



ELVER ANTONIO
RIVAS CÓRDOBA

ALCOHOLES:

- Grupo funcional: -OH (grupo hidroxilo)
- Con varios grupos funcionales se denominan polialcoholes.
- Los alcoholes pueden ser primarios, secundarios o terciarios.
- Se sustituye un átomo de hidrógeno de un hidrocarburo por -OH.
- Se considerarán los localizadores más bajos en el -OH.
- Éste grupo tiene preferencia al numerar sobre las insaturaciones y sobre los radicales.
- Con más de un alcohol, se colocan los sufijos di, tri, tetra...indicando la cantidad de grupos hidroxilo.

✓ **1- propanol**

✓ **2- propanol**

✓ **3-hexen-1-ol**

✓ **3-metil-1-butanol**

✓ **3-butin-1-ol**

- ✓ **1,3-butanodiol**
- ✓ **3- metil-3-penten-1,2-diol**
- ✓ **2,3-dimetil-2,3-pentanodiol**
- ✓ **2-penten-4-in-1-ol**

FENOLES:

- Se utiliza la terminación -ol precedida del nombre del hidrocarburo aromático correspondiente.
- Con varios radicales -OH, se numeran los átomos de carbono del benceno de modo que a los carbonos con grupos hidroxilo les corresponda la numeración más baja en conjunto. Los polifenoles, llevan prefijos, di, tri...

- ✓ **1,2,3-bencenotriol o 1,2,3-trifenol**
- ✓ **4-metil-1,2-bencenodiol**
- ✓ **5-etil-1,3-difenol**
- ✓ **2-clorofenol**

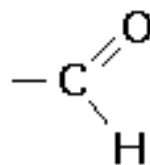
ÉTERES:

- Formados por un átomo de oxígeno unido a dos radicales procedentes de los hidrocarburos.
- R-O-R'
 - ✓ **Etilmetiléter**
 - ✓ **Dietiléter**
 - ✓ **Fenilmetiléter**

ALDEHÍDOS Y CETONAS:

- Se caracterizan por tener un doble enlace -C=O , o grupo carbonilo.
- Los aldehídos: El grupo carbonilo está en el extremo de la cadena.

- Las cetonas: El grupo carbonilo no está en el extremo de la cadena.



ALDEHÍDOS:

- Se forman al sustituir dos átomos de hidrógeno de un carbono terminal por un átomo de oxígeno.
- Con dos grupos (extremos) aldehído, sufijo **-dial**.
- Este grupo tiene preferencia sobre los radicales, las insaturaciones y los alcoholes, empezándose a numerar el compuesto por el extremo donde se encuentra el grupo carbonilo.

✓ **Etanal**

✓ **Propanodial**

✓ **Propenal**

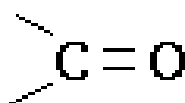
✓ **2-etil-3-metilpentanal**

✓ **4-metil-2-pentenal**

✓ **2-propinal**

✓ **Benzaldehído**

CETONAS:



- Se nombran a partir del hidrocarburo del que derivan, añadiendo la terminación **-ona** e indicando la posición del grupo carbonilo – CO - mediante localizadores.

✓ **2-pentanona**

✓ **2,4-pentanodiona**

✓ **Etilmetilcetona**

✓ **3-metil-2,4-pentanodiona**

ÁCIDOS CARBOXÍLICOS:

- Se caracterizan por tener grupo carboxilo.
- Tiene carácter ácido y sólo puede estar en carbonos primarios.
- Se nombran con el nombre genérico de ácido y la terminación **-oico** que se pospone al nombre del hidrocarburo del que proceden.

✓ **Ácido propanoico.**

✓ **Ácido butanodioico.**

✓ **Ácido 2-metil-3-pentinoico**

✓ **Ácido 3-pentinoico**

AMINAS:

- Derivados del NH_3 .
- Puede haber aminas primarias, secundarias y terciarias.
- NH_2 -
 - ✓ **Etilamina**
 - ✓ **1-metilpropilamina**
 - ✓ **Fenilamina (anilina)**