

**3^a
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI3



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

REVISÃO



TEMA GERADOR:

**CIÊNCIA
NA ESCOLA**



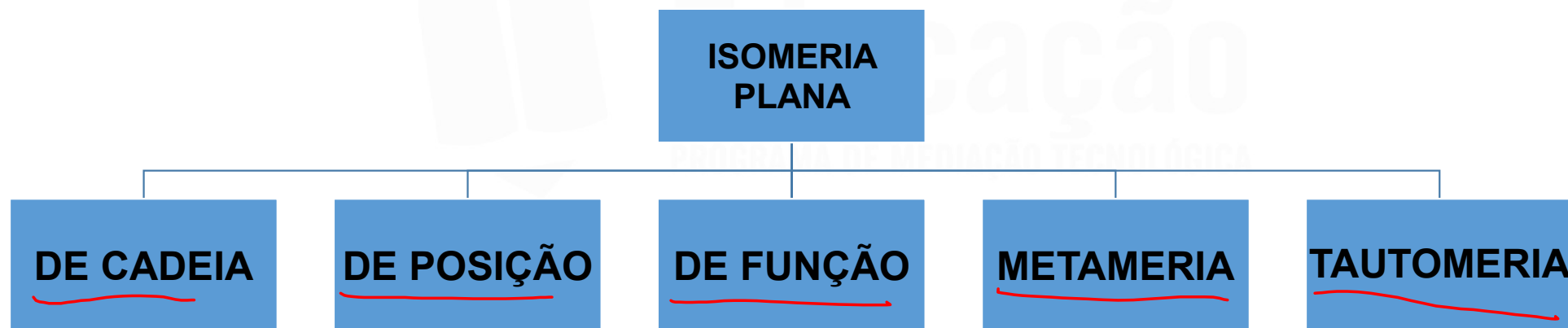
DATA:

26/09/2019

ROTEIRO DE AULA

ISOMERIA PLANA

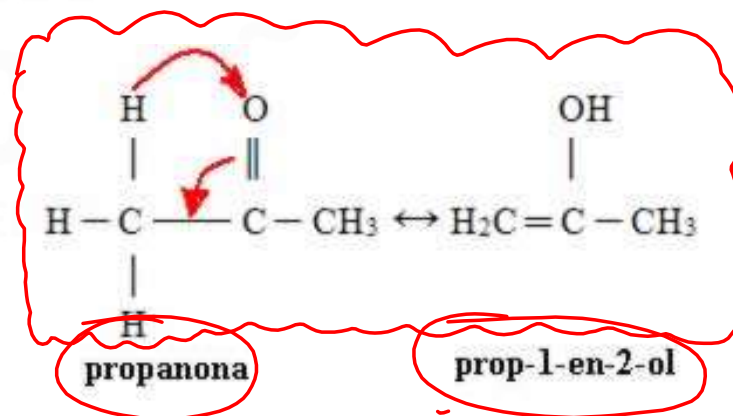
É aquela que ocorre quando a diferença entre os isômeros pode ser explicada observando-se apenas as **fórmulas estruturais planas**.



CETO-ENÓLICO
ALDO-ENÓLICO

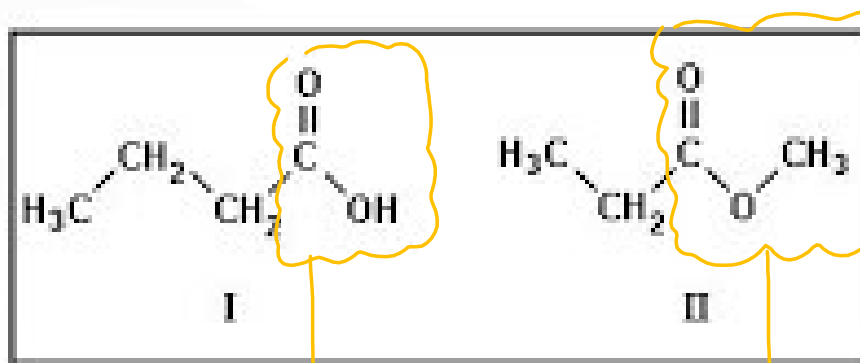
01. A seguir temos um equilíbrio ceto-enólico isto é, equilíbrio entre uma cetona e um enol, em meio aquoso. Observe que o átomo de hidrogênio do carbono vizinho migra para o oxigênio da carbonila. Isso resulta em produzir uma substância que pertence à outra função orgânica, mas a fórmula molecular continua 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



EQUILÍBRIO
DINÂMICO

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



(A) são isômeros de posição.

(B) são metâmeros.

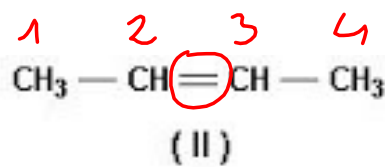
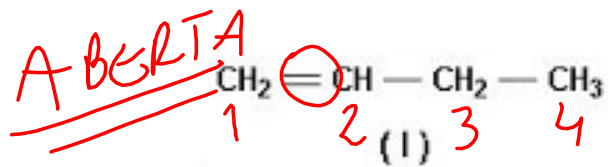
(C) são isômeros funcionais.

(D) ambos são ácidos carboxílicos.

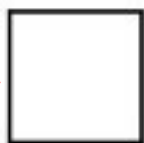
(E) o composto I é um ácido carboxílico, e o composto II é um éter

→ ÁCIDO CARBOXÍLICO → ÉSTER

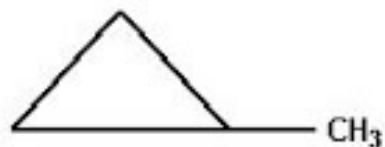
03. Considerando os compostos orgânicos numerados de I a IV



FEC HADA



(III)



(IV)

NÃO é correto afirmar que _____ são isômeros de _____.

(A) I e II; posição

(B) I e III; cadeia

(C) II e III; função

(D) II e IV; cadeia

(E) I, III e IV; cadeia