



EJA

CANAL SEDUC-PI4



PROFESSOR (A):

JURANDIR



DISCIPLINA:

QUÍMICA



AULA Nº:

10



CONTEÚDO:

**MODELOS ATÔMICOS -
RESOLUÇÃO DE
QUESTÕES**



DATA:

21/05/2020

06. Historicamente, a teoria atômica recebeu várias contribuições de cientistas. Assinale a opção que apresenta, na ordem cronológica **CORRETA**, os nomes de cientistas que são apontados como autores de modelos atômicos.

- a) Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr.
- b) Thomson, Bohr, Dalton e Rutherford.
- c) Sommerfeld, Thomson, Bohr e Rutherford.
- d) Dalton, Rutherford, Bohr e Thomson.
- e) Rutherford, Dalton, Bohr e Thomson.

LETRA: A

07. O modelo atômico de Rutherford NÃO inclui especificamente:

- a) nêutrons.
- b) núcleo.
- c) próton.
- d) elétron.

O modelo de RUTHERFORD não inclui nêutrons. Os nêutrons só foram descobertos mais tarde pelo físico CHADWICK.

LETRA: A

08. O modelo probabilístico utilizado para o problema velocidade-posição do elétron é uma consequência do princípio de:

- a) Bohr
- b) Dalton
- c) De Broglie
- d) Heisenberg
- e) Pauling

HEISENBERG formulou o PRINCÍPIO DA INCERTEZA, o qual diz que não podemos determinar com precisão e simultaneamente a posição e o momento de uma partícula.

09. Qual dos nomes abaixo **NÃO** está relacionado diretamente com o modelo atômico atual?

a) De Broglie

b) Thomson

c) Heisenberg

d) Schrödinger

CARÁTER DUAL DO ELÉTRON

PRINCÍPIO DA INCERTEZA

CONCEITO DE ORBITAL

LETRA: B

10. Os modelos atômicos são elaborados no intuito de explicar a constituição da matéria e têm evoluído ao longo do desenvolvimento da ciência, desde o modelo filosófico dos gregos, passando pelos modelos de Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr, até o modelo atual.

O modelo mais recente caracteriza-se pela

- a) Conceituação de orbital.
- b) indivisibilidade do átomo em partículas menores.
- c) forma esférica de tamanho microscópico.
- d) distribuição dos elétrons em órbitas circulares em torno do núcleo.
- e) distribuição dos elétrons de maneira uniforme na superfície do átomo

ORBITAL

É a região do espaço ao redor do núcleo onde existe a máxima probabilidade de se encontrar o elétron.