Isomeria Óptica

fabio

November 11, 2024

Sumário

Isomeria Ótica

Isomeria Óptica

- Tipo de isomeria em que uma molécula é a imagem especular da outra.
- Ocorre em moléculas que não apresentam plano de simetria (moléculas assimétricas).
- ▶ Isômeros Óticos ou Enantiomorfos ou Enantiômeros

[couleur=blue!30 , arrondi=0.1 , logo=, epBarre=3.5]Definição Estereoisômeros são substâncias que têm a mesma sequência de átomos ligados, mas que se diferenciam no arranjo espacial dos átomos. Eles também são chamados de isômeros configuracionais.

- Esta molécula não apresenta nenhum plano de simetria.
- ▶ É denominada molécula assimétrica ou molécula quiral.
- Se a colocarmos diante de um espelho, a imagem especular será diferente dela.



Carbono Quiral

Carbono Quiral

 Condição para haver isômeros óticos: presença de carbono quiral ou assimétrico

[couleur=blue!30 , arrondi=0.1 , logo=, epBarre=3.5]Definição

Isômeros Ópticos

Isômeros Ópticos

Existem duas classes de isômeros ópticos:

Enantiômeros: estereoisômeros que são imagens especulares um do outro, que não se superpõem.

```
[thick,scale=1, every node/.style=scale=1]
                ground=[fill,pattern=north east lines,draw=none,minimum]
            width=0.3,minimum height=0.6] (d1) [draw=none] at (-2,0)
       0 = C; 1 = COOH; 2 = CH_3; 3A = H; 4B = OH; (0,0) at (0,0)
      [ground,right= 1.5cm of d1, minimum height=2cm] (espelho);
                                                             (d2) [draw=none, right=.3cm] at (2,0)
                     0 = C_1 = COOH_2 = CH_3:3A = H_3:4B = OH_3:4B = OH_3:4
[draw=none, below=0.2cm of d1, font=] \mathcal{D}-ácido lático; (text2)
         [draw=none, below=0.2cm of d2, font=] \mathcal{L}-ácido lático;
    (text3) [draw=none, red, above=0.2cm of espelho, font=]
                                                                                                                            Espelho:
```

As linhas normais () representam os grupos que estão no 📱 🔈 🤉 🖎

