

Gli alcoli sono sostanze organiche che derivano formalmente da un alcano per sostituzione di un atomo di idrogeno con un gruppo ossidrilico (o idrossile) —OH.



Negli alcoli ROH (R = gruppo alchilico) l'idrogeno è debolmente acido a causa dell'elevata elettronegatività dell'ossigeno che permette di sopportare in modo efficace una carica negativa:



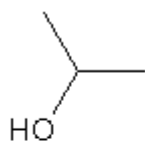
Nomenclatura

La nomenclatura tradizionale degli alcoli si ottiene dal nome del gruppo alchilico preceduto dal termine alcol.

Nella nomenclatura IUPAC bisogna determinare la catena più lunga contenente il gruppo carbossilico (che non necessariamente deve essere la più lunga in assoluto) e il suffisso *-o* dell'alcano corrispondente viene sostituito dal suffisso *-olo* dell'alcol. Pertanto:

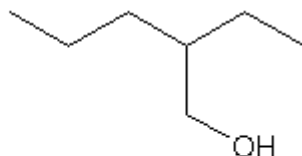
CH₃OH Metanolo (Alcole metilico)

CH₃CH₂OH Etanolo (Alcol etilico)



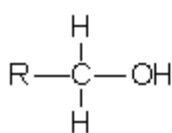
2-Propanolo

(Alcol isopropilico)

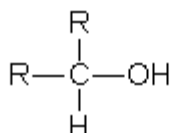


2-Etil-1-pentanol

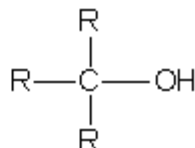
Gli alcoli possono essere classificati come primari, secondari e terziari a seconda del numero di gruppi alchilici legati al carbonio che porta il gruppo -OH. Negli esempi riportati in precedenza, l'alcol metilico è un alcol secondario mentre il 2-Etil-1-pentanol è un alcol primario.



alcol primario



alcol secondario



alcol terziario