REACCIONES QUÍMICAS DE AMINAS

Algunas propiedades químicas de las aminas son:

- **Son compuestos químicos básicos**, es decir, que experimentan reacciones donde aceptan protones según la Teoría de Bronsted-Lowry. Por ejemplo:

$$\underset{\text{amina}}{CH_3-NH_2} + H_2O \rightleftharpoons CH_3-NH_3^+ + OH^-$$

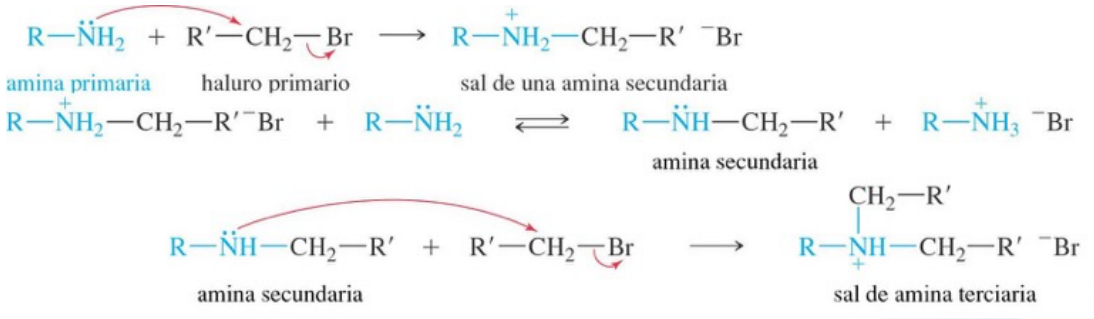
- **Presentan reacciones de neutralización** con ácidos en las que se forman sales de aminas. Por ejemplo:

$$\underset{\text{amina}}{CH_3-CH_2-NH_2} + \underset{\text{ácido clorhídrico}}{HCl} \rightleftharpoons \underset{\text{sal de amina}}{CH_3-CH_2-NH_3^+Cl^-}$$

- **Reacciones de alquilación**: Las aminas reaccionan fácilmente con los haluros de alquilo, adicionando grupos alquilo.

$$CH_3\text{-}NH_2 + CH_3\text{-}Cl \rightarrow CH_3\text{-}NH\text{-}CH_3$$

Nota: Esta reacción es difícil de controlar y termina cuando se forma una amina terciaria o cuaternaria.



Referencias:

Recio, Francisco. (2008) Química orgánica. México. Mc Graw Hill Education.

García, Ana. (2008) Química del carbono. México. Umbral.

Editorial Etecé (2024) Aminas. Recuperado de: https://www.ejemplos.co/aminas/