## Procedimiento Justificado: Síntesis del sabor artificial a fresas y frambuesas

| Paso                                            | Justificación                                   |
|-------------------------------------------------|-------------------------------------------------|
| 1. En un balón limpio de 25mL añadir 2.8g de    | Se utiliza acetona para eliminar residuos del   |
| NaOH, 5g de 2naftol y 10mL de etanol.           | balón que puedan afectar la rxn (lavar). El     |
|                                                 | propósito del NaOH es para desprotonar el 2-    |
|                                                 | naftol y tener un nucleófilo fuerte.            |
| 2. Agregar un frijol magnético y perlas de      | Es necesario que se de a altas temperaturas por |
| ebullición. Montar el sistema de reflujo y      | que es parte de las condiciones que favorece la |
| calentar hasta disolver el sólido (~15min).     | SN2. El sistema de reflujo evitar la perdida de |
|                                                 | la muestra original.                            |
| 3. Enfriar el balón hasta temperatura ambiente, | El 2-naftol desprotonado desplazará el          |
| añadir 2mL de 1-yodobutano y reflujar por       | halógeno del 1-yodobutano para poder formar     |
| ~1 hora.                                        | el éter.                                        |
| 4. Alistar un baño de hielo y transferir la     | Raspar las paredes del beaker con la varilla    |
| muestra a un beaker de 250mL. Poner la          | induce la re-cristalización del producto.       |
| muestra en el baño de hielo y raspar paredes    |                                                 |
| con una varilla agitadora.                      |                                                 |
| 5. Armar el sistema de filtración por vacío y   | Se obtienen los cristales resultantes por medio |
| filtrar el produto del beaker (lavando con agua | de la filtración.                               |
| fría durante el proceso).                       |                                                 |
| 6. Colocar el producto en el horno por ~30min   | Se elimina cualquier residuo de agua que haya.  |
| y cacular % rendimiento.                        |                                                 |

(Esteb, J., Magers, J., Mcnulty, A., Morgan, P. & Wilson, A., 2009)

## Referencias

A Simple SN2 Reaction for the Undergraduate Organic Laboratory; John J. Esteb, John R. Magers, Lu Anne McNulty, Paul Morgan and Anne M. Wilson; Department of Chemistry, Butler University, Indianapolis; J. Chem. Educ., 2009, 86 (7), p 850;