



Departamento de Química

Lic. En Ciencias Ambientales

3^o Semestre

Profesor: I.B.Q.

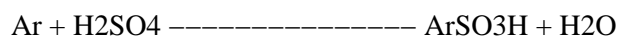
Nombre del alumno:

PRACTICA: 6

Sulfonación del benceno.

Introducción:

La sulfonación es una de las reacciones más importantes de sustancias aromática.



Los ácidos sulfónicos son intrínsecamente importantes y puede convertirse en un conjunto de derivados de gran utilidad, el electrofilo reactivo en la sulfonación es el SO_3 o el SO_3H , especies que se encuentran presentes en el ácido sulfúrico fumante, siendo este el reactivo que se emplea generalmente en la sulfonación.

Debido a que la sulfonación es reversible, los grupos ácidos sulfónicos se pueden recuperar si se calienta con ácido sulfúrico se introduce a menudo con propósito de bloqueo y orientación. Después que se han introducido otros sustituyente, el grupo sulfonato se desplaza por hidrólisis.

La reversibilidad de la reacción se demuestra también por la tendencia inicial a formar productos que después se convierten en isómeros más estables a elevadas temperatura. La disulfonación es muy lenta debido a la fuerte influencia electronegativa del SO_3H , y se requiere de condiciones muy energéticas para llevarla a cabo. Los ácidos sulfónicos se emplean frecuentemente en química orgánica como ácidos fuertes ya que son baratos, además son muchas solubles en disolventes orgánicos que con los ácidos minerales fuertes. Su principal importancia clásica es su conversión a fenoles por su función alcalina, pudiendo también convertirse en cloruros de sulfonilo, que son los precursores de los ésteres sulfonados, sulfonamidas y mercaptanos,

Resultados.

