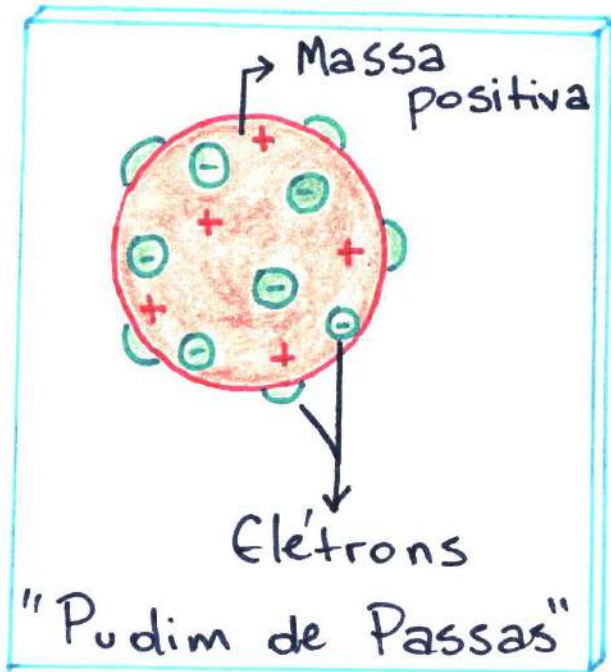


→ O átomo de Thomson:

- Esfera positiva
- Elétron distribuídos
- Átomo neutro
(CARGAS \oplus = CARGAS \ominus)
- Divisível



MODELO ATÔMICO de THOMSON

Principais diferenças entre os modelos de Dalton e Thomson:

- 1) Natureza elétrica da matéria
- 2) Divisibilidade
- 3) Presença de partículas com carga (ELÉTRON)

Baseado nos estudos feitos com TUBOS DE RAIOS CATÓDICOS (Geissler e Crookes)

