

Ernest Rutherford

El modelo de Rutherford establecía que el átomo tiene un núcleo central en el que están concentrados la carga positiva y prácticamente toda la masa positiva de los protones. Es compensada con la carga negativa de los electrones que se hallan fuera del núcleo. El núcleo contiene por tanto protones en un número igual al de electrones del átomo. Los electrones giran a gran velocidad alrededor por una gran distancia. Rutherford supuso que el átomo estaba formado por un espacio por electrones que giran alrededor de un núcleo central muy denso y pequeño.

