

**1ª  
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.

→  $e^-$



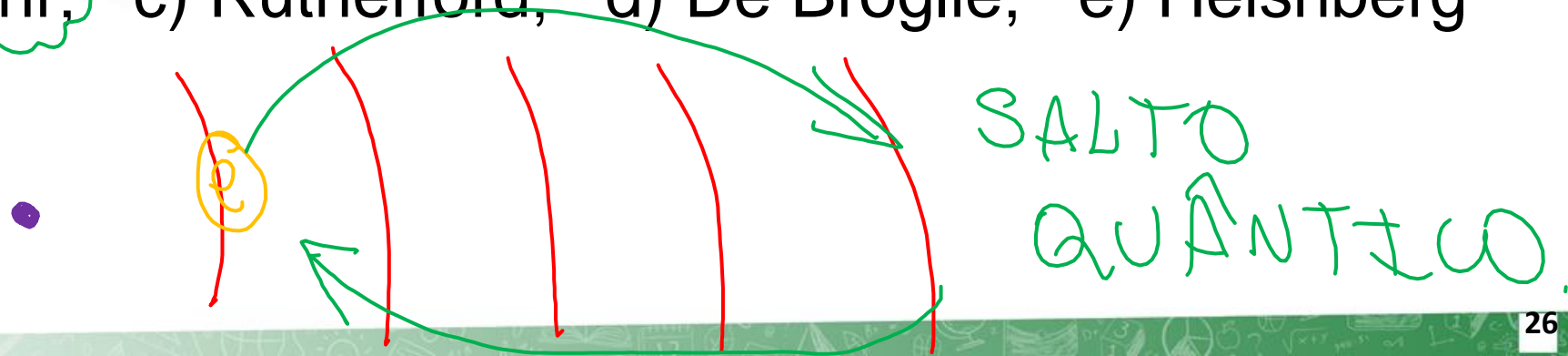
## EXERCÍCIO DE FIXAÇÃO

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.

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

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





**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:**

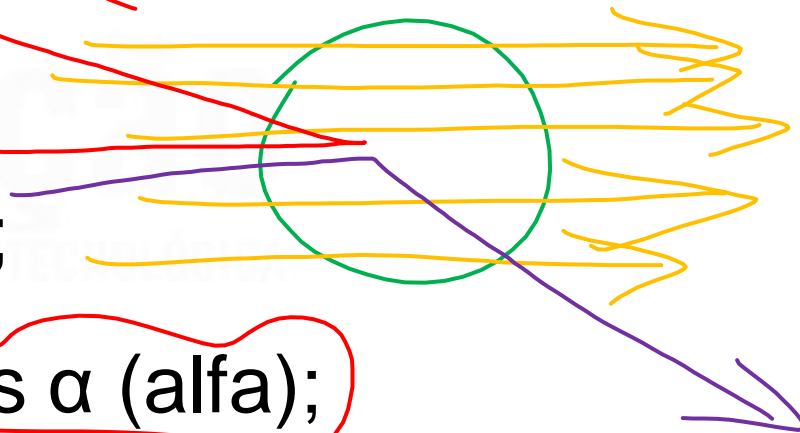
a) uma lâmina delgada de ouro e ~~raios catódicos~~;

b) ~~uma barra de ouro~~ e partículas  $\alpha$  (alfa);

c) uma lâmina delgada de ouro e ~~nêutrons~~;

d) uma lâmina delgada de ouro e partículas  $\alpha$  (alfa);

e) uma espiral de prata e raios catódicos.



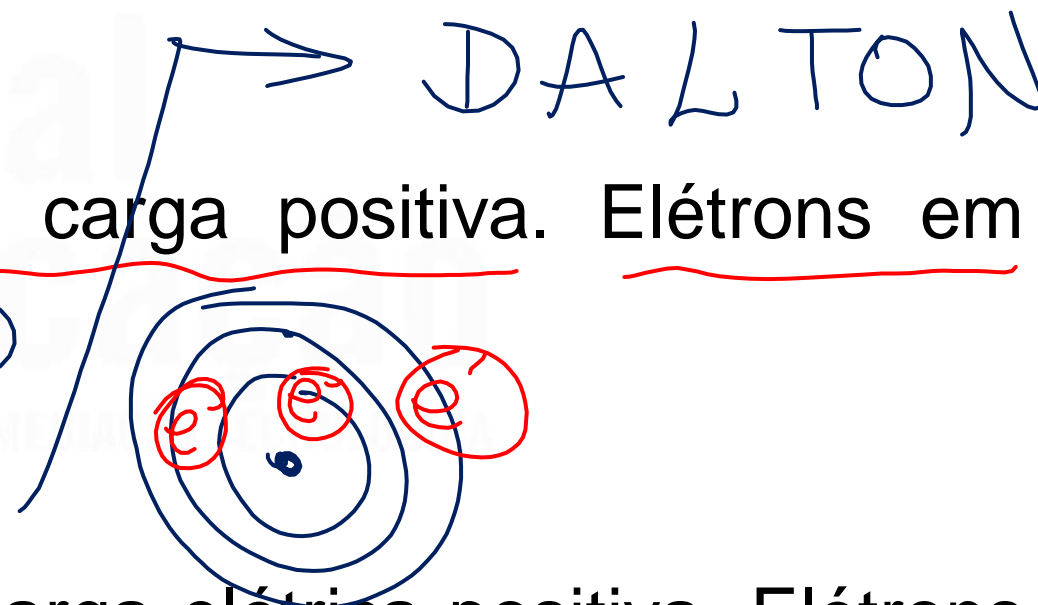


07. Dalton, Rutherford e Bohr propuseram, em diferentes épocas, modelos atômicos. Algumas características desses modelos são apresentadas abaixo:

**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



**A associação modelo/cientista 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