

Propósito: Identificar las características y las diferencias de los modelos atómicos.

MODELOS ATÓMICOS

440 a.c

Demócrito: utiliza por primera vez la palabra átomo. Los átomos son eternos e indivisibles.

1770

Dalton: Propone que el átomo era una esfera compacta, indivisible e indestructible.

1897

Thomson: Sostenía que el átomo era una esfera positiva en donde se encuentran distribuidos los electrones.

1903

Rutherford: Sostenía que el átomo está constituido por el núcleo central. Propone el modelo nuclear.

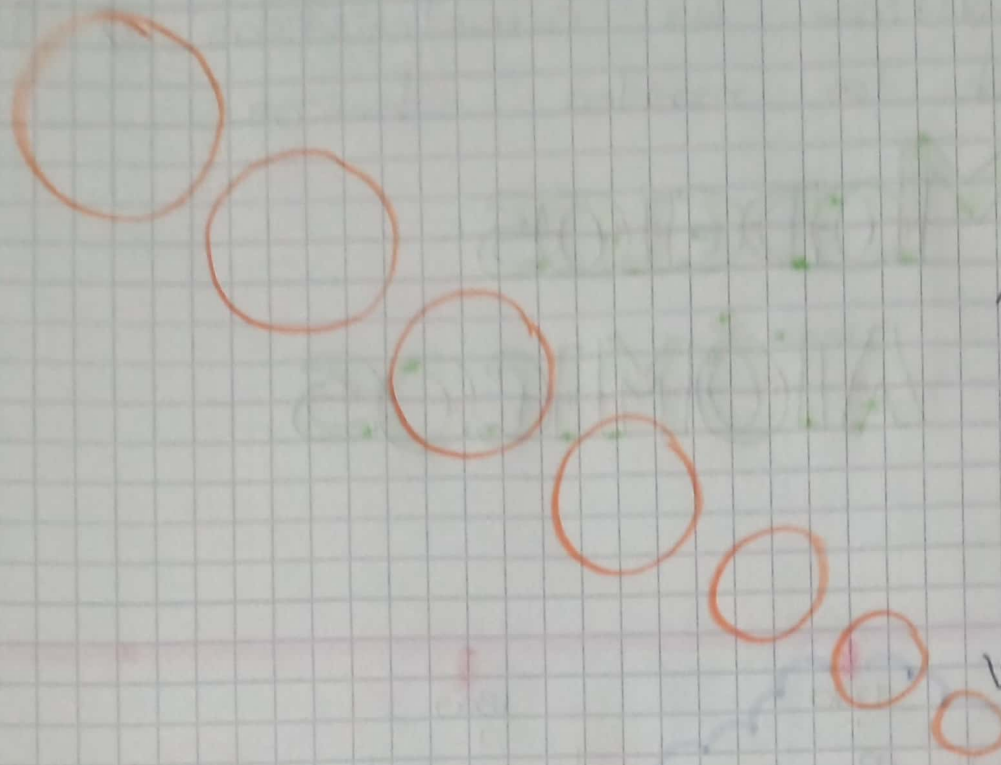
1913

Borh: Propone un nuevo modelo para el átomo de hidrógeno aplicando la teoría cuántica de la radiación de Max Planck.

1926

Schrödger: Propone una ecuación matemática que da la posición más probable del electrón de un átomo de hidrógeno.

1.



Átomo

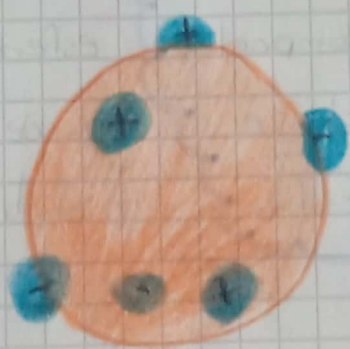
no se divide
indivisible

1.



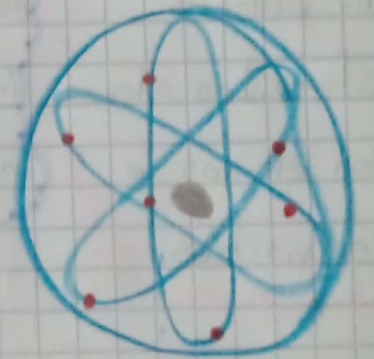
"Esfera sólida
indivisible"

2.



3.

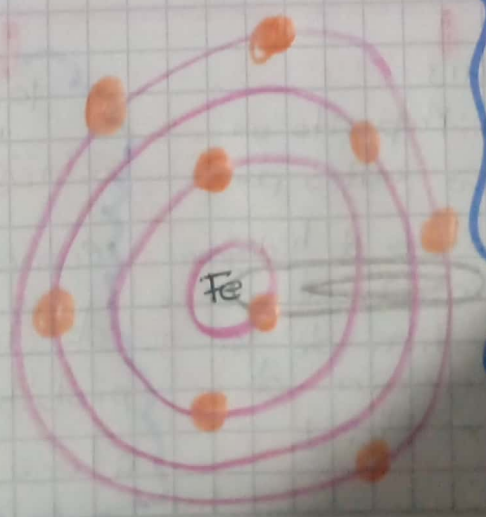
"modelo
planetario"



4.



5.



6.



onda electrónica