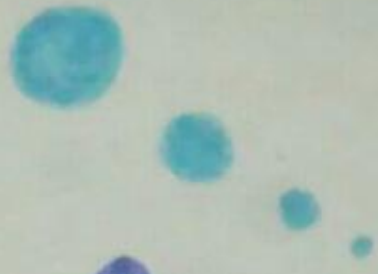


Leucipo (V-a.C) afirmó que la materia podía dividirse en varias partículas cada vez más pequeñas hasta el punto que ya no se podía dividir



Dalton (1808) Explica q el átomo es como una esfera sólida invisible



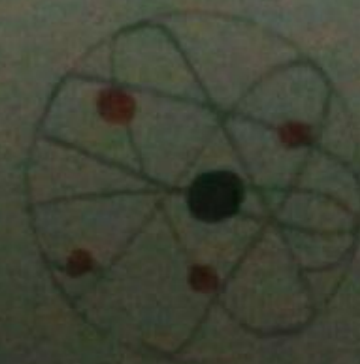
Demócrito (V-IV a.C) llamó a la partícula más pequeña Atomo

● Atomo

Thomson (1897) Dijo q el átomo era una esfera con carga positiva y tenía incrustados unos partícuas con carga negativa llamadas a los electrones



Rutherford (1911) comprobó q el átomo no es una esfera sino es un hueco y en el centro se encuentra un núcleo con una carga positiva. Se encuentran girando al rededor del núcleo



Bohr (1913) concluye que en el núcleo del átomo se encuentran dos tipos de partículas (protones y neutrones) a lo que llamamos **núcleo**, alrededor del núcleo se encuentran los electrones en sus niveles.



Schrodinger (1926) plantea un modelo matemático también llamado **modelo cuántico orbital** que este modelo no puede ser con la **localización** de los electrones.



Sommerfeld (1916) Argumenta a los **orbitales** niveles de energía de los átomos se expresan y **orbitales**.



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

