



EJA

CANAL SEDUC-PI5



PROFESSOR (A):

**JURANDIR
SOARES**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



AULA Nº:

09



CONTEÚDO:

**FUNÇÕES ORGÂNICAS
OXIGENADAS (CONT.)**



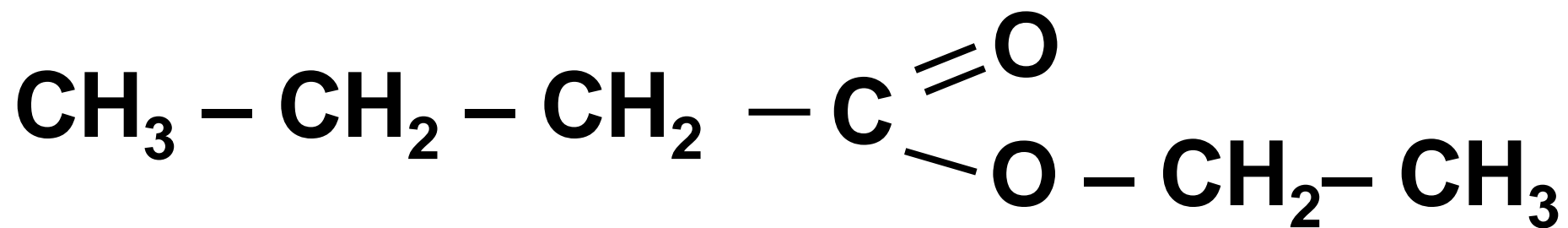
DATA:

26/05/2020

DICA CANAL EDUCAÇÃO

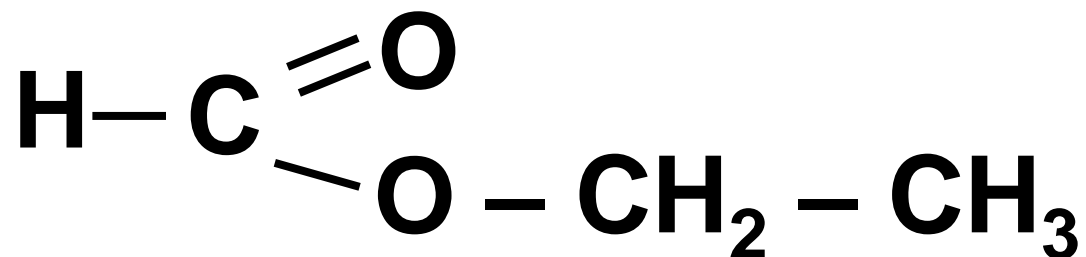
BUTANOATO DE ETILA:

esse éster confere o aroma de abacaxi a alimentos.



METANOATO DE ETILA:

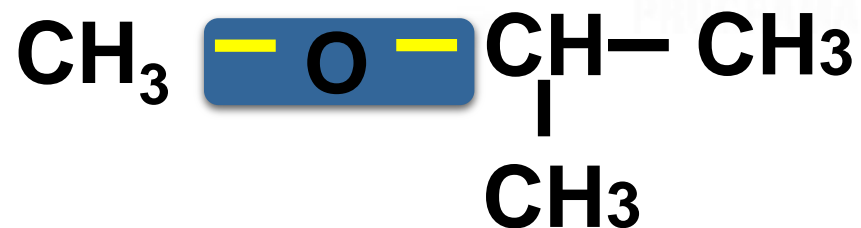
é responsável pelo aroma artificial de groselha.



ÉTERES

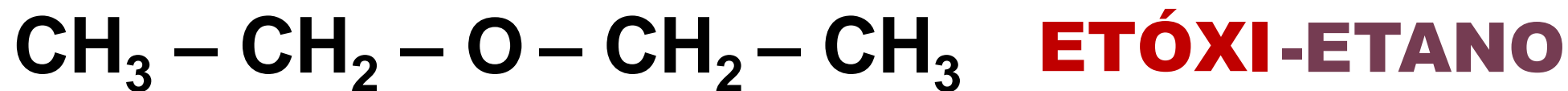
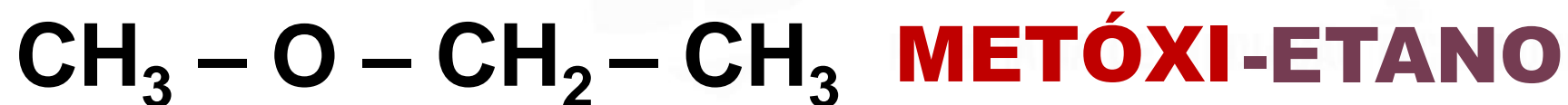
São compostos que possuem o grupo funcional **R – O – R'** onde **R** e **R'** são radicais orgânicos derivados dos hidrocarbonetos

Exemplos:



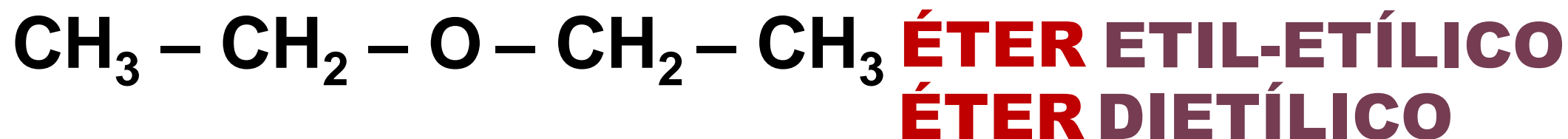
NOMENCLATURA OFICIAL

Prefixo que indica o nº de átomos de carbonos do radical menor + OXI + hidrocarboneto correspondente ao maior radical



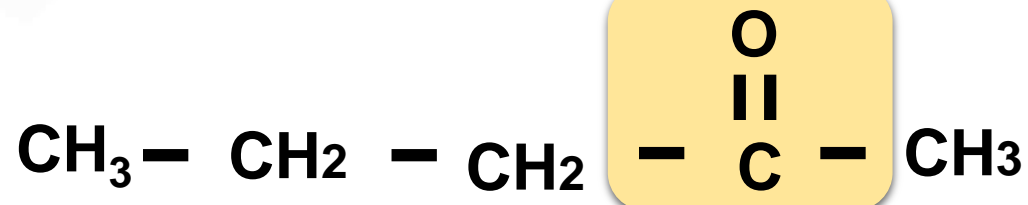
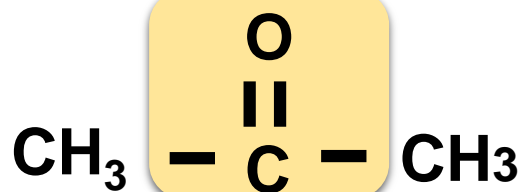
NOMENCLATURA USUAL

éter + nome do radical menor + nome do maior radical + ICO



CETONAS

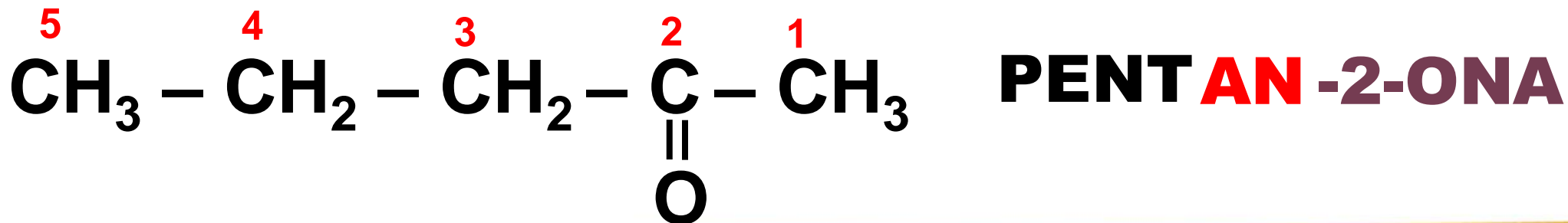
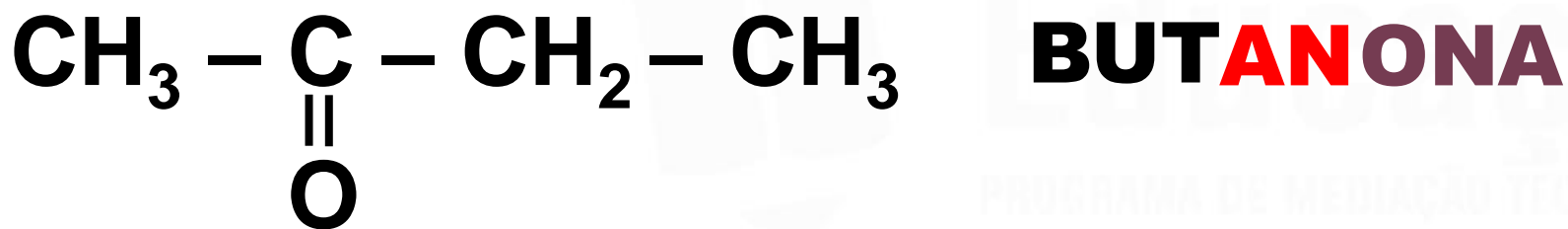
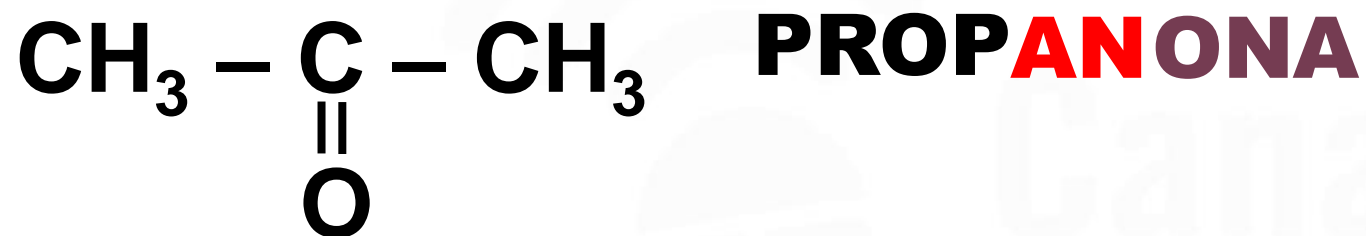
São compostos que possuem em sua estrutura o grupo carbonila entre átomos de carbonos



NOMENCLATURA OFICIAL

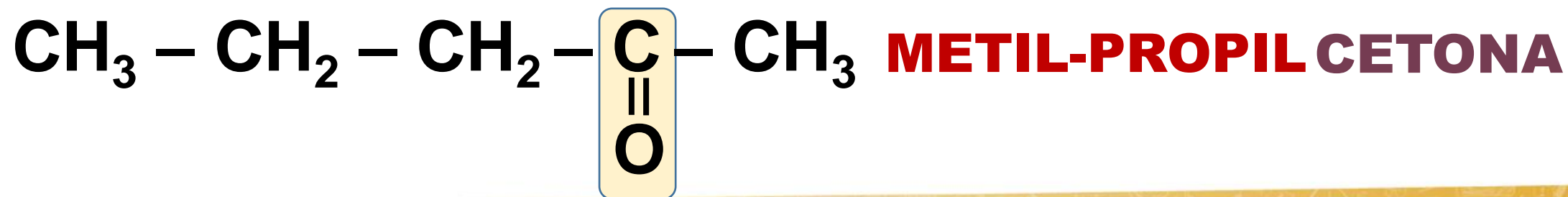
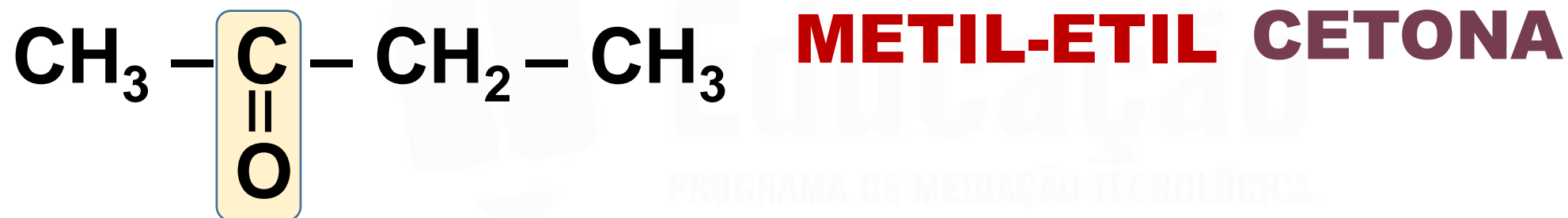
A nomenclatura **IUPAC** manda usar a terminação **ONA**.

PREFIXO + INFIXO + ONA



NOMENCLATURA USUAL

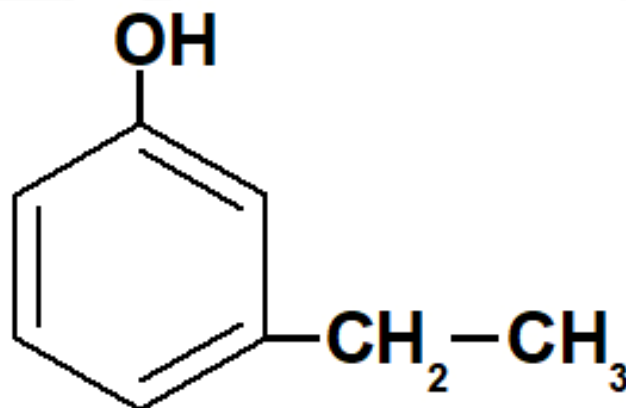
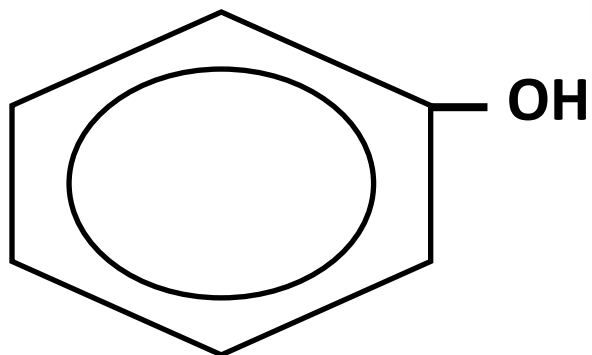
RADICAL MENOR + RADICAL MAIOR + CETONA

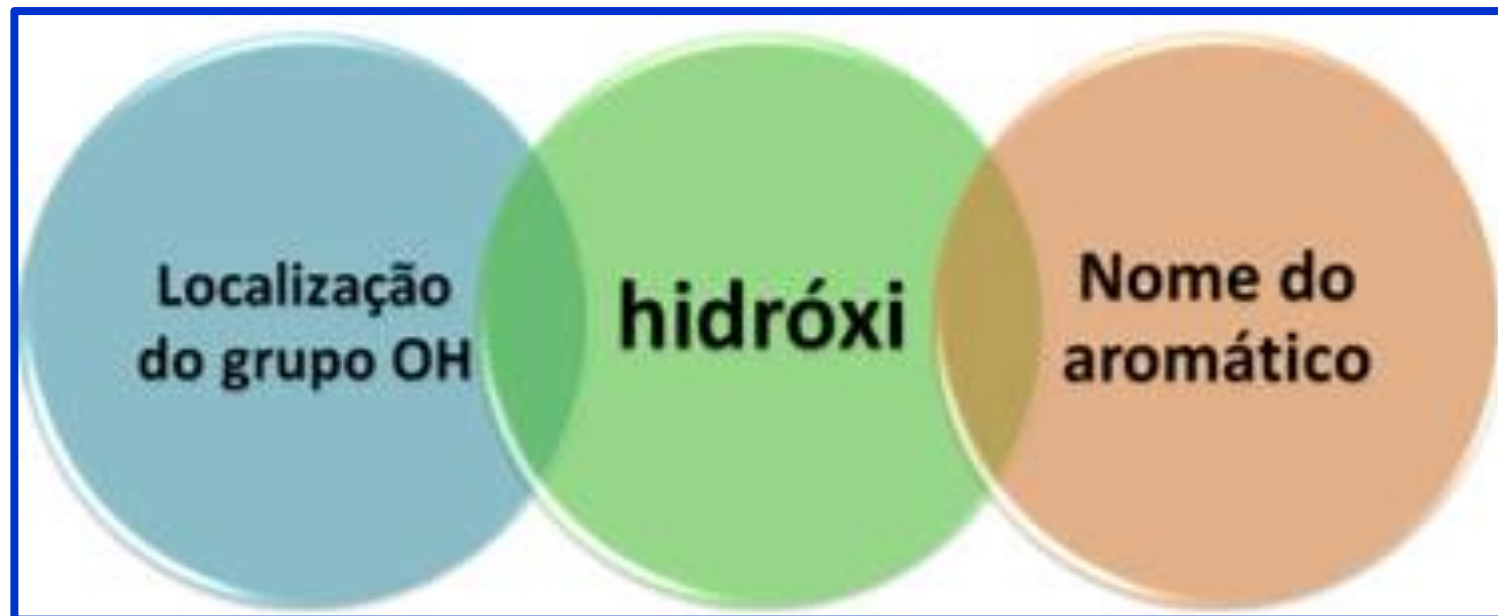


FENÓIS

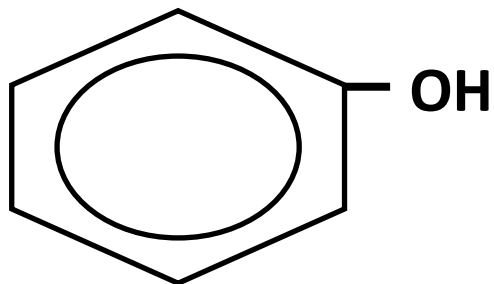
São compostos que apresentam uma ou mais hidroxila ligada diretamente ao anel benzênico

Sua nomenclatura considera o grupo funcional como um radical de nome **HIDROXI**





Sua nomenclatura considera o grupo funcional como um radical de nome **HIDROXI**

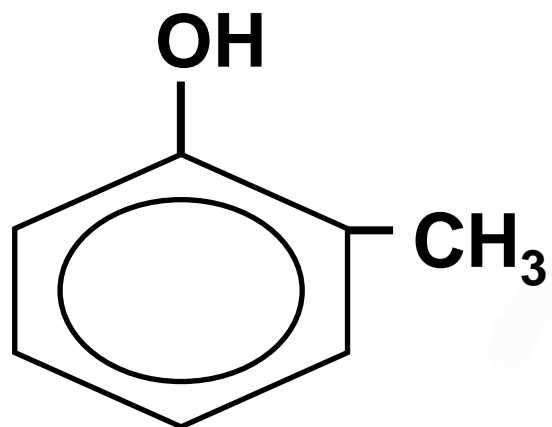


OFICIAL

HIDRÓXI BENZENO

USUAL

FENOL



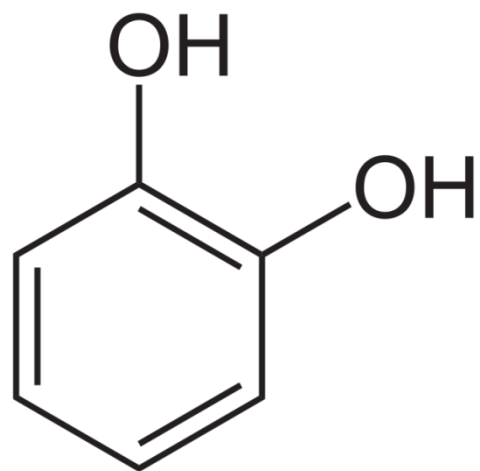
OFICIAL

2-METIL HIDRÓXI BENZENO

OFICIAL

ORTO HIDRÓXI TOLUENO

USUAL

ORTO CRESOL

OFICIAL

ORTO HIDRÓXIBENZENO

OFICIAL

DIHIDRÓXI BENZENO

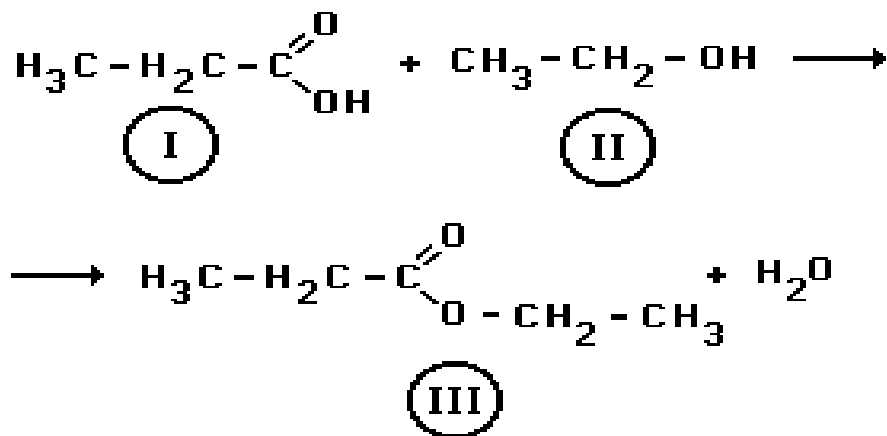
USUAL

ORTO CATECOL

EXERCÍCIO DE FIXAÇÃO

01. A seguir é apresentada uma reação química onde compostos de diferentes funções orgânicas tomam parte:

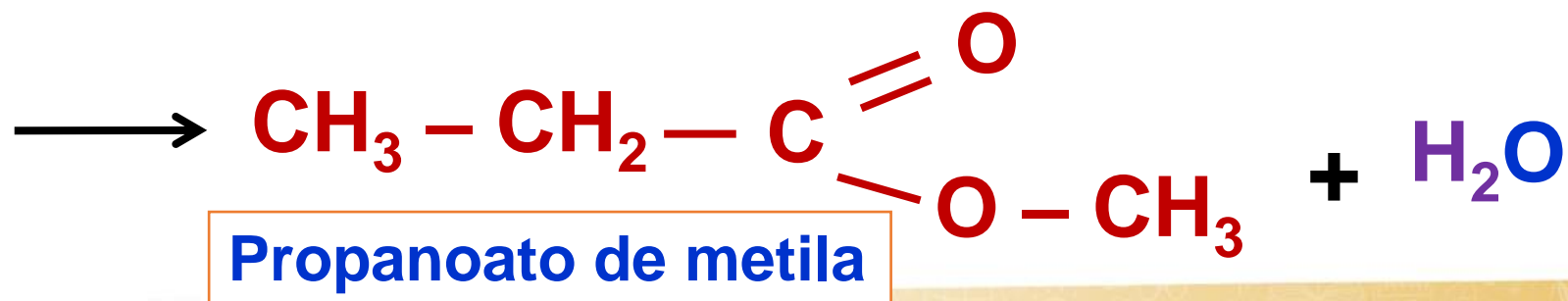
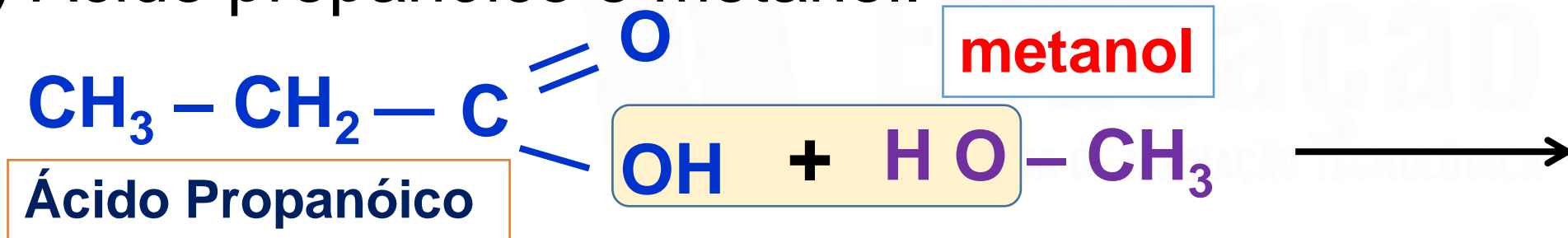
Quais os nomes oficiais dos compostos I, II e III :



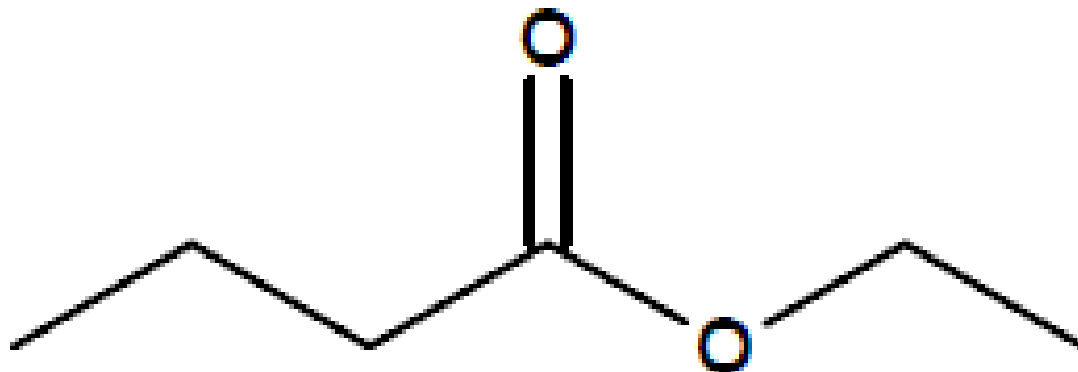
COMPOSTO	FUNÇÃO ORGÂNICA
I	ÁCIDO PROPANÓICO
II	ETANOL
III	PROPANOATO DE ETILA

02. Indique o ácido e o álcool que são necessários para a reação de obtenção do éster propanoato de metila.

- a) Ácido acético e metanol.
- b) Ácido metanoico e propanol.
- c) Ácido propílico e etanol.
- d) Ácido etanoico e propanol.
- e) Ácido propanóico e metanol.

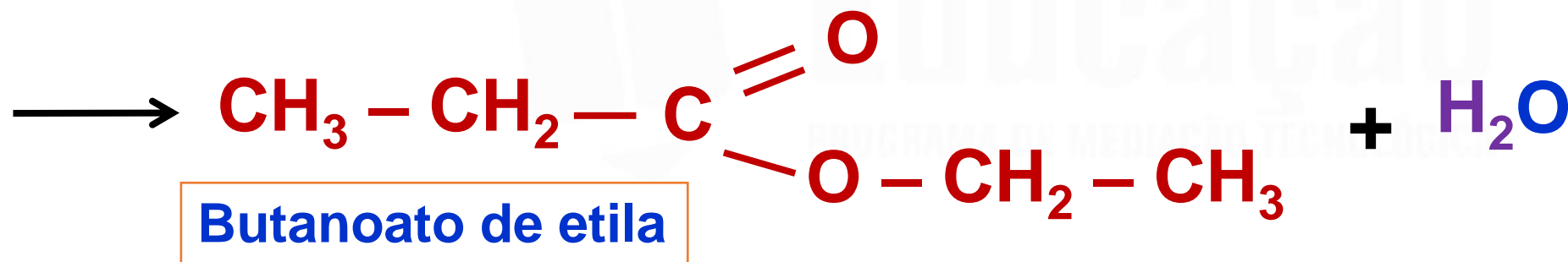
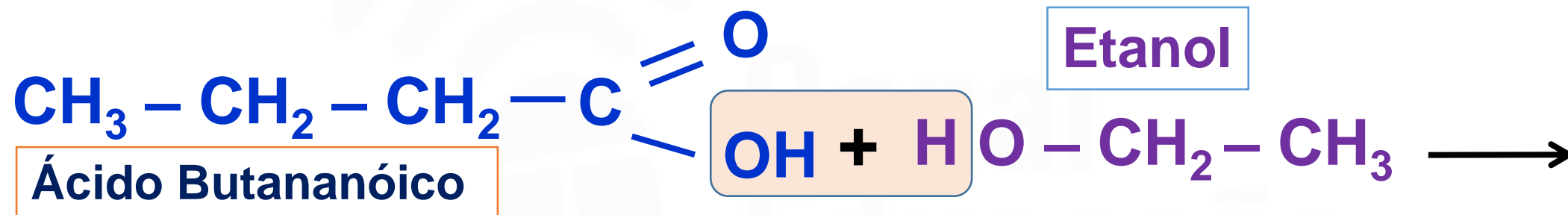
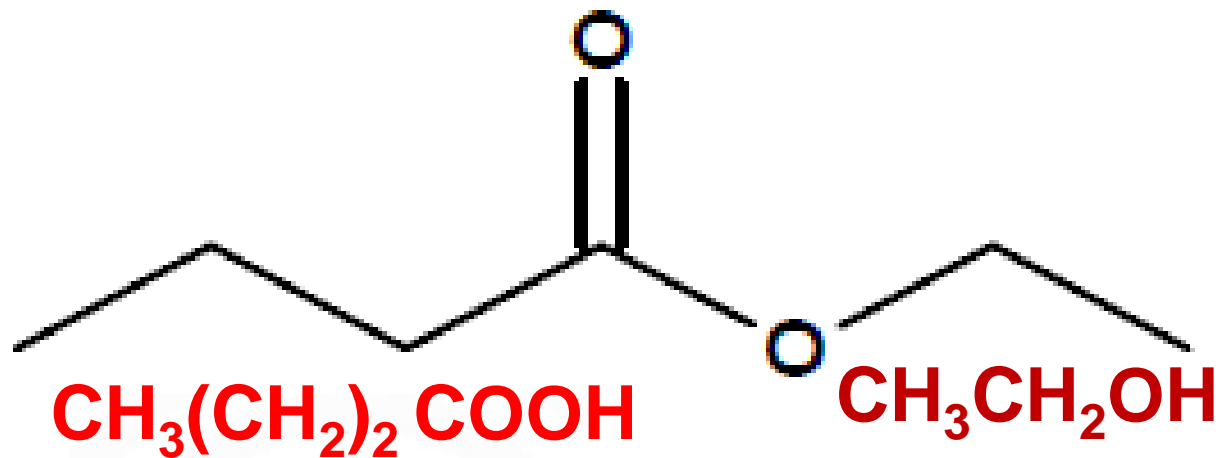


03. A seguir, está representada a estrutura do éster responsável pelo flavor de abacaxi.



Marque a opção que indica corretamente os reagentes que podem ser usados para produzir esse éster via reação de esterificação catalisada por ácido.

- a) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
- b) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH} + \text{CH}_3\text{OH}$
- c) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
- d) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{COCH}_3 + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$



LETRA: A

NA PRÓXIMA AULA

FUNÇÕES ORGÂNICAS NITROGENADAS