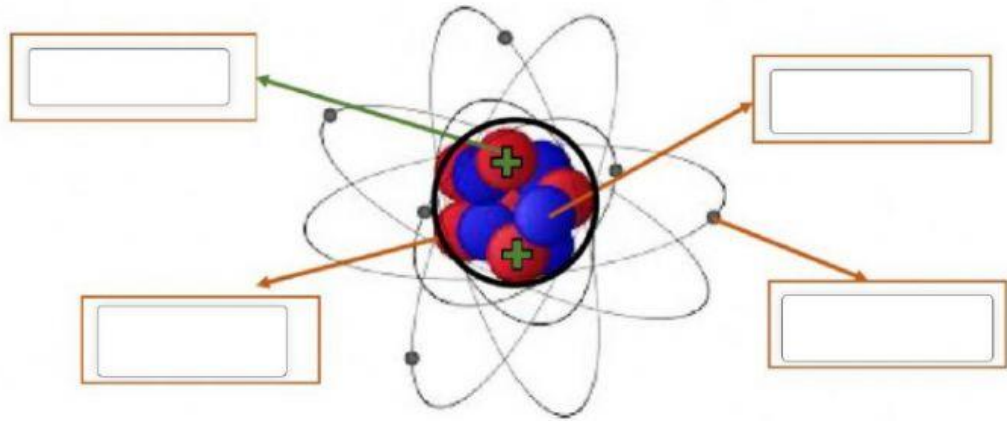


## EVOLUÇÃO DOS MODELOS ATÔMICOS

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

Modelo de Thomson

Modelo de Rutherford

Modelo de Dalton

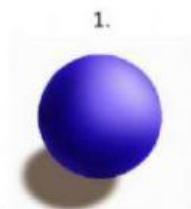
Esferas maciças semelhantes a bolas de sinuca

Núcleo denso e pequeno orbitado por elétrons

Descobriu a presença de elétrons

Descobriu a presença de 7 camadas de elétrons

4- Identifique os respectivos modelos atômicos



\_\_\_\_\_

Rutherford



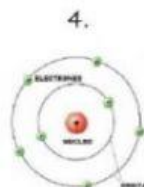
\_\_\_\_\_

Bohr



\_\_\_\_\_

Dalton



\_\_\_\_\_

Tomson

5- Qual a principal diferença do modelo de Dalton para o de Thomson?

- A) Não é maciço
- B) Possui elétrons e esse pode se desprender do átomo
- C) Os elétrons orbitam em torno do núcleo
- D) Possui nêutrons