

Postulados de la teoría atómica:

1. La materia está formada por diminutas partículas indivisibles llamadas átomos.
2. Un elemento está formado por átomos iguales caracterizados por la misma masa y tamaño.
3. Los átomos son indivisibles, pero se pueden combinar en reacciones químicas para formar los compuestos.
4. La combinación de átomos se produce en proporciones de números enteros, por ejemplo 1:1, 1:2, 2:3

	AÑO DESCUBRIMIENTO	MASA	CARGA
PROTON	1918	1.6726×10^{-27} kg	POSITIVA
ELECTRON	1897	$9,11 \times 10^{-31}$ kg	NEGATIVA
NEUTRON	1932	1.675×10^{-27} kg	NEUTRA