

# COMPUESTOS DEL CARBONO

## HIDROCARBUROS

Compuestos formados por carbono e hidrógeno.

- Cadena abierta.
  - Enlace sencillo (alcanos).  
 $C_nH_{2n+2}$  «-ano»
  - Enlace doble (alquenos).  
 $C_nH_{2n}$  «-eno»
  - Enlace triple (alquinos).  
 $C_nH_{2n-2}$  «-ino»
- Cadena cerrada.
  - Enlace sencillo (monociclos saturados).  
 $C_nH_{2n}$  «-ano»
  - Enlaces dobles y triples (monociclos insaturados).
    - Tres enlaces dobles → benceno.
    - Dos anillos condensados → naftaleno.
    - Tres anillos condensados → antraceno.

## RADICALES

Hidrocarburos que han perdido un hidrógeno.  
«-il».

## COMPUESTOS OXIGENADOS

- Alcoholes. «-ol».  
 $R_1-CH_2OH$  primario  
 $R_1-CHOH-R_2$  secundario  
 $R_1-COH-R_2$  terciario  
 $R_3$
- Éteres. «-éter».  
 $R_1-O-R_2$
- Aldehídos. «-al».  
 $R_1-C(=O)-H$
- Cetonas. «-ona».  
 $R_1-C(=O)-R_2$
- Ácidos carboxílicos. «-oico».  
 $R_1-C(=O)-OH$
- Ésteres. «-ato» + radical.  
 $R_1-C(=O)-OR_2$

## COMPUESTOS NITROGENADOS

- Aminas. «-amina».  
 $R_1-NH_2$  primaria  
 $R_1-NH-R_2$  secundaria  
 $R_1-N-R_2$  terciaria  
 $R_3$
- Amidas. «-amida».  
 $R_1-C(=O)-NH_2$
- Nitrilos. «-nitrilo».  
 $R_1-C\equiv N$

## ISOMERÍA

Compuestos con la misma fórmula general y distinta fórmula desarrollada.

- Isomería de posición.
- Isomería de cadena.
- Isomería de función.