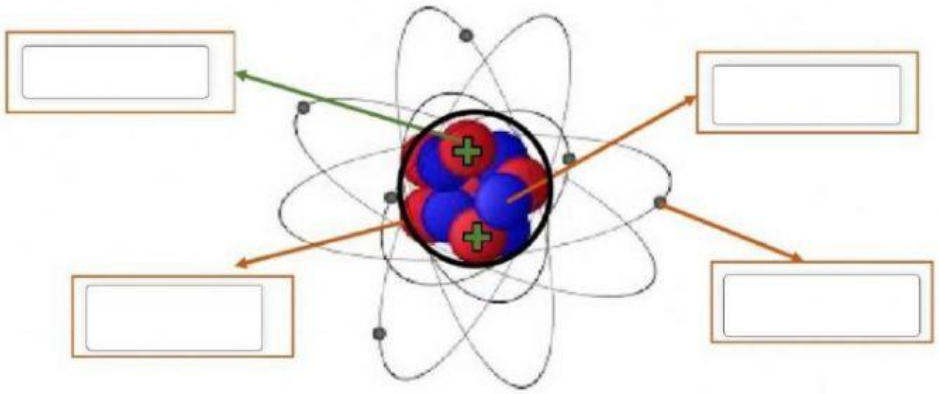
EVOLUÇÃO DOS MODELOS ATÔMICOS

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**

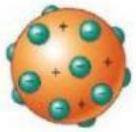
3- Ligue as colunas abaixo

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)

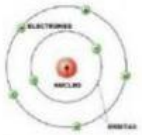
LIVEWORKSHEETS LIVEWORKSHEETS

4- Identifique os respectivos modelos atômicos

1.

2. 

3.

4. 

_____ _____ _____ _____

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.

LIVEWORKSHEETS LIVEWORKSHEETS