

**1^a
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

**MODELOS
ATÔMICOS**



TEMA GERADOR:

**SAÚDE NA
ESCOLA**



DATA:

27.06.2019

ATIVIDADE DE CASA

EXERCÍCIO DE FIXAÇÃO

1. Dê o nome do autor da primeira idéia de átomo, sem base em resultados experimentais (sem base científica).

→ Leucipo e Demócrito

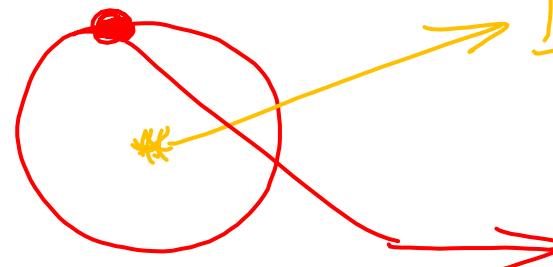
2. O modelo atômico proposto por ele é chamado de modelo da bola de bilhar:

- a) Demócrito e Leucipo; b) Dalton; c) Thomson; d) Rutherford.

3. O modelo atômico proposto por ele é chamado de modelo do pudim de passas:

- a) Demócrito e Leucipo; b) Dalton; c) Thomson; d) Rutherford.

e



NÚCLEO

EXERCÍCIO DE FIXAÇÃO

ELETROSFERA

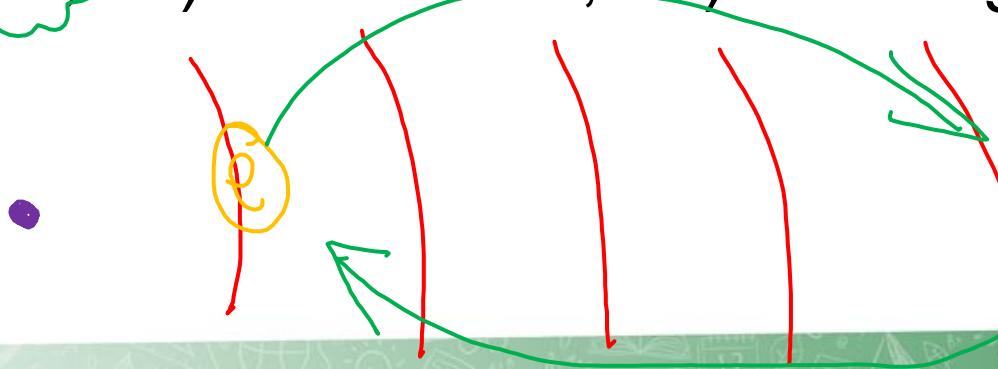
4. O átomo pode ser comparado ao sistema planetário, com o Sol representando o núcleo, e os planetas, os elétrons:

a) Demócrito e Leucipo; b) Dalton; c) Thomson; d) Rutherford.

DE CORCS

5. Os **espectros** dos elementos constituíram o suporte experimental do modelo atômico de:

a) Schrödinger; b) Bohr; c) Rutherford; d) De Broglie; e) Heisenberg



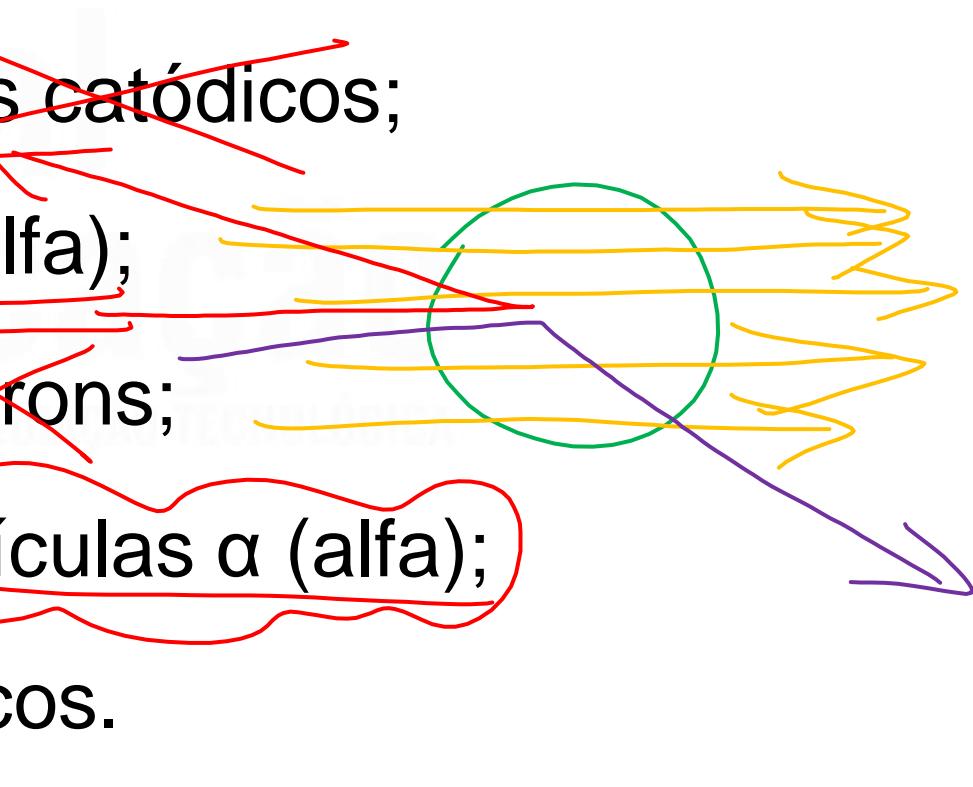
SALTO
QUÂNTICO.



DELGADA

6- Em sua experiência, que levou ao modelo do átomo nucleado, Rutherford bombardeou [1] com [2]. As lacunas [1] e [2] são corretamente preenchidas, respectivamente, com:

- a) uma lâmina delgada de ouro e raios catódicos;
- b) uma barra de ouro e partículas α (alfa);
- c) uma lâmina delgada de ouro e nêutrons;
- d) uma lâmina delgada de ouro e partículas α (alfa);
- e) uma espiral de prata e raios catódicos.



07. Dalton, Rutherford e Bohr propuseram, em diferentes épocas, modelos atômicos. Algumas características desses modelos são apresentadas abaixo:

modelo I: Núcleo atômico denso, com carga positiva. Elétrons em órbitas circulares. → RUTHERFORD

modelo II: Átomos maciços e indivisíveis.

modelo III: Núcleo atômico denso, com carga elétrica positiva. Elétrons em órbitas circulares de energia quantizada. → BOHR



BOHR

A associação modelocientista correta é:

a) I/Bohr , II/Dalton , III/Rutherford

b) I/Dalton , II/Bohr , III/Rutherford

c) I/Dalton , II/Rutherford , III/Bohr

d) I/Rutherford , II/Bohr , III/Dalton

e) I/Rutherford , II/Dalton , III/Bohr

08. ~~Há exatos~~ 100 anos, J.J. Thomson determinou, pela primeira vez, a relação entre a massa e a carga do elétron, o que pode ser considerado como a descoberta do elétron. É reconhecida como uma contribuição de Thomson ao modelo atômico:

a) o átomo ser indivisível

b) a existência de partículas subatômicas

c) os elétrons ocuparem níveis discretos de energia B

d) os elétrons girarem em órbitas circulares ao redor do núcleo R / B

e) o átomo possuir um núcleo com carga positiva e uma eletrosfera R

ELÉTRON