

29/05/2021

Propósito: Nombrar de forma apropiada los diferentes tipos de alcoholes y reconocer sus usos.

Los alcoholes

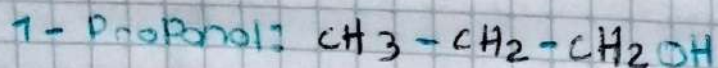
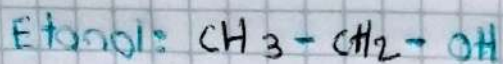
"líquido destilado" a aquellos hidrocarburos saturados o alcanos que contienen un grupo hidroxilo ($-OH$) en sustitución de un átomo de hidrógeno enlazado de forma covalente.

- Con más de un alcohol, se colocan los prefijos "di, tri, tetra" indicando la cantidad de grupos hidroxilo.

Alcoholes primarios:

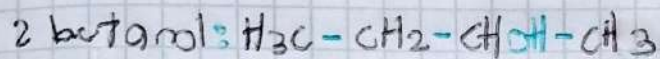
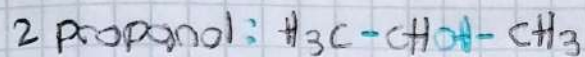
- Se caracterizan porque el carbono unido al grupo $-OH$ está en un extremo de la cadena.

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



Alcoholes secundarios:

Son los que se encuentran unidos a dos radicales iguales o diferentes, $R-CH(OH)-R$ EJEMPLO



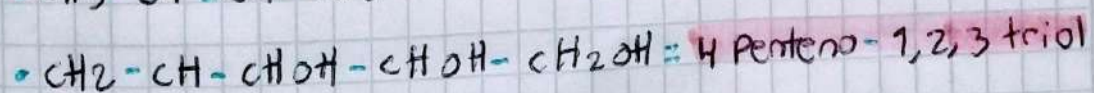
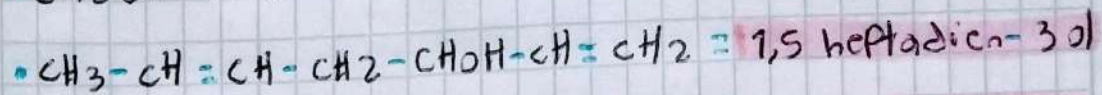
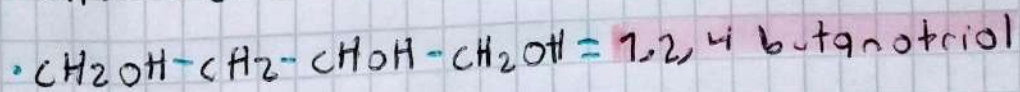
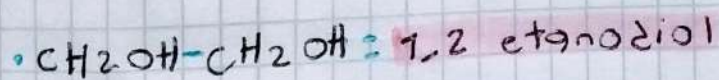
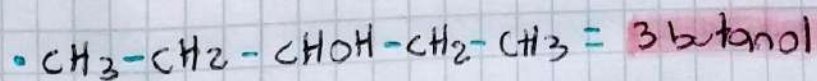
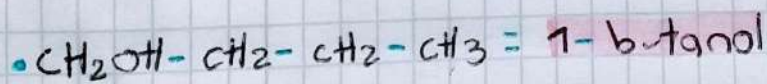
Alcoholes terciarios:

Son los que están unidos a tres radicales y la función del alcohol está en un carbono terciario. EJEMPLO

terbutanol o 2-metil-2-propanol

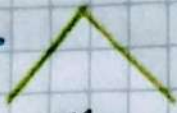
Actividad

Nombrar los siguientes alcoholes a partir de su fórmula estructural





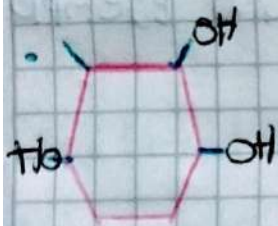
-OH 3, propinol



2 Pentanol



1, ciclohexanol



3, etil 1, 2, 4 ciclohexanotriol

Act de Alcoholes
Sofia Torres 11°