

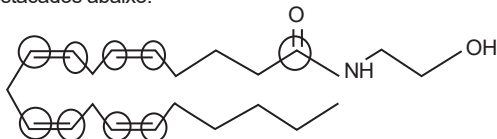


Professora Marisleny Brito (Frente 2)				
1	2	3	4	5
E	D	B	D	C
6	7	8	9	
B	B	B	B	

- 1.
- Falsa.** A água faz ligação de hidrogênio, que é uma interação intermolecular bem mais forte que a interação dipolo-dipolo da acetona.
 - Falsa.** O etanol faz ligação de hidrogênio.
 - Falsa.** As interações dipolo-dipolo da acetona são mais fracas que a ligação de hidrogênio que o etanol e a água fazem.
 - Falsa.** A força da interação da água e do etanol é bem maior que a da acetona.
 - Verdadeira.** A parte da cadeia apolar do etanol diminui a força das interações entre as moléculas.

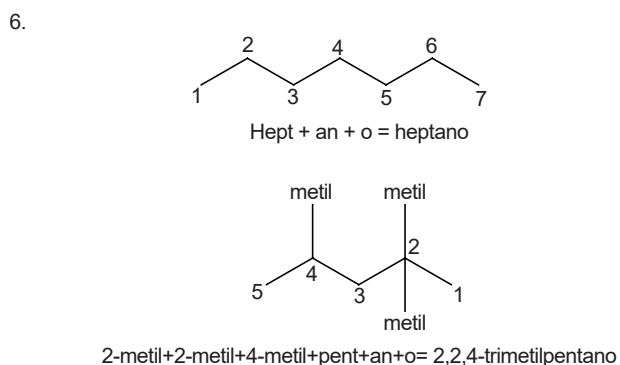
- 2.
- Falsa.** Carbonos com hibridação sp precisam possuir duas duplas ou uma tripla ligação.
 - Falsa.** A molécula apresenta somente carbonos primários e secundários.
 - Falsa.** A ligação do tipo pi está presente em cada ligação dupla; no caso, teremos duas ligações pi.
 - Verdadeira.** A cadeia carbônica é aberta (acíclica), normal, insaturada e heterogênea.
 - Falsa.** Apresenta fórmula molecular $C_{18}H_{34}O$.

- 3.
- Falsa.** A cadeia carbônica é aberta, insaturada e heterogênea.
 - Verdadeira.** Os carbonos sp^2 apresentam ligação dupla e estão destacados abaixo.



- Falsa.** Possui somente função orgânica amida e álcool.
- Falsa.** A molécula possui carbonos trigonais planos (possuem ligação dupla) e carbonos tetraédricos (ligações simples).
- Falsa.** A molécula possui carbonos trigonais planos (com dupla ligação).

- 4.
- Os hidrocarbonetos (heptano e hexano) são insolúveis em água. O composto com maior massa molar (mais carbonos) apresenta maior temperatura de ebulição. Assim, o heptano será o composto IV e o hexano será o composto I.
 - Os alcoóis são bastante solúveis em água (etanol e propan-1-ol). O álcool de maior massa molar terá maior ponto de ebulição (propan-1-ol), sendo o propan-1-ol o composto III, e o etanol, o composto II.



- 7.
- Falsa.** O principal componente do gás natural é o metano.
 - Falsa.** A fórmula molecular do acetileno é C_2H_2 .
 - Verdadeira.** Com a fórmula $H-C \equiv C-H$, o nome oficial do composto é etino.
 - Falsa.** A combustão completa do acetileno produz CO_2 e H_2O .
 - Falsa.** Entre os átomos de carbono do acetileno existe um ligação tripla.
- 8.
- Falsa.** É conhecido como éter etílico.
 - Verdadeiro.** Por apresentar baixa polaridade, possui forças intermoleculares fracas e baixos pontos de fusão e ebulição (é muito volátil).
 - Falsa.** Apresenta baixa densidade.
 - Falsa.** Possui baixa reatividade.
 - Falsa.** O butanal possui fórmula C_4H_8O , enquanto o éter etílico possui fórmula $C_4H_{10}O$.
9. Como o substrato da enzima apresenta um composto fenólico, existem somente duas substâncias que não podem ser usadas como substrato por não possuírem a função fenol. São

