

Escola/Colégio:

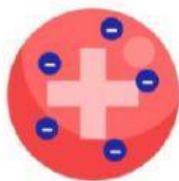
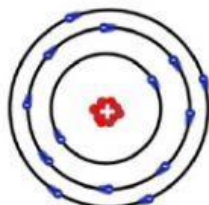
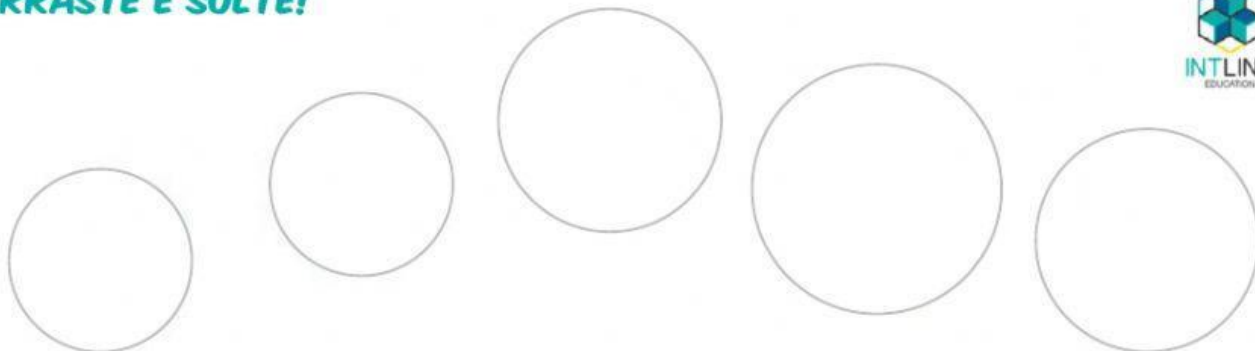
Disciplina: **QUÍMICA**

Ano/Série:

Estudante:



ARRASTE E SOLTE!



Niels Bohr

Ernest Rutherford

Joseph John Thomson

Erwin Schrodinger

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 rarefeitos.
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.