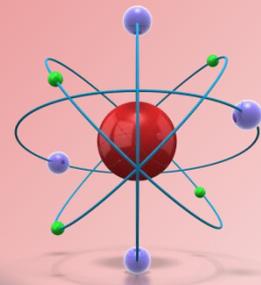


Composición de la Materia

Composición de la Materia



Materia



Es todo lo que tiene masa y ocupa espacio.

Sustancias Puras

Mezclas



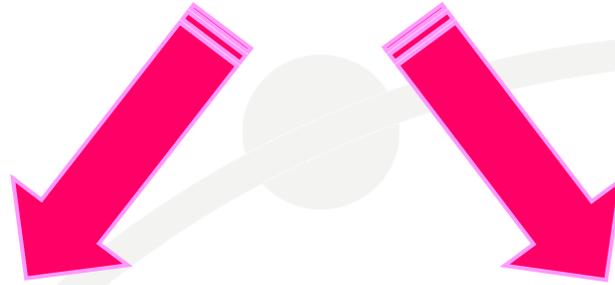
Materia con una composición fija



Materia compuesta de dos o más sustancias que se pueden separar



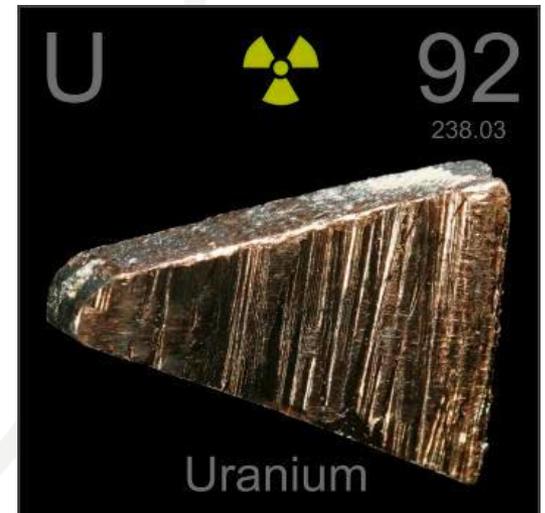
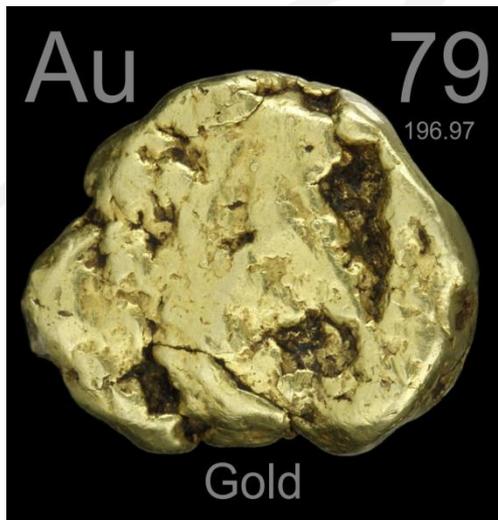
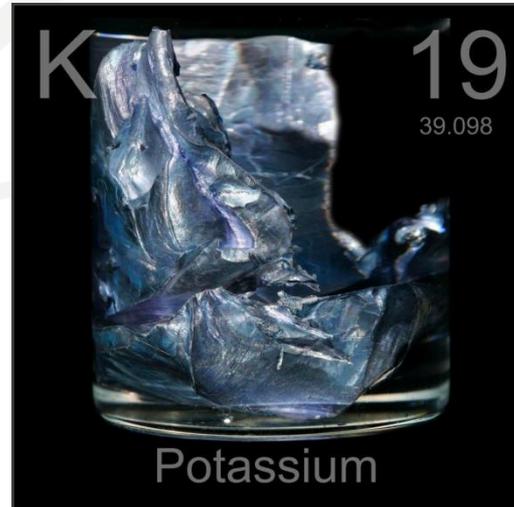
Sustancias Puras



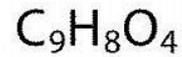
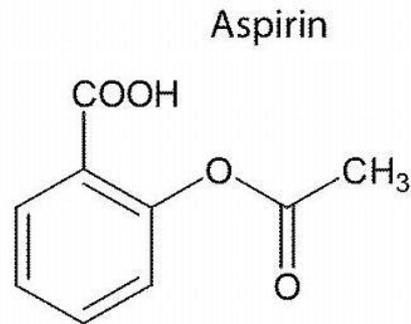
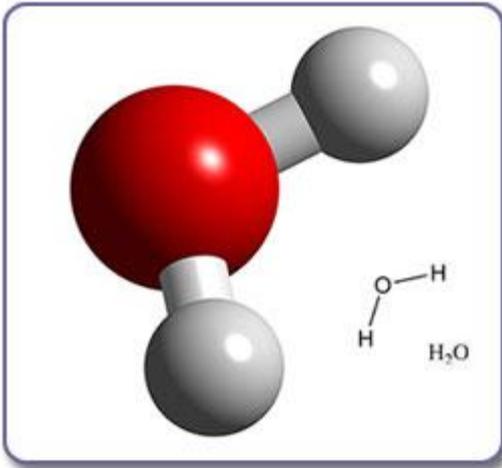
Elemento	Compuesto
Están formados por átomos.	Dos o más elementos unidos
Todos los átomos de un elemento son iguales	Tienen características diferentes a los elementos que lo forman
En el planeta existen aproximadamente 90 elementos naturales	Los elementos se unen en una proporción determinada.
Más de 20 elementos sintéticos	



Elementos

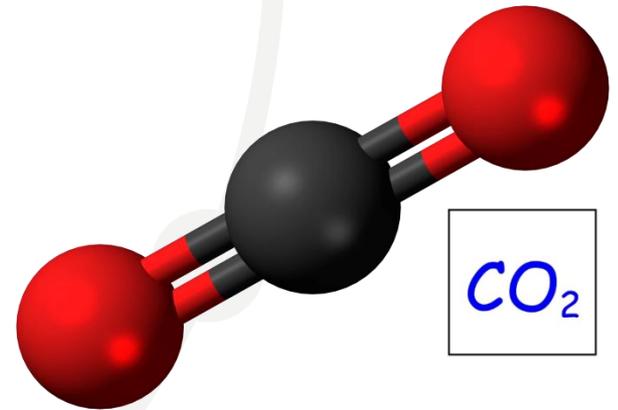
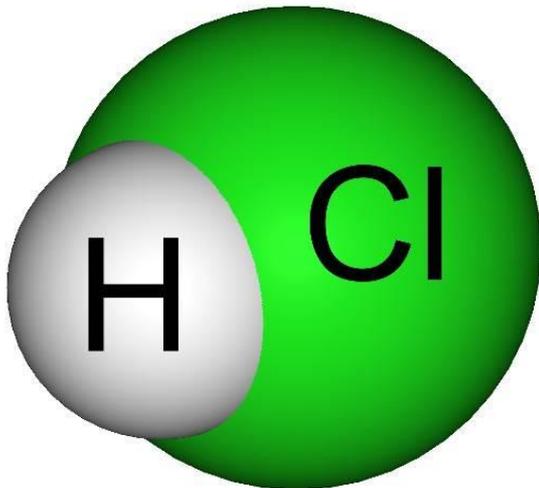
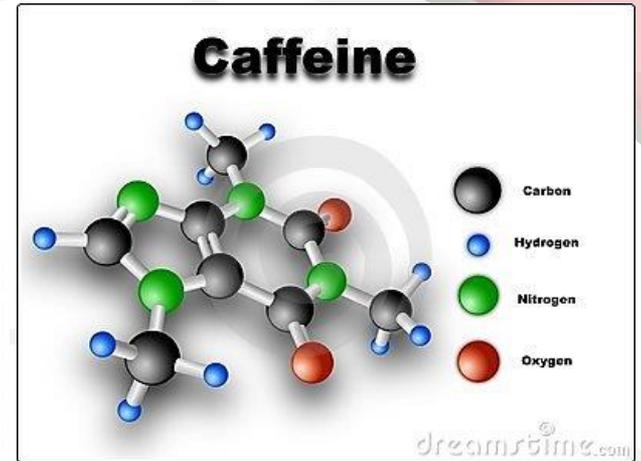


Compuestos



Mol. Wt.: 180.16

60.00 %; H 4.48 %; O 35.52%



Mezclas



Heterogénea

Se pueden distinguir fácilmente sus componentes.

****Dos o más fases****



Homogénea

Contienen dos o más sustancias (líquidas, gaseosas o sólidas) mezcladas completamente.

**** Una fase****



MEZCLAS HOMOGÉNEAS

Solución

Mezcla homogénea de un **soluto** distribuida uniformemente en un **solvente**.

Soluto- sustancia que se disuelve

Solvente- sustancia que disuelve.



Coloide



Mezcla cuyas partículas son de mayor tamaño que el de las soluciones, pero no se asientan.



Efecto Tyndall

- ✚ Prueba realizada para determinar si una mezcla es un coloide.
- ✚ Explica cómo las partículas coloidales en una disolución o en un gas son visibles porque reflejan o refractan la luz.



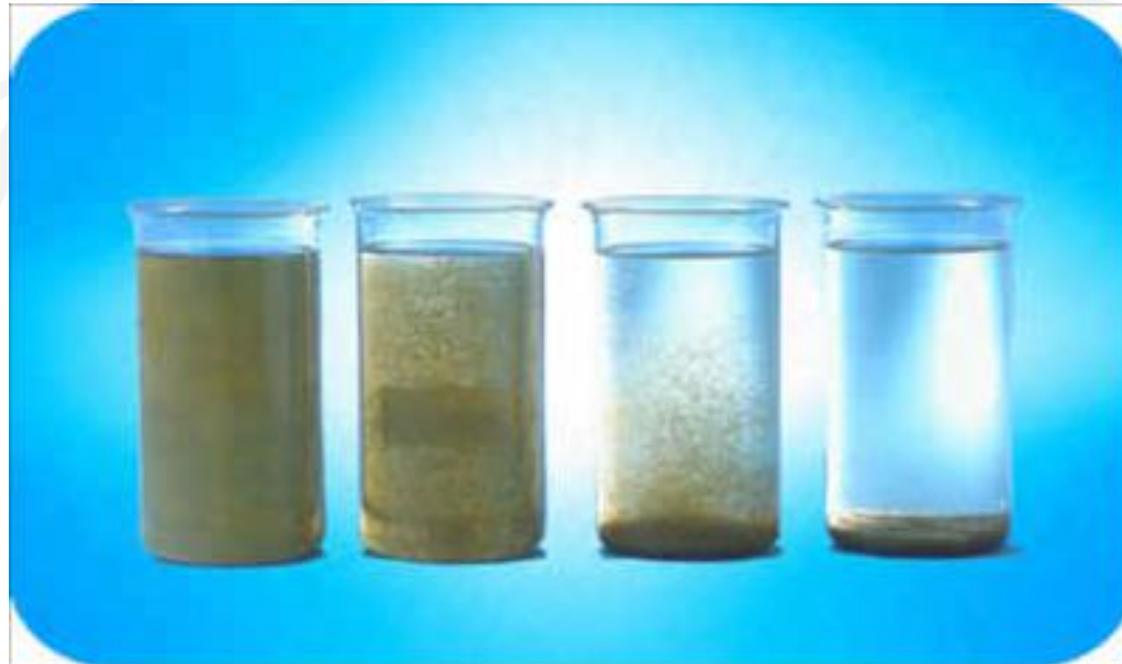
Ver video



Efecto Tyndall

Suspenciones

- ✚ Mezcla heterogénea que contiene un líquido en el cual las partículas visibles se asientan.
- ✚ Generalmente tienen aspecto opaco.
- ✚ Fase sólida no soluble en una fase líquida.





- 1- Contestar preguntas autoevaluación → página 456 Preguntas 1-4
- 2- Realizar una lista de 10 mezclas homogéneas y 10 heterogéneas.



Preparado por Sra. Anlinés Sánchez Otero