

PROFESSORA SONIA - RESUMO DOS CASOS CLÁSSICOS DE ISOMERIA

Os compostos orgânicos possuem a mesma fórmula molecular? **NÃO** Não são isômeros

**SIM**

São isômeros

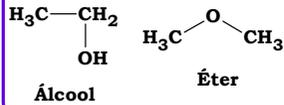
A comparação entre os isômeros pode ser feita entre as estruturas planas?

**SIM**

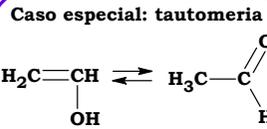
Isômeros constitucionais ou planos

Estes isômeros apresentam as seguintes diferenças...

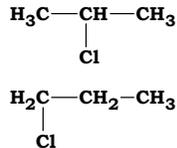
Função orgânica: Isômeros de função



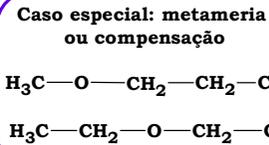
Ocorre interconversão ("autotransformação")



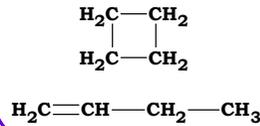
Posição de insaturações ou de substituintes: Isômeros de posição



Os isômeros possuem heteroátomo



Classificação da cadeia carbônica: Isômeros de cadeia ou esqueleto



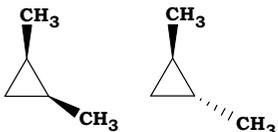
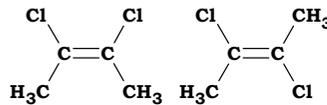
**NÃO**

Isomeria configuracional

Existe restrição de rotação?

**SIM**

Isômeros geométricos cis-trans



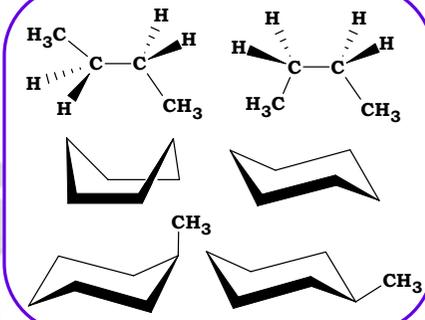
**NÃO**

Isômeros espaciais ou estereoisômeros

Estes isômeros podem ser interconvertidos por rotações sobre as ligações simples C-C?

**SIM**

Isomeria conformacional

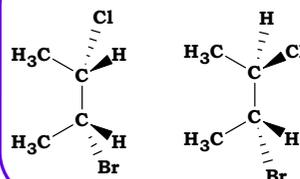


Isomeria óptica

Estes isômeros não se sobrepõem, porém "funcionam" como imagem e objeto em um espelho?

**NÃO**

Diastereoisômeros



Enantiômeros

