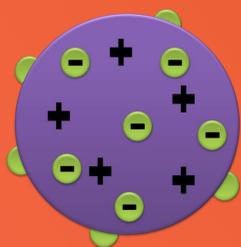


100 años del modelo atómico de BOHR

Niels Bohr (1885-1962) fue un físico danés conocido por sus importantes aportaciones al conocimiento de la estructura atómica y al campo de la mecánica cuántica. Premio Nobel en 1922 por su Modelo Atómico.

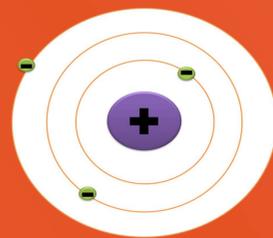
Modelo de Thomson (1898)

Los electrones negativos se distribuyen sobre una esfera de carga positiva.



Modelo de Rutherford (1911)

Los electrones negativos giran alrededor del núcleo positivo. La mayor parte del átomo es hueco



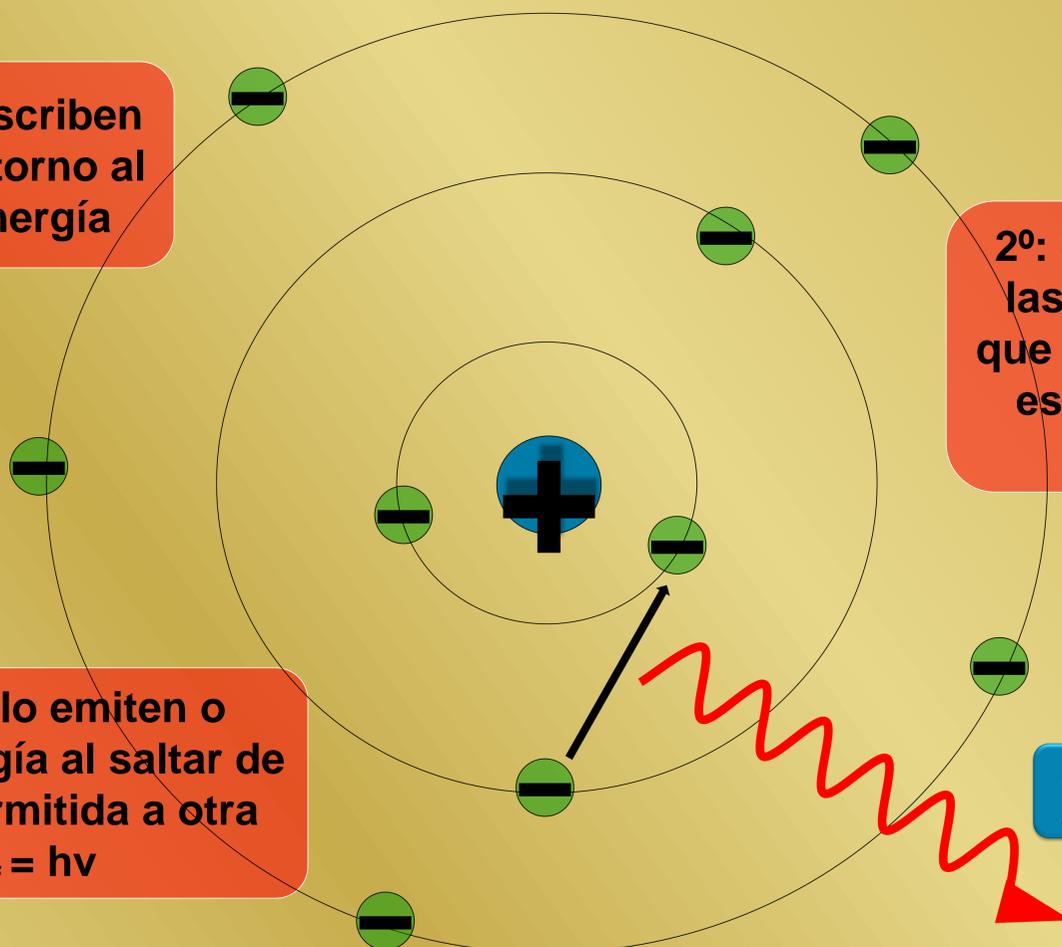
MODELO DE BOHR (1913)

En 1913, Bohr, partiendo del modelo atómico de Rutherford, propuso un nuevo modelo del átomo basado en 3 postulados fundamentales

1º: Los electrones describen órbitas circulares en torno al núcleo, sin radiar energía

2º: Sólo están permitidas las órbitas que cumplen que el Momento Angular L , es múltiplo entero de \hbar
 $L = mrv = n\hbar$

3º: Los e^- sólo emiten o absorben energía al saltar de una órbita permitida a otra
 $E_i - E_f = h\nu$



$$E = h\nu$$

MODELO ACTUAL

Propone el concepto de orbitales alrededor del núcleo (electrones no localizados). El núcleo está compuesto por protones y neutrones