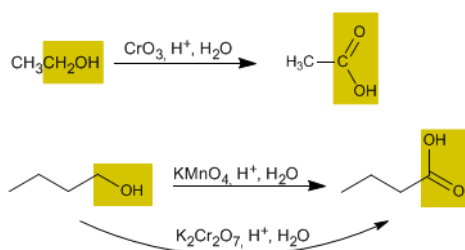


# REACCIONES DE ÁCIDOS CARBOXÍLICOS

Todos los métodos de obtención de ácidos carboxílicos son importantes, sin embargo, el proceso de oxidación es el más directo.

*Reacciones de preparación de ácidos carboxílicos.*

- Oxidación de alcoholes primarios

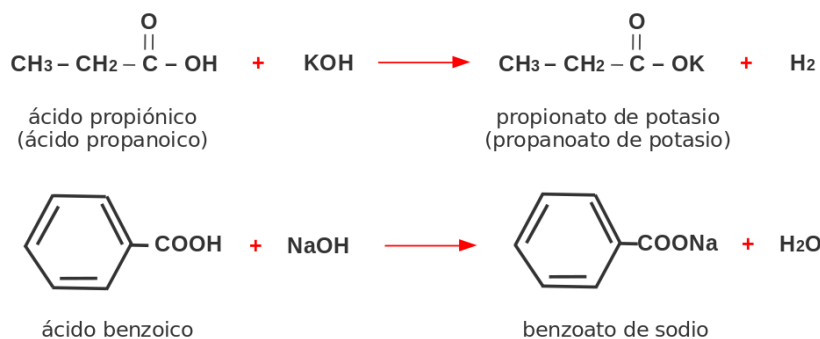


## Propiedades químicas

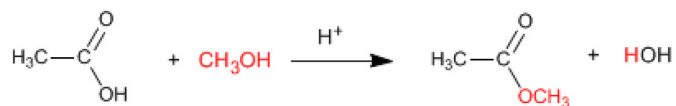
El comportamiento químico característico de los ácidos carboxílicos queda determinado. Por su grupo funcional, el carboxilo,  $-\text{COOH}$ . Esta función consta de un grupo carbonilo ( $\text{C}=\text{O}$ ) y de un grupo hidroxilo ( $-\text{OH}$ ), en este último se llevan a cabo la mayoría de las reacciones, tales como pérdida de hidrógeno ( $\text{H}^+$ ) o reemplazo por otro grupo, pero estas reacciones se llevan a cabo por la presencia del carbonilo.

*Reacciones de ácidos carboxílicos*

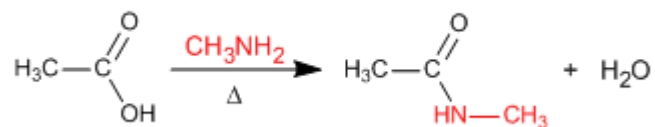
- *Formación de sales: Los ácidos orgánicos reaccionan con las bases para formar sales orgánicas. El nombre de la sal se establece con el catión.*



- *Formación a ésteres: Los ácidos orgánicos reaccionan con los alcoholes dando como producto un éster.*



- *Formación de amidas: reaccionan ya sea con amoníaco o con aminas para formar ámidas.*



#### Referencias:

García, Ana. (2008) Química del carbono. México. Umbral.  
 Chang, Raymond. (2002) Química. Séptima edición. Colombia. McGraw Hill.  
 Recio, Francisco. (2008) Química orgánica. México. Mc Graw Hill Education.