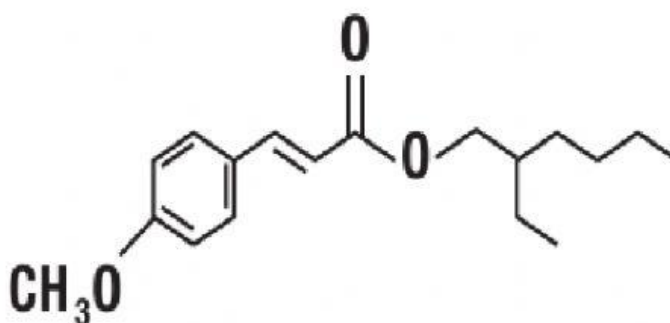


|                      |                 |                               |
|----------------------|-----------------|-------------------------------|
| <b>Escola:</b>       |                 |                               |
| <b>Discente:</b>     |                 |                               |
| <b>Série/ turma:</b> | <b>Docente:</b> | <b>Disciplina:</b><br>Química |



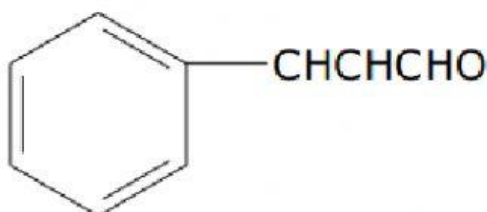
### Atividade – Hibridização e Cadeias carbônicas

1. O uso de protetores solares é de grande importância para se evitar danos à pele. A molécula abaixo apresenta uma estrutura que permite a absorção dos raios ultravioletas. Em relação a fórmula apresentada, escreva os itens com C para os corretos e E para os errados.



- ( ) A molécula apresenta fórmula molecular  $C_{18}H_{24}O_3$
- ( ) Possui cadeia ramificada e saturada.
- ( ) Apresenta apenas carbonos primários e secundários.
- ( ) A substância é cíclica por apresentar parte da cadeia fechada e aberta.
- ( ) A cadeia é heterogênea devido à presença de um heteroátomo.

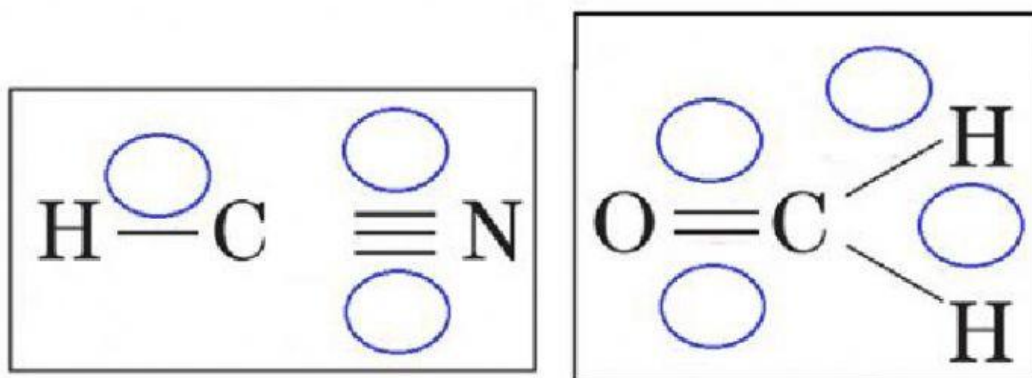
2. O odor característico da canela (*Cinnamomum zeulanicum*) tem nome usual de aldeído cinâmico, sendo a substância responsável representado pelo composto abaixo:



Indique o número de ligações pi no composto

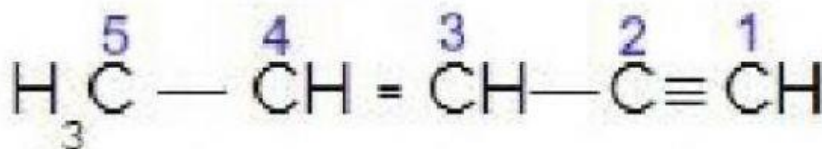
3. No esquema abaixo, clique no ciclo e escreva a quantidade e o tipo de ligação correto ( $\sigma$ (sigma) e  $\pi$ (pi)).

Observação: para resposta escreva primeiro as ligações sigma, depois as pi, indique a quantidade acompanhada do nome da ligação, NÃO o símbolo da letra.



4. Complete com os números cada carbono, com a quantidade de ligações necessárias:

Observação: Lembre-se de abrir a cadeia, nos hidrogênios



Carbono 1.  ligações sigma e 2 ligações pi.

Carbono 2. 2 ligações sigma e  ligações pi.

Carbono 3.  Ligações sigma e 1 ligação pi.

Carbono 4. 3 ligações sigma e  ligação pi.

Carbono 5.  Ligações sigma e  ligação pi