

27-04-2021

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

MODELOS ATOMICOS

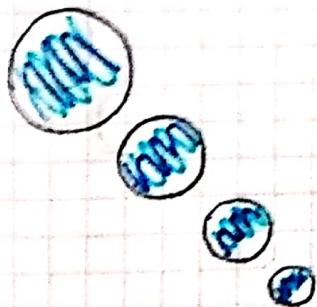
Leucipo (V a.C)
Afirmó que la materia podía dividirse en varias partículas cada vez más pequeñas hasta el punto en el que ya no se pueda dividir.



Dalton (1808)
Explica que el átomo es una esfera sólida e indivisible.



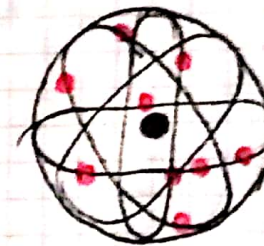
Rutherford (1911)
Comprobó que el átomo no es una esfera sino que es hueco y en el centro se encuentra un núcleo con una carga negativa que se vencomulaban girando al rededor del núcleo gracias a orbitales.



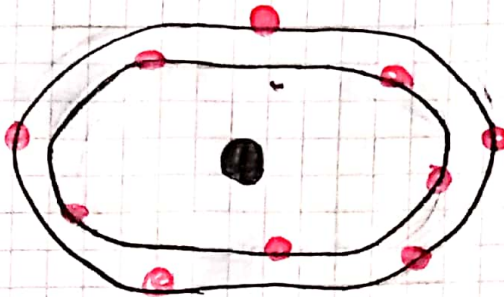
Demócrito (V-IV a.C) llama a la partícula más pequeña de la materia ATOMO



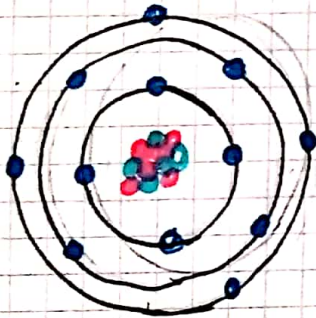
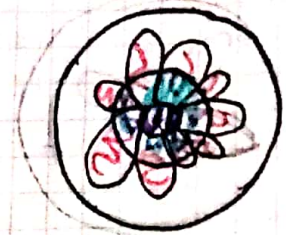
Thomson (1897)
Dijo que el átomo era una carga positiva tenía incrustados unas partículas negativas llamadas ELECTRONES.



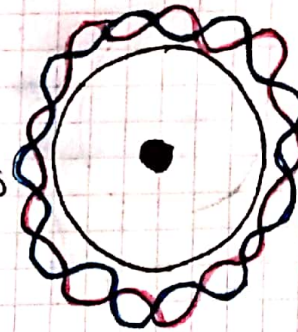
Bohr (1913) concluye que el núcleo del átomo se encuentra dos tipos de partículas unas con carga positiva a las que llamo **PROTONES** y otras sin carga a las que llamo **Neutrones**, al rededor del núcleo se encontraban los electrones con carga negativa girando a través de orbitas



Schrodinger (1924) plantea un modo temático también llamado modelo cuántico ondulatorio en este modelo no se puede saber con exactitud de la ubicación del electron



Sommerfeld (1916) Argumenta que las orbitas o niveles de energía de los átomos son elípticos y no circulares



Dirac-Jordan (1928) Modelo actual, es un modelo mecánico cuántico en donde ya no se habla de orbitas sino de orbitales que son regiones en el espacio en donde la probabilidad de encontrar a los electrones es máxima