

**3^a
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI3



PROFESSOR (A):

**JURANDIR
SOARES**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

REVISÃO



TEMA GERADOR:

**PAZ NA
ESCOLA**



DATA:

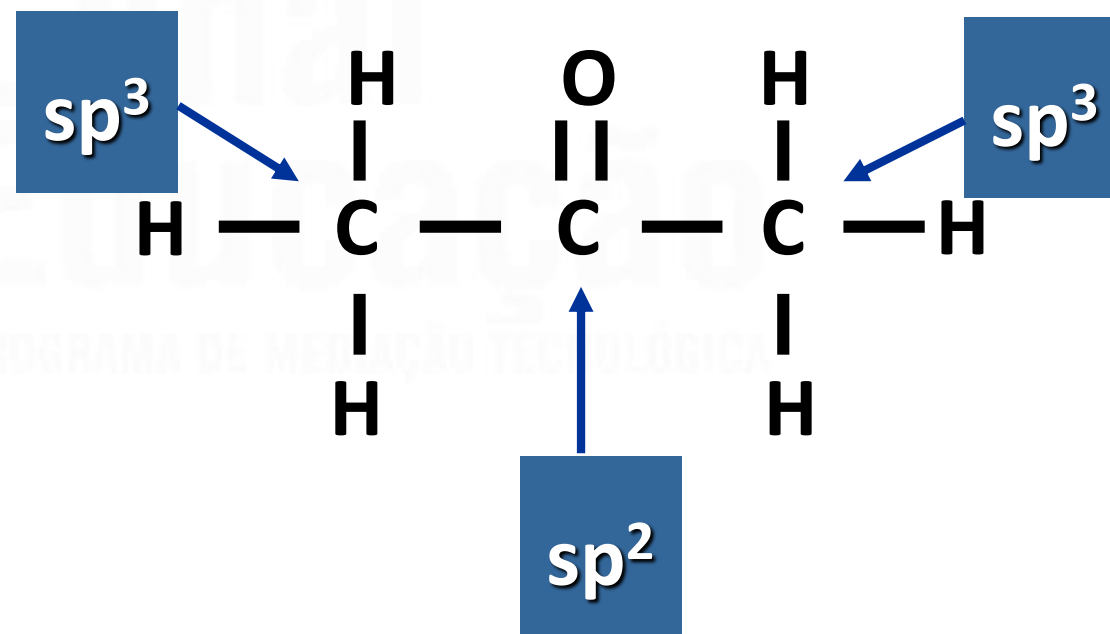
23.04.2019

DICA CANAL EDUCAÇÃO

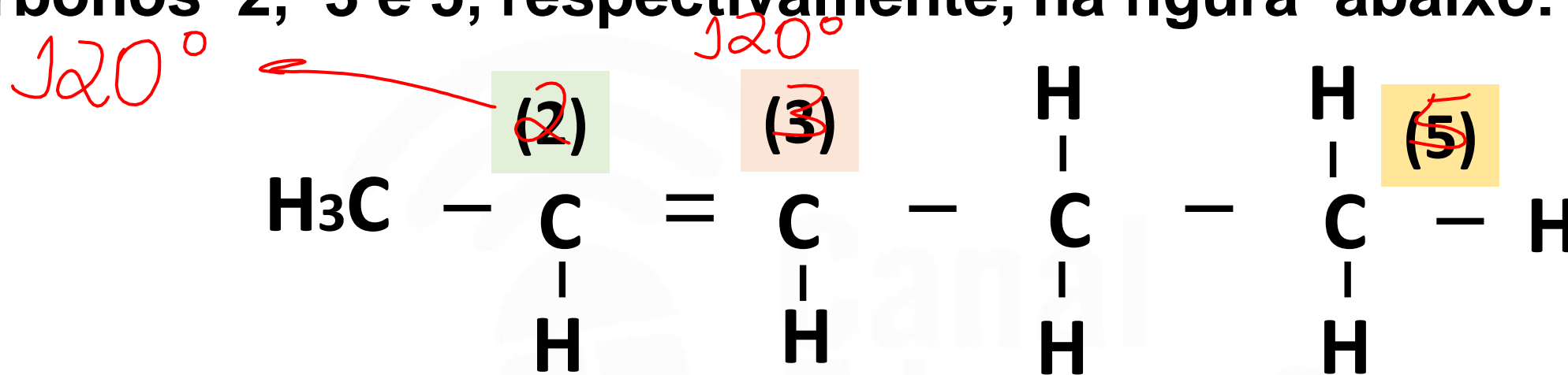
CARBONO		HIBRIDAÇÃO	ÂNGULO DE LIGAÇÃO	FORMA GEOMÉTRICA
$\begin{array}{c} \\ - C - \\ \end{array}$		sp^3	$109^\circ 28'$	TETRAÉDRICA
$\begin{array}{c} \diagdown \\ C = \\ \diagup \end{array}$		sp^2	120°	TRIGONAL
$\begin{array}{cc} - C & \equiv \\ \equiv C & - \end{array}$		sp	180°	LINEAR

03. Considere a molécula abaixo que apresenta nos seus carbonos, respectivamente, os seguintes tipos de hibridizações:

- A. () sp , sp^2 e sp^3
- B. () sp^3 , sp^3 e sp^3
- C. () sp^2 , sp e sp^3
- D. () sp^3 , sp^2 e sp^3
- E. () sp^3 , sp^2 e sp^2



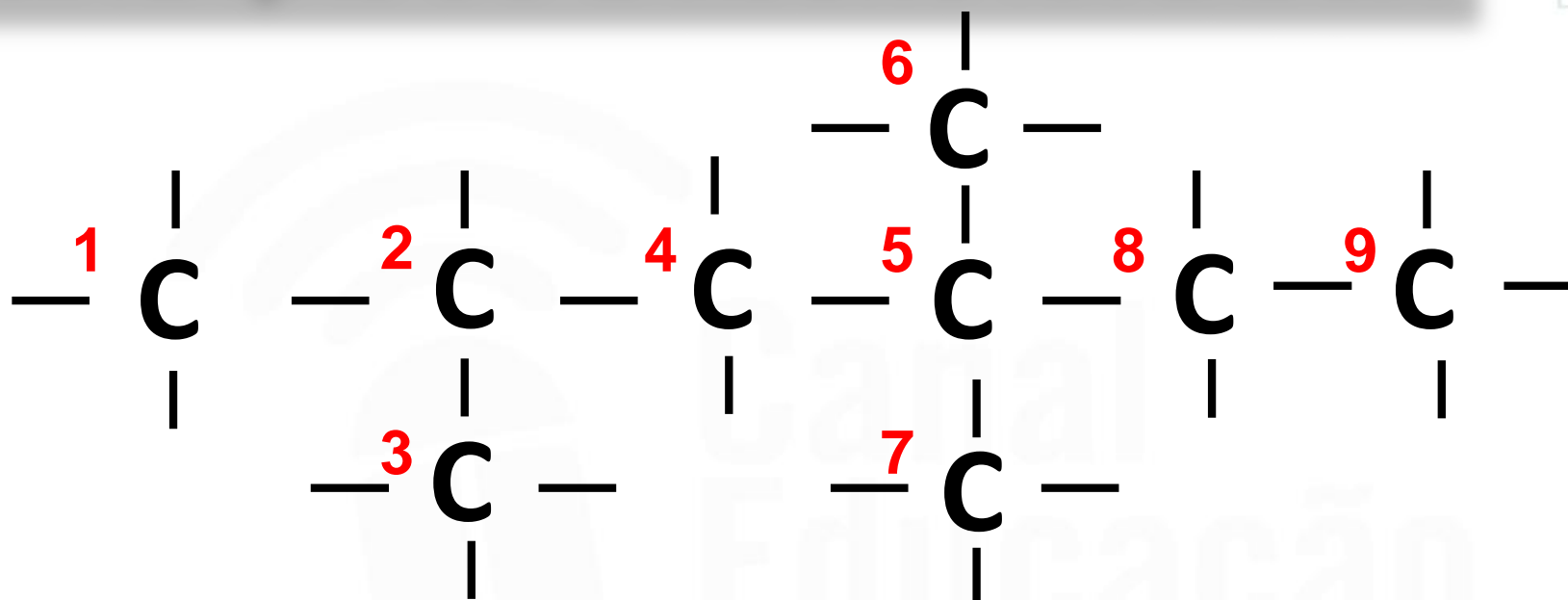
04. Indique os ângulos reais entre as valências dos carbonos 2, 3 e 5, respectivamente, na figura abaixo:



$109^\circ 28'$

- A. () 90° , 180° e 180° .
B. () 90° , 120° e 180° .
C. () $109^\circ 28'$, 120° e 218° .
D. () $109^\circ 28'$, 120° e $109^\circ 28'$.
E. () 120° , 120° e $109^\circ 28'$.

CLASSIFICAÇÃO DO CARBONO NA CADEIA



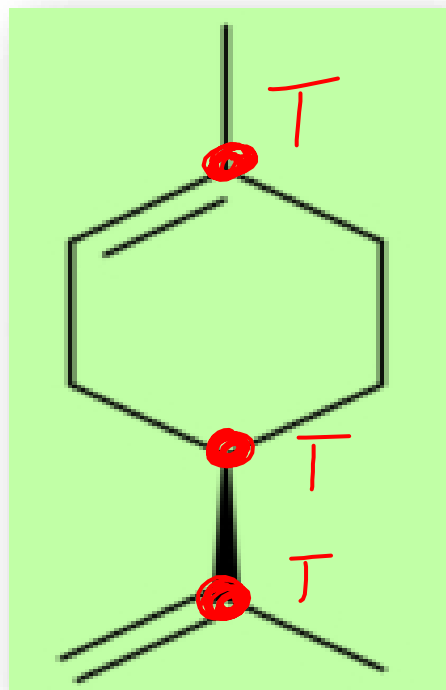
CARBONO PRIMÁRIO: Está ligado a 1 carbono. **1,3,6,7,9**

CARBONO SECUNDÁRIO: Liga-se a 2 outros átomos de carbonos. **4,8**

CARBONO TERCIÁRIO: Liga-se a 3 outros átomos de carbonos. **2**

CARBONO QUATERNÁRIO: Liga-se a 4 outros átomos de carbono. **5**

05. Considere a fórmula estrutural representada abaixo:

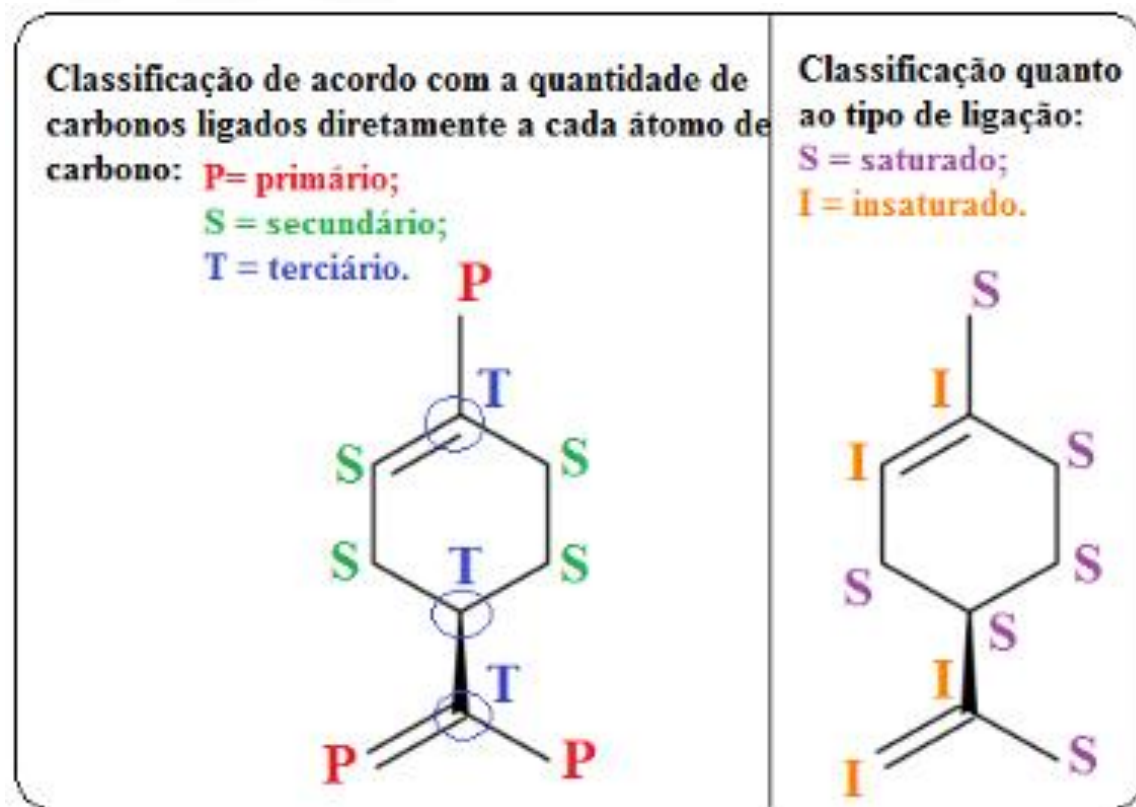


Em relação ao limoneno, pode-se afirmar que:

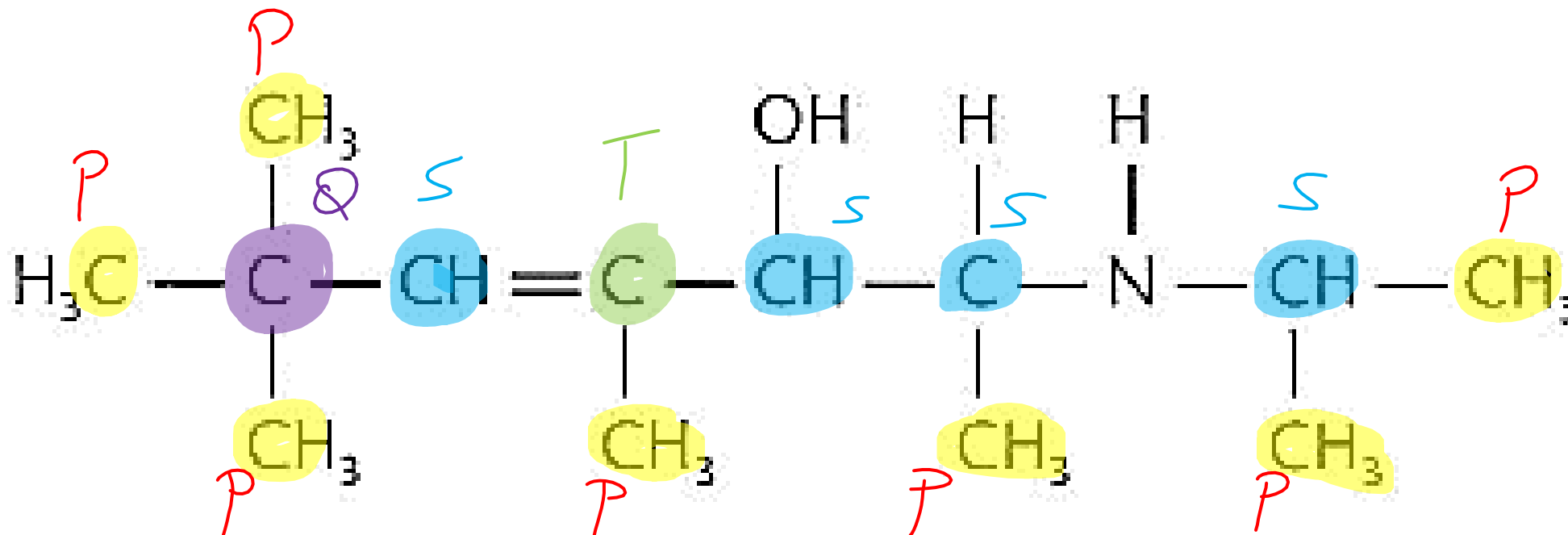
- a) Apresenta somente átomos de carbono primários e secundários.
- b) Apresenta três átomos de carbono terciários.
- c) Apresenta um átomo de carbono quaternário.
- d) Possui um átomo de carbono insaturado.
- e) Possui dois átomos de carbono insaturados.

Alternativa “b”.

O limoneno possui 3 carbonos primários, 4 carbonos secundários, 3 carbonos terciários, 6 carbonos saturados e 4 carbonos insaturados, como mostrado abaixo:



06. Observe o composto a seguir



Apresenta quantos carbonos primários, secundários, terciários e quaternários, respectivamente?

a) 5, 5, 2 e 1

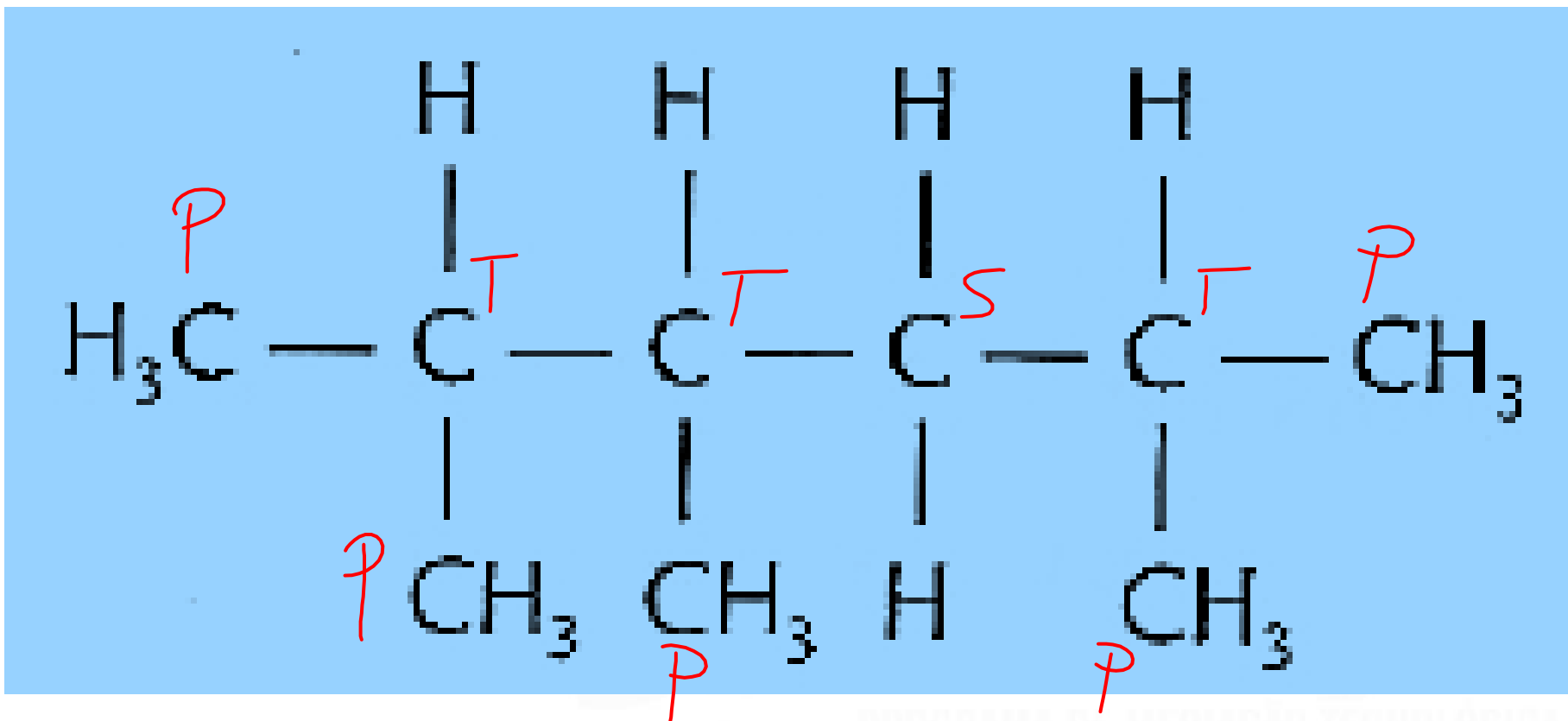
b) 5, 4, 3 e 1

c) 7, 4, 1 e 1

d) 6, 4, 1 e 2

e) 7, 3, 1 e 2

07. Na fórmula



as quantidades totais de átomos de carbono primário, secundário e terciário são, respectivamente:

a) 5, 1 e 3

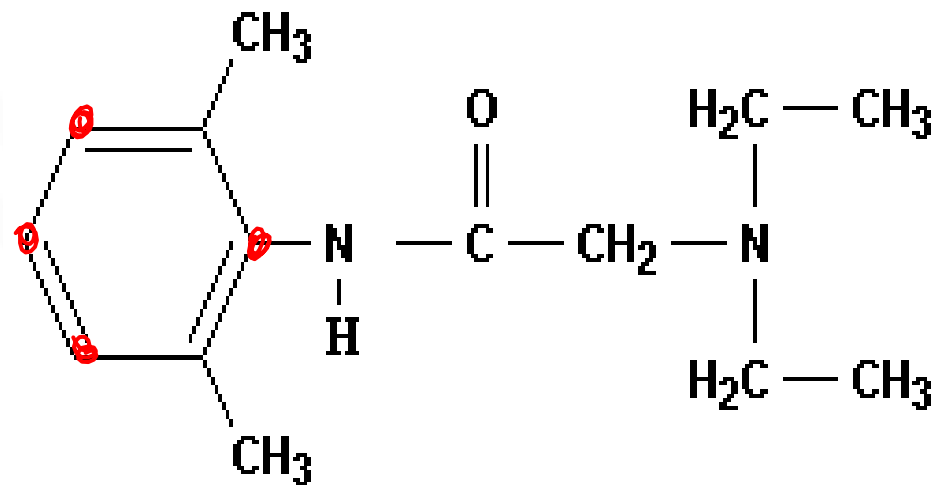
b) 2, 3 e 4

c) 3, 3 e 2

d) 2, 4 e 3

e) 5, 2 e 2

08. Considere a estrutura do composto representada a seguir:



Com base na fórmula estrutural apresentada anteriormente, responda:

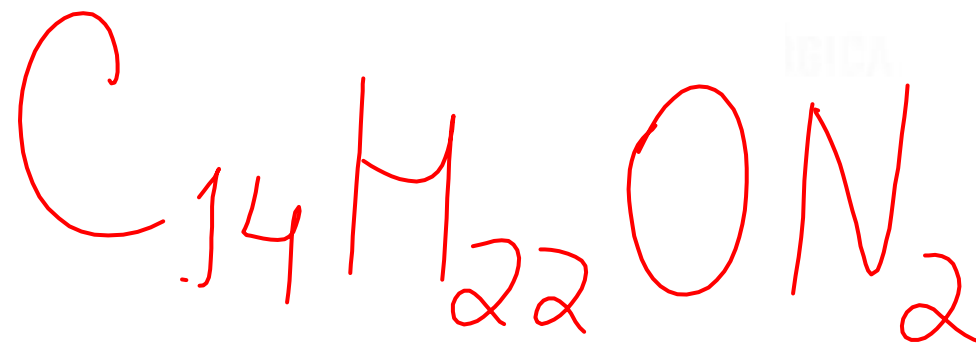
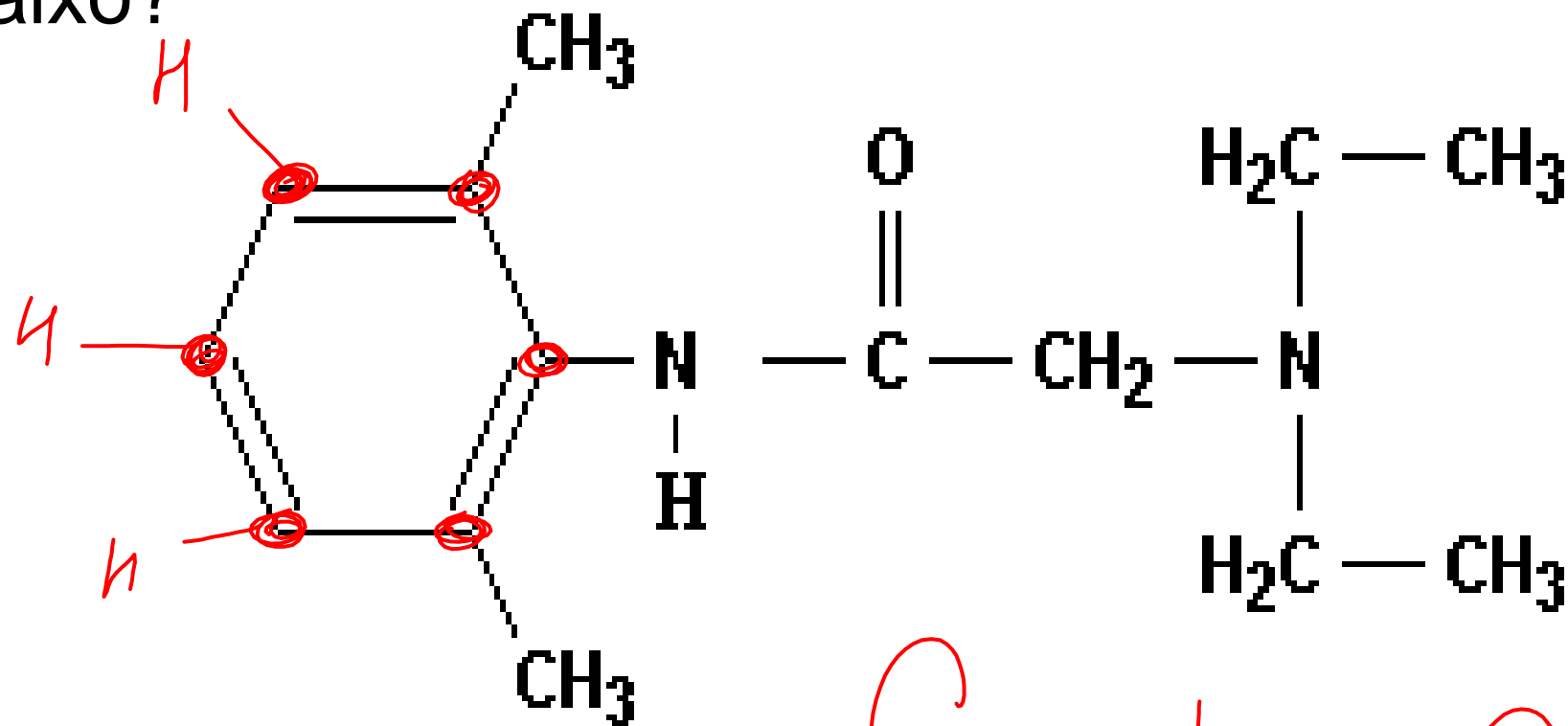
a) Qual o número de átomos de carbono secundários que ocorrem na molécula deste composto?

4

b) Qual o número de átomos de carbono secundários com hibridação sp^3 ?

4

09) Qual a fórmula molecular do composto abaixo?



ATIVIDADE DE CASA