

Escola/Colégio:

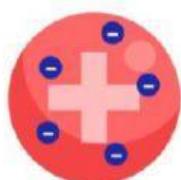
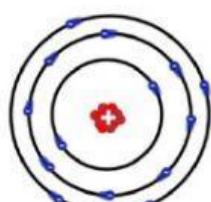
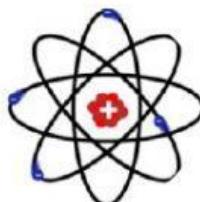
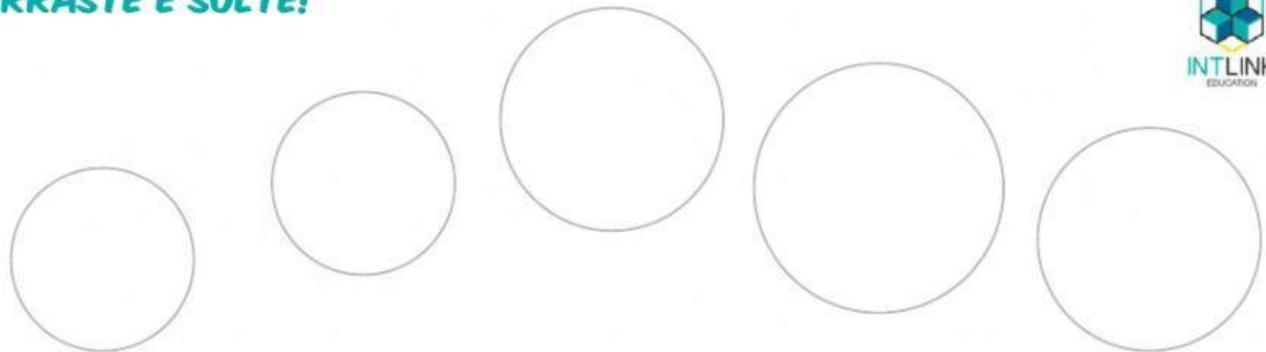
Disciplina: **QUÍMICA**

Estudante:

Ano/Série:



**ARRASTE E SOLTE!**



**Niels Bohr**

**Ernest Rutherford**

**Joseph John Thomson**

**Erwin Schrödinger**

**John Dalton**

1813

1904

1808

1926

1811

1. (PUC-MG) Observe as duas colunas abaixo:
- |                  |   |
|------------------|---|
| 1. Dalton        | A. Descoberta do núcleo e seu tamanho relativo.   |
| 2. Rutherford    | B. Átomos esféricos, maciços, indivisíveis.   |
| 3. Niels Bohr    | C. Modelo semelhante a um “pudim de passas” com cargas positivas e negativas em igual número. |
| 4. J. J. Thomson | D. Os elétrons giram em torno do núcleo em determinadas órbitas.                              |

Qual das seqüências traz a relação correta entre os nomes dos cientistas e os modelos atômicos?

2. (UFRGS-RS) O conhecimento sobre estrutura atômica evoluiu à medida que determinados fatos experimentais eram observados, gerando a necessidade de proposição de modelos atômicos com características que os explicassem.

A associação correta entre o fato observado e o modelo atômico proposto, a partir deste subsídio, é:



| Fatos observados   |
|--|
| I. Investigações sobre a natureza elétrica da matéria e descargas elétricas em tubos de gases rarfeitos. |
| II. Determinação das leis ponderais das combinações químicas.  |
| III. Análise dos espectros atômicos (emissão de luz com cores características para cada elemento).       |
| IV. Estudos sobre radioatividade e dispersão de partículas alfa.   |

| Características do modelo atômico   |
|---|
| 1. Átomos maciços, indivisíveis e indestrutíveis.   |
| 2. Átomos com núcleo denso e positivo, rodeado pelos elétrons negativos.  |
| 3. Átomos com uma esfera positiva onde estão distribuídas, uniformemente, as partículas negativas.  |
| 4. Átomos com elétrons, movimentando-se ao redor do núcleo em trajetórias circulares — denominadas níveis — com valor determinado de energia. |