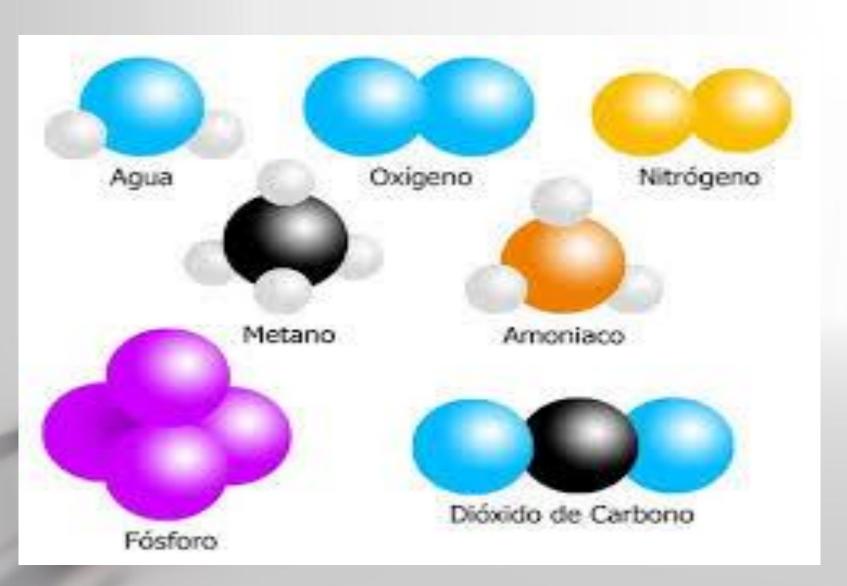


ALOTROPÍA

Los átomos de los elementos se unen en forma diferente formando unidades moleculares diferentes.

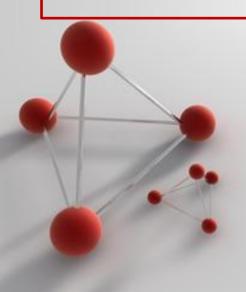


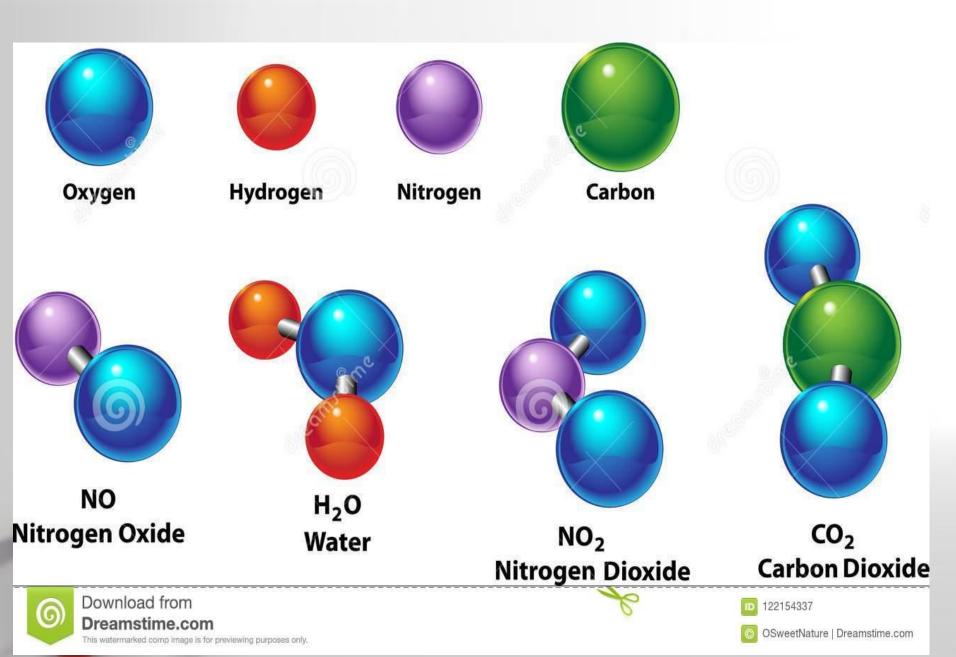
MÓLECULAS: UNIÓN DE DOS O MÁS ÁTOMOS. UNIDAS BÁSICA DE UN COMPUESTO.



COMPUESTOS

Materia formada por la unión química en proporciones fijas de dos o mas elementos diferentes que presenta composición uniforme. Se puede separar en sus elementos por medios químicos.





MATERIA HETEROGÉNEA

a. Mezcla Macroscópica o Grosera Los componentes se observan a simple vista





https://www.goconqr.com/flashcard/7110135/las-mezclas

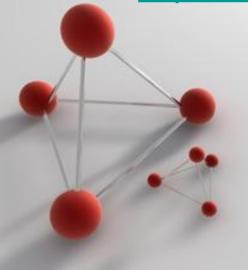
MATERIA HETEROGÉNEA

b. COLOIDES y SUSPENSIONES

Sustancias cuyos componentes presentan una o mas dimensiones entre 1 a 100 nm. Si las dimensiones son mayores, se les considera una mezcla macroscópica. Si son menores se les considera una solución (nivel molecular).

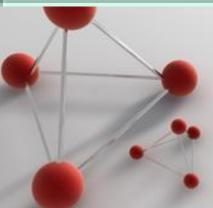
Visite la siguiente dirección.

https://www.youtube.com/watch?v=BgdHGN_shXE



El tamaño partícula define el tipo Materia

Solución	Coloide	Suspensión
Tamaño de las partículas:0.1 nm	Tamaño de las partículas 10 y 100 nm	Mayores de 100 nm
Una fase presente	Dos fases presentes	Dos fases presentes



EJEMPLOS DE MATERIA HOMOGÉNEA Y MATERIA HETEROGÉNEA

Café

gasolina

orín

diamante

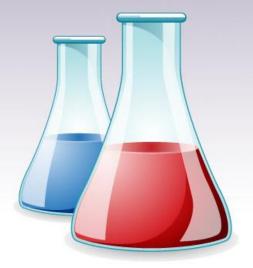
acero

merengue

Jugo naranja

arena

bronce



Material que llena el espacio, es todo lo que tiene masa, volumen, e inercia.

LA MATERIA

Cualidades o atributos

PROPIEDADES

No cambia su identidad al medirlas

FISÍCAS

No dependen cantidad masa

Capacidad de cambiar su composición

QUÍMICAS

Dependen cantidad masa

EXTENSIVA

Longitud Volumen Calor

masa

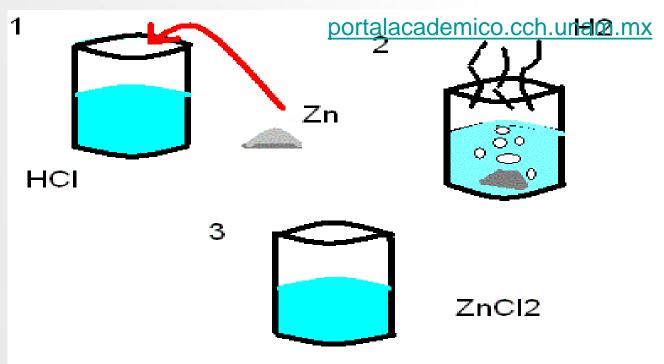
oxidación corrosión acidez combustibilidad Inestabilidad Reactividad

INTENSIVAS

Sabor, olor, color, densidad, Pto. Fusión, Pto.ebullición, volatilidad ductilidad, maleabilidad, índice de refracción, viscosidad, presión vapor, temperatura, solubilidad, calor específico

14





Calor específico (25 °C, 1 atm)

Material J/(kg·K)

Aceite vegetal 2000

Agua 4186

Aire 1012

Alcohol etílico 2460

Alcohol metílico 2549

Aluminio 897

Amoniaco (líquido) 4700

Arena 290

Asfalto 920

Azufre 730

Benceno 1750

Calcio 650

Propiedad Física Intensiva

Material J/(kg·K)

Hielo (-10 °C a 0 °C) 2093

Hierro/Acero 452

Hormigón 880

Latón 380

Litio 3560

Madera 420

Magnesio 1023

Mármol 858

Mercurio 138

Metano (275 K) 2191

Níquel 440

Nitrógeno 1040

SOLUBILIDAD: Cantidad de soluto que se disuelve en 100ml de solvente a una temperatura dada.

1. Sustancias solubles; se disuelve más de 10 g/ml.

Se Mezcla NaCl y KClO₃ en agua formando una solución.

Se enfría la mezcla a 20°C y se forman cristales de KCIO₃.

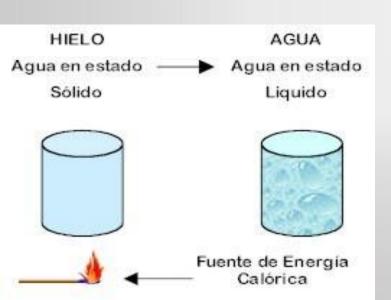
CAMBIO QUÍMICO

Transformación de la materia con cambios en su composición química, manifestándose sus propiedades químicas con absorción o liberación de energía.



CAMBIO FÍSICO

Transformación de la materia sin alteración en su composición con absorción o desprendimiento de energía.



http://www.profesorenlinea.cl/imagenfisica/materiaenergia006.jpg

http://a395.idata.overblog.com/500x375/4/14/69/10/sabjascomo/Forja.jpg





