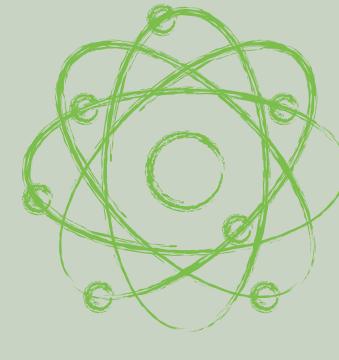


HISTORIA DEL

MODELO

ATÓMICO

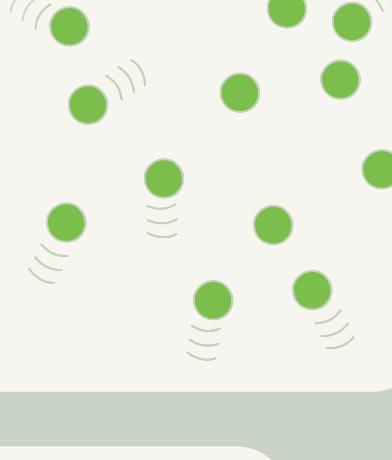


A lo largo de la historia, se han propuesto varios modelos atómicos para describir la estructura de la materia.

1803 PRIMERA TEORÍA ATÓMICA

Los compuestos se forman por átomos de diferentes elementos con una relación numérica constante.

Los elementos están formados por átomos indivisibles y los átomos de un mismo elemento tienen la misma masa, tamaño y propiedades.



DESCUBRIMIENTO DEL 1897 ELECTRÓN

Los átomos son neutros gracias a la carga negativa de los electrones.

Se creía que todo estaban compuestas por diferentes combinaciones y los cambios en la materia se debían a cambios en su proporción.



1911 MODELO PLANETARIO

El experimento de la lámina de oro demostró la existencia del núcleo y la distribución de carga.

El modelo propone un núcleo pequeño y denso y electrones orbitando a su alrededor a distancia relativamente grande.



ELECTRÓNOS SALTARINES 1913

Los electrones circulan en órbitas alrededor del núcleo. Cada órbita tiene una energía definida y los electrones pueden saltar entre ellas.

El modelo explicó la emisión y absorción de energía en los átomos.



1920 MODELO ATÓMICO CUÁNTICO

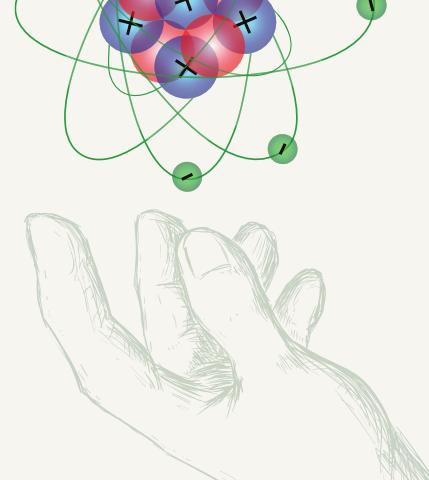
Introduce los números cuánticos y los subniveles para describir la distribución de electrones. Utiliza la mecánica cuántica para describir su estructura.

Los electrones no orbitan alrededor del núcleo en órbitas fijas, sino que son una nube de probabilidad alrededor del núcleo.



El átomo está compuesto por un núcleo central de protones y neutrones rodeado por electrones en orbitales o capas.

Los electrones se distribuyen en estas capas según su energía, y su comportamiento se describe mediante ecuaciones de la mecánica cuántica.



MODELO ATÓMICO ACTUAL 1927

