

ÁREA ACADÉMICA: Química Orgánica

TEMA: Propiedades físicas y químicas de alcoholes

PROFESOR: Q.B.P. Lilia Guerra Medrano

PERIODO: Julio- Diciembre 2018

Resumen

Los alcoholes se caracterizan por tener el hidroxilo como grupo funcional. En el laboratorio son utilizados comúnmente para la síntesis de una gran cantidad de compuestos alifáticos. El número de carbonos y la posición de el grupo hidroxilo son factores que influyen las propiedades físicas y químicas de este grupo funcional.

Palabras clave: Hidroxilo, grupo funcional, síntesis, alifáticos.

Abstract

Alcohols are characterized by having hydroxyl as a functional group. In the laboratory they are frequently used for the synthesis of a large number of aliphatic compounds. The number of carbons and the position of the hydroxyl group are factors that influence the physical and chemical properties of this functional group.

Keywords: Hydroxyl, functional group, synthesis, aliphatic.

Propiedades físicas y químicas de alcoholes

Propiedades físicas

- ✓ Los alcoholes son solubles en agua debido a la formación de enlaces por puente de hidrógeno pero conforme aumenta la cantidad de carbonos, la solubilidad disminuye.
- ✓ Son compuestos incoloros.
- ✓ Los puntos de ebullición son más altos debido a la presencia del grupo hidroxilo.

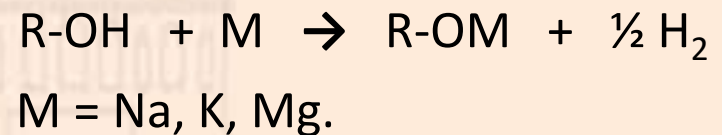
Propiedades físicas y químicas de alcoholes

Propiedades químicas

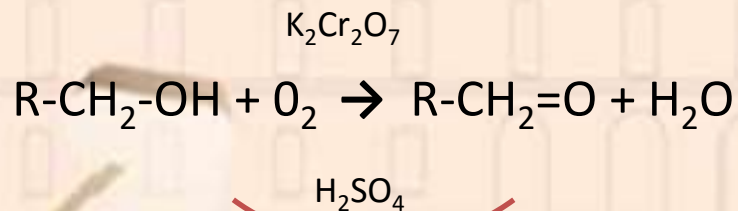
Ruptura R/OH



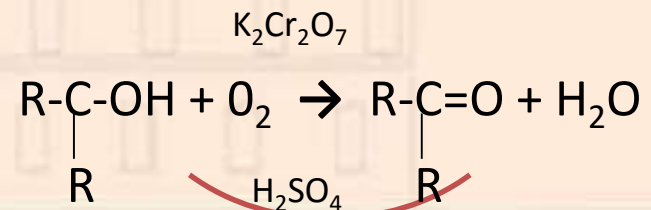
Ruptura R-O/H



Oxidación de alcoholes primarios



Oxidación de alcoholes secundarios



Bibliografía

- Chang, R. (2013). *Química*. México: McGraw-Hill.
- Flores, L. T. (2006). *Química Orgánica*. México: Esfinge.
- Morrison, R. (1998). *Química Orgánica*. México: Prentice-Hall.
- Recio, B. F. (2013). *Química orgánica*. México: McGraw-Hill.
- Whitten, K. (2015). *Química General*. México: Cengage-Learning.