



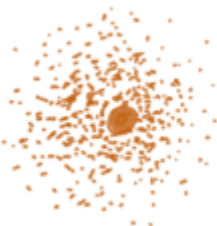


Evolução do modelo atômico

Autor do modelo	Data	Explicação do modelo	Representação	Nome do modelo
Dalton	Início do séc. XIX	Os átomos eram corpúsculos indivisíveis e indestrutíveis.		Modelo da bola de bilhar
Thomson	Fim do séc. XIX	Os átomos eram constituídos por massa positiva onde se encontravam dispersos os elétrons, com carga negativa e em número suficiente para a carga global ser nula.		Modelo do pudim de passas
Rutherford	Início do séc. XX	O núcleo é muito pequeno, com carga positiva, onde se concentra toda a massa do átomo. Os elétrons, com carga negativa, movem-se em volta do núcleo. O átomo tem muito espaço vazio.		Modelo planetário
Bohr	1913	Os elétrons movem-se à volta do núcleo em órbitas circulares, a distâncias bem definidas do núcleo e com um certo valor de energia. Os elétrons com mais energia movem-se em órbitas mais afastadas		Modelo nuclear
Vários cientistas	Atualmente	Os elétrons dos átomos movem-se sem órbitas definidas e com velocidade elevadíssima na nuvem eletrônica (zona de grande probabilidade de encontrar os elétrons)		Modelo da nuvem eletrônica