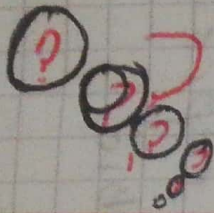
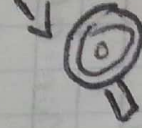


# Modelos atómicos

Leucipo fue la primera persona en descubrir la molécula más pequeña e indivisible



Demócrito "Átomo"  
Fue el que le dio el nombre a aquella esfera pequeña e indivisible, ahora se conoce como "átomo"



Thomson descubrió que los átomos tenían cargas alrededor del mismo, estas tenían energía negativa



1805

1897

V.a.C

Rutherford descubrió que los átomos son huecos



Bohr descubrió la carga de los protones



Descubrió los subniveles dentro de los niveles de energía

1s <sup>2</sup>
2s <sup>2</sup>
3s <sup>2</sup>
...
4s <sup>2</sup>

1911

1913

1916

1926

Schrödinger  
propuso las nubes  
de probabilidad  
para así encontrar  
los electrones en  
un átomo



1928

Dirac-Jordan  
propuso el modelo  
cuántico para así  
garantizar el  
encuentro de  
electrones en un  
átomo

