

## Exercícios de fixação 2 – Modelos atômicos

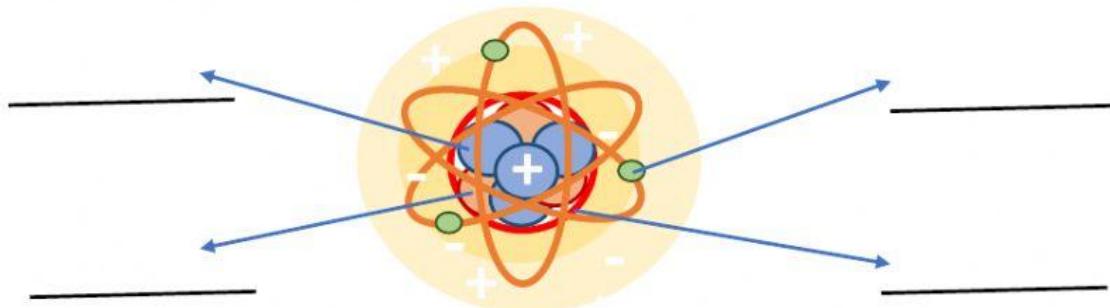
Professor(a): Alessandra Barros



Nome: \_\_\_\_\_ turma: \_\_\_\_\_

### EVOLUÇÃO DOS MODELOS ATÔMICOS

1- Identifique cada elemento constituinte do átomo:



**PRÓTONS**

**ELÉTRONS**

**NÊUTRONS**

**NÚCLEO**

2- Complete as lacunas

Os átomos são compostos de elétrons (carga \_\_\_\_\_), um núcleo

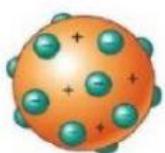
de prótons (carga \_\_\_\_\_) e nêutrons (carga \_\_\_\_\_)

**POSITIVA**

**NEUTRA**

**NEGATIVA**

3 – Relacione (ligue) cada modelo atômico a sua descrição:



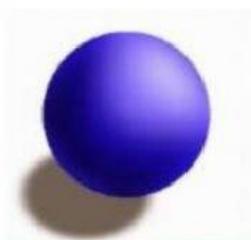
Descobriu a  
presença de 7  
camadas de

Núcleo denso e  
pequeno orbitado  
por elétrons

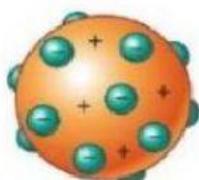
Descobriu a  
presença de  
elétrons

Esferas macias  
semelhantes a  
bolas de sinuca

4- Relacione cada modelo atômico aos seu respectivo cientista/estudioso:



**THOMSON**



**RUTHERFORD**



**BOHR**



**DALTON**

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