

Materia

Cambios

Físicos
no hay cambio en la composición

Movimiento
Térmicos
Eléctricos
Luminosos/Sonoros

Químicos
hay cambio en la composición

Termólisis
Electrólisis
Fotólisis

Clasificación

Sustancias Puras
un solo componente con propiedades características

Elementos
no se pueden descomponer ni sintetizar

Compuestos
se pueden descomponer y sintetizar

Mezclas
varios tipos de sustancias puras

Heterogéneas

Homogéneas = disoluciones

Componentes

Disolvente

Soluto
en %

Concentración

en gramos/litro

Separación

Mezclas

Filtración
Decantación

Disoluciones

Cristalización
Destilación

Átomos

Teoría atómica de Dalton → Átomos indivisibles; elementos: átomos iguales; compuestos: unión de átomos

Modelo Rutherford

Núcleo (con la masa y la carga +) y corteza (con la carga -)

${}^A_ZX \rightarrow Z = \text{n}^\circ \text{ atómico: n}^\circ \text{ de protones. } A = \text{n}^\circ \text{ másico: n}^\circ \text{ de protones más neutrones}$

Isótopos: átomos con el mismo n° atómico y distinto n° másico

Iones: átomos que han perdido o ganado electrones