

Alcoholes → Es líquido destilado ($R-OH$)

Tres Tipos

↓
Hidrocarburos saturados

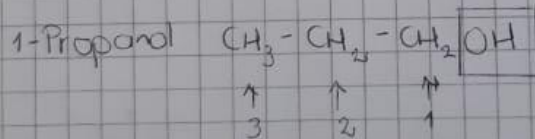
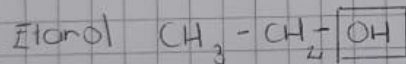
o alcanos que contienen un grupo hidroxilo ($-OH$)

→ ALCOHOLES PRIMARIOS

- Se caracterizan porque el carbono unido al grupo $-OH$ esta en un extremo de la cadena

Son los que están unidos a un radical, $R-CH_2-$

$-OH$ EJEMPLO



ORDEN

METANOL \longrightarrow CH_3OH

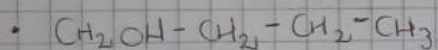
ETANOL \longrightarrow $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

NOMENCLATURA = Se nombran como los hidrocarburos de los que pertenecen, pero con la terminación "ol", e indicando con un número localizador, el más bajo posible, la posición del grupo alcoholico.

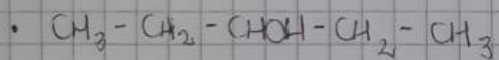


2butanol o butan-2-ol

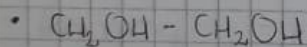
EJERCICIOS:



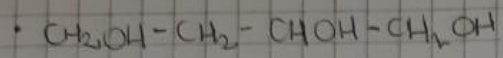
1-butanol



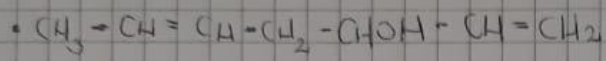
3-pentanol



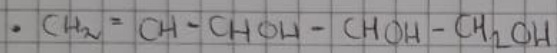
1,2 etanediol



1,3,4-Butanetriol



1,5-Hepten-3-ol



1-Penten-3,4,5-ol