

Escola Estadual Andre Vidal de Araújo

Professor: Davi José Vasconcelos Fróes

Disciplina: Quimica

Curso: Ensino Medio 1º ano

Aluno:

Matrícula:

Turma: 1,2,3,4,5,6,

Nota

Data: ___/___/___

Testes para serem resolvidos na ausência do professor

Marque o gabarito preenchendo completamente a região de cada alternativa.



a	b	c	d	e	f
Q.1:	□	□	□	□	□
Q.2:	□	□	□	□	□
Q.3:	□	□	□	□	□
Q.4:	□	□	□	□	□
Q.5:	□	□	□	□	□
	a	b	c	d	e
	f				

Prova: 554473.0

Q.1 (2.00) - São descritas a seguir algumas características dos modelos atômicos de Dalton e Thomson: I - Apenas o modelo de Dalton considera o átomo maciço.

II - Ambos os modelos consideram o átomo neutro.

III - O modelo de Dalton considera o átomo divisível.

IV - O modelo de Thomson considera o átomo divisível.

A alternativa que contém apenas informações corretas é:

- a) () II e IV
- b) () I e II
- c) () II e III
- d) () I e IV
- e) () I e III

Q.2 (2.00) - Sobre os modelos atômicos julgue

os itens em verdadeiros (V) ou falsos (F)

- a) () O modelo de Rutherford explica por que algumas partículas alfa não conseguem atravessar uma lâmina metálica fina e sofrem fortes desvios.
- b) () A massa do nêutron e do próton são aproximadamente iguais.
- c) () O átomo apresenta duas regiões distintas: uma região central, muito pequena, onde se concentra praticamente toda a sua massa; e um espaço bem maior, no qual os elétrons se movimentam. Portanto, os elétrons, que ocupam a maior parte do volume do átomo,
- d) () O modelo de Dalton explica por que um gás, submetido a uma grande diferença de potencial elétrico, se torna condutor de eletricidade.
- e) () Na eletrosfera do átomo existe uma

Verifique as respostas em: www.gradeopen.com/?ansid=554473.0

maior concentração de massa.

- f) () O modelo de Thomson explica por que a dissolução de cloreto de sódio em água produz uma solução que conduz eletricidade.

Q.3 (2.00) - UFMG modificado (COC-2020, pag. 196 Livro 1; cap.1) “O modelo atômico de Rutherford e o atual são constituídos por pequenos núcleos, relativamente maciços e positivos prováveis modelos de átomos. in: Química novana escola, n. 3, maio 1995. Adaptado.

De um modo geral, os sucessivos modelos atômicos têm algumas características comuns entre si. Com base na comparação do modelo atual com outros, a afirmativa correta é”

- a) () No modelo de Rutherford e no atual, cada átomo tem um núcleo.
b) () No modelo de Dalton e no atual, cada átomo é indivisível.
c) () No modelo de Böhr e no atual, os elétrons giram em órbitas circulares e elípticas.
d) () No modelo de Rutherford e no atual, os elétrons têm energia quantizada
e) () No modelo de Dalton e no atual, as propriedades atômicas dependem do número de prótons.

Q.4 (2.00) - 03. (UFMG modificado) “O modelo atômico de Rutherford e o atual são constituídos por pequenos núcleos, relativamente maciços e positivos prováveis modelos de átomos. in: Química nova na escola, n. 3, maio 1995. Adaptado.

De um modo geral, os sucessivos modelos atômicos têm algumas características comuns entre si. Com base na comparação do modelo atual com outros, a afirmativa correta é:”

- a) () No modelo de Böhr e no atual, os elétrons giram em órbitas circulares e elípticas.
b) () No modelo de Dalton e no atual, cada átomo é indivisível.
c) () No modelo de Rutherford e no atual, os elétrons têm energia quantizada.
d) () No modelo de Dalton e no atual, as propriedades atômicas dependem do número de prótons.
e) () No modelo de Rutherford e no atual, cada átomo tem um núcleo.

Q.5 (2.00) - São descritas a seguir algumas características dos modelos atômicos de Dalton e Thomson: I - Apenas o modelo de Dalton considera o átomo maciço.

II - Ambos os modelos consideram o átomo neutro.

III - O modelo de Dalton considera o átomo divisível.

IV - O modelo de Thomson considera o átomo divisível.

A alternativa que contém apenas informações corretas é:

- a) () II e III
b) () I e IV
c) () I e III
d) () II e IV
e) () I e II