

**3ª  
SÉRIE**

# **CANAL SEDUC-PI3**



PROFESSOR (A):

**FELIPE  
ROSAL**



DISCIPLINA:

**QUÍMICA**



AULA Nº:

**04**



CONTEÚDO:

**INTRODUÇÃO AO  
ESTUDO DA QUÍMICA  
ORGÂNICA**



TEMA GERADOR:

**PAZ NA  
ESCOLA**



DATA:

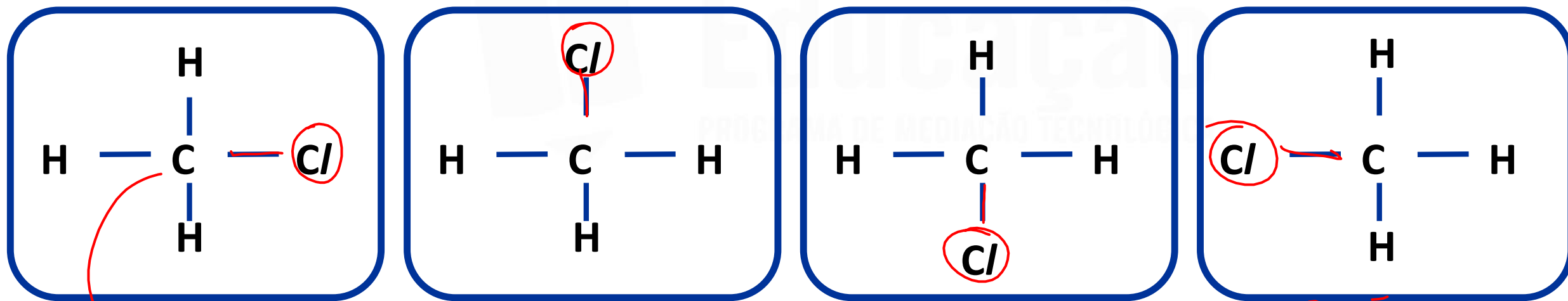
**27.02.2020**

Em 1858 AUGUST KEKULÉ estudou o carbono e enunciou uma teoria que se resume a:

➡ **O carbono é TETRAVALENTE**

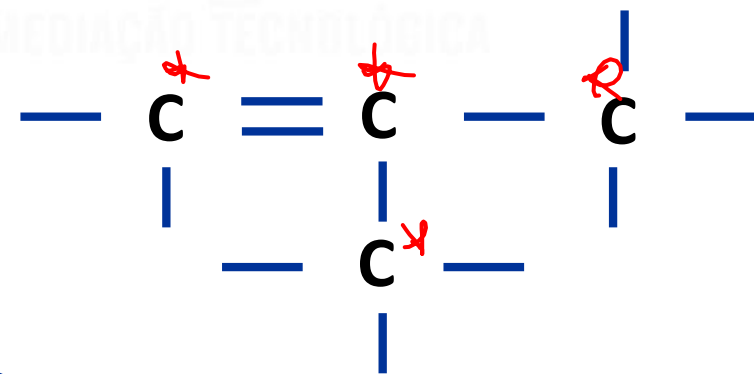
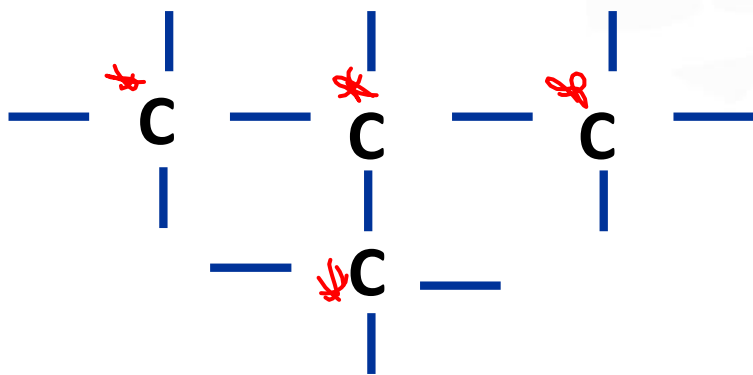
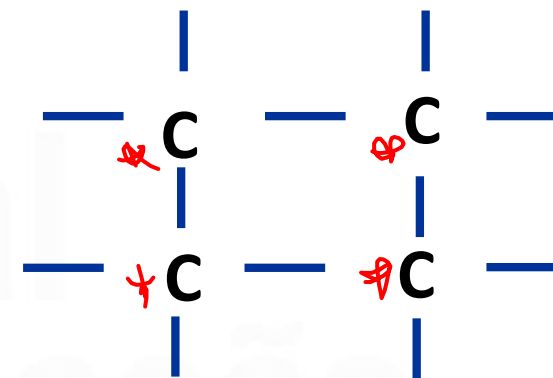
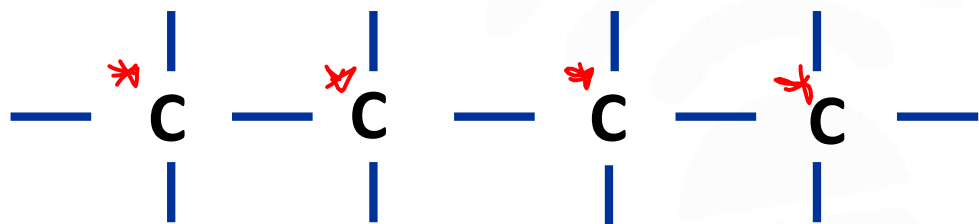
4 LIGAÇÕES  
(-) (=) (≡)

➡ **As quatro valências do carbono EQUIVALENTES**

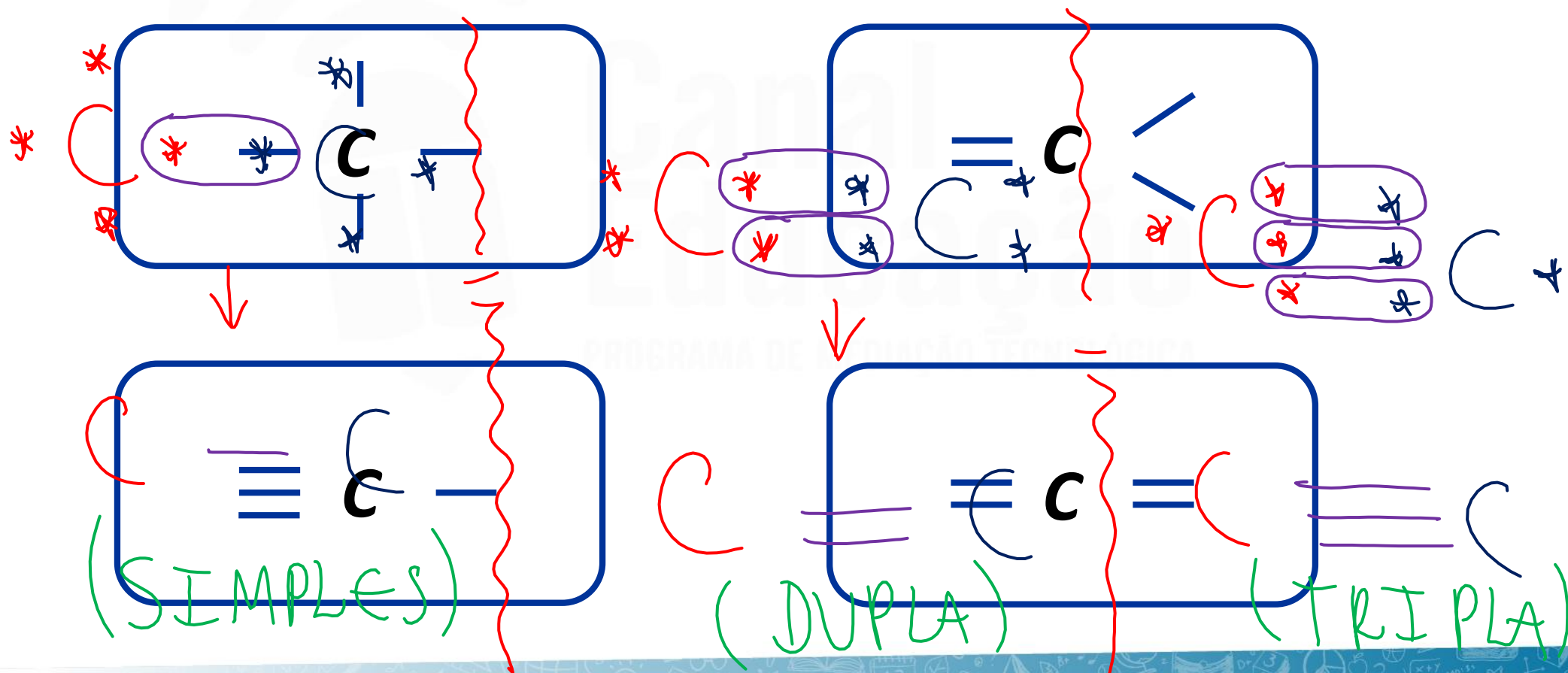


→ ESTABILIDADE → OCTETO → 8 e C.V

Os átomos de carbono podem ligar-se entre si, formando **CADEIAS CARBÔNICAS**



O átomo de carbono forma múltiplas ligações (simples, duplas e triplas)



2. Na fórmula  $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{x} \cdot \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{C} \cdot \text{y} \cdot \text{N}$ , x e y representam, respectivamente, ligações:

- A. ( ) simples e dupla.  
B. ( ) dupla e dupla.  
C. ( ) tripla e simples.  
D. ( ) tripla e tripla.  
E. (X) dupla e tripla.

