

Isomeria Geométrica I

Estereoisômeros

Têm seus átomos conectados na mesma sequência mas diferem no arranjo espacial.

Divisão dos estereoisômeros

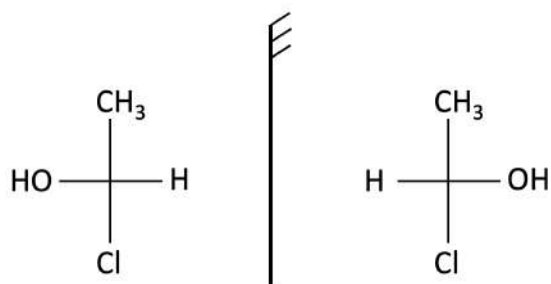
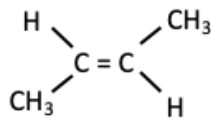
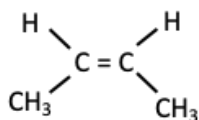
1- Enantiômeros

São imagens especulares não sobreponíveis entre si.

2- Diastereoisômeros

São estereoisômeros cujas moléculas não são imagens especulares entre si.

Exemplos

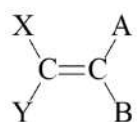


Isomeria geométrica

Cadeia aberta

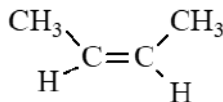
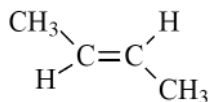
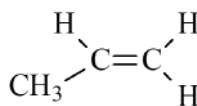
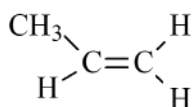
Os compostos devem apresentar ligação dupla entre carbonos e cada carbono da dupla deve apresentar ligantes diferentes.

Obs: Como os carbonos da dupla não podem girar no eixo, teremos possibilidade de compostos diferentes.



Onde necessariamente $X \neq Y$ e $A \neq B$

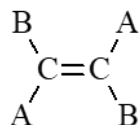
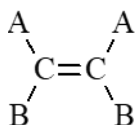
Observe

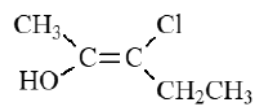
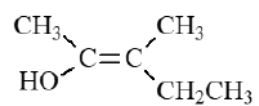


Nomenclatura CIS - TRANS

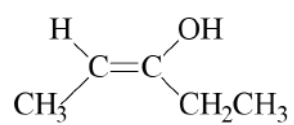
É ideal para alcenos dissustituídos.

Obs: De maneira simplificada também podemos usar cis-trans quando os dois carbonos da dupla encontram-se ligados a H.





Não pode usar a massa, é sempre o número atômico!!



Anotações: