

Iniciado em sábado, 27 nov 2021, 13:01
Estado Finalizada
Concluída em sábado, 27 nov 2021, 13:10
Tempo 9 minutos 1 segundo
empregado

Avaliar 4,00 de um máximo de 10,00(**40**%)



Questão **1**Completo
Atingiu 0,00 de 1,00

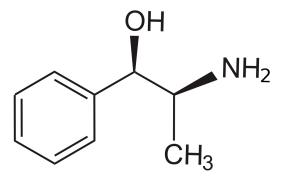
Um grupo de compostos, denominado ácidos graxos, constitui a mais importante fonte de energia na dieta do homem. Um exemplo destes é o ácido linoleico, presente no leite humano. A sua fórmula estrutural simplificada é: ${\rm CH_3(CH_2)_4(CH)_2CH_2(CH)_2(CH_2)_7COOH.} \ \, {\rm A} \ \, {\rm quantidade} \ \, {\rm de} \ \, {\rm carbonos} \ \, {\rm secundários} \, {\rm presente} \, \, {\rm no} \, \, {\rm ácido} \, {\rm linoleico} \, \, {\rm \acute{e}} :$

- a. 15
- o b. 13
- o c. 14
- O d. 16
- e. 17

Questão 2

Completo

Atingiu 1,00 de 1,00 Paulo acorda um pouco resfriado e, imediatamente, usa um descongestionante nasal que cotem fenilpropanolamina. Sua esposa grita, dizendo para ele não utilizar fenilpropanolamina, pois é uma substancia proibida e pode aumentar o risco de derrame, e recomenda o uso de soro fisiológico. A fórmula estrutural da fenilpropanolamina é:





A classificação da cadeia carbônica LIGADA AO ANEL AROMÁTICO é:

Escolha uma opção:

- a. cíclica, saturada, homogênea e ramificada
- o b. aberta, insaturada, homogênea e normal
- c. cíclica, saturada, homogênea e normal
- d. acíclica, saturada, homogênea e normal.
- e. aberta, insaturada, homogênea e normal

Questão **3**Completo
Atingiu 1,00 de 1,00

Considere o composto:

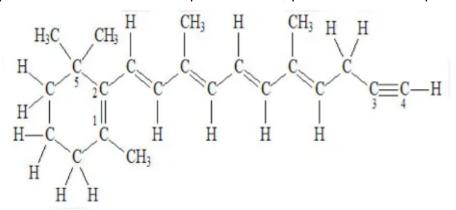
$$CH_2 = C - CH_2 - CH = CH_2$$
 CH_3

Com relação a classificação da cadeia carbônica, temos:

- a. aberta, saturada, homogênea e ramificada.
- b. aberta, saturada, heterogênea e normal.
- o. acíclica, saturada, heterogênea e ramificada
- d. acíclica, insaturada, homogênea e ramificada.
- e. cíclica, insaturada, homogênea e ramificada.

Questão **4**Completo
Atingiu 0,00 de 1,00

A partir da estrutura do composto abaixo, podemos afirmar que:





- a. O carbono 5 apresenta hibridização sp².
- **o** b. Os carbonos 1 e 2 apresentam duas ligações pi π entre si.
- \bigcirc c. Os carbonos 3 e 4 apresentam duas ligações pi π e uma sigma σ entre si.
- O d. Os carbonos 1 e 2 apresentam hibridização sp³.
- e. Os carbonos 3 e 4 apresentam hibridização sp².

Questão **5**Completo
Atingiu 0,00 de 1,00

Considere, a seguir, o conjunto de representações de moléculas de algumas substâncias químicas com fundamental importância na fisiologia humana.



Então, qual a afirmação correta a respeito das ligações químicas existentes nas moléculas representadas?

- a. Todas as moléculas contêm, pelo menos, uma ligação entre carbono sp e oxigênio.
- b. Somente a serotonina e o triptofano contêm ligações pi em um sistema com deslocalização de elétrons.
- c. Todas as moléculas contém carbonos com hibridização sp² e ligações pi entre carbonos.
- d. Todas as moléculas contêm ligações pi entre carbono sp³ e nitrogênio.
- e. Na serotonia e na tirosina, existem ligações pi entre carbono sp² e oxigênio.

Questão **6**Completo
Atingiu 0,00 de 1,00

Um dos passatempos modernos prediletos é tirar fotos próprias, as chamadas selfies. Há exatos 50 anos, a cristalógrafa Dorothy Crowfoot Hodgkin recebeu o Prêmio Nobel de Química pelas fotos que tirava, mas não dela própria, e também não com uma máquina fotográfica convencional. Suas análises de raios-x permitiram a elucidação de estruturas complexas de moléculas importantes, como a penicilina e a Vitamina B12. Moléculas mais simples têm sua estrutura tridimensional definida segundo critérios de hibridização. Observando as moléculas a seguir, analise as afirmativas:

 $1 - H_2CNH$ $2 - H_3CNH_2$ $3 - H_3CCN$

- I. A molécula 1 possui uma ligação do tipo pi e o carbono com hibridização sp²;
- II. A molécula 2 possui somente ligações do tipo sigma e carbono com hibridização sp²;
- III. A molécula 3 possui três ligações do tipo pi e somente um carbono com hibridização sp³;
- IV. As moléculas 1 e 2 possuem ligações somente do tipo sigma e carbonos com hibridizações sp² e sp³, respectivamente;
- V. As moléculas 2 e 3 não possuem ligações do tipo pi e carbono do tipo sp³.

Assinale a alternativa correta:

- a. Somente a afirmativa IV está correta.
- b. Somente a afirmativa I está correta.
- o. Somente as afirmativas I e II estão corretas.
- d. Todas as afirmativas estão incorretas.
- e. Somente as afirmativas I, II e III estão corretas.



Questão **7**

Completo

Atingiu 0,00 de 1,00 A cefalexina (medicamento genérico – Lei 9787/99) é um antibiótico usado para amigdalite, faringite, infecção articular, infecção da pele e dos tecidos moles, infecção urinária e pneumonia. Esse composto pode ser representado pela estrutura abaixo:



A quantidade de anéis aromáticos e de carbonos primários presente nessa molécula, respectivamente é:

Escolha uma opção:

- a. 1 e 5
- O b. 1 e 4
- oc. 2 e 5
- O d. 1 e 6
- o e, 2 e 4

Questão **8**Completo
Atingiu 1,00 de 1,00

A borracha natural é um liquido branco e leitoso, extraído da seringueira, conhecido como látex. O monômero que origina a borracha natural é o metilbutadien-1,3-o

do qual é correto afirmar que:

- a. é um composto insaturado de fórmula molecular C_4H_{12} .
- b. é um composto de cadeia saturada e ramificada.
- c. apresenta um carbono terciário, um carbono secundário e três carbonos primários.
- d. é um composto aromático.
- \bigcirc e. tem fórmula molecular C_4H_{10} .

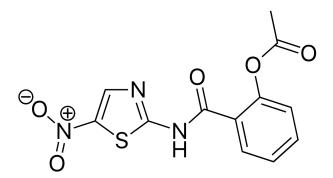
Marcos Pontes explica testes clínicos com nitazoxanida contra novo

coronavírus

Da CNN, em São Paulo 20 de Abril de 2020 às 11:20

Ministro da Ciência, Tecnologia, Inovação e Comunicações, Marcos Pontes explicou à CNN, nesta segundafeira (20), como têm funcionado os testes com o medicamento nitazoxanida na ação contra o novo coronavírus. O remédio tem se mostrado altamente eficiente contra o novo coronavírus, em ensaios laboratoriais, reduzindo em quase 94% a carga viral. Abaixo a fórmula estrutural da nitazoxanida.





O número de carbonos secundários presentes na molécula de nitazoxanida é:

- a. 8
- O b. 2
- c. 5
- O d. 7
- e. 3

Questão **10** Completo Atingiu 0,00 de 1,00 Na composição de corretores do tipo Liquid Paper, além de hidrocarbonetos e dióxido de titânio, encontra-se a substância isocianato de alila, cuja fórmula estrutural plana é representada por CH₂=CH-CH₂-N=C=O.

O número de carbonos com hibridação sp³ é igual a:

- a. 3
- O b. 1
- c. 0
- O d. 4
- o e. 2

