

ESTRUCTURA ATOMICA

laureana romero, luna alaniz, josefina tello

3 C

¿QUIEN LO PROPUSO?

- La estructura atómica fue desarrollándose gracias a varios científicos que hicieron distintos aportes a lo largo del tiempo.
- Jhon Dalton (1803): propuso la primera teoría atómica moderna
- J.J Thomson (1897): descubrió el electrón y propuso el modelo del “pudding de pasas”
- Ernest Rutherford (1911): descubrió el núcleo atómico
- Niels Bohr (1913): mejoró el modelo de Rutherford.

CARACTERÍSTICAS PRINCIPALES

Está formada por núcleo y electrones:

- El núcleo tiene protones (+) y neutrones (sin carga).
- Los electrones (-) giran alrededor del núcleo.

Es eléctricamente neutro (normalmente):

- Porque tiene la misma cantidad de protones y electrones.

Casi todo es espacio vacío:

- El núcleo es muy pequeño comparado con el tamaño total del átomo.

Número atómico:

- Cada elemento tiene un número fijo de protones (número atómico), que lo identifica.

Niveles de energía:

- Los electrones se distribuyen en niveles o capas de energía.

AVANCES QUE INTRODUJO

01

Se entendió de qué está hecha la materia:

- Antes se pensaba que la materia era continua.
- Con el modelo atómico se supo que todo está formado por átomos, pequeñas partículas.

02

Descubrimiento de partículas subatómicas:

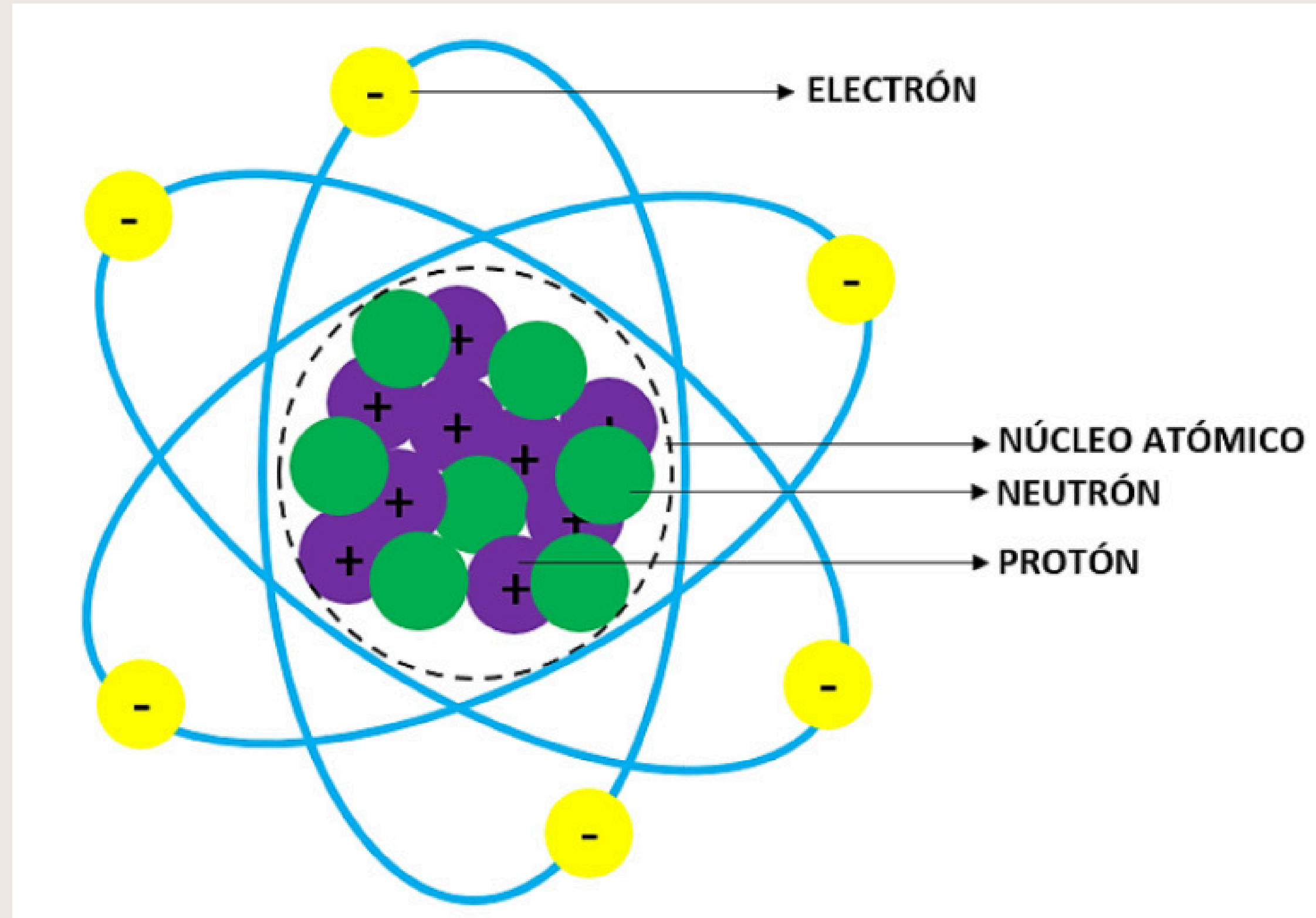
- Electrones (Thomson, 1897).
- Protones (Rutherford, 1911).
- Neutrones (Chadwick, 1932).

03

Nació la física nuclear y cuántica:

- Se descubrió que los electrones no giran como planetas, sino que tienen comportamientos probabilísticos (modelo cuántico).
- Esto permitió crear teorías más exactas.

REPRESENTACION GRAFICA



¡MUCHAS GRACIAS!

