

| Hidrocarburos | | alcanos | alquenos | alquinos |
|---------------|------|------------|------------|------------|
| n°C | Raíz | raíz + ano | raíz + eno | raíz + ino |
| 1 | met | metano | | |
| 2 | et | etano | eteno | etino |
| 3 | prop | propano | propeno | propino |
| 4 | but | butano | buteno | butino |
| 5 | pent | pentano | penteno | pentino |
| 6 | hex | hexano | hexeno | hexino |
| 7 | hept | heptano | hepteno | heptino |
| 8 | oct | octano | octeno | octino |
| 9 | non | nonano | noneno | nonino |
| 10 | dec | decano | deceno | decino |

| grupos funcionales | | | |
|--------------------|--------------------|---------------------------|--------------|
| nombre | grupo | raiz | sustituyente |
| acido | -COOH | acidooico | carboxi |
| ester | -COO- |oato de | |
| amida | -CONH ₂ |amida | carbamoil |
| aldehido | -CHO |al | formil |
| cetona | -CO- |ona | oxo |
| nitrilo | -CN |nitrilo | ciano |
| alcohol | -OH |ol | hidroxi |
| amina | -NH ₂ |amina | amino |
| eter | -O- |oxi..... | |
| halogeno | -X | flour, cloro, bromo, iodo | |
| nitro | -NO ₂ | | nitro |
| benceno | -φ | benceno | fenil |

Elección de la cadena principal:

- En el caso de los alcanos, la cadena principal es la mas larga.
- Para los alquenos y alquinos, la cadena principal sera aquella que contenga mayor numero de dobles y triples enlaces; a igualdad de estos, se escogerá la mas larga.
- En caso de tener grupos funcionales, la cadena principal es aquella que contenga al grupo funcional más importante, y la mayor cantidad de ellos.

Para numerar la cadena:

- en el caso de los alcanos: se numera la cadena empezando por uno de los extremos de tal forma que se de el numero mas bajo posible a las cadenas laterales.

- en el caso de los alquenos y alquinos: se numera la cadena empezando por uno de los extremos de tal forma que los dobles y triples enlaces tengan los números mas bajos.
- si hay grupos funcionales: se numera la cadena empezando por uno de los extremos de tal forma que el grupo funcional principal debe de tener el numero mas bajo posible.

Observaciones:

- El grupo acido tiene siempre que ir en el carbono n° 1.
- Lo mismo que los grupos ester, amida, aldehído o nitrilo, cuando están como cadena principal. En el caso de que no sean el grupo funcional principal, irán en el carbono ultimo.
- El grupo cetona tiene que estar en un carbono interno, nunca en los extremos.

