

Teoría atómica de Ernest

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 elementos negativos se mueven en órbitas alrededor del núcleo, ligado por la atracción eléctrica entre carga opuesta.

El átomo tiene un núcleo central en el que están concentradas la carga positiva y prácticamente toda la masa. La carga positiva y prácticamente toda la masa. La carga positiva de los protones es compensada con la carga negativa de los electrones que se halla fuera del núcleo. El modelo atómico de Rutherford establecida. El átomo tiene un núcleo central en el que están concentradas la carga positiva y prácticamente toda la masa. La carga positiva de los protones es compensada con la carga negativa de los electrones, que se hallan fuera del núcleo.

Esto obligó a la comunidad científica a replantearse los conocimientos adquiridos hasta el momento, también demostró que la distancia entre del volumen

