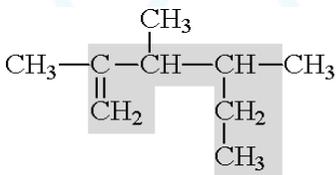


Os radicais ligados aos carbonos 2, 3 e 5 são metil que são indicados como trimetil.

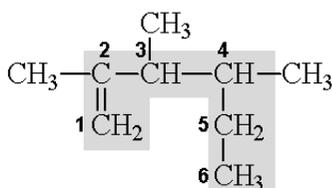
4ª regra: Dar o nome da cadeia principal.

4 - etil - 2, 3, 5 - trimetilexano

Exemplo 03



A cadeia principal deve apresentar insaturação e ser então a mais longa.



2, 3, 4 – trimetil – 1 – hexeno ou
2, 3, 4 – trimetil – lex – 1 – eno
(Recomendado pela IUPAC)

Note que o número 1 indica a posição da insaturação. No caso de ocorrer na posição 1 pode ser optativo indicá-lo.

HIDROCARBONETOS

São compostos orgânicos formados exclusivamente de átomos de carbono e hidrogênio. Os hidrocarbonetos constituem a função orgânica fundamental a mais simples dos compostos orgânicos.

São classificados conforme a cadeia carbônica em:

Hidrocarbonetos de cadeia aberta ⇒ alcanos, alcenos, alcinos, alcadienos, etc.

Hidrocarbonetos de cadeia fechada ⇒ ciclanos, ciclenos, aromáticos, etc.

ALCANOS

São hidrocarbonetos alifáticos saturados, ou seja, apresentam cadeia aberta e apenas ligações simples entre carbonos.

São também chamados de compostos parafínicos por serem pouco reativos.

Fórmula Geral: $C_n H_{2n+2}$

Onde n é o número de carbonos

NOMENCLATURA OFICIAL

• **CADEIA NORMAL:**

Raiz + ANO

Exemplos:

CH ₄ Metano	CH ₃ —CH ₃ Etano	CH ₃ —CH ₂ —CH ₃ Propano
---------------------------	---	--

• **CADEIA RAMIFICADA:** adota-se as quatro regras de nomenclatura. Notar que a cadeia principal será a mais longa e com maior número de ramificações.

$CH_3-CH(CH_3)-CH_3$ metil - propano	<p>2, 5 – dimetil – 3 etil – heptano</p>
---	--

VOCÊ SABIA?

METANO (CH₄)

O metano é um gás inodoro e incolor. Ocorre na natureza a partir da decomposição anaeróbica de material orgânico animal ou vegetal. É o principal constituinte do gás natural, encontrado em jazidas de petróleo ou em bolsões, jazidas de carvão nos interstícios e nos pântanos. Uma importante fonte de gás metano são os aterros sanitários e os equipamentos chamados biodigestores, usados em pequenas propriedades agrícolas.

O metano é utilizado principalmente como combustível, para a produção de energia. Atualmente é empregado tanto em indústrias quanto em veículos.

ALCENOS OU ALQUENOS

São hidrocarbonetos alifáticos insaturados por dupla ligação. São conhecidos como **olefinos**, que vem do latim oleum = óleo + affinis = afinidade, pois eles originam substâncias com aspecto oleoso.

Fórmula Geral: $C_n H_{2n}$

Exemplo:



NOMENCLATURA OFICIAL

• **CADEIA NORMAL:** quando apresentar quatro ou mais carbonos é necessário indicar a localização da dupla ligação.