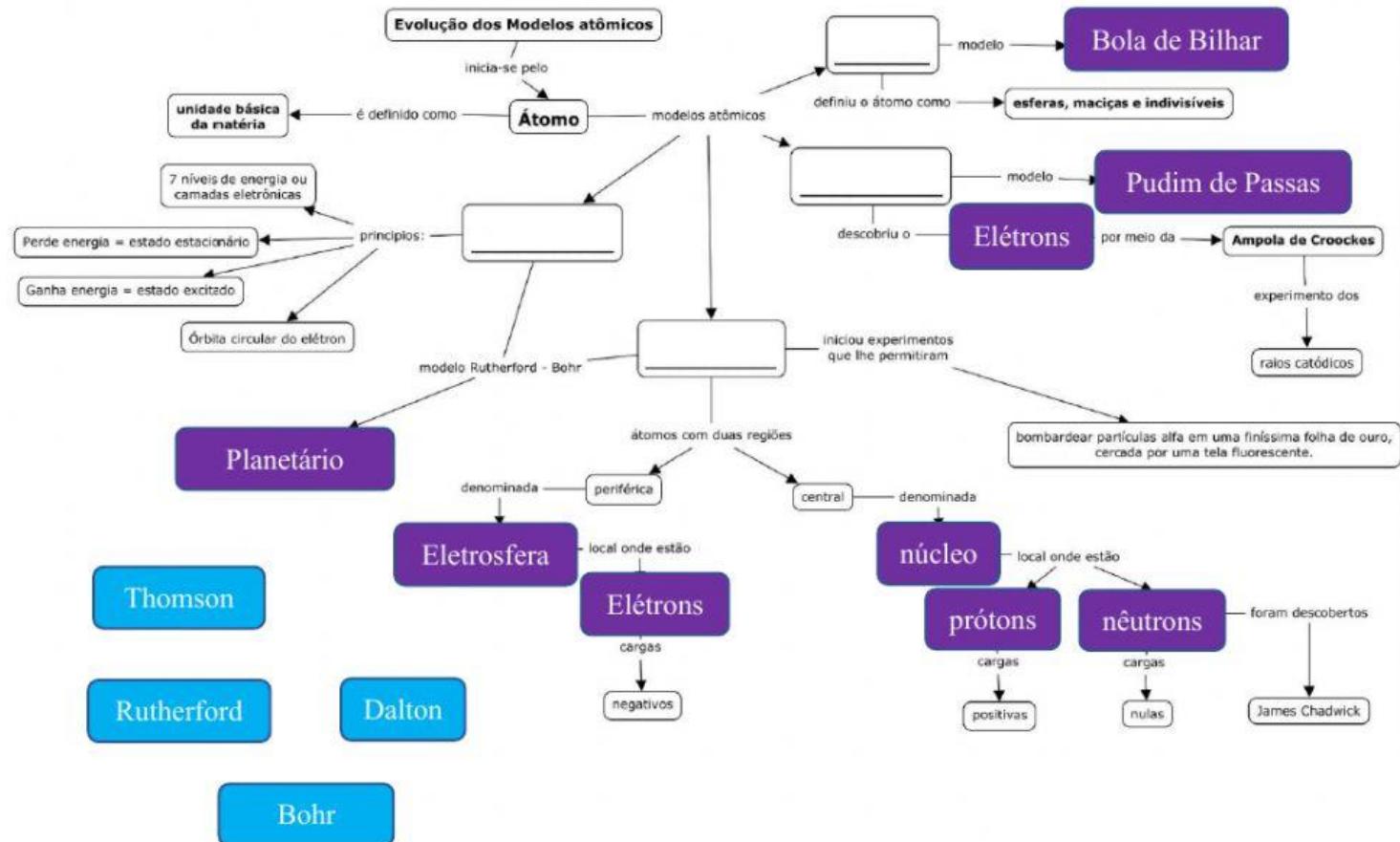




Arraste o nome dos  
cientistas e solte na  
lacuna!

## Evolução dos Modelos Atômicos



Profa. Ana Paula Ruas (QuimicAna)  
Bom Estudo!!!



**Agora é sua vez 1:** (UFJF-MG) Associe as afirmações a seus respectivos responsáveis:

- I- O átomo não é indivisível e a matéria possui propriedades elétricas (1897).
- II- O átomo é uma esfera maciça (1808).
- III- O átomo é formado por duas regiões denominadas núcleo e eletrosfera (1911).

- a) I - Dalton, II - Rutherford, III - Thomson.
- b) I - Thomson, II - Dalton, III - Rutherford.
- c) I - Dalton, II - Thomson, III - Rutherford.
- d) I - Rutherford, II - Thomson, III - Dalton.
- e) I - Thomson, II - Rutherford, III - Dalton.

**Clique na alternativa correta!****Agora é sua vez 2:** Relacione as características atômicas com os cientistas que as propôs:

- I. Dalton
- II. Thomson
- III. Rutherford

- (      ) Seu modelo atômico era semelhante a um “pudim de passas”.
- (      ) Seu modelo atômico era semelhante a uma bola de bilhar.
- (      ) Criou um modelo para o átomo semelhante ao “Sistema solar”.

**Complete as lacunas com a letra I maiúscula, ou seja, I, II, III.****Agora é sua vez 3:** (ETFSP) No fim do século XIX começaram a aparecer evidências de que o átomo não era a menor partícula constituinte da matéria. Em 1897 tornou-se pública a demonstração da existência de partículas negativas, por um inglês de nome:

- a) Dalton;
- b) Rutherford;
- c) Bohr;
- d) Thomson;
- e) Proust.

**Clique na alternativa correta!****Agora é sua vez 13:** (ESPM-SP) O átomo de Rutherford (1911) foi comparado ao sistema planetário (o núcleo atômico representa o sol e a eletrosfera, os planetas):**Eletrosfera é a região do átomo que:**

- a) contém as partículas de carga elétrica negativa.
- b) contém as partículas de carga elétrica positiva.
- c) contém nêutrons.
- d) concentra praticamente toda a massa do átomo.
- e) contém prótons e nêutrons.

**Clique na alternativa correta!**