

REACCIÓN DE BARBIER

Maria Fernanda, Juan Barbosa [†]

Departamento de Química. [†] Departamento de Física. Universidad de los Andes, Bogotá, Colombia.

ABSTRACT:

■ INTRODUCCIÓN

■ RESULTADOS Y DISCUSIÓN

■ CONCLUSIONES

■ SECCIÓN EXPERIMENTAL

Una solución de bromuro de alilo (26.0 mmol), yoduro de potasio (43.1 mmol) y cloruro de estaño dihidratado (25.8 mmol) se prepara usando 50 mL de agua destilada. Sobre esta solución se adiciona gota a gota una solución de glioxal al 4 %. La reacción se lleva a cabo en dos etapas, la primera a 38.4 °C por 1 hora, posteriormente se retira del calor y se deja a temperatura ambiente y atmósfera inerte por otras 18 horas.

El producto se extrae con acetato de etilo, se adiciona ácido clorhídrico (1M) y salmuera. El extracto se filtra en sulfato de sodio y posteriormente en celita. El solvente se evapora por rotaevaporación, y el producto se lava en cloroformo.

■ INFORMACIÓN SUPLEMENTARIA