



Disciplina: QUÍMICA ORGANICA

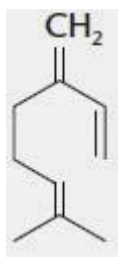
Professor: ANDRESSA

Aluno:

Turma:

## FUNÇÕES ORGÂNICAS

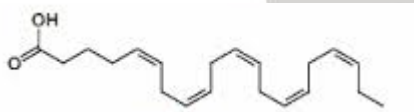
(01) Omirceno, responsável pelo “gosto azedo da cerveja”, é representado pela estrutura:



Considerando o composto indicado, assinale a alternativa correta quanto à classificação da cadeia:

- a) Acíclica, homogênea, saturada;
- b) Acíclica, heterogênea, insaturada;
- c) Cíclica, heterogênea, insaturada;
- d) Aberta, homogênea, insaturada;
- e) Aberta, homogênea, saturada;

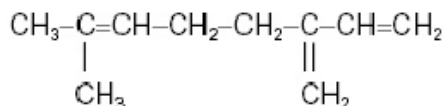
(02) O ômega 3, representado pela estrutura abaixo, é um importante lipídio para a dieta humana, atuando na regulação dos níveis de colesterol. Normalmente esse composto é encontrado em peixes e óleos de linhaça, dentre outros alimentos.



Assinale a alternativa que apresenta a classificação da cadeia carbônica do ômega 3.

- a) Homogênea, insaturada e ramificada;
- b) Heterogênea, saturada e aberta;
- c) Alicíclica, insaturada e homogênea;
- d) Homogênea, insaturada e linear;
- e) Homogênea, saturada e ramificada.

(03) Acredita-se que a cerveja tenha sido uma das primeiras bebidas alcoólicas criadas pelo ser humano. Atualmente, é a terceira bebida mais popular do mundo, logo depois da água e do chá. É a bebida alcoólica mais consumida no mundo atualmente. A cerveja é fabricada a partir dos grãos de cevada. Seu sabor amargo deve-se à adição das folhas de lúpulo, que contêm uma substância chamada mirceno, de fórmula:



Essa substância pode ser classificada como;

- a) Álcool.
- b) Ácido carboxílico.
- c) Aminoácido.
- d) Hidrocarboneto.
- e) Aldeído.

(04) A molécula do 2,2,3 trimetil pentano apresenta:

- a) 2 carbonos primários , 1 secundário , 3 terciários e 2 quaternários.
- b) 2 carbonos primários , 3 secundários e 3 terciários.
- c) 5 carbonos primários , 1 secundário , 1 terciário e 1 quaternário.
- d) 3 carbonos primários , 3 secundários , 1 terciário e 1 quaternário.
- e) 5 carbonos primários e 3 secundários

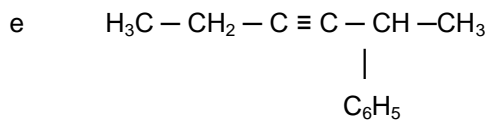
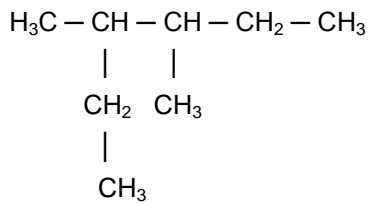
(05) Indique, em cada item a seguir, a substância que possui maior ponto de ebulição:

- a)  $\text{CH}_4$  ou  $\text{CH}_3\text{O}$
- b)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$  ou  $\text{CH}_3\text{CH}_3$
- c)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$  ou  $\text{CH}_3\text{CHCH}_3\text{-OH}$

(06) Escreva as fórmulas estruturais dos seguintes hidrocarbonetos:

- a) 3-hexino
- b) Ciclopentano
- c) Ciclopenteno
- d) Hexa-1,3-dieno
- e) 2-metil-octano
- f) 6-metil-oct-1-eno
- g) 3-metilpent-1-ino
- h) Metilciclopentano
- i) 2,5-dimetil-hexa-1,3-dieno

(07) Pelo sistema IUPAC, a nomenclatura correta para os compostos abaixo:



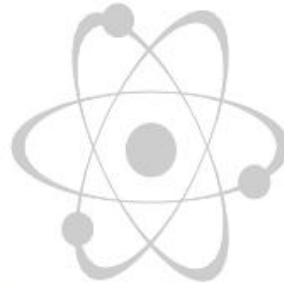
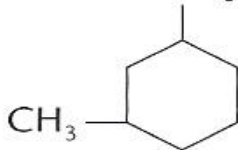
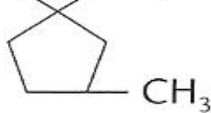
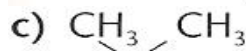
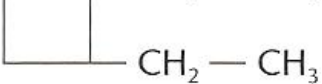
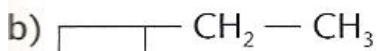
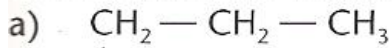
é, respectivamente:

- 3,4-dimetil-hexano e 2-fenil-3-hexino
- 3,4-dimetil-hexano e 5-fenil-3-hexino
- 3,4-dimetil-hexano e 2-benzil-3-hexino
- 3-metil-2-etil-hexano e 2-benzil-3-hexino.
- 3-metil-2-etil-pentano e 2-fenil-3-hexino.

(08) Dê o nome para os seguintes compostos:

- $\text{H}_2\text{C}=\text{C}=\text{CH}_2$
- $\text{H}_2\text{C}=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3$
- $$\begin{array}{c}
 | \\
 \text{H}_3\text{C}-\text{C}=\text{C}-\text{C}=\text{CH}_2 \\
 | \quad | \\
 \text{H}_3\text{C} \quad \text{CH}_3
 \end{array}$$

(09) Denomine os compostos cíclicos:



NSE

$$a^2 + b^2 = c^2 \quad E=mc^2$$

$$E=mc^2$$

gente consciente.