

CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

Materia

Mezclas de sustancias puras:
composición de varias sustancias puras con distintas propiedades.

Mezclas heterogéneas:

formadas por componentes que se pueden observar a simple vista o con el microscopio óptico. Los coloides son mezclas de aspecto visual homogéneo pero que al microscopio se observan heterogéneas (por ejemplo, la gelatina o el humo).

Disoluciones o mezclas homogéneas:

formadas por componentes que no se observan ni siquiera con microscopio óptico. Las aleaciones son mezclas homogéneas de dos o más metales (por ejemplo, el bronce, formado por estaño y cobre).

Sustancias puras:
sistema formado por un único componente.

Sustancias compuestas:

formadas por átomos de distinto tipo.

Sustancias simples:

formadas por un único tipo de átomos.

Ejemplos		Métodos de separación
Nombre	Fórmula	
Agua y arena	H ₂ O y SiO ₂	Filtración
Agua y aceite	H ₂ O y C ₁₈ H ₃₄ O ₂	Decantación
Hierro y arena	Fe y SiO ₂	Separación magnética

Agua y sal	H ₂ O y NaCl	Evaporación
Agua y alcohol	H ₂ O y C ₂ H ₆ O	Destilación

Agua	H ₂ O	Electrólisis
Monóxido de mercurio	HgO	Descomposición térmica

Oxígeno	O ₂	-----
---------	----------------	-------