

Teoría atómica de Rutherford

El modelo planteado por Rutherford sugiere que la carga positiva del átomo está concentrada en un núcleo estacionario de gran masa, mientras que los electrones negativos se mueven en órbitas alrededor del núcleo, ligados por la atracción eléctrica entre cargas opuestas.

En 1911, el físico británico nacido en Nueva Zelanda Ernest Rutherford estableció la existencia de núcleo atómico. A partir de los datos experimentales de la dispersión de partículas alfa por núcleo de átomos de oro, las partículas alfa empleadas por Rutherford, muy rápidas y con carga positiva, se desviaban con claridad al atravesar una capa muy delgada de materia.

El físico británico Joseph John Thomson observó que los átomos tenían cargas positivas y negativas, presentando su modelo un átomo estático y macizo.

la carga positivas y negativas estaban en el reposo neutralizándose mutuamente, los electrones estaban incrustados de una masa positiva del átomo esta concentrada como las masas esta concentrada de su núcleo y debajo que el compatriota. Ernest Rutherford descubrió que la carga positiva del átomo esta concentrada en su núcleo central cargado positivamente

