

Flores Sanchez Raul Alejandro
Jacinto Quintana Francisco

Rendimiento de la reacción de obtener ácido fenoxiacético utilizando 1.5 mL de la disolución de NaOH al 33% m/v

$$0.52 \text{ g de fenol} \left(\frac{1 \text{ mol de fenol}}{94.11 \text{ g de fenol}} \right) = 5.525 \times 10^{-3} \text{ mol de fenol}$$

$$0.5269 \text{ g Ac. Fen.} \left(\frac{1 \text{ mol de Ac. Fen.}}{152.14 \text{ g de Ac. Fen.}} \right) = 3.4633 \times 10^{-3} \text{ mol de Ac. Fen.}$$

Rendimiento: 64.19%
Punto de fusión: 91- 93 °C: