

3<sup>a</sup>  
SÉRIE

CANAL SEDUC-PI3



PROFESSOR (A):

**FELIPE  
ROSAL**



DISCIPLINA:

**QUÍMICA**



CONTEÚDO:

**REVISÃO**



TEMA GERADOR:

**CIÊNCIA  
NA ESCOLA**



DATA:

**26/09/2019**

# ROTEIRO DE AULA

# ISOMERIA PLANA

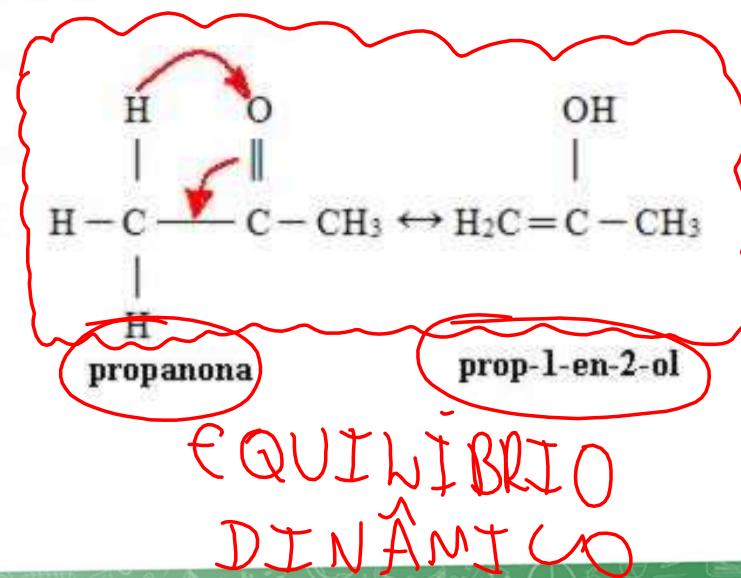
É aquela que ocorre quando a diferença entre os isômeros pode ser explicada observando-se apenas as **fórmulas estruturais planas**.



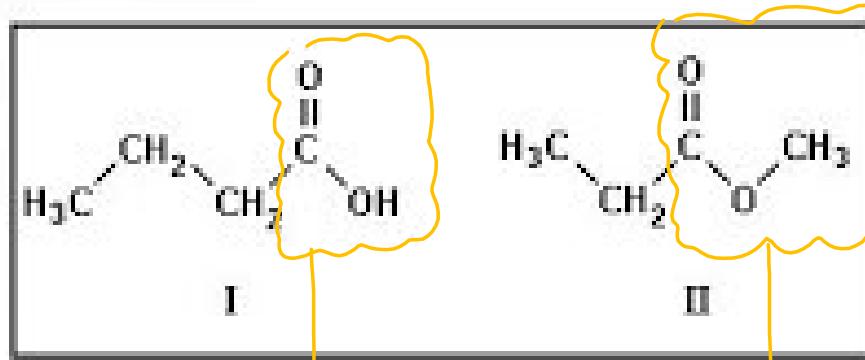
CETO-ENÓLICO  
ALDO-ENÓLICO

01. A seguir temos um equilíbrio ceto-enólico, isto é, equilíbrio entre uma cetona e um enol, em meio aquoso. Observe que o átomo de hidrogênio do carbono vizinho migra para o oxigênio da carbonila. Isso resulta em produzir uma substância que pertence à outra função orgânica, mas a fórmula molecular continua a mesma. Portanto, esses compostos são isômeros. Mas qual é o tipo de isomeria que se estabelece entre a propanona e o prop-1-en-2-ol?

- a) Isomeria de Função
- b) Isomeria de Cadeia
- c) Isomeria de Posição
- d) Isomeria Dinâmica ou Tautomeria**
- e) Isomeria de Compensação ou Metameria



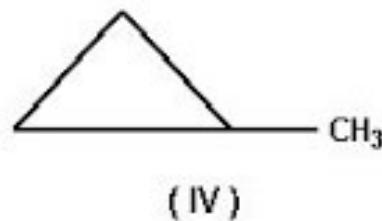
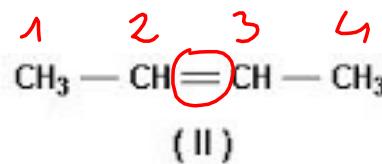
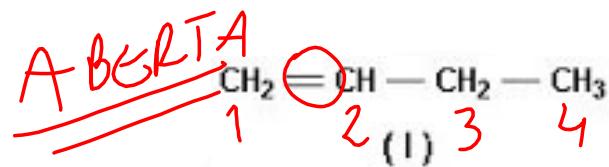
02. A respeito dos seguintes compostos, pode-se afirmar que:



(A) são isômeros de posição.  
(B) são metâmeros.  
**(C) são isômeros funcionais.**  
(D) ambos são ácidos carboxílicos.  
(E) o composto I é um ácido carboxílico, e o composto II é um éter

Handwritten annotations: A yellow bracket groups options (A), (B), and (C). A yellow bracket groups options (D) and (E). A yellow arrow points from the circled hydroxyl group in structure I to the word "ÁCIDO CARBOX". A yellow arrow points from the circled acetate group in structure II to the word "ÉSTER".

03. Considerando os compostos orgânicos numerados de I a IV



NÃO é correto afirmar que \_\_\_\_\_ são isômeros de \_\_\_\_\_.

(A) I e II; posição  
(C) II e III; função  
(E) I, III e IV; cadeia

(B) I e III; cadeia  
(D) II e IV; cadeia