

**3^a
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI3



PROFESSOR (A):



DISCIPLINA:



CONTEÚDO:



TEMA GERADOR:



DATA:

**JURANDIR
SOARES**

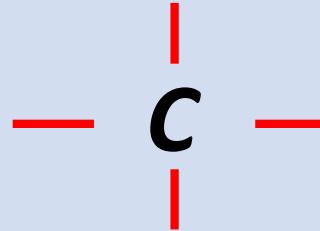
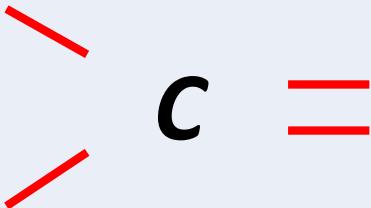
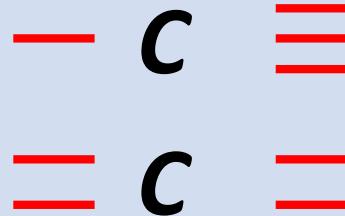
QUÍMICA

REVISÃO

**PAZ NA
ESCOLA**

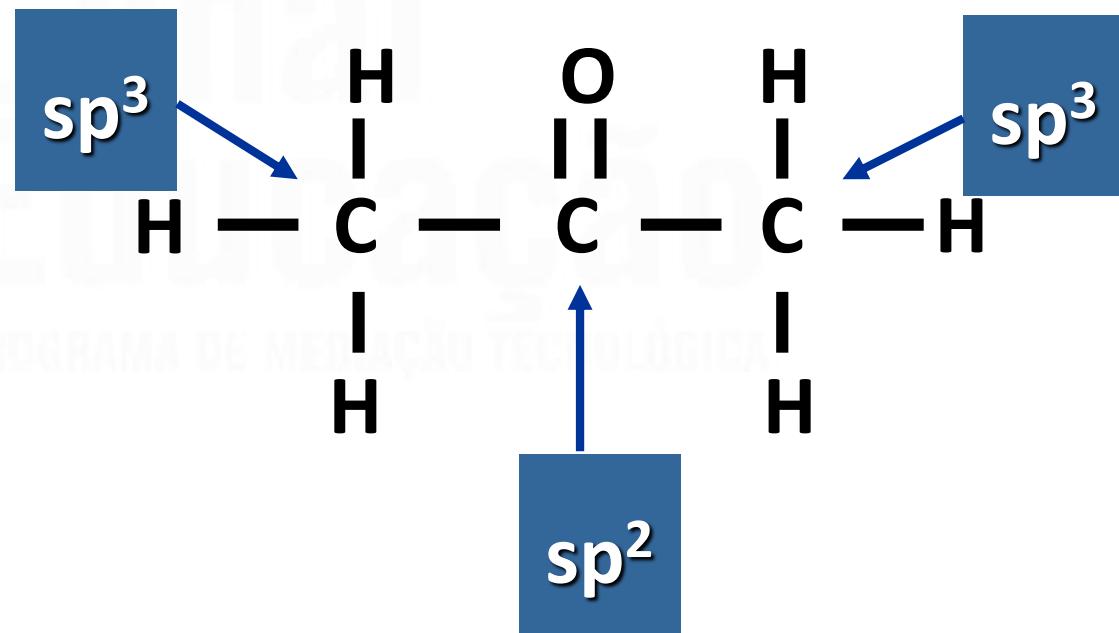
23.04.2019

DICA CANAL EDUCAÇÃO

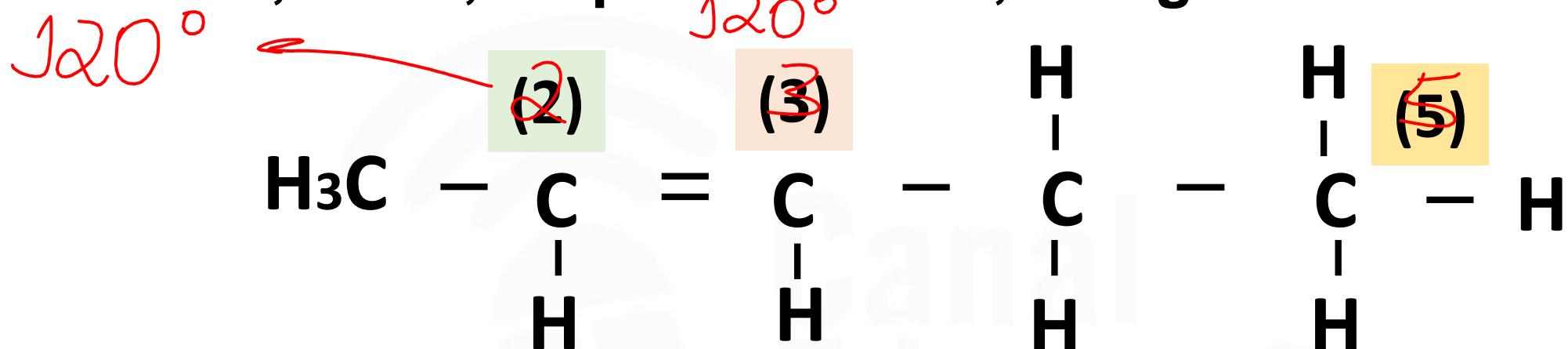
CARBONO	HIBRIDAÇÃO	ÂNGULO DE LIGAÇÃO	FORMA GEOMÉTRICA
	sp^3	$109^\circ 28'$	TETRAÉDRICA
	sp^2	120°	TRIGONAL
	sp	180°	LINEAR

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



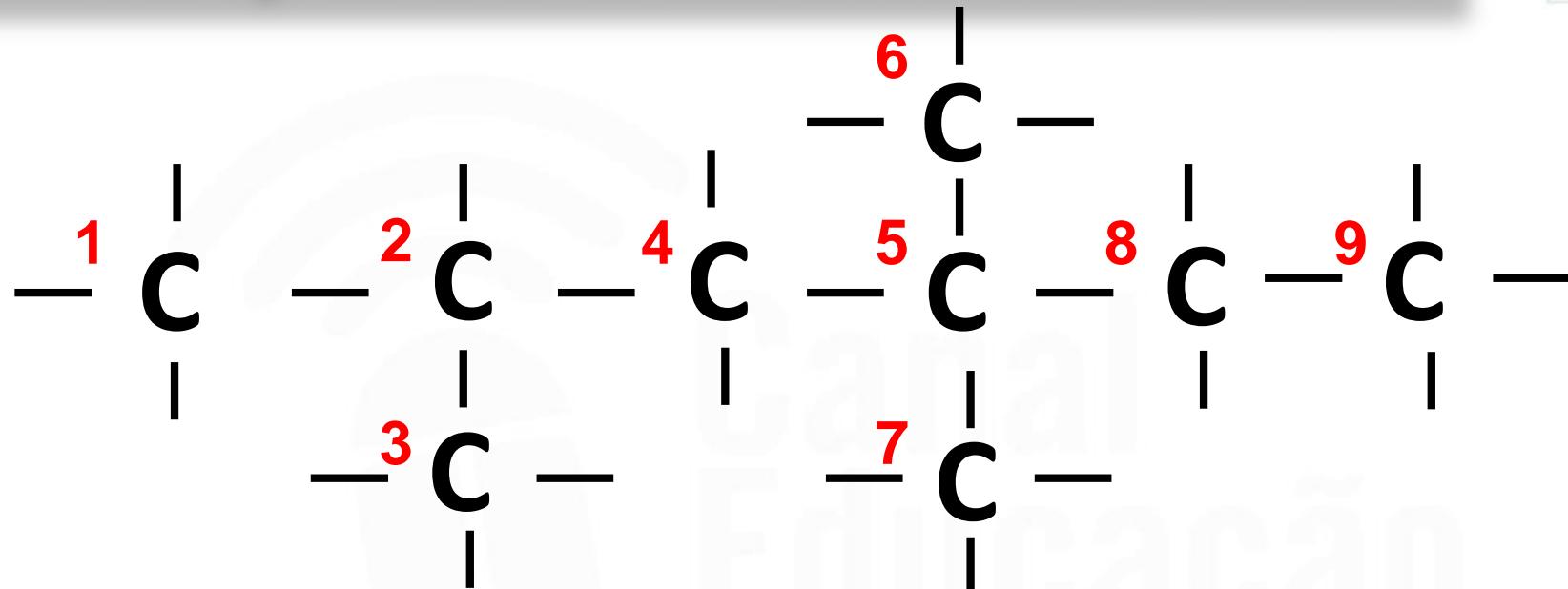
04. Indique os ângulos reais entre as valências dos carbonos 2, 3 e 5, respectivamente, na figura abaixo:



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

109°28'

CLASSIFICAÇÃO DO CARBONO NA CADEIA



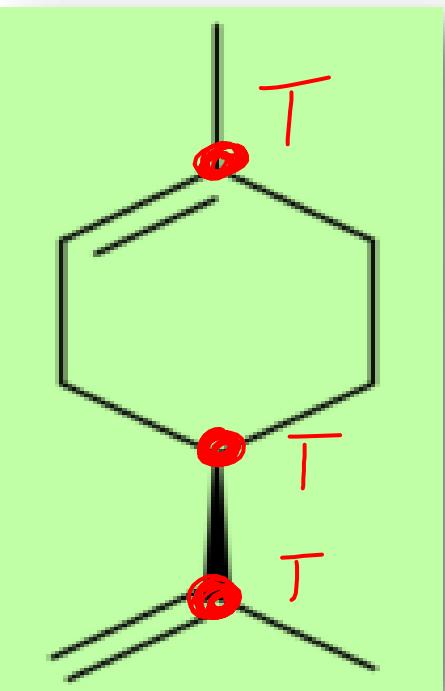
CARBONO PRIMÁRIO: Está ligado a 1 carbono. **1,3,6,7,9**

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:



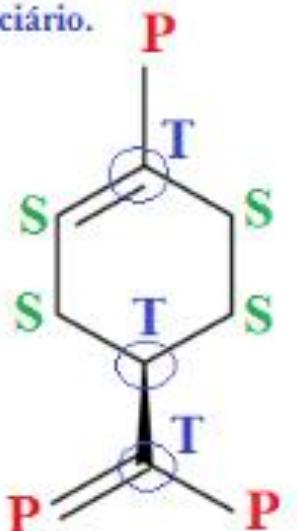
Em relação ao limoneno, pode-se afirmar que:

- 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.

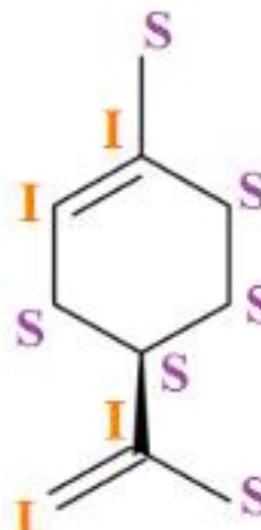
Alternativa “b”.

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

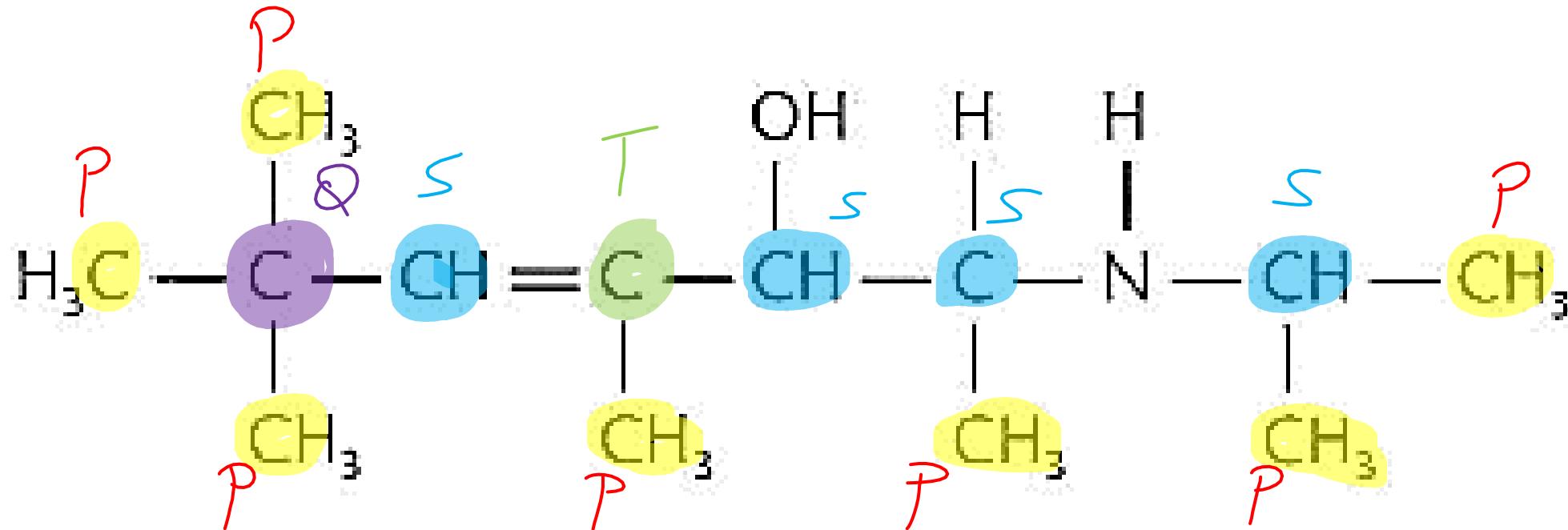
Classificação de acordo com a quantidade de carbonos ligados diretamente a cada átomo de carbono: P = primário;
S = secundário;
T = terciário.



Classificação quanto ao tipo de ligação:
S = saturado;
I = insaturado.



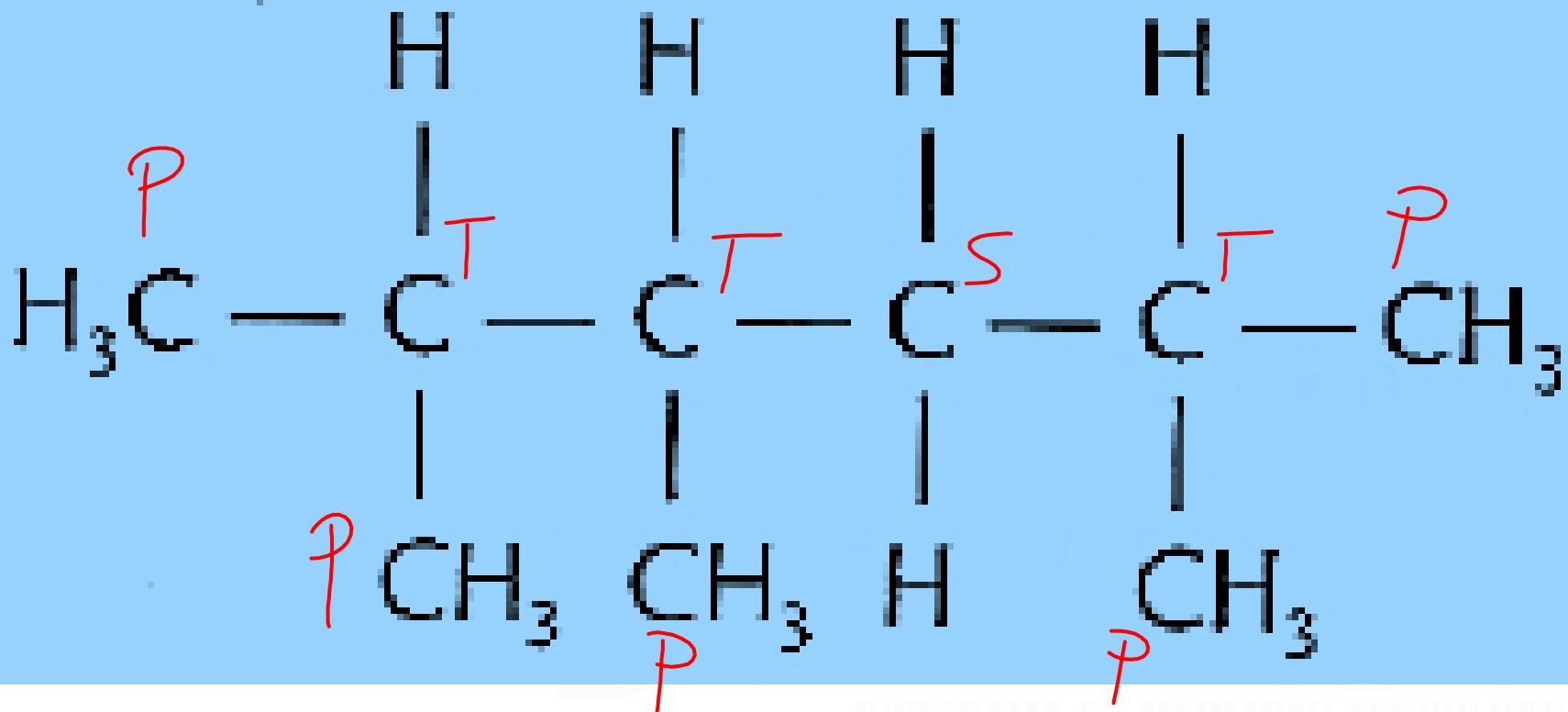
06. Observe o composto a seguir



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

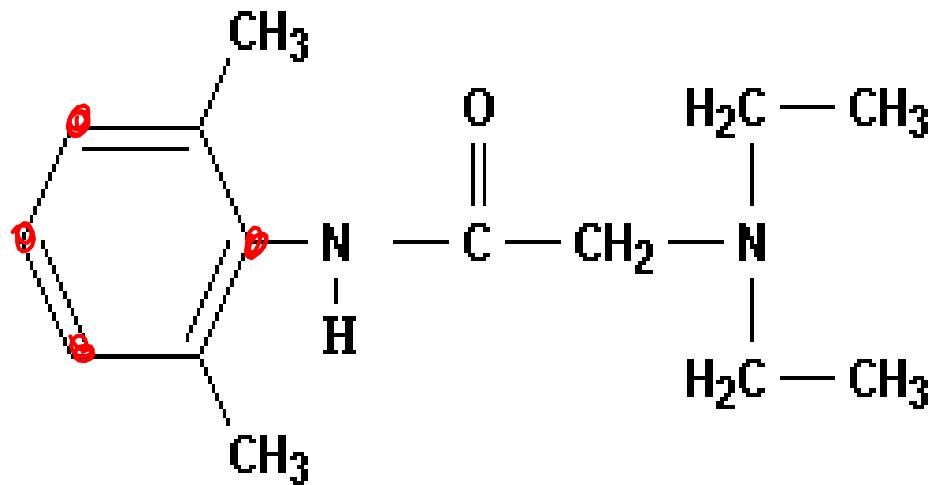
07. Na fórmula



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:

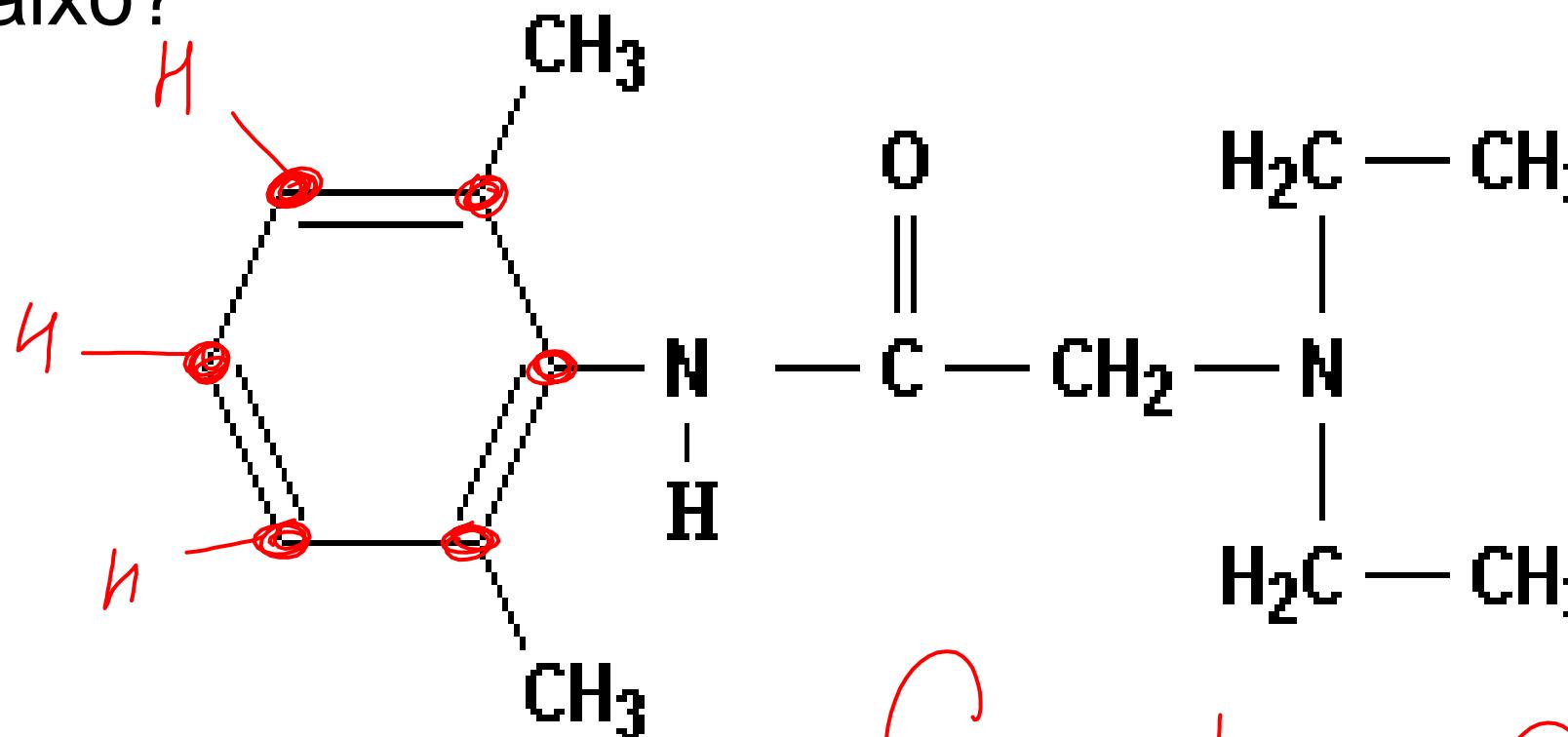


Com base na fórmula estrutural apresentada anteriormente, responda:

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