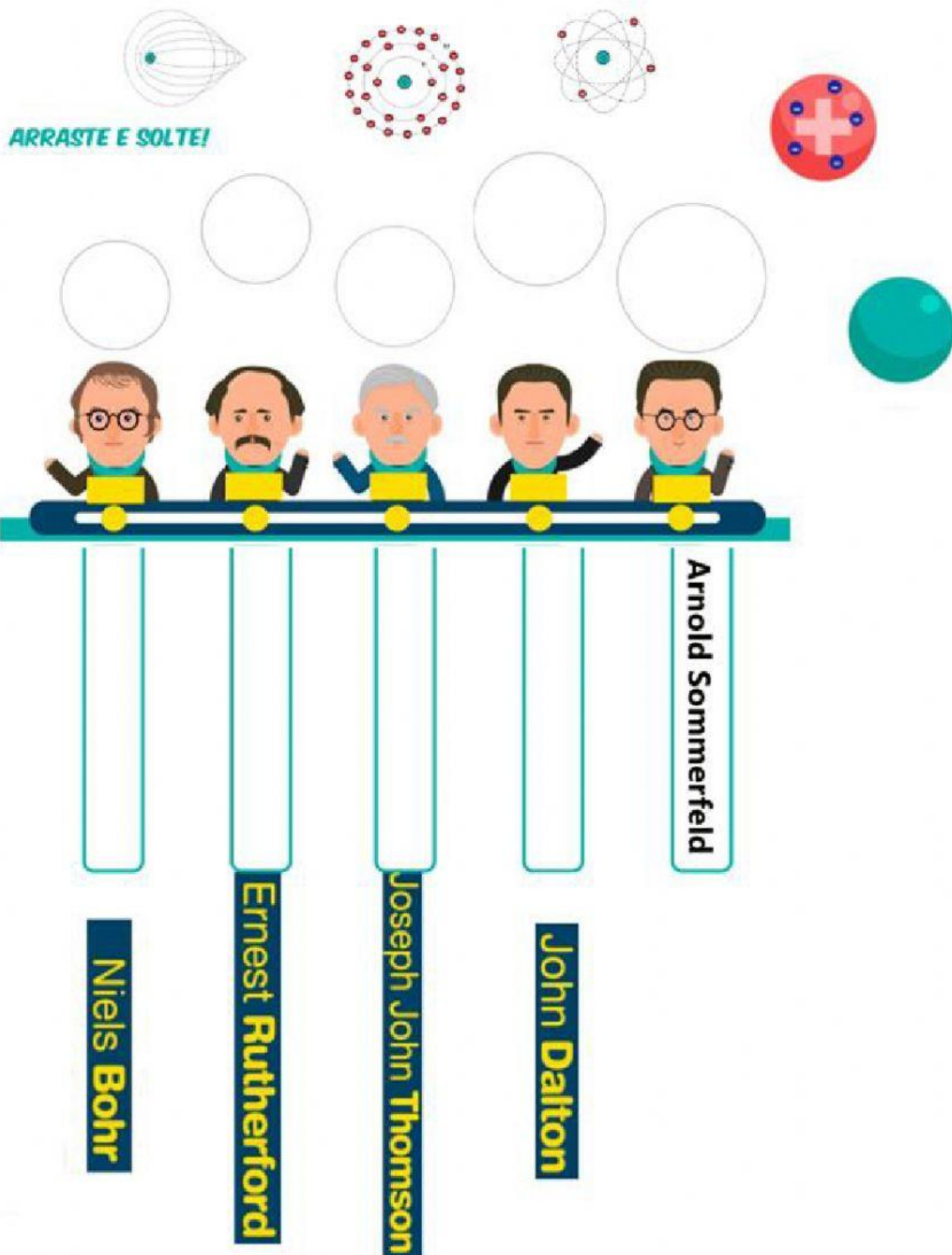




Organize segundo a Ordem Cronológica dos Modelos Atômicos

ARRASTE E SOLTE!



Models to be placed in the frames:

- Thomson's Plum Pudding Model (red sphere with a white cross)
- Rutherford's Nuclear Model (teal sphere)
- Bohr's Planetary Model (three concentric circles with a central nucleus)
- Sommerfeld's Model (three concentric circles with a central nucleus and elliptical orbits)
- Dalton's Atomic Model (three concentric circles with a central nucleus)

Scientists on the timeline:

- Niels Bohr
- Ernest Rutherford
- Joseph John Thomson
- John Dalton
- Arnold Sommerfeld



(PUC-MG) Observe as duas colunas abaixo:

- | | | |
|------------------|---|--------------------------|
| 1. Dalton | A. Descoberta do núcleo e seu tamanho relativo. | <input type="checkbox"/> |
| 2. Rutherford | B. Átomos esféricos, maciços, indivisíveis. | <input type="checkbox"/> |
| 3. Niels Bohr | C. Modelo semelhante a um "pudim de passas" com cargas positivas e negativas em igual número. | <input type="checkbox"/> |
| 4. J. J. Thomson | D. Os elétrons giram em torno do núcleo em determinadas órbitas. | <input type="checkbox"/> |

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

(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:

Relacione as Características com os fatos observados

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.

Bom Estudo!!!

Profa. Ana (QuimicAna)