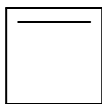
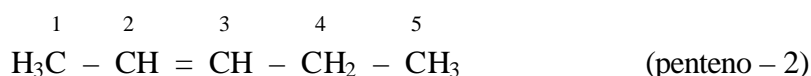
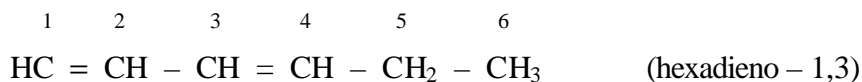
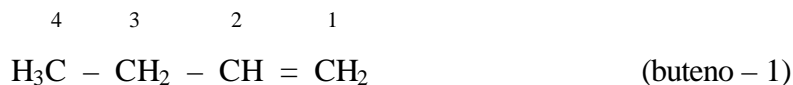


## Hidrocarbonetos

No caso de **hidrocarbonetos** (compostos que possuem apenas carbono e hidrogênio) insaturados com mais de 3 carbonos, devemos indicar a posição da insaturação através da numeração da cadeia pela extremidade mais próxima dessa insaturação.

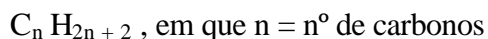
### Exemplos:



(ciclobuteno)

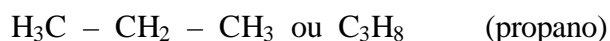
**Obs:** Em hidrocarbonetos cíclicos utiliza-se a palavra **ciclo** como prefixo. Nos ciclos insaturados com apenas uma insaturação não se faz necessário a localização da mesma.

**Alcanos (parafinas):** são hidrocarbonetos de cadeia aberta, saturada e de fórmula geral:

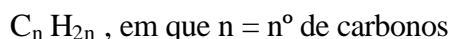


Em condições ambientais alcanos apresentam os estados físicos: gasoso (1 a 4 carbonos), líquido (5 a 18 carbonos) e sólido (mais de 18 carbonos). São obtidos do petróleo e gás natural. Alcenos e alcinos apresentam propriedades físicas semelhantes aos alcanos.

### Exemplo:



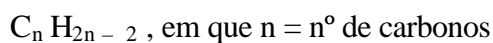
**Alcenos (olefinas):** são hidrocarbonetos de cadeia aberta, insaturada por uma ligação dupla entre carbonos e de fórmula geral:



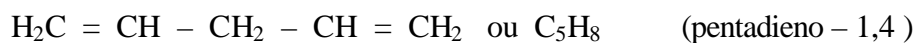
### Exemplo:



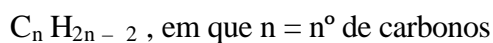
**Alcadienos (diolefinas):** são hidrocarbonetos de cadeia aberta, insaturada por duas ligações duplas entre carbonos e de fórmula geral:



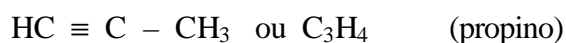
Exemplo:



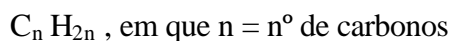
**Alcinos:** são hidrocarbonetos de cadeia aberta, insaturada por uma ligação tripla entre carbonos e de fórmula geral:



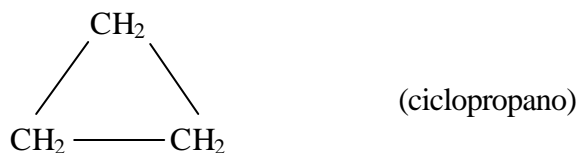
Exemplo:



**Ciclanos (cicloparafinas):** são hidrocarbonetos de cadeia fechada, saturada, só apresentam ligações entre os átomos de carbono do ciclo, e de fórmula geral:



Exemplo:



**Aromáticos:** são hidrocarbonetos de cadeia fechada que apresentam pelo menos um anel benzênico. São obtidos tanto do petróleo (trimerização do acetileno), como da hulha.

Exemplo:

