Isomeria Plana

Fábio Lima

Fábio Lima 1 (18)

Sumário

- 1 Isomeria Plana
- 2 Isomeria de Função
- 3 Isomeria de cadeia
- 4 Isomeria de posição
- **5** Metameria
- 6 Tautomeria

Fábio Lima 2 (18)



Isomeria Plana

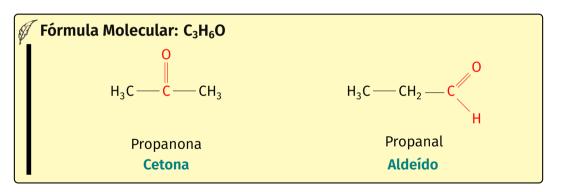
- Pode ser percebida observando-se a fórmula estrutural plana dos compostos.
- Isômeros constitucionais diferem na maneira com que seus átomos estão conectados.

Fábio Lima 4 (18



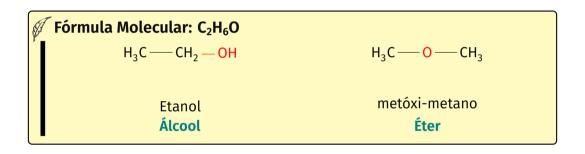
Isomeria de Função I

○ A diferença entre os isômeros está no grupo funcional.

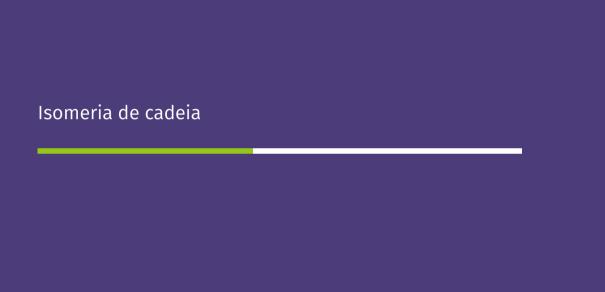


Fábio Lima 6 (18)

Isomeria de Função II

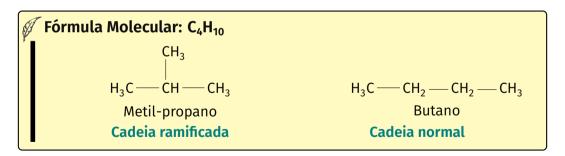


Fábio Lima 7 (18)



Isomeria de cadeia

- A diferença entre os isômeros está no tipo de cadeia.
- Por exemplo, um isômero é de cadeia aberta e o outro de cadeia fechada, ou um é de cadeia normal e o outro de cadeia ramificada, ou então, um tem cadeia homogênea e o outro possui cadeia heterogênea.

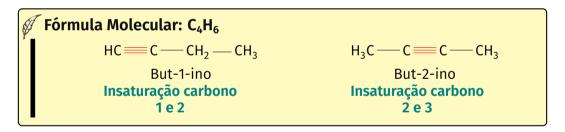


Fábio Lima 9 (18)



Isomeria de posição

 A diferença está na posição de uma insaturação, de um grupo funcional, de um heteroátomo ou de um substituinte.

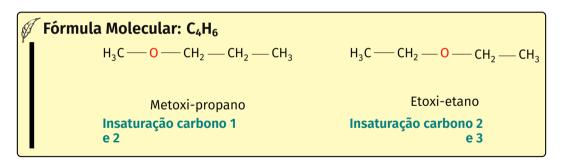


Fábio Lima 11 (18)

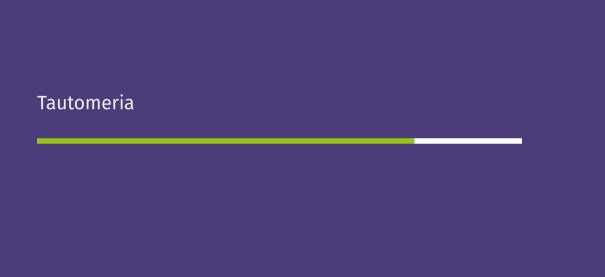


Metameria

 É um tipo especial de isomeria de posição, em que a diferença consiste na posição do heteroátomo.

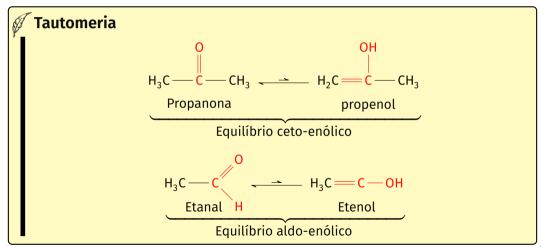


Fábio Lima 13 (18)



Tautomeria

○ É um tipo especial de isomeria de função, em que os isômeros coexistem em equilíbrio dinâmico em solução.



Fábio Lima 15 (18)

Exemplos

Exemplo 1

Os compostos p-nitrotolueno e ácido p-amino benzóico (também conhecido

como PABA) possuem a mesma fórmula molecular, C₇H₇NO₃, porém apresentam fórmulas estruturais muito diferentes.

Suas propriedades também diferem bastante. Enquanto o p-nitrotolueno é um composto explosivo. o PABA é o ingrediente ativo de muitos protetores solares. Compostos como o PABA absorvem luz ultravioleta exatamente nos comprimentos de onda mais nocivos às células da pele. Esses compostos apresentam isomeria de:

(a) metameria.

(b) posição.

(c) função.

(d) tautomeria.

(e) cadeia.

O Solução 1 Na estrutura A o grupo funcional corresponde a grupo nitro e na estrutura B temos o grupo ácido carboxílico e o radical amino ambas as estruturas tem isomeria de função. Mesma fórmula molecular e diferentes funções orgânicas.

$$\begin{array}{c}
CH_3 \\
NO_2 \\
A
\end{array}$$
 $\begin{array}{c}
NH_2 \\
B
\end{array}$

Fábio Lima 17 (18)

Fim da Aula



Download Aula



Fábio Lima 18 (18)