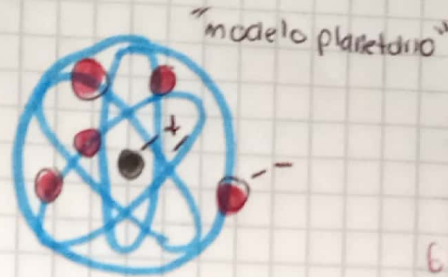


# Linea del tiempo modelos atómicos

"Esfera sólida indivisible"



Dalton 1808  
1. primer modelo atómico

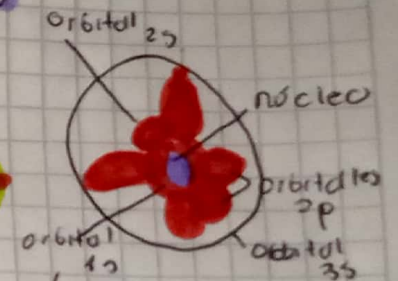


4. Comprobada  
Que no era una esfera sino que se encontraba hueco y en el centro se encontraba un núcleo  
Rutherford 1911



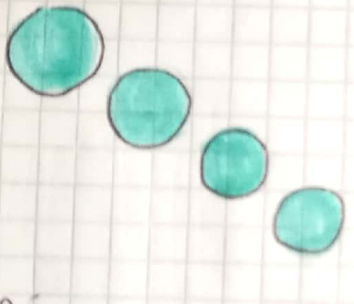
6. Afirmada que los orbitales o niveles de energía son elípticos no circulares y además existen los subniveles de energía

Sommerfeld 1916



8. Modelo mecánico cuántico donde ya no se habla de orbitales sino de orbitales la probabilidad de encontrar electrones  
Orde = Jordan 1928

1. siglo V a.C.  
Leucipo



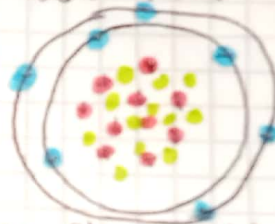
Afirma que la materia podía dividirse en partes pequeñas hasta llegar a un punto en el que ya no se puede dividir más

3. Thomson 1897



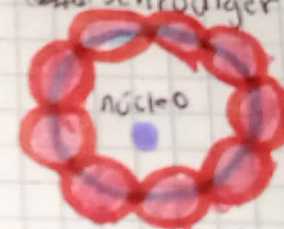
1. dijo que el átomo era una esfera indivisible y que tenía carga positiva y que tenía electrones con carga negativa "pudim de pasas"

Bohr 1913



5. en el núcleo del átomo se encuentran dos partículas más con carga + y - las que llamo protones y otros con carga + las que los llamo neutrones y los electrones con carga - los cuales orbitan y descubrió los electrones de valencia

Erwin Schrödinger



7. "modelo cuántico ondulatorio" no se puede saber con exactitud donde está el electron por esto el "también creo las nubes de probabilidad"

modelo actual