

# Modelos Atômicos

## Leis Ponderais:

- Lavoisier: Lei da Conservação das Massas

- Na natureza, nada se cria, nada se perde, a matéria apenas se transforma;



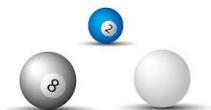
- Proust: Lei das Proporções Constantes

## Modelos Atômicos:

- Demócrito e Leucipo: átomo não divisível

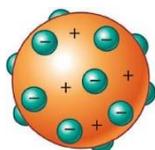
- Dalton:

- Modelo da bola de bilhar
- Menor parte da matéria
- Esfera maciça, indivisível e indestrutível



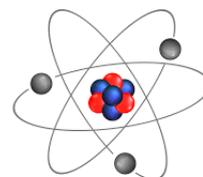
- Thomson:

- Modelo do pudim de passas
- Esfera positiva com elétrons incrustados — carga negativa



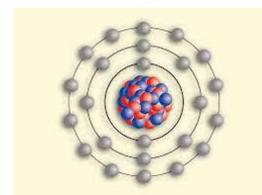
- Rutherford:

- Modelo do sistema planetário
- A maior parte do átomo é de espaço vazio
- Na região central do átomo, temos uma região muito pequena, densa e de carga positiva (núcleo);



- Bohr:

- Modelo das órbitas estacionárias
- O elétron gravita em órbitas circulares ao redor do núcleo
- Ao passar para uma camada mais externa, o elétron absorve energia e, ao retornar para a camada inicial, libera energia — em forma de fóton



- Sommerfeld:

- 1ª órbita circular e as outras elípticas