

García Morales Citlalli

Navarro Bustamante Héctor

Rendimiento de la reacción de obtención de ácido fenoxiacético utilizando **2 ml** de la disolución de NaOH al 33% m/v.

$$\frac{0.5067 \text{ g Fenol}}{94.11 \text{ g/mol}} = 5.3841 \times 10^{-3} \text{ mol} \quad - \quad 100\%$$

$$\frac{0.0806 \text{ g ác.fen.}}{152.15 \text{ g/mol}} = 5.2974 \times 10^{-4} \text{ mol} \quad - \quad 9.8389\%$$

Rendimiento: 9.84%

Punto de fusión: 97 - 98 °C