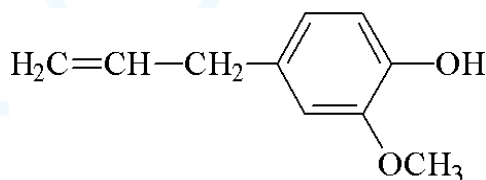


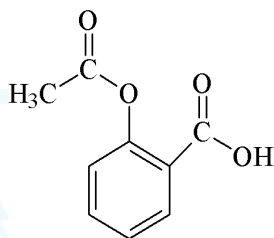
09. (PUC-RS) No Eugenol, composto de odor agradável de fórmula



utilizado como anticéptico bucal, o número de átomos de carbonos com hibridação sp^2 é:

- a) 4
- b) 6
- c) 8
- d) 2
- e) 10

10. (PUC-RJ) Observe a fórmula estrutural da aspirina, mostrada abaixo.

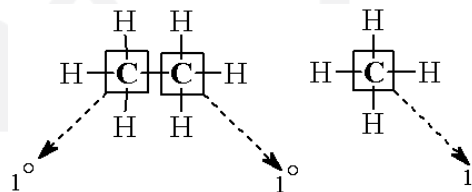


Pode-se afirmar que a aspirina contém:

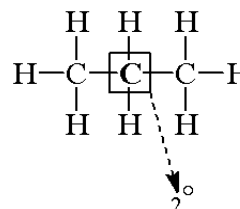
- a) 2 carbonos sp^2 e 1 carbono sp^3 .
- b) 2 carbonos sp^2 e 7 carbono sp^3 .
- c) 8 carbonos sp^2 e 1 carbono sp^3 .
- d) 2 carbono sp^2 , 1 carbono sp^3 e 6 carbonos sp .
- e) 2 carbonos sp^2 e 1 carbono sp e 6 carbonos sp^3 .

QUANTO AO NÚMERO DE CARBONOS LIGADOS

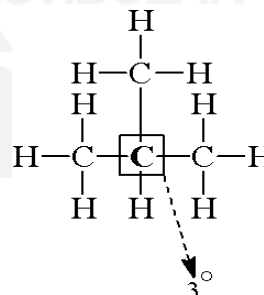
→ **PRIMÁRIO:** carbono que apresenta apenas um átomo de carbono ligado a ele ou que está isolado.



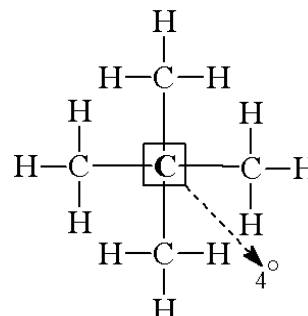
→ **SECUNDÁRIO:** carbono que apresenta dois átomos de carbono ligados a ele.



→ **TERCIÁRIO:** carbono que apresenta três átomos de carbono ligados a ele.



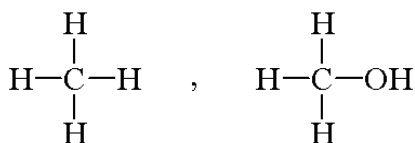
→ **QUARTERNÁRIO:** carbono que apresenta quatro átomos de carbono ligados a ele.



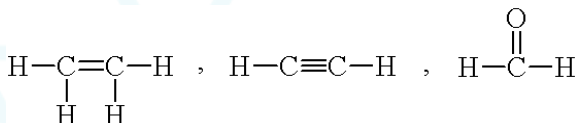
CLASSIFICAÇÃO DO CARBONO

QUANTO À SATURAÇÃO

O carbono que apresenta apenas ligações simples ou híbrido sp^3 é chamado de carbono **saturado**.



Carbono que apresenta ligação dupla ou tripla, ligação π ou híbrido sp^2 e sp , é chamado de carbono **insaturado**.



CLASSIFICAÇÃO DE CADEIAS ORGÂNICAS

Vimos anteriormente que o átomo de carbono tem a capacidade extraordinária de ligar-se a outros elementos como: carbono, oxigênio, nitrogênio etc., formando cadeias curtas ou longas, com as mais variadas disposições, nos obrigando a classificá-las segundo vários critérios: