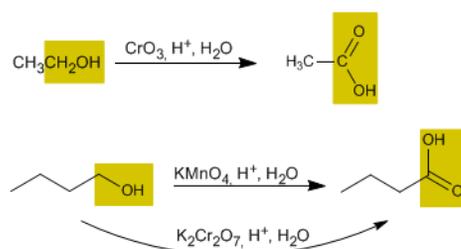


REACCIONES DE ÁCIDOS CARBOXÍLICOS

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

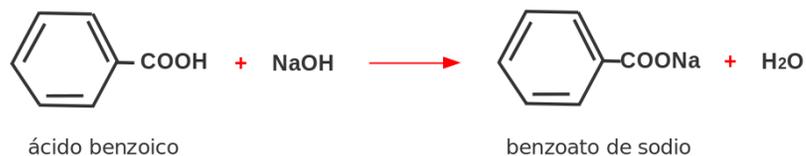


Propiedades químicas

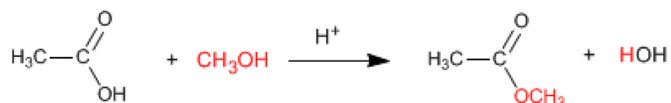
El comportamiento químico característico de los ácidos carboxílicos queda determinado. Por su grupo funcional, el carboxilo, $-\text{COOH}$. Esta función consta de un grupo carbonilo ($\text{C}=\text{O}$) y de un grupo hidroxilo ($-\text{OH}$), en este último se llevan a cabo la mayoría de las reacciones,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

Reacciones de ácidos carboxílicos

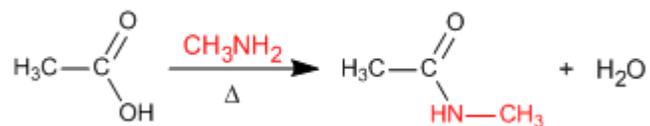
- *Formación de sales: Los ácidos orgánicos reaccionan con las bases para formar sales orgánicas. El nombre de la sal se establece con el catión.*



- *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:

- Chang, R., & Overby, J. (2020). Química: McGraw-Hill/Interamericana Editores
 Recio Francisco (2008), Química orgánica, Mc Graw Hill-education
 García Ana (2008), Química del carbono, Umbral

