

QUÍMICA

com Pedro Nunes

Hidrocarbonetos (Parte 2)





ALCADIENOS

São hidrocarbonetos de cadeia aberta que apresentam duas duplas ligações entre carbonos. Tem fórmula geral igual a C_nH_{2n-2}, onde n é o número de carbonos desse alcadieno.

A nomenclatura dos alcadienos é feita com o prefixo correspondente ao número de carbonos da cadeia, seguida da característica dos alcadienos dien e a terminação dos hidrocarbonetos o.

PREFIXO + DIEN + O

a)
$$CH_2 = C = CH_2$$

b)
$$CH_2 = C - CH = CH_2$$
 CH_3

c)CH
$$_2$$
 = CH - CH $_2$ - CH - CH $_2$ - CH $_3$ CH $_3$ CH $_4$

d)
$$CH_2 = CH - CH_2 - CH = C - CH_3$$

e)
$$CH_2 = C = CH - CH - CH$$

CICLANOS

São hidrocarbonetos de cadeia fechada que apresentam apenas simples ligações entre os carbonos. Tem fórmula geral igual a C_nH_{2n}, onde n é o número de carbonos desse ciclano.

A nomenclatura dos ciclanos é feita com a palavra ciclo seguida do prefixo correspondente ao número de carbonos da cadeia, seguida da característica dos ciclanos an e a terminação dos hidrocarbonetos o.

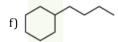
CICLO + PREFIXO + AN + O

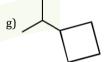












CICLENOS

São hidrocarbon da que apre<mark>sentam uma ún</mark>ica dupla ligação entre os carbonos. Tem fórmula geral igual a C_nH_{2n-2}, onde n é o número de carbonos desse cicleno.

A nomenclatura dos ciclenos é feita com a palavra ciclo seguida do prefixo correspondente ao número de carbonos da cadeia, seguida da característica dos ciclenos en e a terminação dos hidrocarbonetos o.

CICLO + PREFIXO + EN + O















AROMÁTICOS

São hidrocarbonetos derivados do núcleo benzênico.



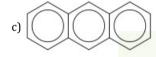
NÚCLEO BENZÊNICO

Não têm fórmula geral nem regra de nomenclatura

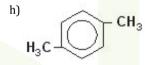
Alguns hidrocarbonetos aromáticos



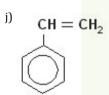








i)
$$H_3C-CH-CH_3$$



Anote aqui





TODOS OS DIREITOS RESERVADOS.