

3^a
SÉRIE

CANAL SEDUC-PI3



PROFESSOR (A):

FELIPE
ROSAL



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

REVISÃO



TEMA GERADOR:

PAZ NA
ESCOLA



DATA:

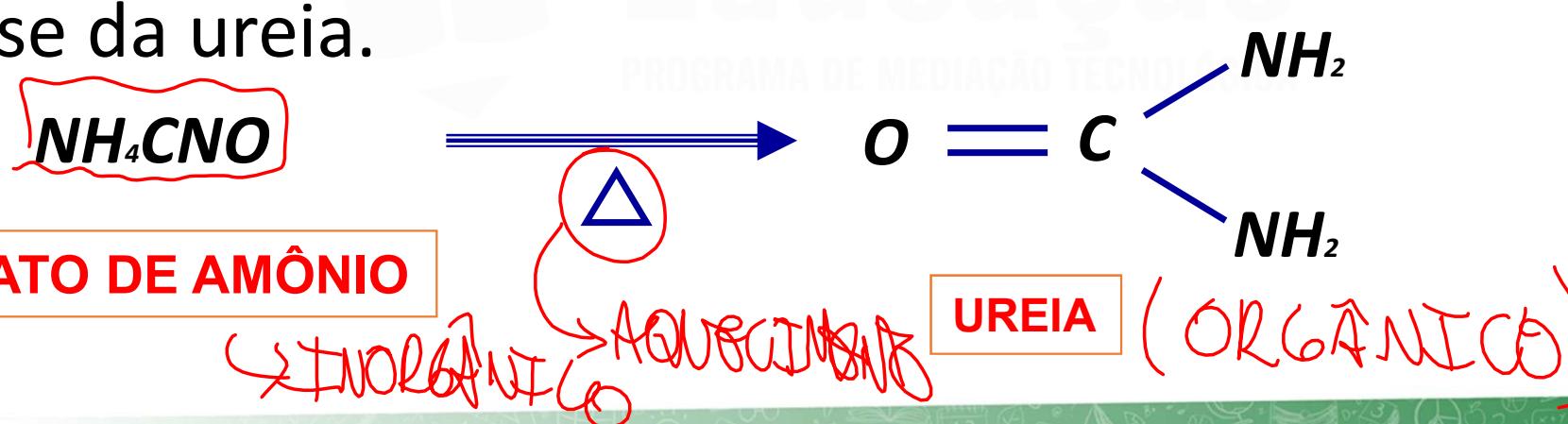
15.04.2019

HISTÓRICO

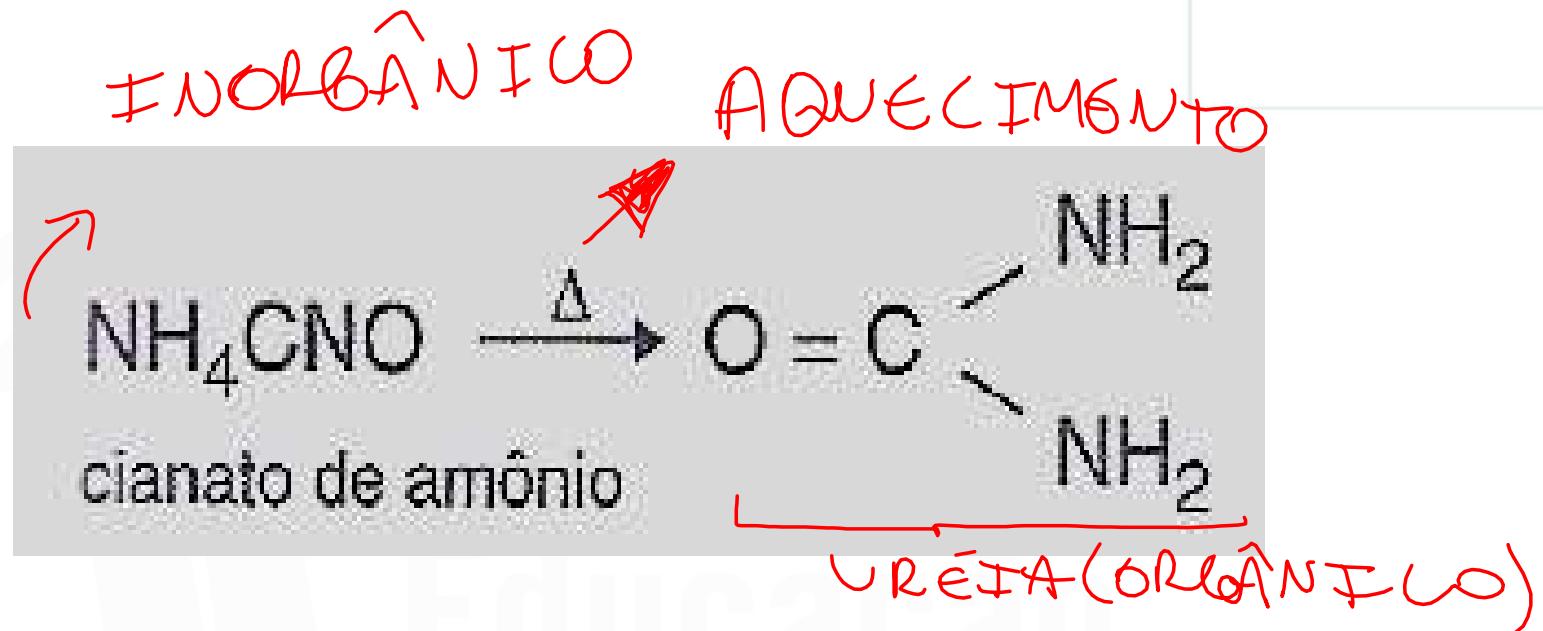
1777 – BERGMAN – Dividiu os compostos em orgânicos e inorgânicos.

1808 – BERZELIUS – Formulou a teoria da Força Vital ou vitalismo.

1828 – WÖHLER – Derrubou a teoria da força vital através da síntese da ureia.

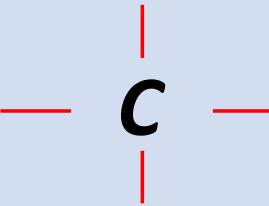
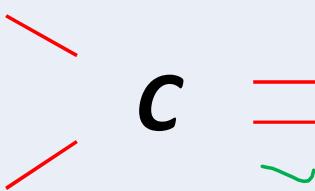
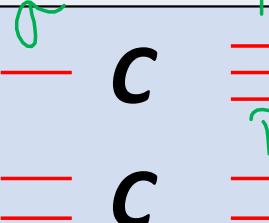


01. Na reação

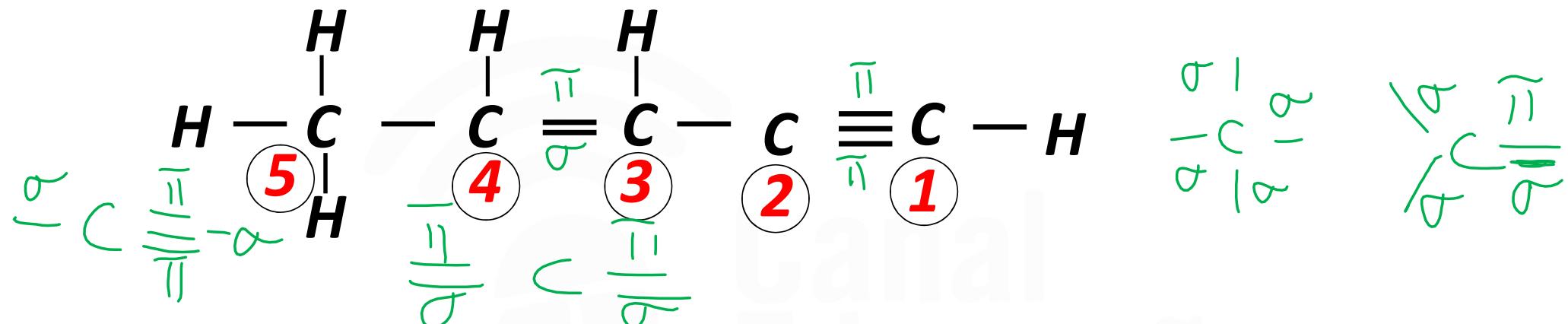


O produto foi preparado em laboratório, pela primeira vez, por:

- a) Bunsen;
- b) Arrhenius;
- c) Le Bel e Van't Hoff;
- d) Wöhler;
- e) Berzelius.

CARBONO	LIGAÇÕES	HIBRIDAÇÃO	ÂNGULO DE LIGAÇÃO	FORMA GEOMÉTRICA
	4 sigma (σ) 0 pi (π)	sp^3	$109^\circ 28'$	TETRAÉDRICA
	3 sigma (σ) 1 pi (π)	sp^2	120°	TRIGONAL
	2 sigma (σ) 2 pi (π)	sp	180°	LINEAR

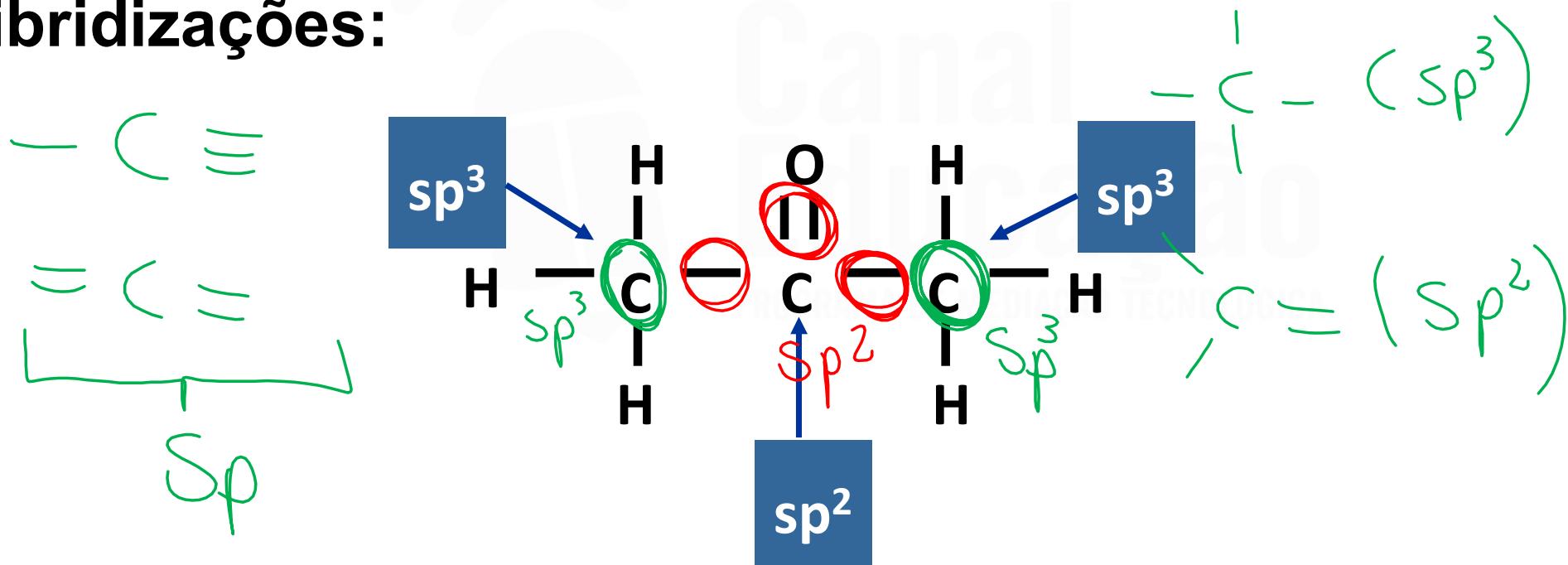
02. Considere a fórmula estrutural abaixo:



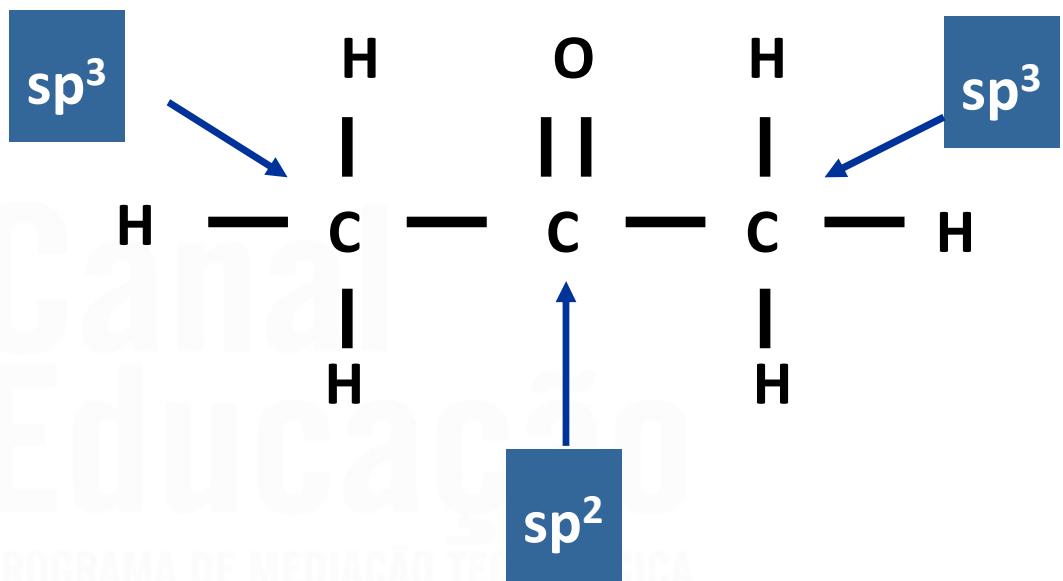
Assinale Verdadeiro ou falso para as afirmativas abaixo:

- (V) O átomo de carbono 5 forma 4 ligações s (sigma).
- (V) O átomo de carbono 3 forma 3 ligações s (sigma) e 1 ligação π (pi).
- (F) O átomo de carbono 2 forma 3 ligações π (pi) e 1 ligação s (sigma).
- (V) O total de ligações π (pi) na estrutura é igual a 3.

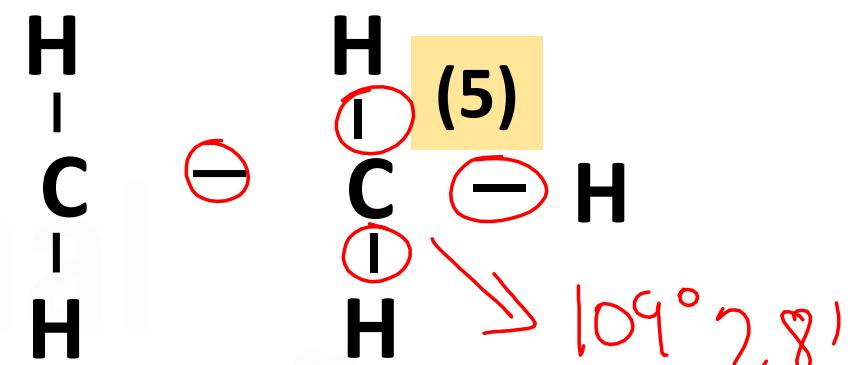
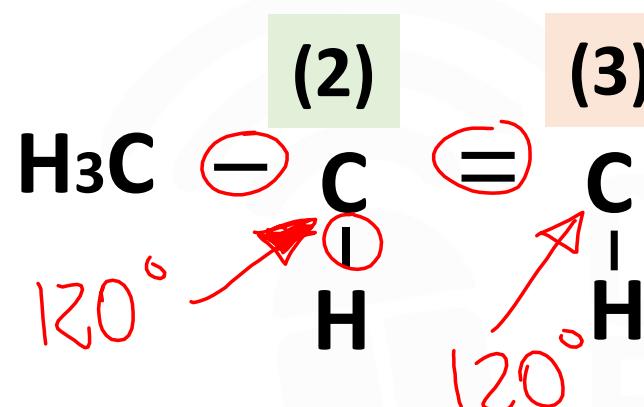
03. A acetona (fórmula abaixo), um importante solvente orgânico, apresenta nos seus carbonos, respectivamente, os seguintes tipos de hibridizações:



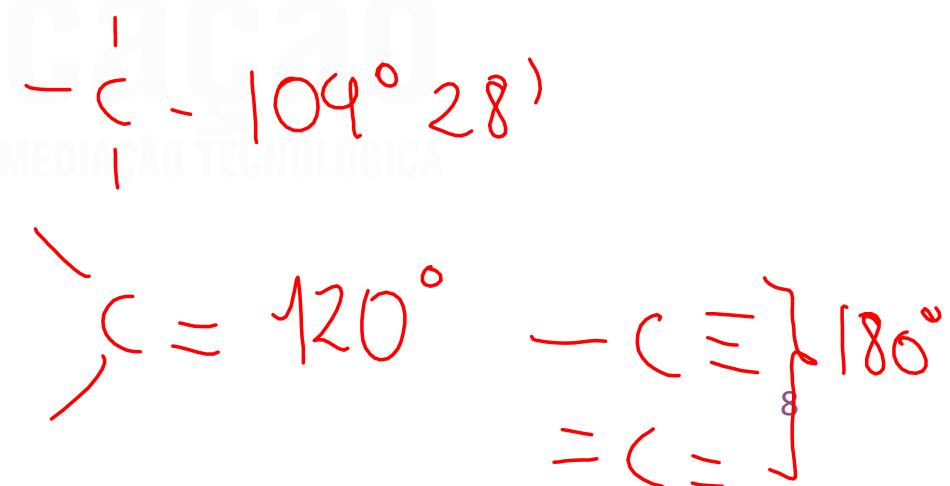
- A. () sp , sp^2 e sp^3
- B. () sp^3 , sp^3 e sp^3
- C. () sp^2 , sp e sp^3
- D. () sp^3 , sp^2 e sp^3
- E. () sp^3 , sp^2 e sp^2



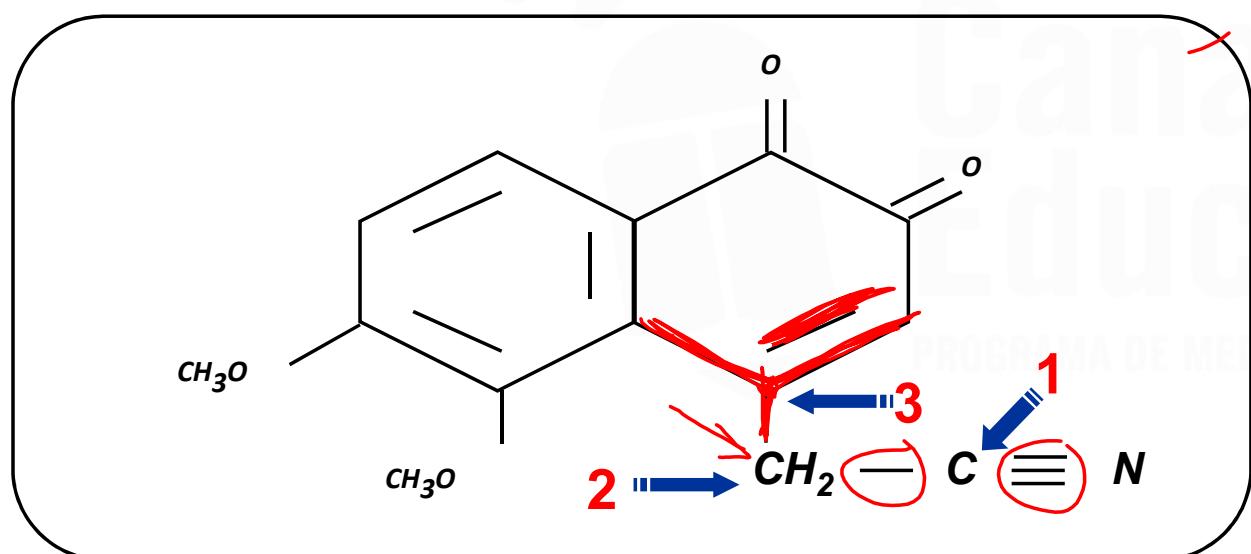
04. Indique os ângulos reais entre as valências dos carbonos 2, 3 e 5, respectivamente, na figura abaixo:



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



05. 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:



1
2
3

linear
tetraédrica
trigonal