

Teoría Atómica de Ernest Rutherford

A diferencia del modelo de Thomson, el modelo de Rutherford sugiere que la carga positiva del átomo está concentrada en el núcleo mientras que los electrones negativos se mueven en órbitas al redor del núcleo ligadas por la atracción eléctrica entre cargas eléctricas opuestas.

En 1911 el físico británico estableció la existencia del núcleo atómico a través de los datos obtenidos de la disposición de las partículas. Por los núcleos de átomos de oro, estas partículas fueron empleadas por Rutherford muy rápidas y con carga positiva se desviaban al atravesar una capa muy fina de materia.