

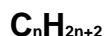
HIDROCARBONETOS

São compostos formados por carbono e Hidrogênio.

São classificados em alkanos (ligações simples), alcenos(ligações duplas) e alcinos(ligações triplas).

Alcanos

Alcanos são hidrocarbonetos formados apenas por ligações simples entre seus carbonos. Possuem cadeia aberta (acíclicos) e ligações simples (saturadas). Sua fórmula é:



A principal fonte de alkanos é o petróleo e o gás natural. A partir deles é possível produzir combustíveis como a gasolina, óleo diesel e querosene. Estes alkanos possuem baixo teor de carbono. Para as cadeias mais longas é possível obter a parafina (fabricação de velas).

Nomenclatura

Para dar nome aos alkanos, assim como nos demais compostos orgânicos, devemos seguir as regras estabelecidas pela União Internacional de Química Pura e Aplicada (IUPAC).

Prefixo + Parte Central + Terminação

Prefixo: indica o número de carbonos na cadeia. São de origem grega ou latina.

1C	-	met
2C	-	et
3C	-	prop
4C	-	but
5C	-	pent
6C	-	hex
7C	-	hept
8C	-	oct
9C	-	non
10C	-	dec
11C	-	undec
12C	-	dodec

20C
30C – tricos

eicos

Estes prefixos servem também para as demais funções orgânicas.

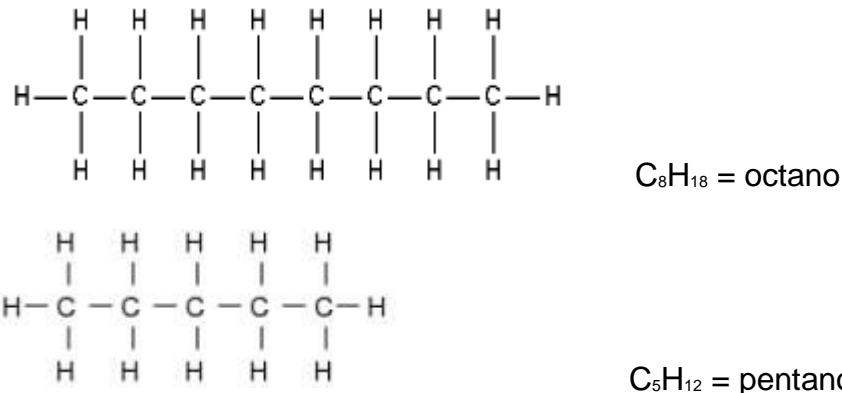
Parte central: indica o tipo de ligação química entre carbonos. Para os alcanos, usamos **an**.

an	=	ligação	simples
en	=	ligação	dupla
in = ligação tripla			

Terminação ou sufixo: indica a função química. Como a função é hidrocarboneto, usamos a letra **o**.

Exemplos:

CH_4 – metano
 C_2H_6 – etano



REFERÊNCIAS:

<https://www.soq.com.br/conteudos/em/funcoesorganicas/p2.php>