

# Evolução do modelo atômico

Autor do modelo	Data	Explicação do modelo	Representação	Nome do modelo
<b>Dalton</b>	Início do séc. XIX	Os átomos eram corpúsculos indivisíveis e indestrutíveis.		<b>Modelo da bola de bilhar</b>
<b>Thomson</b>	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.		<b>Modelo do pudim de passas</b>
<b>Rutherford</b>	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.		<b>Modelo planetário</b>
<b>Bohr</b>	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		<b>Modelo nuclear</b>
<b>Vários cientistas</b>	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)		<b>Modelo da nuvem eletrônica</b>