

Nomenclatura dos Compostos Orgânicos

De acordo com a IUPAC (International Union of Pure and Applied Chemistry), o nome de um composto orgânico é formado basicamente por:

Prefixo + Afixo + Sufixo

O **prefixo** indica o número de carbonos:

1 C = met

7 C = hept

2 C = et

8 C = oct

3 C = prop

9 C = non

4 C = but

10 C = dec

5 C = pent

11 C = undec

6 C = hex

12 C = dodec

O **afixo** indica o tipo de ligação entre os carbonos:

AN = apenas ligações simples

DIIN = 2 ligações triplas

EN = 1 ligação dupla

TRIEIN = 3 ligações duplas

IN = 1 ligação tripla

TRIIN = 3 ligações triplas

DIEN = 2 ligações duplas

ENIN = 1 dupla e 1 tripla

O **sufixo** indica a função do composto:

Hidrocarboneto = O

Cetona = ONA

Álcool = OL

Ácido Carboxílico = ÓICO

Aldeído = AL

Exemplos:

$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ (propano)

$\text{HC} \equiv \text{CH}$ (etino)

$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ (butano)