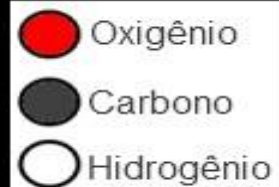




Isomeria Plana

Professor: Bob



O que é uma isomeria?

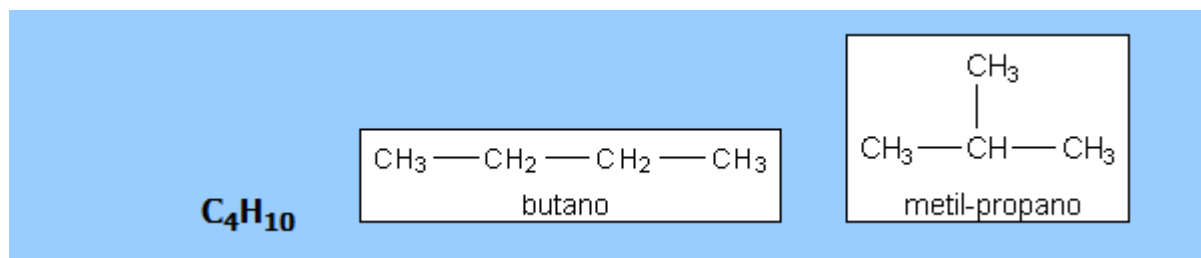
- ✓ Compostos orgânicos que possuem iguais fórmulas moleculares, mas diferentes arranjos estruturais de seus átomos são chamados de isômeros. O tipo mais simples de isomeria é a **plana**. Neste tipo de isomeria, as diferenças no posicionamento dos átomos podem ser observadas a partir das fórmulas estruturais planas dos isômeros.

Tipos de isomeria.

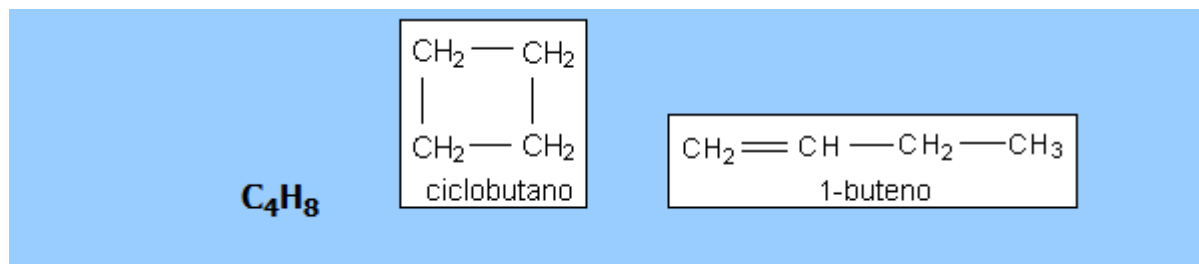
- ✓ **Isomeria de cadeia** - Os compostos pertencem a uma mesma função orgânica mas possuem cadeias carbônicas diferentes.

Exemplos.

✓ Cadeia normal e ramificada:



✓ Cadeia aberta e fechada:

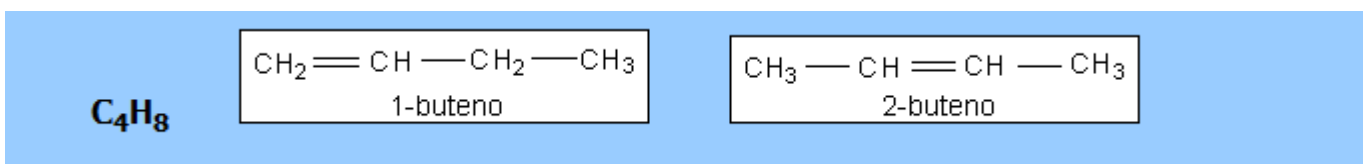


Tipos de isomeria.

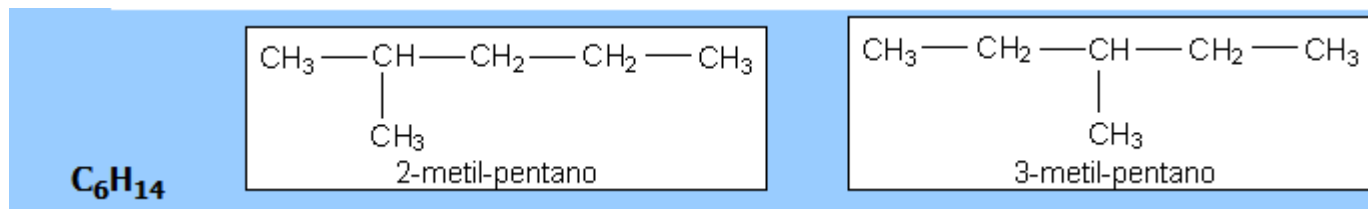
- ✓ **Isomeria de posição** - Os compostos pertencem a uma mesma função orgânica mas diferem quanto à posição de um grupo ou insaturação na cadeia principal.

Exemplos.

✓ Posição da insaturação:



✓ Posição da ramificação:



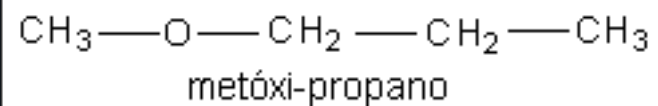
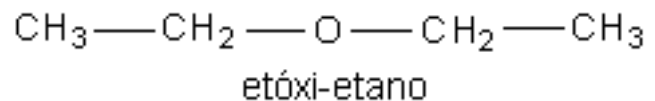
Tipos de isomeria.

- ✓ **Isomeria de compensação ou metameria** -
Este tipo de isomeria ocorre em compostos que apresentem cadeia heterogênea. A diferença entre os isômeros está na posição ocupada pelo heteroátomo.

Exemplos.

✓ Posição do heteroátomo:

C₄H₁₀O



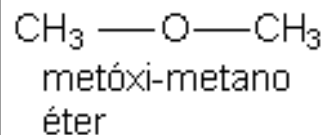
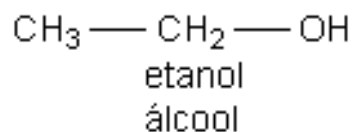
Tipos de isomeria.

- ✓ **Isomeria de função-** Este tipo de isomeria ocorre em compostos de funções diferentes mas que apresentem mesmo número de carbonos na cadeia.

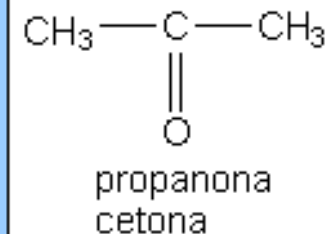
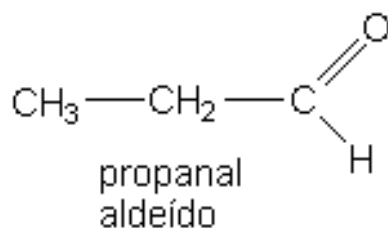
Exemplos.

✓ Relação entre funções diferentes:

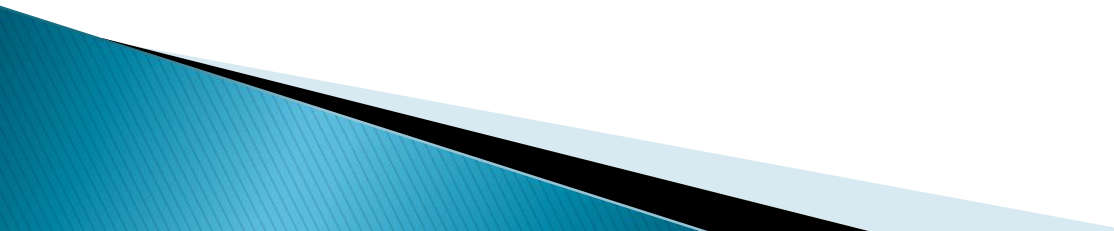
C₂H₆O



C₃H₆O

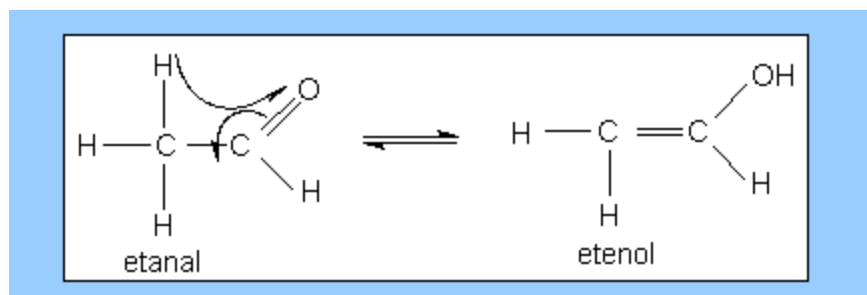


Tipos de isomeria.

- ✓ **Tautomeria** - No estado líquido pode ocorrer equilíbrio entre aldeído e enol ou cetona e enol. Aldeído e cetona são sempre mais favorecidos que o enol nestes equilíbrios.
- 

Exemplos.

✓ Equilíbrio entre o aldeído e enol:



✓ Equilíbrio entre a cetona e enol:

