

## Alcoholes:

Líquido destilado de aquellos hidrocarburos saturados o alcanos que contiene un grupo hidroxilo (-OH) en sustitución de un átomo de hidrógeno enlazado de forma covalente

### Alcoholes primarios:

Se caracteriza porque el carbono unido al grupo -OH está en un extremo de la cadena.

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

### Secundarios

Son los que se encuentran unidos a dos radicales, iguales o diferentes  $R-CHOH-R$

### Terciarios.

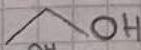
Son los que unidos a tres radicales

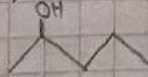
## Ejercicios = Solución

- $CH_2OH-CH_2-CH_2-CH_3$  - 1-butanol
- $CH_3-CH_2-CHOH-CH_2-CH_3$  - 3-pentanol
- $CH_2OH-CH_2OH$  - 1,2-etanodiol.
- $CH_2OH-CH_2-CHOH-OH$  - 1,2,4 butanotriol
- $CH_3-CH=CH-CH_2-CHOH-CH=CH_2$  - 1,5 heptadien-3-ol
- $CH_2=CH-CHOH-CHOH-CH_2OH$  - 4-penteno-1,2,3-triol

$CH_3OH$  → metanol



 → Etanol

 → 2 pentanol

