



**3ª
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI3



PROFESSOR (A):

FELIPE ROSAL



DISCIPLINA:

Química



CONTEÚDO:

**Introdução ao
estudo da
química orgânica.**



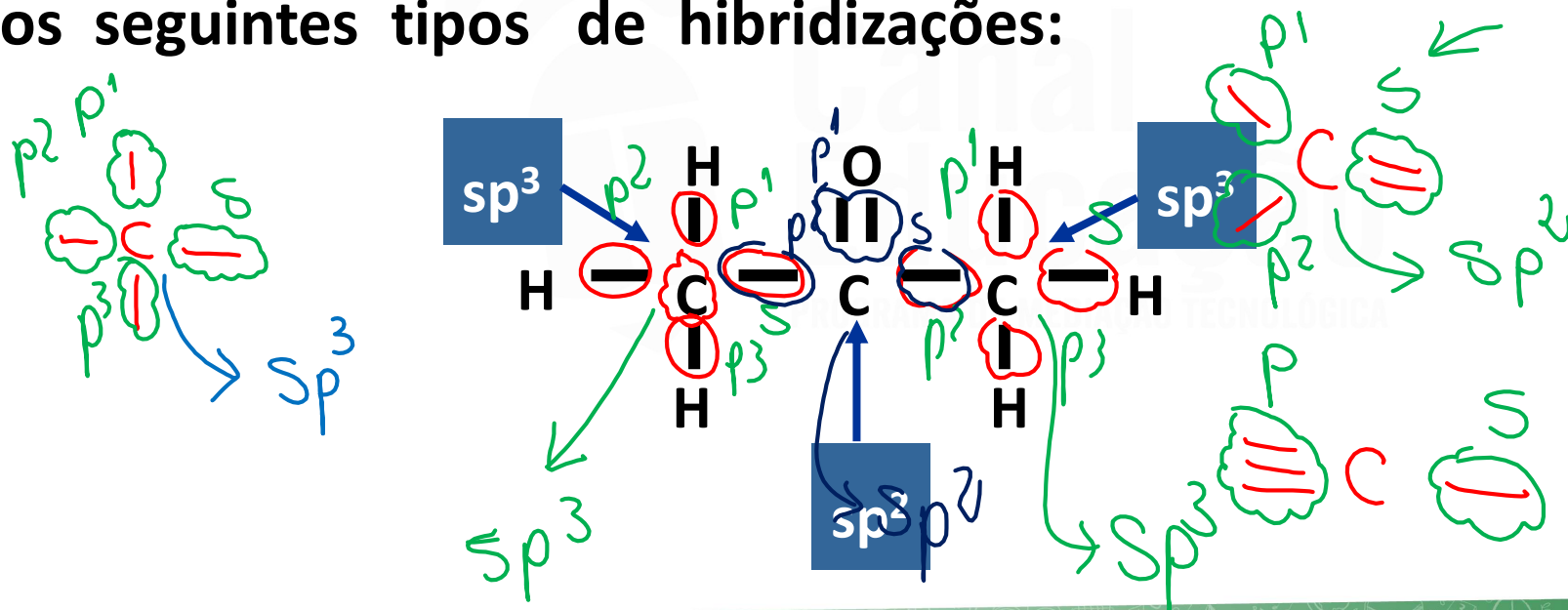
TEMA GERADOR:

**PAZ NA ESCOLA:
Calourada da Interação**

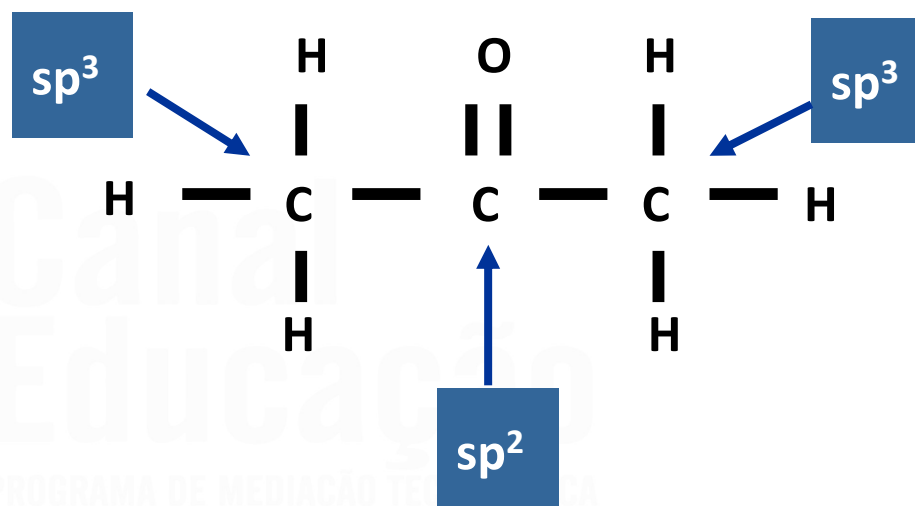
ROTEIRO DE AULA

DATA:
07.03.2019

02. A acetona (fórmula abaixo), um importante solvente orgânico, apresenta nos seus carbonos, respectivamente, os seguintes tipos de hibridizações:

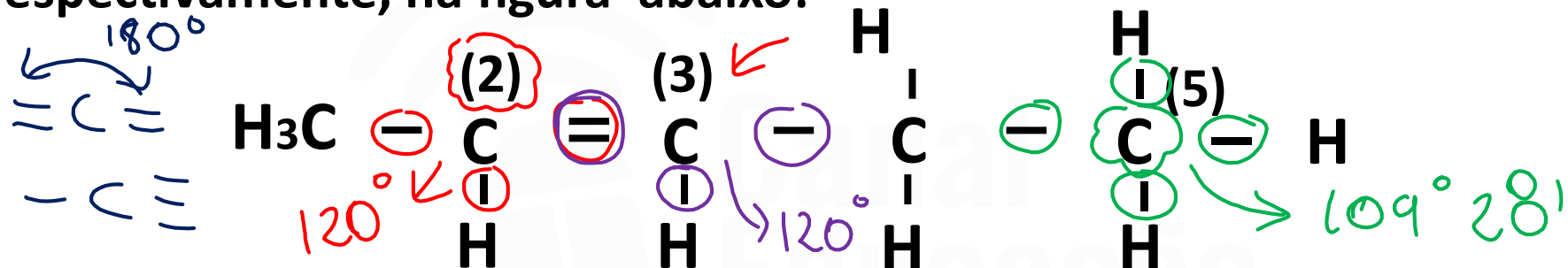


- A. () sp , sp^2 e sp^3
 B. () sp^3 , sp^3 e sp^3
 C. () sp^2 , sp e sp^3
 D. () sp^3 , sp^2 e sp^3
 E. () sp^3 , sp^2 e sp^2



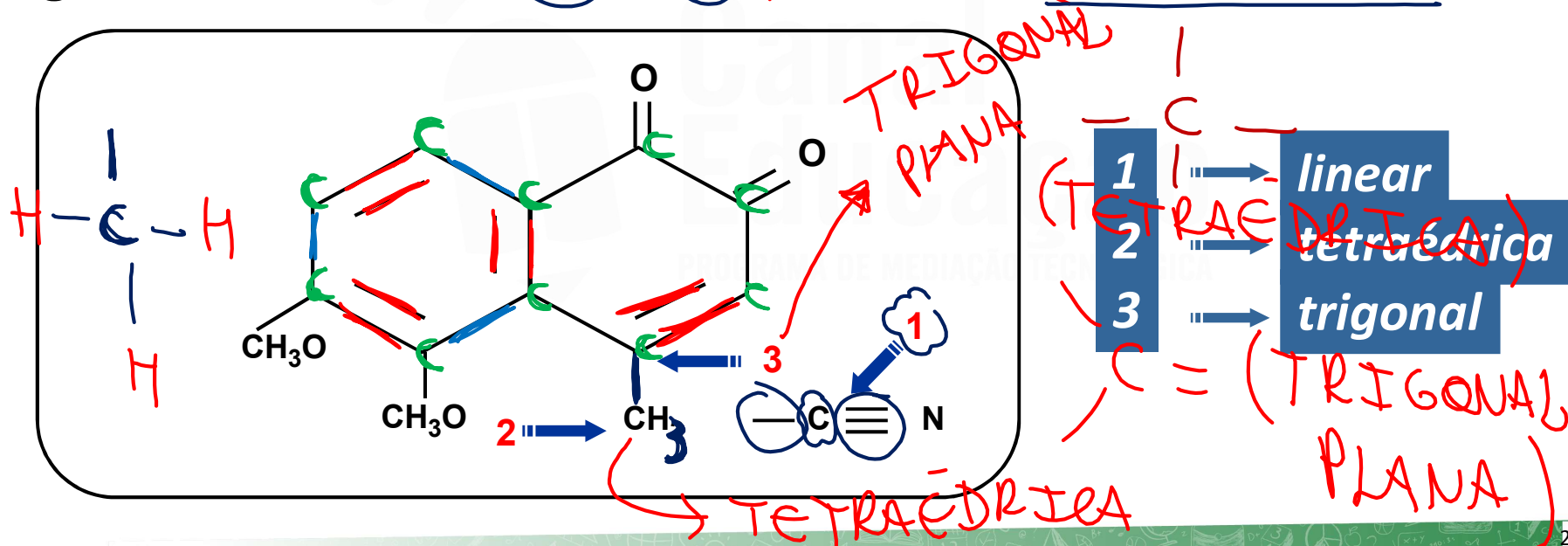
→ DISTÂNCIA ENTRE LIGAÇÕES → LIGAÇÃO

03. Indique os ângulos reais entre as valências dos carbonos 2, 3 e 5, respectivamente, na figura abaixo:



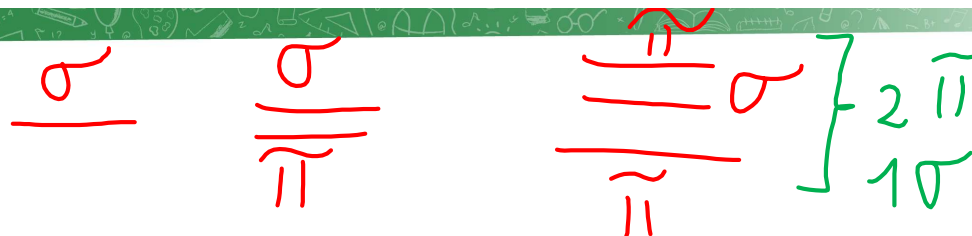
- A. () 90° , 180° e 180° .
 B. () 90° , 120° e 180° .
 C. () $109^\circ28'$, 120° e 218° .
 D. () $109^\circ28'$, 120° e $109^\circ28'$.
 E. () 120° , 120° e $109^\circ28'$.

04. A morfina, alcaloide do ópio extraído da papoula, pode ser sintetizada em laboratório, tendo como um dos seus precursores o composto com a seguinte estrutura: $\text{—C}\equiv\text{C—C=}$ (LINEAR)

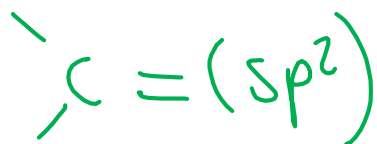
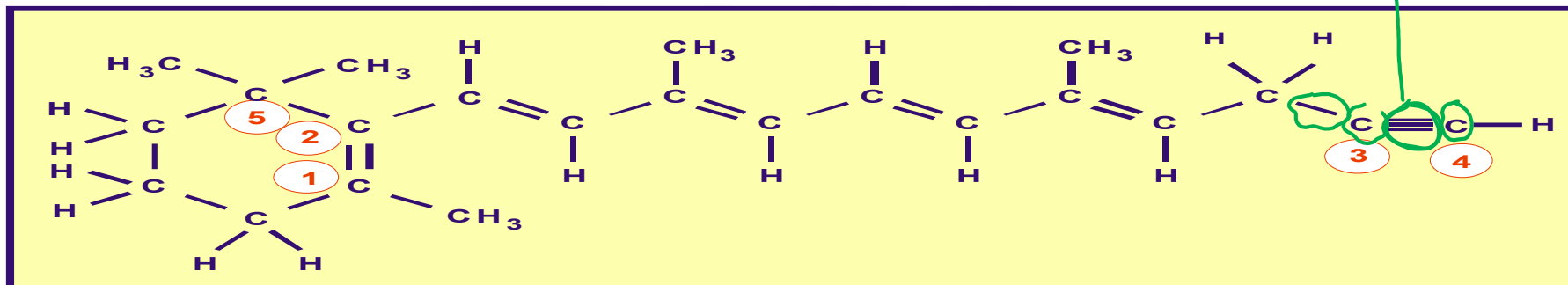


A geometria dos carbonos com números 1, 2 e 3 é, respectivamente:

- A. () tetraédrica, trigonal, linear.
- B. () linear, tetraédrica, trigonal.
- C. () tetraédrica, linear, trigonal.
- D. () trigonal, tetraédrica, linear.
- E. () linear, trigonal, tetraédrica.



6. A partir da estrutura do composto abaixo, julgue os itens em verdadeiro ou falso:



- A. (V) Os carbonos 1 e 2 apresentam hibridização sp^2 .
- B. (F) Os carbonos 3 e 4 apresentam hibridização sp^3 .
- C. (F) O carbono 5 apresenta hibridização sp .
- D. (F) Os carbonos 1 e 2 apresentam ~~duas ligações pi (p)~~ entre si.
- E. (V) Os carbonos 3 e 4 apresentam duas ligações pi (p) e uma sigma (s), entre si.