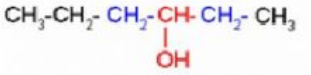
ALCOHOLES

Alcoholes

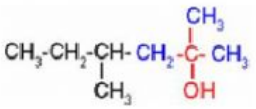
- El grupo funcional es **–OH** cuyo nombre es **HIDROXILO**
- para nombrarlos se reemplaza la –o final del hidrocarburo por **–ol**
- Debido a la diferencia de electronegatividades entre el O y el **H** el grupo hidroxilo es **polar.**
- el más simple es el metanol CH3OH (alcohol de madera) , le sigue el etanol CH3CH2-OH presente en las bebidas alcoholicas.

PRIMARIOS.-Son aquellos alcoholes en los que el grupo **–OH (hidroxi)** está unido a un C primario, o sea un Cunido a un solo C.

SECUNDARIOS.- Son aquellos en los cuales el grupo **–OH (hidroxi)** está unido a 1 C secundario, o sea un C unido a 2átomos de C.



TERCIARIOS.- Son aquellos en los cuales el grupo **–OH (hidroxi)** está unido a 1 terciario, o sea 1 C unido a 3 átomos de C.



1. Arrastra al nombre de la molécula el sufijo que le corresponde

ino ano eno anol

H2C=CH2	**H3C-CH3**	**H3C-CH2-OH**	**HC≡CH**
et.....	**et.....**	**et.....**	**et.....**

2. Une de acuerdo a la clasificación de los alcoholes

H3C-CHOH-CH3	**H3C-CH2OH**	**H3C-COH-CH3** **|** **CH3**	**OHCH3-CH2-CHOH**
1 rio	**2 rio**	**3 rio**	**No se puede clasificar**

3. Nombrar los siguientes compuestos

CH3-CH2-CH2-CH2-CH2OH

CH3-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2OH

CH3-CH2-CH2-CH2-CH2 CH3-CH2- CH2-CH2-CH2-CH2-CH2OH

LIVEWORKSHEETS