

**3ª
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI3



PROFESSOR (A):

**JURANDIR
SOARES**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

**ISOMERIA
PLANA**



TEMA GERADOR:

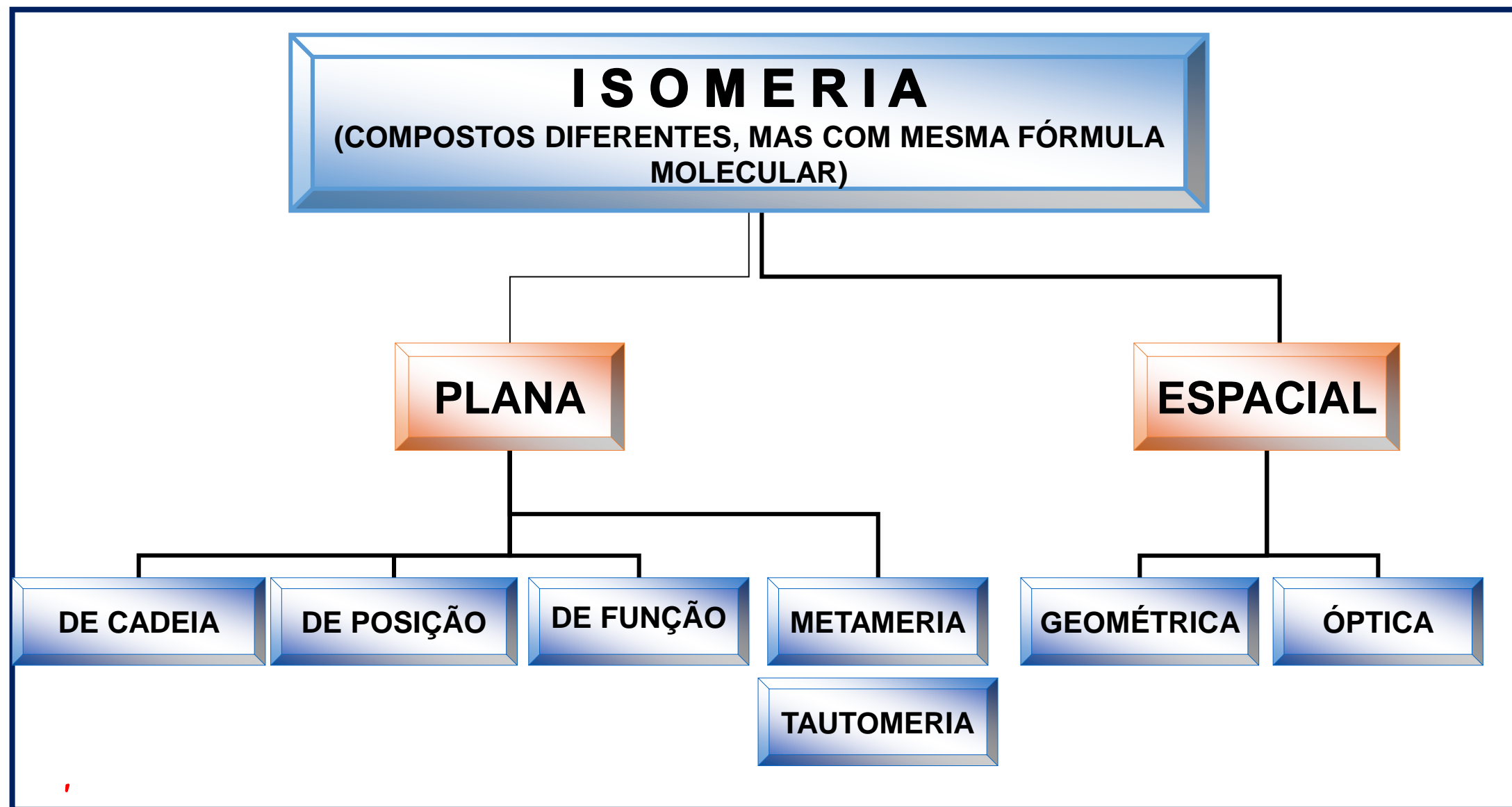
**CIÊNCIA NA
ESCOLA**



DATA:

06.08.2019

ROTEIRO DE AULA



ISOMERIA PLANA

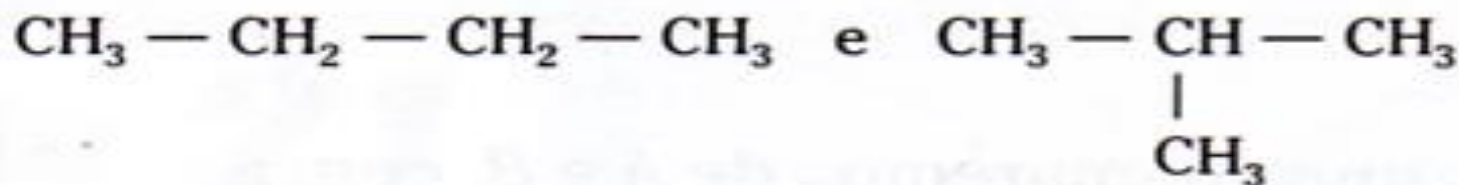
É aquela que ocorre quando a diferença entre os isômeros pode ser explicada observando-se apenas as **fórmulas estruturais planas**.



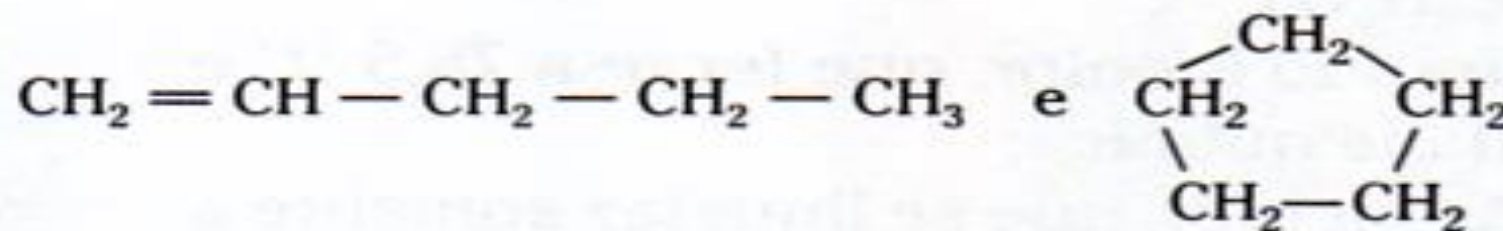
ISOMERIA PLANA DE CADEIA

Também chamada isomeria de núcleo, é aquela em que os isômeros têm **cadeias** ou **núcleos diferentes**.

1º exemplo: C_4H_{10}



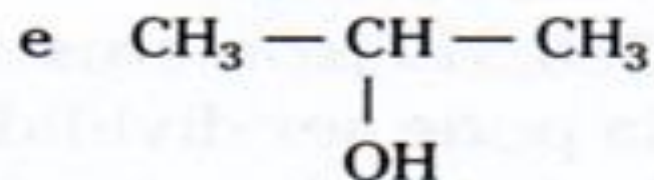
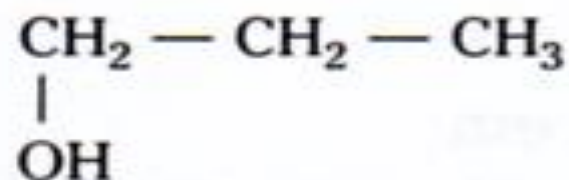
2º exemplo: C_5H_{10}



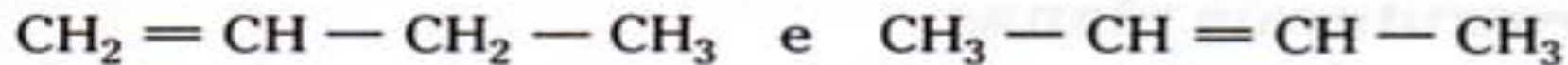
ISOMERIA PLANA DE POSIÇÃO

É aquela que ocorre quando os isômeros têm a mesma cadeia carbônica, mas diferem na **posição** de **grupo funcional** ou de **ligações duplas** ou **triplas**.

1º exemplo: C_3H_8O



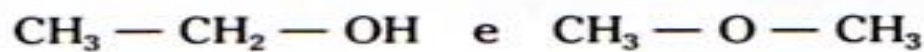
2º exemplo: C_4H_8



ISOMERIA PLANA DE FUNÇÃO

Também chamada **isomeria funcional**, é aquela que ocorre quando os isômeros pertencem a **funções químicas diferentes**.

1º exemplo: C_2H_6O

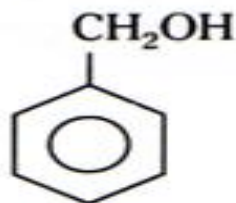


Álcool

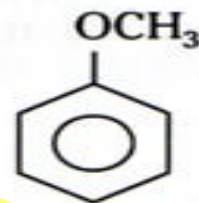
Éter



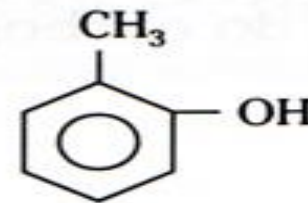
2º exemplo: C_7H_8O



Álcool aromático



Éter aromático



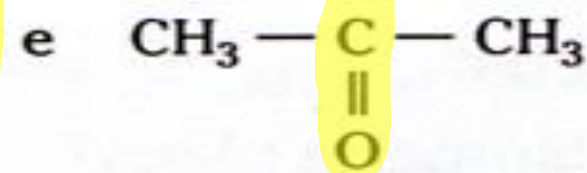
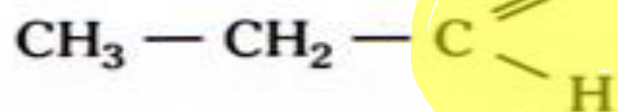
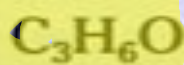
Fenol

ISOMERIA PLANA DE FUNÇÃO



Outros exemplos...

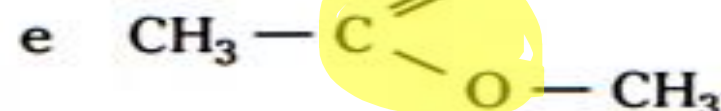
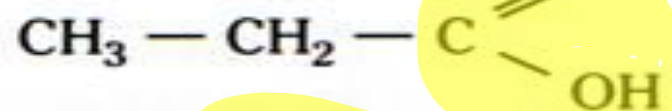
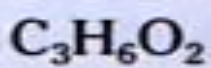
3º exemplo:



Aldeído

Cetona

4º exemplo:



Ácido

Éster

