



**Nombre de alumnos:**

**Ailyn Yamili Antonio Gómez.**

**Nombre del profesor:**

**María Guadalupe Pinto Quiroli.**

**Nombre del trabajo:**

**Alcoholes.**

**Materia:**

**Química 2**

**Grado:**

**2° semestre.**

**Grupo:**

**“U”**

Pichucalco, Chiapas a 06 de julio de 2020.

---

# Alcoholes.

---



## Alcoholes primarios.

El grupo hidroxilo (-OH) se ubica en un carbono enlazado a su vez a otro único átomo de carbono



## Alcoholes secundarios.

El grupo hidroxilo (-OH) se ubica en un carbono enlazado a su vez a otros dos átomos de carbono distintos

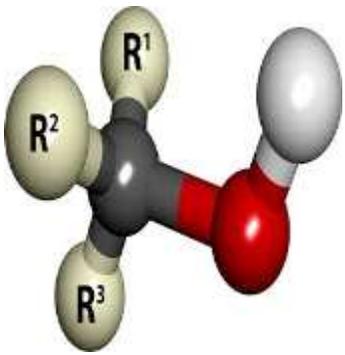
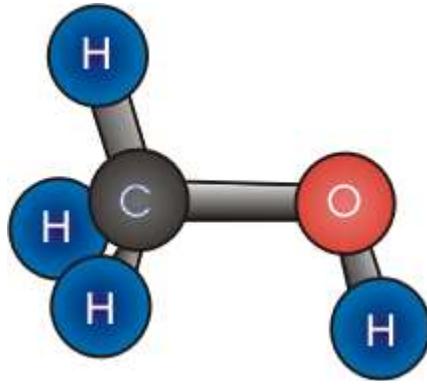


## Alcoholes terciarios.

El grupo hidroxilo (-OH) se ubica en un carbono enlazado a su vez a otros tres átomos de carbono distintos.



Los alcoholes son ciertos compuestos químicos orgánicos, que presentan en su estructura uno o más grupos químicos hidroxilo (-OH) enlazados covalentemente a un átomo de carbono saturado (o sea, con enlaces simples únicamente a los átomos adyacentes), formando así un grupo carbinol (-C-OH).



Alcohol Amílico

maquimex  
Especialistas en Soluciones Químicas



# Ensayo



Los alcoholes son compuestos que portan el grupo Hidroxilo (-OH), son compuestos que nos son familiares, la palabra alcohol deriva del árabe, al-kuhl, inicialmente quería decir “poder “ y más tarde “sustancia” o “esencia” , designaban así a la esencia que podían obtener de la destilación del vino, el Alcohol etílico (obtenido por fermentación del vino) lo podemos encontrar en bebidas, cosméticos y fármacos, el Alcohol Metílico se utiliza como combustible o como disolvente, el Alcohol isopropílico se suele usar como desinfectante, la estructura del alcohol es similar a la del agua, donde un hidrógeno se ha sustituido por un grupo alquilo. El oxígeno tiene una hibridación  $sp^3$ , pero el ángulo C-O-H es de  $(108.9^\circ)$  mayor que el ángulo H-O-H del agua  $(104.5^\circ)$ , esto debido a que el grupo alquilo es bastante más voluminoso que el hidrógeno, pues sus características físicas son etanol y metanol son líquidos volátiles y de olor dulce. Los alcoholes con más átomos de carbono (del butanol al decanol) son más viscosos y algunos sólidos a temperatura ambiente, las razones para ser líquidos aunque sean de bajo peso molecular estriban en: enlaces de hidrógeno y fuerzas dipolo-dipolo, los Puentes de hidrógeno son unas de las principales fuerzas intermoleculares y de ahí el elevado punto de ebullición del etanol, pues debido a esos puentes el enlace hidrógeno-oxígeno está muy polarizado, su solubilidad pues es lo que hace el grupo hidroxilo les proporciona solubilidad en agua (hidrofobicidad), también les convierte en solubles en agua. Los alcoholes de bajo peso molecular son miscibles con agua en cualquier proporción. Por otra parte, el grupo alquilo del alcohol es hidrófobo y se disuelve en disolventes no polares, su importancia comercial para nosotros es importante y mas ahora en esta pandemia, La mayor parte del metanol se prepara mediante reacción del monóxido de carbono con hidrógeno, la reacción se realiza a elevadas presiones y temperaturas y es un proceso industrial.