

Los alcoholes

*Karol Bibiana Clavijo
Gutiérrez
Undécimo*

R-OH

Destilado aquellos hidrocarburos saturados o alcanos que contienen un grupo hidroxilo (-OH) en sustitución de un átomo de hidrógeno enlazado de forma covalente. Se consideran los localizadores más Bajos en el -OH este grupo tiene preferencia al numerar sobre las insaturaciones y sobre los radicales.

ALCOHOLES PRIMARIOS

Se caracterizan por que el carbono Unido al grupo -OH está en un extremo de la cadena.

Son los que están unidos a un radical R - CH₂ - OH

Etanol CH₃-CH₂-OH
1-Propanol CH₃-CH₂-CH₂OH

ALCOHOLES SECUNDARIOS

Son los que se encuentran Unidos a dos radicales iguales o diferentes R- CHOH - R

2-Propanol H₃C-CHOH-CH₃

ALCOHOLES TERNARIOS

-Son los que estan unidos con tres radicales.

-La funcion alcohol esta unido en un carbono ternario.

Metanol

El metanol es un tipo de alcohol no bebible que se usa mayormente para elaborar combustible disolventes y anticongelante

Etanol

Uno de los usos más habituales del etanol es la elaboración de bebidas alcohólicas por fermentación se produce cerveza vino y otros productos en el caso de la ginebra el tequila y El whisky entre otras medidas el proceso también incluye la destilación

FERMENTACION DE LIQUIDOS AZUCARADOS

Por ejemplo el etanol o alcohol etílico que es el alcohol del lenguaje vulgar constituyente embriagante las bebidas alcohólicas se obtiene por la fermentación de azúcares por la acción de levaduras.