

Teoría Atómica De "Ernest Rutherford".

En 1911, el físico británico nacido en Nueva Zelanda, estableció la existencia del núcleo atómico.

Para Ernest, el átomo era un sistema planetario de electrones girando al rededor de un núcleo atómico pesado y con carga eléctrica positiva.

El modelo atómico.

1 El átomo posee un núcleo central pequeño, con carga eléctrica positiva, que contiene casi toda la masa del átomo.

2 Los electrones giran a grandes distancias alrededor del núcleo en órbitas circulares.

3 Las sumas de las cargas eléctricas negativas de los electrones debe ser igual a la carga positiva del núcleo, ya que el átomo es eléctricamente neutro.

La explicación de cómo los electrones pueden tener órbitas estables alrededor del núcleo y porque los átomos presentan espectros de emisión característicos y discretos, son dos problemas que no se explican satisfactoriamente por este modelo.

