

Nombre de alumnos:

Emma Yareni Montejo García.

**Nombre del profesor: María
Guadalupe Pinto Quiroli.**

Nombre del trabajo: acolehe.

Materia: Química.

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: 2do semestre.

Grupo: “U”

ALCOHOLES



ALCOHOLES

Qué son los alcoholes

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).

Tipos de 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.

Nomenclatura de los alcoholes

Se presta atención, ante todo, a la cadena de carbonos a la cual se adhiere el hidroxilo (generalmente un alcano), para rescatar el término con el que se lo nombra, anteponerle la palabra "alcohol" y luego añadir el sufijo -ílico en lugar de -ano

Propiedades físicas de los alcoholes

Los alcoholes son generalmente líquidos e incoloros, aunque presentan un olor característico. Son solubles en agua mediante puentes de hidrógeno, aunque solamente en sus versiones más simples, pues a partir del hexanol empiezan a tener consistencia aceitosa y ser insolubles en agua.

Propiedades químicas de los alcoholes

Los alcoholes son generalmente líquidos e incoloros, aunque presentan un olor característico. Son solubles en agua mediante puentes de hidrógeno, aunque solamente en sus versiones más simples, pues a partir del hexanol empiezan a tener consistencia aceitosa y ser insolubles en agua.

Importancia de los alcoholes

Los alcoholes son sustancias de mucho valor químico. Como materia prima, **se utilizan en la obtención de otros compuestos orgánicos**, en laboratorios. También **como componente de productos industriales** de uso cotidiano, como desinfectantes, limpiadores, solventes, base de perfumes.





INTRODUCCION

Los alcoholes son compuestos ternarios de C, H y O. Pueden considerarse derivados de los hidrocarburos por sustitución de un átomo de H por un hidroxilo (-OH). Al contener en su molécula un radical alquilo y un grupo hidroxilo tienen propiedades físicas intermedias entre los hidrocarburos y el agua. Su carácter apolar aumenta con la longitud de la cadena carbonada, mientras que su carácter polar o hidrofílico aumenta con el número de hidroxilos en la molécula.



Los alcoholes se utilizan como productos químicos intermedios y disolventes en las industrias de textiles, colorantes, productos químicos, detergentes, perfumes, alimentos, bebidas, cosméticos, pinturas y barnices, algunos compuestos se utilizan también en la desnaturalización del alcohol, en productos de limpieza, aceites y tintas de secado rápido, anticongelantes, agentes espumógenos y en la flotación de minerales.

Los alcoholes es mis indispensable es nuestra vida, por lo tanque para las mujeres, el maquillaje los perfumes etc., contienen alcohol.

Los alcoholes se utilizan como productos químicos intermedios y disolventes en las industrias de textiles, colorantes, productos químicos, detergentes, perfumes, alimentos, bebidas, cosméticos, pinturas y barnices, algunos compuestos se utilizan también en la desnaturalización del alcohol, en productos de limpieza, aceites y tintas de secado rápido, anticongelantes, agentes espumógenos y en la flotación de minerales.

En los medicamentos por lo regular contienen alcohol, los hay muchas cosas en nuestra vida cotidiana que contiene alcohol también el pentano se utiliza en la fabricación de lacas, pinturas, barnices, decapantes, caucho, plásticos, explosivos, líquidos hidráulicos, pegamentos para calzado, perfumes, productos químicos y farmacéuticos, y en la extracción de grasas. Cuando se utilizan como disolventes, sirven perfectamente las mezclas de alcoholes,

Se nombran como los hidrocarburos, cambiando el sufijo -o por -ol. Si hay más de un grupo hidroxilo en la misma molécula, se antepone el prefijo di, tri, tetra..., y se indica mediante un número a qué carbono está unido cada grupo -OH. Los alcoholes pueden ser primarios, secundarios o terciarios según la naturaleza del carbono que sustenta la función. Por condensación de dos funciones alcohol con pérdida de una molécula de agua se obtiene la función éter.

Conclusión

Los resultados obtenidos en casi todo el ensayo fue muy satisfactorio obtener mas información de los tipos de alcoholes, es decir que fueron los esperados según las teorías pude ver las difere4ncias reacciones de los alcoholes fue una claridad propia.