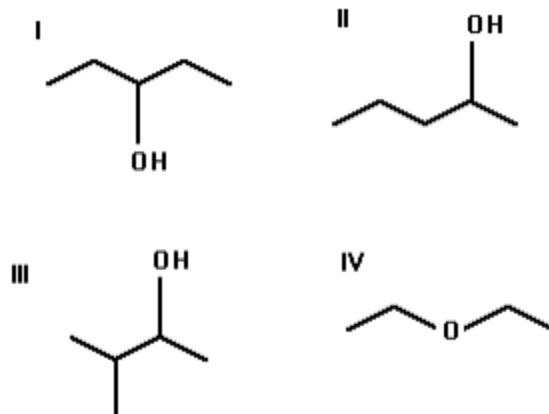


Isomeria Plana

1. Considere as substâncias com as estruturas



Com relação a essas substâncias, todas as alternativas estão corretas, exceto:

- a) I e IV são isômeros de função.
- b) I e II são isômeros de posição.
- c) II e III são isômeros de cadeia.
- d) I e III apresentam isomeria geométrica.
- e) II e III contêm átomo de carbono quiral.

2. Dados compostos:

- 1- $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$
- 2- $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- 3- $\text{CH}_3\text{CH} - (\text{CH}_3) - \text{CH}_3$
- 4- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

Podemos afirmar que:

- a) 1 e 2 são isômeros geométricos.
- b) 1 e 3 são isômeros de posição.
- c) 1 e 4 são isômeros funcionais.
- d) 3 e 4 são isômeros de posição.
- e) 3 e 4 são isômeros de cadeia.

3. Todas as afirmações são corretas, exceto:

- a) Os isômeros ópticos apresentam regiões de assimetria.
- b) Tautomeria ocorre entre aldeído e cetona.
- c) Todo carbono quiral é tetraédrico.
- d) A mesma fórmula molecular pode apresentar fórmulas estruturais diferentes.
- e) O ácido 2 - hidróxi - propanóico apresenta quatro isômeros ópticos.

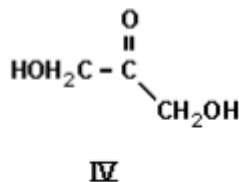
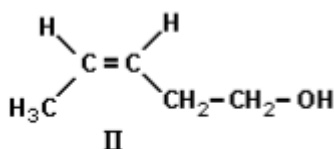
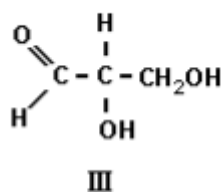
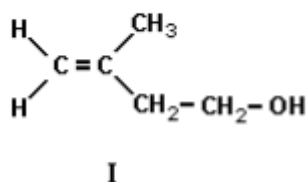
4. Considere os seguintes pares de compostos:

- 1) propanal e propanona.
- 2) 1-buteno e 2-buteno.
- 3) metoxi-metano e etanol.
- 4) n-pentano e neopentano.
- 5) metil-n-propilamina e di-etilamina.

São, respectivamente, isômeros de função e cadeia:

- a) 1 e 2
- b) 2 e 3
- c) 3 e 4
- d) 4 e 5
- e) 5 e 2

5. A partir das estruturas dos compostos de I a IV abaixo, assinale a alternativa correta.



- a) I e II não possuem isômero geométrico.
- b) I e II são isômeros de função.
- c) II e III possuem tautômeros.
- d) III possui um isômero ótico.
- e) III e IV são isômeros de cadeia.

Gabarito

1. D
2. E
3. B
4. C
5. D