

Teoría Atómica de Ernest

Rutherford.

El modelo atómico de Rutherford es un modelo atómico o teoría sobre la estructura interna del átomo propuesto por el químico y físico británico-neo Zelandés Ernest Rutherford en 1911, para explicar los resultados de su experimentos de lámina de oro.

Rutherford llegó a la conclusión de que la masa del átomo se concentraba en una región pequeña de cargas positivas que impedían el paso de las partículas alfa. Más tarde propuso un nuevo modelo atómico que poseía un núcleo o

centro en el que se concentra la masa y la carga positiva, y que en la zona extra nuclear se encuentran los electrones de carga negativa. La carga positiva de los protones es compensada con la carga negativa de los electrones, que se hallan fuera del núcleo.

