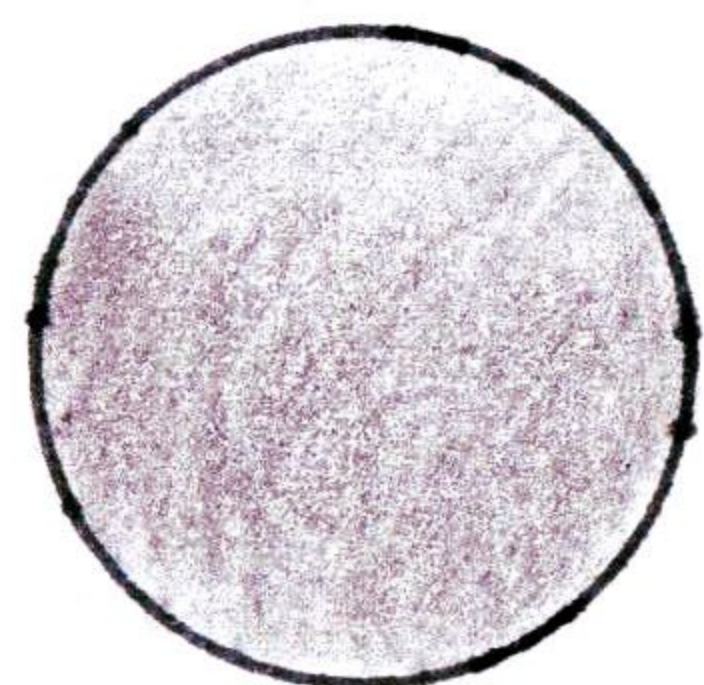


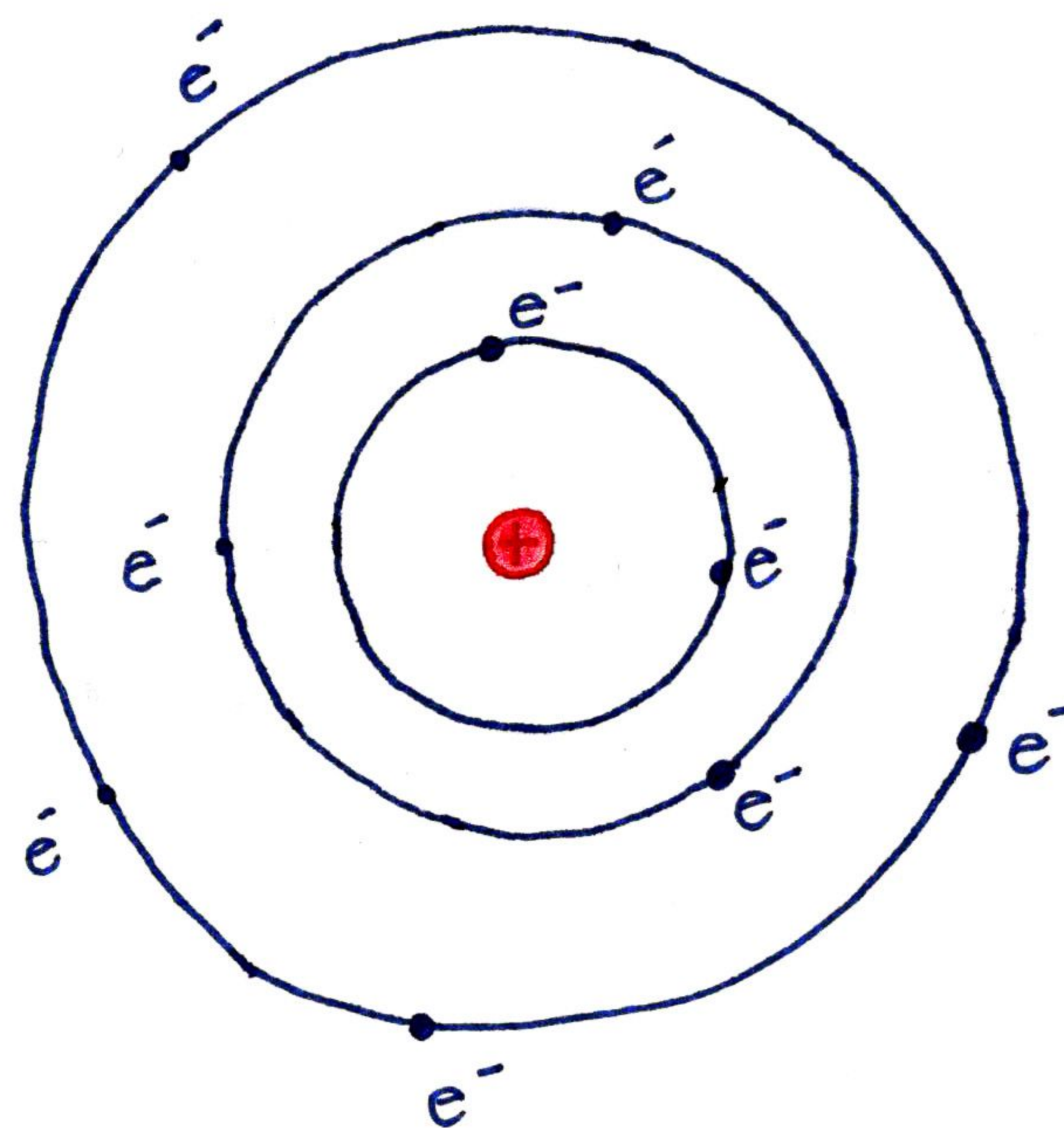
Modelo de Dalton



- Átomos da mesma substância idênticos
- Átomos indivisíveis e indestrutíveis
- John Dalton (1766 - 1844)

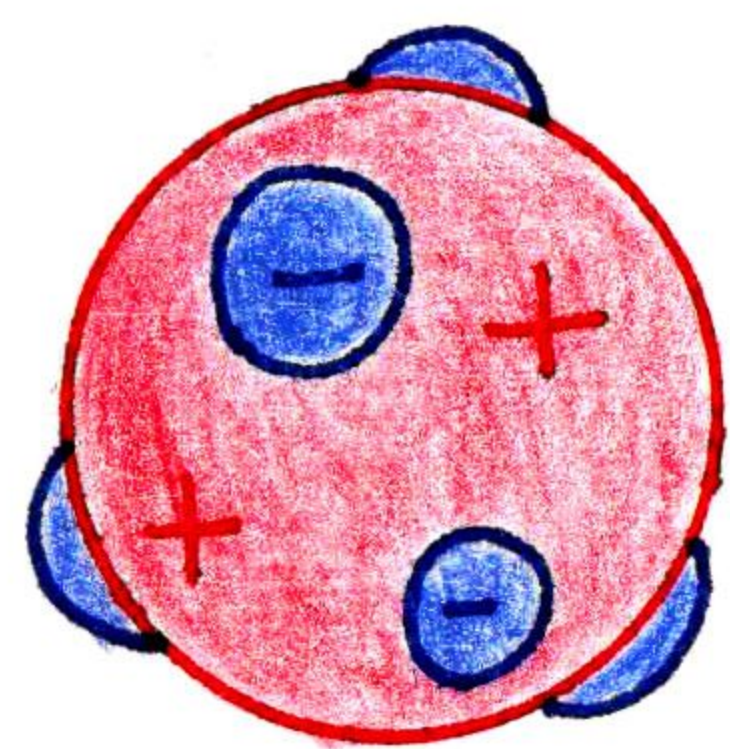
Modelo de Bohr

- Níveis de energia
- Órbitas estacionárias
- Quantização da energia
- Modelo nuclear



Modelos atômicos

Modelo de Thomson



- Átomo neutro
- Núcleo positivo e elétrons negativos
- J.J. Thomson (1856 - 1940)
- Pudim de passas

Modelo de Rutherford

- Núcleo denso, pequeno
- Elétrons orbitam o núcleo atômico
- Rutherford (1871 - 1937)
- Modelo planetário

