

Los Alcoholes.

Propósito: Nombrar de forma apropiada los diferentes tipos de alcoholes y reconocer sus usos.

Alcoholes: $R-OH$

"líquido destilado" aquellos hidrocarburos saturados, o * alcanos que contienen un grupo hidroxilo en sustitución de un átomo de hidrógeno enlazado de forma covalente.

Grupo funcional: $-OH$ (grupo hidroxilo)

Grupos funcionales se denominan polialcoholes. *

Los alcoholes pueden ser primarios, secundarios o terciarios.

Con más de un alcohol, se colocan los sufijos di, tri, tetra.

Alcoholes Primarios:

* Se caracterizan porque el carbono unido al grupo $-OH$ está en un extremo de la cadena.

* Son los que están unidos a un radical, $R-CH_2-OH$.

Ejemplos:

Etanol: CH_3-CH_2-OH

1-Propanol: $CH_3-CH_2-CH_2-OH$

Alcoholes Secundarios:

Son los que se encuentran unidos a dos radicales, iguales o diferentes, $R-CH(OH)-R$.

Ejemplos: 2-Propanol: $H_3C-CH(OH)-CH_3$

2-Butanol: $H_3C-CH_2-CH(OH)-CH_3$

Alcoholes terciarios:

* Son los que están unidos a tres radicales.

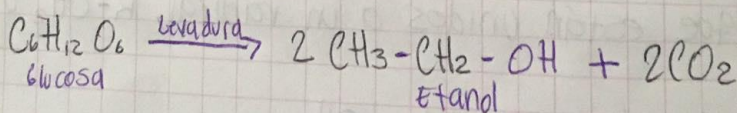
Ejemplo: 2-metil-2-propanol $\begin{array}{c} CH_3 \\ | \\ CH_3-C-OH \\ | \\ CH_3 \end{array}$

* La función alcohol está en un carbono terciario.

$\begin{array}{c} CH_3 \\ | \\ CH_3-C-OH \\ | \\ CH_3 \end{array}$ terbutanol o 2-metil-2-propanol

Fermentación de líquidos azucarados:

El etanol o alcohol etílico, constituyente embriagante de las bebidas alcohólicas, se obtiene por la fermentación de azúcares por la acción de levaduras:



ACTIVIDAD.

Nombrar los siguientes alcoholes a partir de su fórmula estructural:

