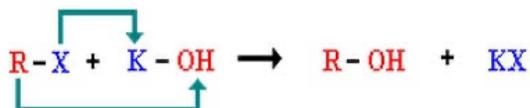
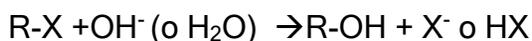


# REACCIONES DE ALCOHOLES

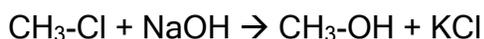
La mayoría de los alcoholes se obtienen de fuentes industriales, sin embargo, se pueden sintetizar de la siguiente manera:

## METODOS INDUSTRIALES PARA LA OBTENCIÓN DE ALCOHOLES

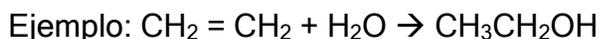
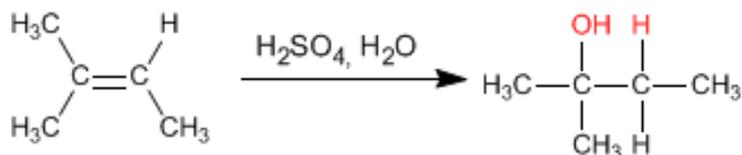
1. Metanol: Hidrogenación catalítica del monóxido de carbono.
2. Alcohol etílico: Fermentación de los azúcares por acción enzimática (catalizador proteínico).
3. Algunos alcoholes superiores n-butílico, n-amílico (pentílico), isobutílico, iso-amílico se pueden obtener por fermentación o sintéticamente.
4. Alcoholes con más de 10 carbonos se obtienen por reducción de los ésteres de ácidos grasos.
5. Hidrólisis de halogenuros de alquilo
- 6.



Ejemplo:



## 7. Hidratación de alquenos catalizada por ácidos



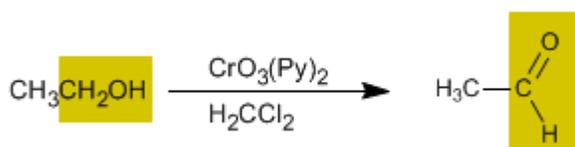
## Reacciones de síntesis con alcoholes.

Los alcoholes pueden convertirse en otros tipos de compuestos con el mismo esqueleto carbonado: de alcoholes complejos se pueden obtener aldehídos, cetonas, ácidos, halogenuros, alquenos, alquinos, etcétera.

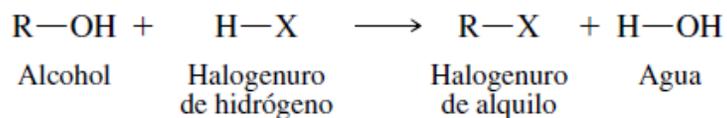
Ejemplo:

### 1. Oxidación de alcoholes.

La oxidación de alcoholes forma compuestos carbonilos. Al oxidar alcoholes primarios se obtienen aldehídos, mientras que la oxidación de alcoholes secundarios forma cetonas.



### 2. Formación de halogenuros de alquilo



#### Referencias:

- Chang, Raymond. (2002) Química. Séptima edición. Colombia. McGraw Hill.  
Carey, Francis. (2007) Química orgánica. EUA. McGraw-Hill Interamericana.  
Recio, Francisco. (2008) Química orgánica. México. Mc Graw Hill Education.