

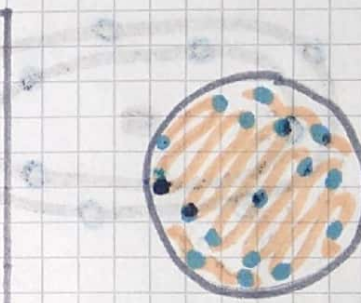
### Leocipio (V-a.C.)

Afirmo q. la materia podria dividirse en varias particulas, cada vez mas pequeñas, hasta el punto q. ya no se pueda dividir



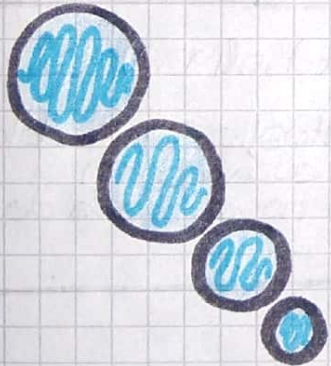
### Dalton (1808)

Explica q. el atomo es como una esfera solida indivisible



### Rutherford (1911)

Comprova q. el atomo no es una esfera si no q. es hueco y en el centro se encuentra un nucleo con una carga positiva y los electrones con carga negativa se encontraban girando alrededor del nucleo



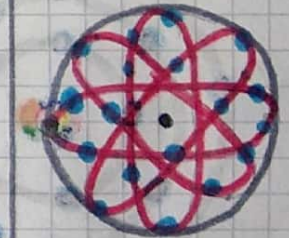
### Democrito (V-IV a.C.)

Llamo a la partícula mas pequeña de la materia **ATOMO**



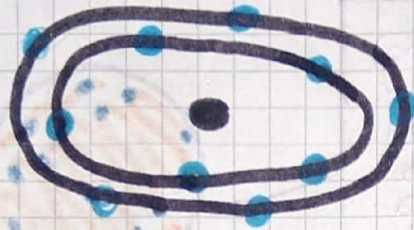
### Thomson (1897)

Dijo q. el atomo era una esfera con carga positiva y tenía incrustadas unas partículas con carga negativa llamadas **ELECTRONES**



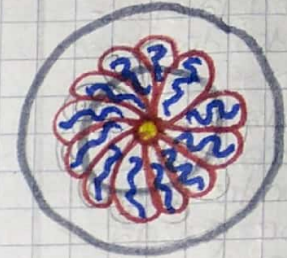
### Bohr (1913)

Concluye q. en el núcleo del átomo se encuentran dos tipos de partículas unas con carga positiva a las q. llamo protones y otras sin carga a las q. llamo **NEUTRONES**



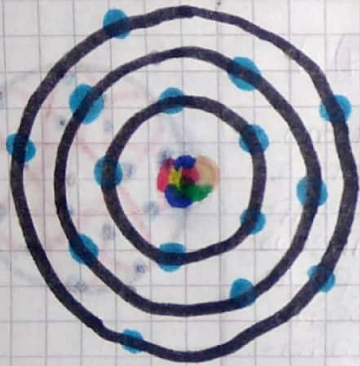
### Schrodinger (1926)

Plantea un modelo matemático también llamado modelo cuántico ondulatorio, en este modelo no se puede saber con esa actividad la ubicación del electrón



### Sommerfeld (1916)

Argumenta q. las orbitas o niveles de energía de los átomos son elípticas y no circulares



### Dirac-Jordan (1928)

Modelo actual, es un modelo mecánico cuántico en donde ya no se habla de orbitas

