



3^a
SÉRIE

CANAL SEDUC-PI3



PROFESSOR (A):

FELIPE ROSAL



DISCIPLINA:

Química



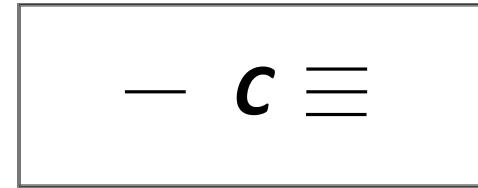
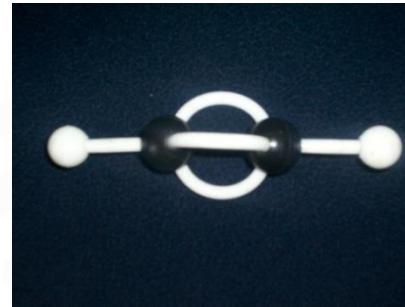
CONTEÚDO:

**Introdução ao
estudo da
química orgânica.**



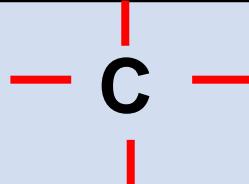
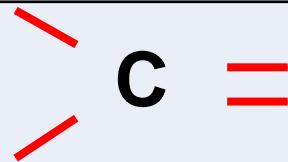
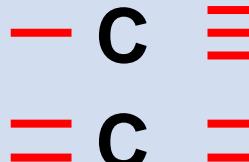
TEMA GERADOR:

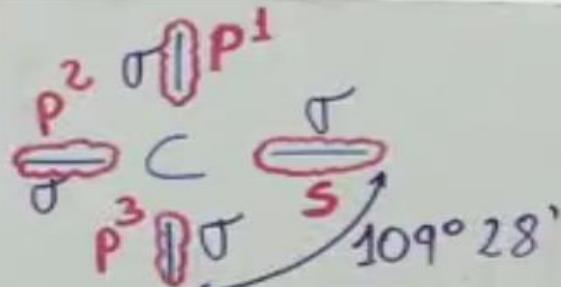
PAZ NA ESCOLA



Com uma ligação tripla e uma ligação simples:

- *O carbono tem geometria LINEAR.*
- *O carbono tem ângulo entre suas valências de 180°.*
- *O carbono tem 3 ligações sigma (σ) e 1 ligação pi (π).*
- *O carbono se encontra hibridizado “sp”.*

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

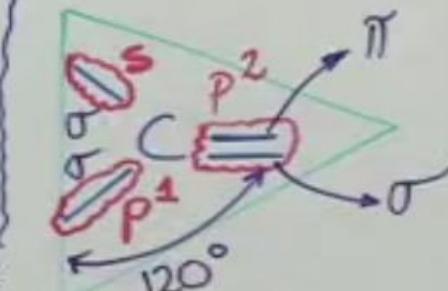


• TETRAÉDRICA;

• sp^3

• $109^\circ 28'$

• 4σ

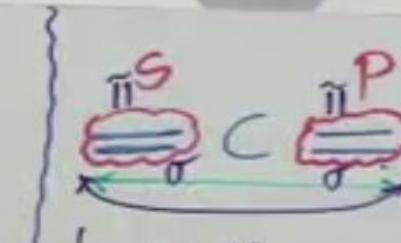


• TRIGONAL PLANAR;

• sp^2

• 120°

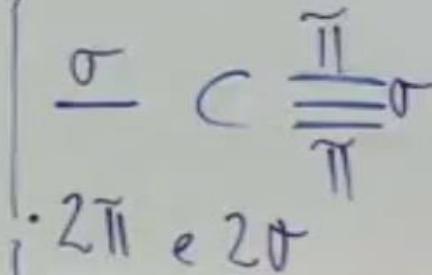
• 3σ e 1π



• LINEAR;

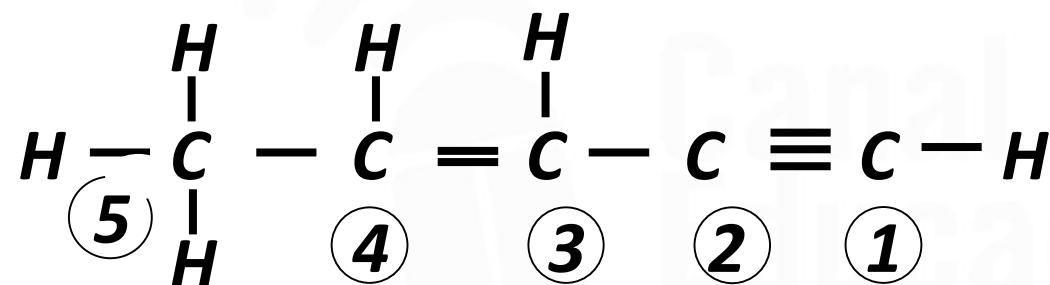
• sp

• 180°



• 2π e 20°

1. Considere a fórmula estrutural abaixo:



Julgue os itens colocando (V) ou (F)

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

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

