SECRETÁRIA DE EDUCAÇÃO DE MATO GROSSO DO SUL



Escola _____

Prof: Fábio Lima **Disciplina:** Química



Aluno: Turma: Data

1 (1.0) O gosto amargo da cerveja se deve ao mirceno, substância proveniente das folhas de lúpulo que é adicionada à bebida durante sua fabricação. Em relação à estrutura desse composto, é correto afirmar que possui.

- (a) fórmula molecular C₉H₁₂.
- (b) dois carbonos assimétricos.
- (c) três ligações pi e vinte sigma.
- (d) cadeia carbônica linear e saturada.
- (e) três carbonos híbridos sp^3 e seis sp^2

2 (1.0) Isoflavonas são compostos encontrados em sementes de soja associados a proteínas. Seu consumo frequente pode auxiliar as mulheres a minimizar os efeitos negativos da menopausa. A estrutura química de uma isoflavona está representada abaixo: Sua estrutura química relativamente plana, fundamental em suas propriedades, é uma conseqüência das características dos carbonos envolvidos. Considerando-se a estrutura da isoflavona, quantos carbonos terciários podem ser evidenciados?

(a) 0

(b) 1

(c) 2

(d) 3

(e) 4

3 (1.0) Muitos inseticidas utilizados na agricultura e no ambiente doméstico pertencem à classe de compostos denominados piretróides. Dentre os muitos piretróides disponíveis comercialmente, encontra-se a deltametrina, cujo isômero mais potente tem sua fórmula estrutural representada a seguir:

- (a) Existe um carbono quaternário.
- (b) O composto apresenta dez ligações pi.
- (c) O composto possui três carbonos assimétricos.
- (d) O composto possui sete carbonos quaternários.
- (e) O composto possui quinze carbonos com hibridação sp² e um carbono sp

4 (1.0) O chá da planta Bidens pilosa, conhecida vulgarmente pelo nome de picão, é usado para combater icterícia de recém-nascidos. Das folhas dessa planta, é extraída uma substância química, cujo nome oficial é 1 - fenilepta - 1, 3, 5 - triino e cuja estrutura é apresentada abaixo. Essa substância possui propriedades antimicrobianas e, quando irradiada com luz ultravioleta, apresenta atividade contra larvas de mosquitos e nematóides. Sobre a estrutura dessa substância, pode-se afirmar que:

- (a) possui 12 átomos de carbono com hibridização ${
 m sp}^2.$
- (b) possui 12 ligações carbono-carbono.
- (c) não possui carbonos com hibridização sp³.
- (d) possui 3 átomos de carbono com hibridização sp.
- (e) possui 9 ligações π carbono-carbono

(1.0) A borracha natural é um líquido branco e leitoso, extraído da seringueira, conhecido como látex. O monômero que origina a borracha natural é o 2 -metil- 1, 3-butadieno. Sua fórmula estrutural está representada abaixo.

$$\begin{array}{c} H_2C = C - CH = CH_2 \\ \downarrow \\ CH_3 \end{array}$$

Sobre a estrutura do monômero, é correto afirmar que:

- (*a*) é um hidrocarboneto insaturado de fórmula molecular C₅H₈.
- (b) é um hidrocarboneto de cadeia saturada e ramificada.
- (c) tem fórmula molecular C₄H₅.
- (d) apresenta dois carbonos terciários, um carbono secundário e dois carbonos primários.
- (e) apresenta dois carbonos carbonos quartenários.
- 6 (1.0) As fenil-ureias substituídas pertencem ao primeiro grupo de herbicidas de alta eficiência introduzido em 1956, do qual o [3–(3,4–diclorofenil)–1,1–dimetiluréia] (DCMU) faz parte.

Em relação à molécula do DCMU, é correto afirmar, exceto:

- A) Apresenta o fenômeno de ressonância. B) Apresenta carbonos trigonais e tetraédricos. C) Sua fórmula molecular é C8H10N2Cl2O. D) Possui três hidrogênios ligados a carbonos aromáticos.
- 7 (1.0) A sibutramina é um fármaco controlado pela Agência Nacional de Vigilância Sanitária que tem por finalidade agir como moderador de apetite. Sobre a sibutramina, é incorreto afirmar que:

- (a) trata-se de uma substância aromática.
- (b) sua fórmula molecular é $C_{17}H_{25}NC\ell$
- (c) identifica-se um elemento da família dos halogênios em sua estrutura.
- (d) identifica-se a presença de ligações π (pi) em sua estrutura.
- (e) O composto é um álcool
- **8** (1.0) Considerando a metionina e a cisteína, assinale a afirmativa correta sobre suas estruturas.

$$\begin{array}{c} H_3C-S-CH_2-CH_2-CH-COOH \\ | \\ NH_2 \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{Metionina} \\ \text{HS} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{COOH} \\ | \\ \text{NH}_2 \end{array}$$

Cisteína

A) Ambos os aminoácidos apresentam um átomo de carbono cuja hibridização é sp2 e cadeia carbônica homogênea. B) Ambos os aminoácidos apresentam um átomo de carbono cuja hibridização é sp2, mas a metionina tem cadeia carbônica heterogênea e a cisteína, homogênea. C) Ambos os aminoácidos apresentam um átomo de carbono cuja hibridização é

sp2 e cadeia carbônica heterogênea. D) Ambos os aminoácidos apresentam os átomos de carbono com hibridização sp e cadeia carbônica homogênea.