

Teoría atómica de Ernest Rutherford.

Teoría atómica de Rutherford. El modelo de Thomson presentaba un átomo estático y macizo. El modelo planteado por Rutherford sugiere que la carga positiva del átomo está concentrada en núcleo estacionario de gran masa, mientras que los electrones negativos se mueven en órbitas alrededor del núcleo ligadas por la atracción eléctrica entre cargas opuestas. A medida en que los científicos fueron conociendo la estructura del átomo a través de experimentos, modificaron su modelo atómico para ajustarlo a los datos experimentales.

Joy Benjamín
Rodríguez
Vásquez

Química.

4to. Ciencias y Letras.