

Escola Estadual Andre Vidal de Araújo

Professor: Davi José Vasconcelos Fróes

Disciplina: Química

Curso: Ensino Médio 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:	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Q.2:	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Q.3:	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Q.4:	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Q.5:	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
	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.gradepen.com/?ansid=554473.0](http://www.gradepen.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 novena 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