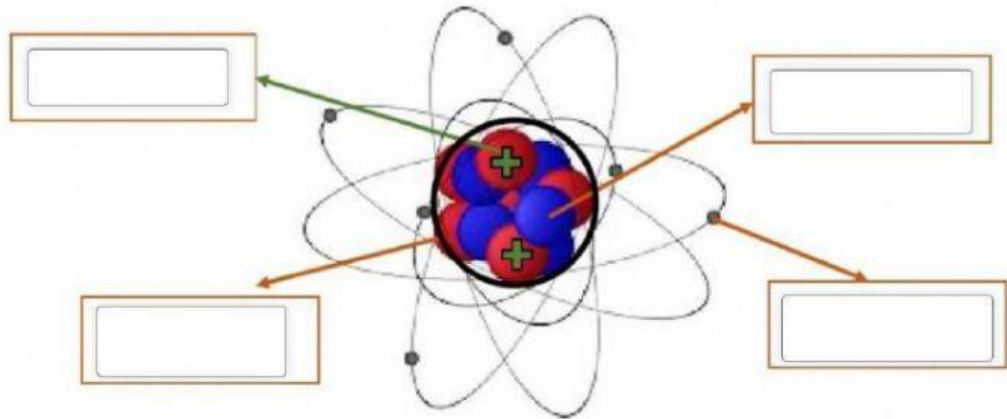


EVOLUÇÃO DOS MODELOS ATÔMICOS

1- Identifique cada elemento constituinte do átomo



NÊUTRONS

PROTÓNS

ELÉTRONS

NÚCLEO

2- Complete as lacunas

Os átomos são compostos de elétrons carga _____, um núcleo de prótons carga _____ e nêutrons _____.

NEUTRA

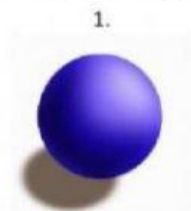
NEGATIVA

POSITIVA

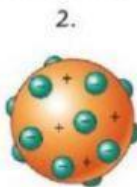
3- Ligue as colunas abaixo

Modelo de Bohr	assume que o átomo é uma esfera maciça (bola de bilhar)
Modelo de Thomso	Núcleo denso e pequeno orbitado por elétrons(sistema planetário)
Modelo de Rutherford	Modelo que é conhecido como "pudim de passas"
Modelo de Dalton	os elétrons giram em órbitas em torno do núcleo(7 camadas)

4- Identifique os respectivos modelos atômicos



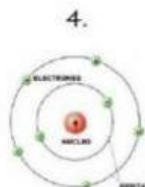
Rutherford



Bohr



Dalton



Tomson

5- No modelo atômico de Rutherford, os átomos são constituídos por um núcleo com carga _____, onde _____ estaria concentrada. Ao redor do núcleo estariam distribuídos os _____.

TODA MASSA

ELÉTRONS

POSITIVA

6.) Marque X na alternativa correta: O átomo de Rutherford (1911), foi comparado com o sistema planetário. Eletrosfera é a região do átomo que:

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