

ALCOHOLES

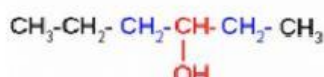
Alcoholes

- 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 alcohólicas.

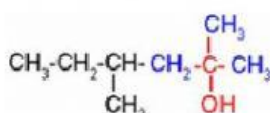
PRIMARIOS.-Son aquellos alcoholes en los que el grupo **-OH (hidroxi)** está unido a un C primario, o sea un C unido a un solo C.



SECUNDARIOS.- Son aquellos en los cuales el grupo **-OH (hidroxi)** está unido a 1 C secundario, o sea un C unido a 2 átomos 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
H ₂ C=CH ₂	H ₃ C-CH ₃	H ₃ C-CH ₂ -OH	HC≡CH
et.....	et.....	et.....	et.....

2. Une de acuerdo a la clasificación de los alcoholes

H ₃ C-CHOH-CH ₃	H ₃ C-CH ₂ OH	H ₃ C-COH-CH ₃ CH ₃	OHCH ₃ -CH ₂ -CHOH
1 rio	2 rio	3 rio	No se puede clasificar

3. Nombrar los siguientes compuestos

