

Profesora JORGE, Nancy

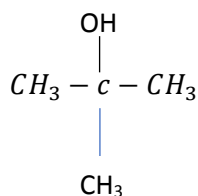
Plan de continuidad pedagógicaClase 11 (Correspondiente a 1 hora del martes 26 de mayo y 3 hs del miércoles 27/05/2020)**ALCOHOLES**

Los alcoholes son compuestos orgánicos que poseen uno o más grupos funcionales llamados hidroxilos (-OH) es su fórmula. Su nomenclatura es similar a todo lo visto, considerando que la cadena principal a tomar DEBE ser la de mayor cantidad de carbonos concatenados, pero DEBE pasar por el carbono que contiene el o los -OH.

Se nombran los alcanos, cambiando su terminación a OL, e indicando la o las posiciones del grupo funcional hidroxilo

Ejemplo: 2 metil 2 propanol

Refiere a una cadena principal de 3 carbonos (por prop) donde en el segundo carbono tengo un grupo funcional -OH y en ese mismo carbono tengo una ramificación de 1 carbono (ya que es metil)



Observen la forma condensada en que lo escribiré a partir de ahora: $\text{CH}_3\text{-C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{-CH}_3$

¿Observaron? Las ramificaciones se ponen entre paréntesis.

Ejercitación:

1- escribir las fórmulas semidesarrolladas y moleculares de los siguientes alcoholes

- a) 3-metil-2-butanol
- b) 2-metil-1-propanol
- c) 3,5-dimetil-4-heptanol
- d) 1,2-propanodiol

2-Nombrar los siguientes alcoholes

- a) $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{OH})\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
- b) $\text{CH}_3\text{-C}(\text{CH}_3)_2\text{-CH}(\text{OH})\text{-CH}_3$