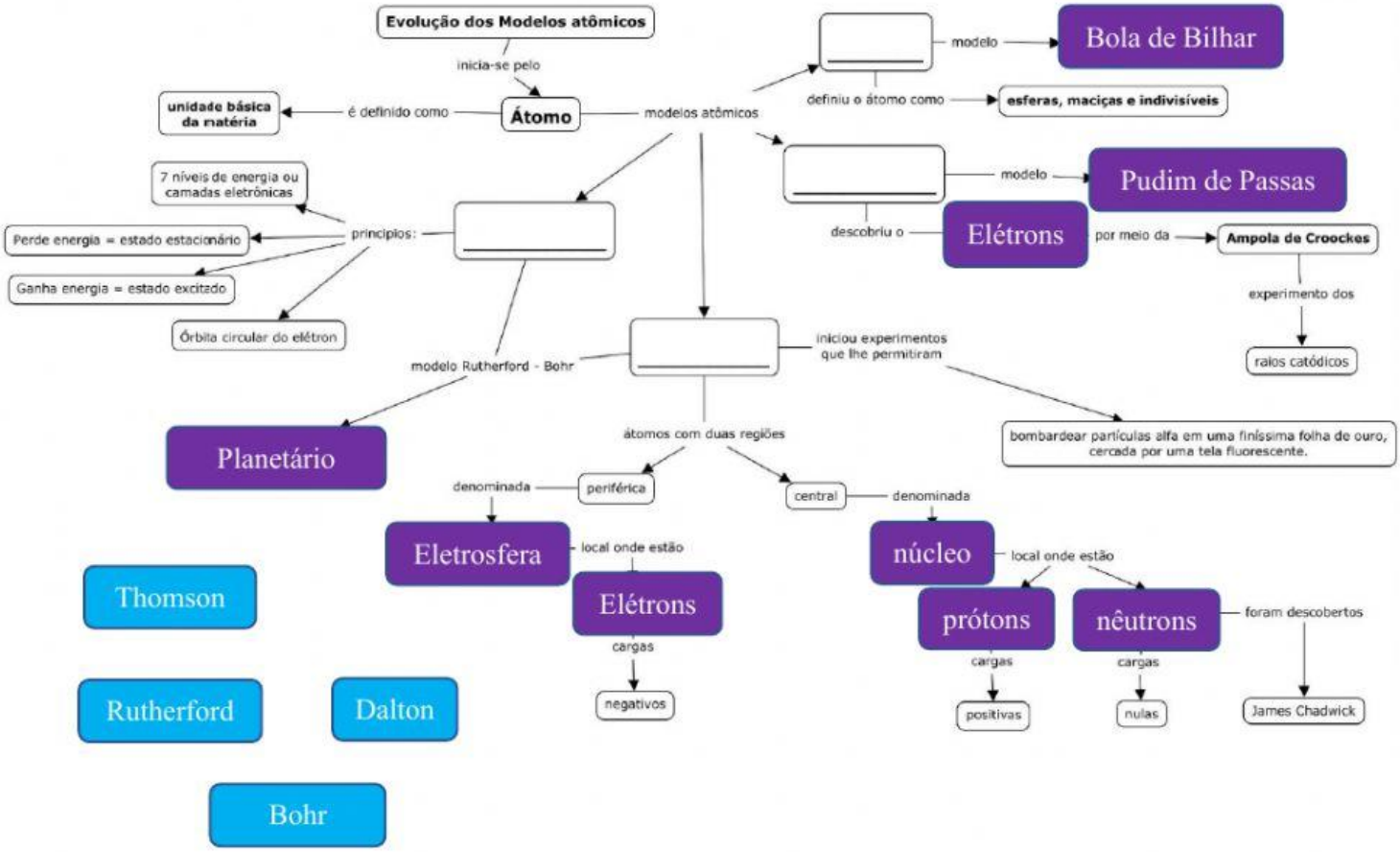
QUIMIFIRST – EVOLUÇÃO ATÔMICA

Arraste o nome dos cientistas e solte na lacuna!

Evolução dos Modelos Atômicos



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

LIVEWORKSHEETS

QUIMIFIRST – EVOLUÇÃO ATÔMICA

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).

Clique na alternativa correta!

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.

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!

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

LIVEWORKSHEETS