

**3<sup>a</sup>  
SÉRIE**

## **CANAL SEDUC-PI3**



PROFESSOR (A):

**FELIPE  
ROSAL**



DISCIPLINA:

**QUÍMICA**



CONTEÚDO:

**ISOMERIA  
PLANA**



TEMA GERADOR:

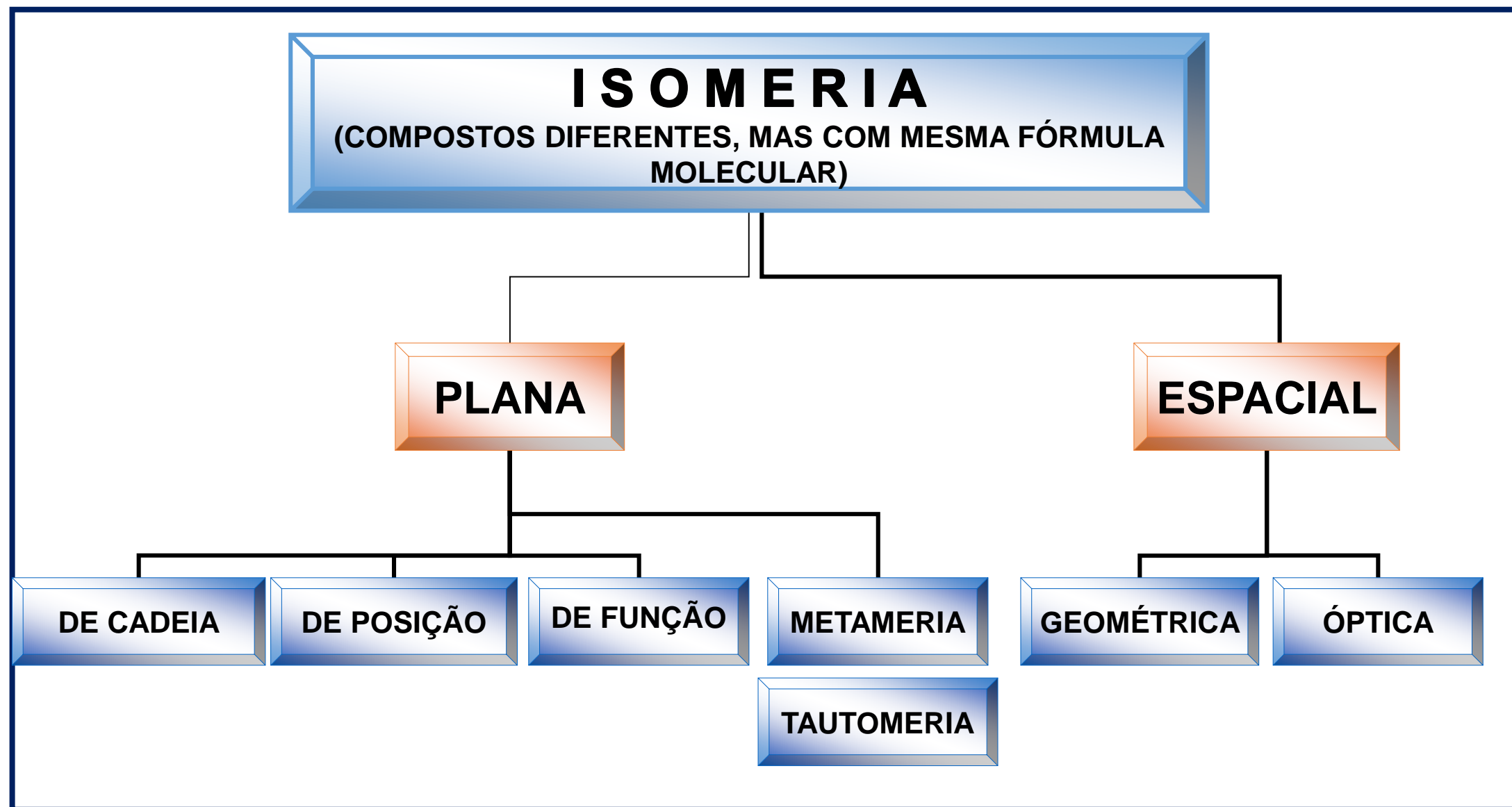
**SAÚDE NA  
ESCOLA**



DATA:

**05.08.2019**

# 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

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

## ISOMERIA PLANA

DE CADEIA

DE  
POSIÇÃO

DE  
FUNÇÃO

METAMERIA

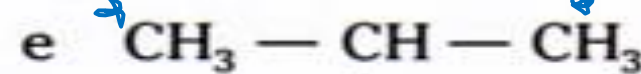
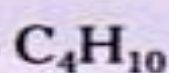
TAUTOMERIA



# ISOMERIA PLANA DE CADEIA

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

1º exemplo:



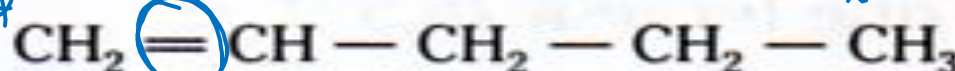
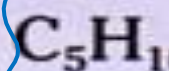
BUTANO

NORMAL

RAMIFICADA

2-METIL  
PROPANO

2º exemplo:



ABERTA

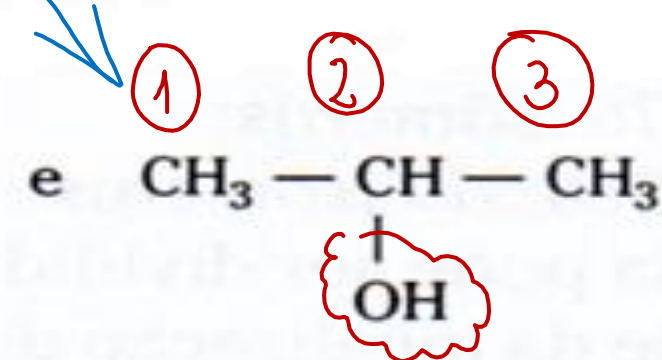
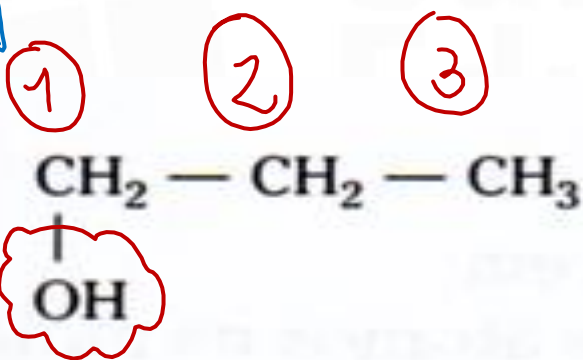
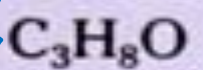
INSATURADA

SATURADA  
FECHADA

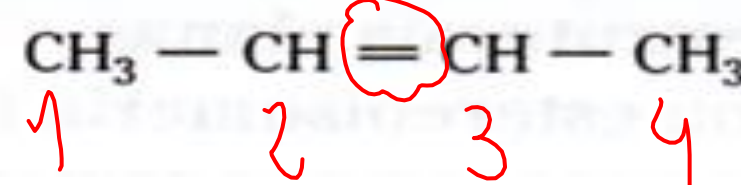
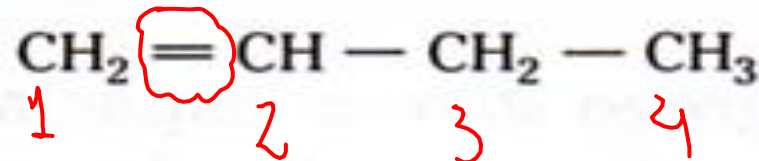
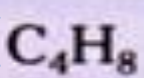
# ISOMERIA PLANA DE POSIÇÃO

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:

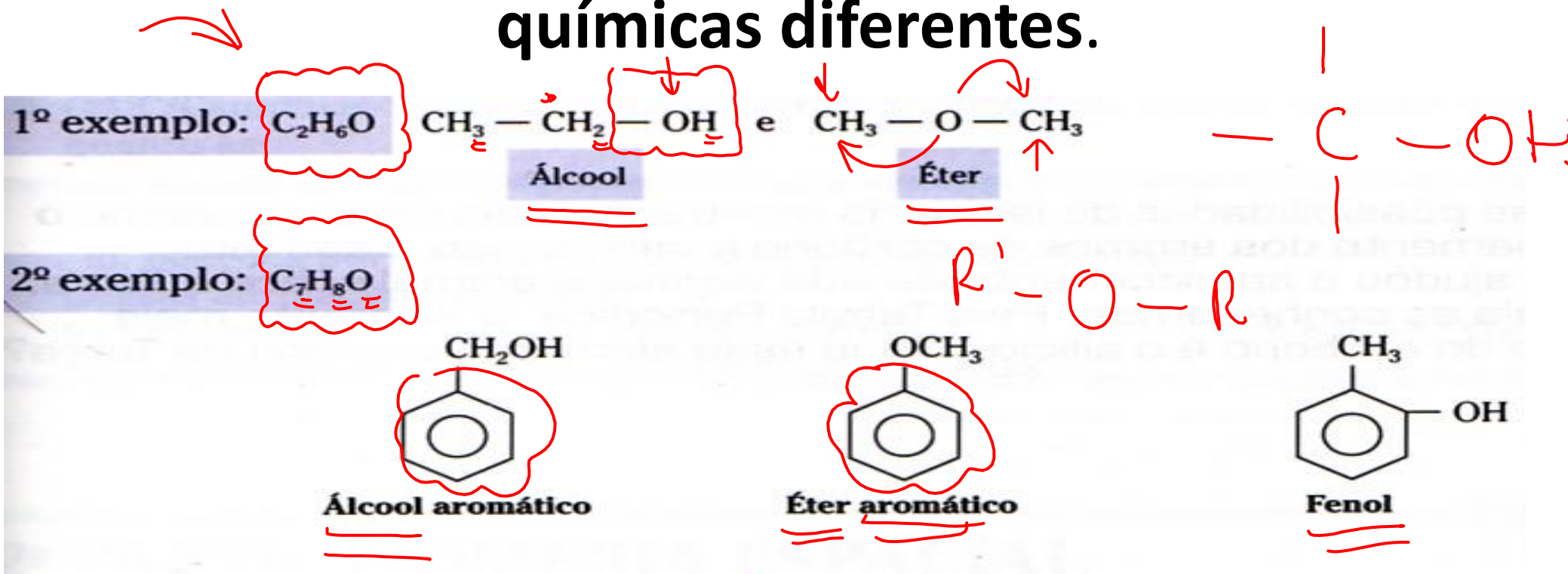


2º exemplo:



# ISOMERIA PLANA DE FUNÇÃO

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

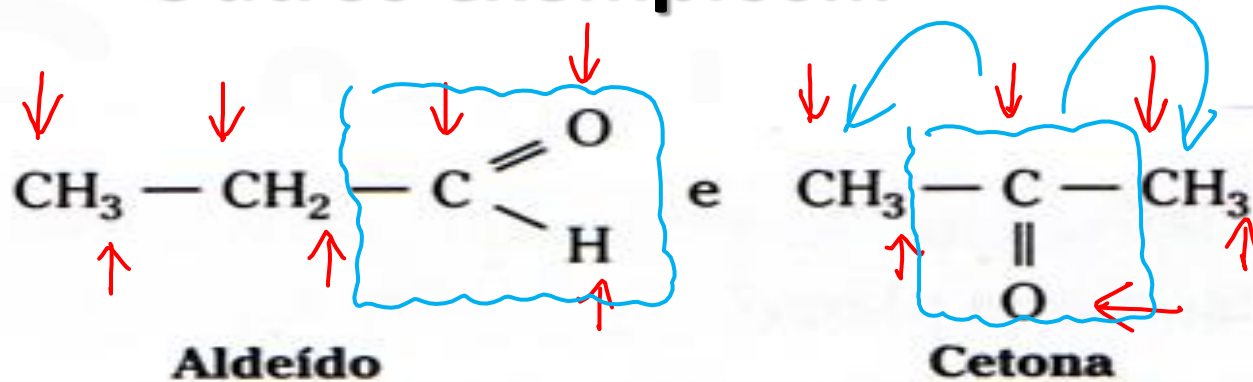




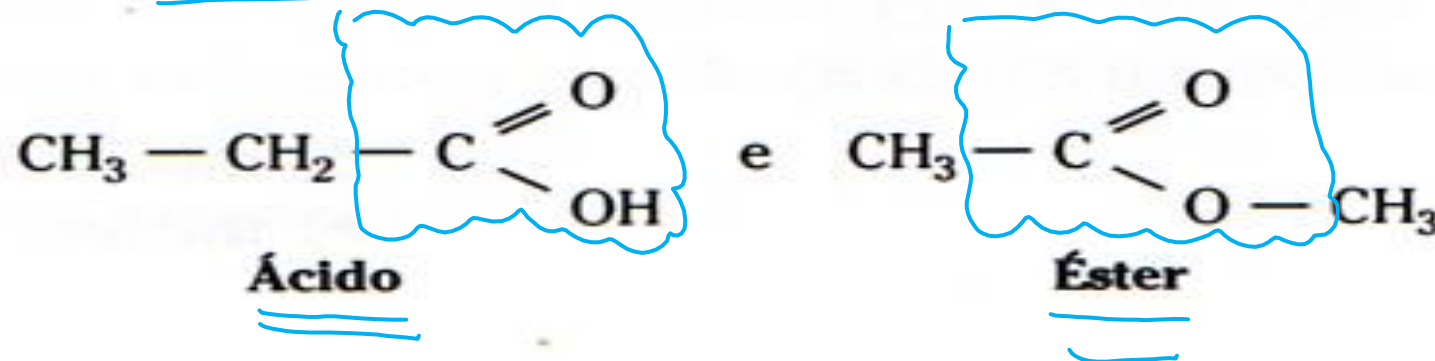
# ISOMERIA PLANA DE FUNÇÃO

## Outros exemplos...

3º exemplo:  $C_3H_6O$



4º exemplo:  $C_3H_6O_2$

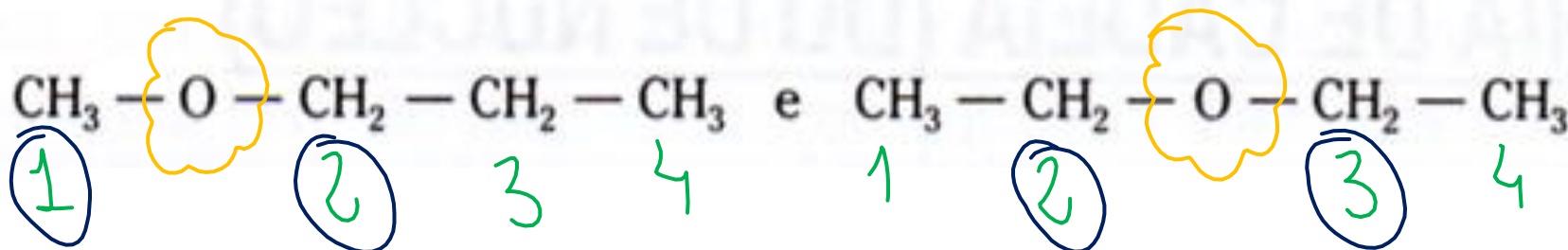


## METAMERIA OU ISOMERIA DE COMPENSAÇÃO

Também chamada de isomeria de compensação, é aquela em que os isômeros diferem pela posição de um heteroátomo na cadeia.

→ ÁTOMO DIFERENTE.

1º exemplo:  $C_4H_{10}O$



## Outros exemplos ...



## TAUTOMERIA OU ISOMERIA DINÂMICA

Existe um caso particular de isomeria em que os dois isômeros ficam em equilíbrio dinâmico.  
É chamada particularmente **TAUTOMERIA**.

Os casos mais comuns de tautomeria ocorrem entre:

1. **Aldeído e enol;**
2. **Cetona e enol.**