



# MAPA MENTAL

## ISOMERIA

### ISOMERIA PLANA OU CONSTITUCIONAL

Compostos com estruturas diferentes mas com fórmulas moleculares iguais

#### Tipos de isomeria

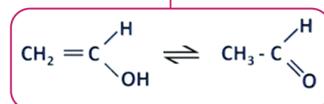
#### TAUTOMERIA

Ocorre quando os dois isômeros ficam em equilíbrio dinâmico

Equilíbrio enol-aldeído

Equilíbrio enol-cetona

Exemplo



Enol-aldeído

#### FUNÇÃO

Diferem pelo tipo de função

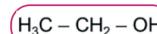
Duplas mais comuns de aparecerem

Álcool e éter

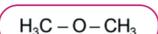
Aldeído e cetona

Ácido carboxílico e éster

Exemplo



Etanol

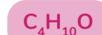


Metóxi-metano

#### METAMERIA

Isômeros diferem pela posição de um heteroátomo na cadeia carbônica

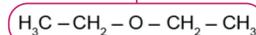
Exemplo



Obs: ambos devem ter um heteroátomo



Metóxi-propano

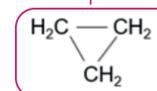


Etóxi-etano

#### CADEIA

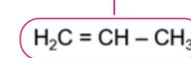
Compostos pertencem a mesma função mas diferem no tipo de cadeia carbônica

Exemplo



Ciclopropano

Cadeia fechada



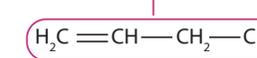
Propeno

Cadeia aberta

#### POSIÇÃO

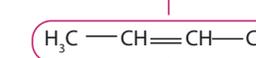
Compostos pertencem a mesma função mas diferem na posição de radicais, da insaturação ou do grupo funcional

Exemplo



Buteno

Insaturação entre carbono 1 e o carbono 2



But-2-eno

Insaturação entre o carbono 2 e o carbono 3

Os isômeros só podem ser classificados de uma maneira.

Em casos em que há a necessidade de escolher entre dois tipos de isomeria, a ordem de prioridade deve ser obedecida.

Ordem de prioridade

Tautomeria > Função > Metameria > Cadeia > Posição