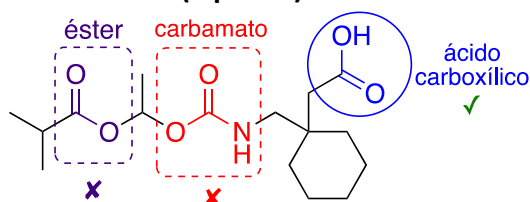


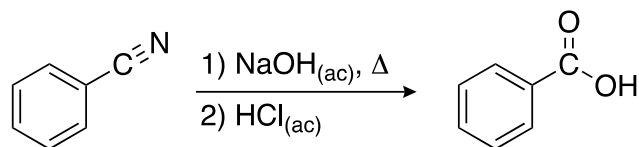
## Evaluación – Práctica 1

APELLIDOS – Nombre: **RESOLUCIÓN**

- 1) Encierre todos los grupos funcionales de ácido carboxílico presentes en la estructura del enacarbil de gabapentina mostrada a continuación. **(1 punto)**

*Enacarbil de gabapentina.*

- 2) Complete la siguiente ecuación química indicando las condiciones 1 y 2 requeridas para obtener el producto final. **(1 punto)**



- 3) ¿Qué gas se desprende durante la reacción? **(1 punto)**

Amoníaco

- 4) ¿Cuál es la ventaja de realizar la hidrólisis alcalina de un nitrilo en comparación con la hidrólisis ácida? **(1 punto)**

Durante la hidrólisis alcalina, se libera amoníaco, un gas que escapa de la disolución y desplaza el equilibrio hacia la formación de productos. En contraste, en la hidrólisis ácida se producen iones amonio, que permanecen en solución.

- 5) ¿Cuáles deben ser las características de solubilidad del producto para permitir su purificación mediante recristalización simple? **(1 punto)**

El producto debe ser soluble en el disolvente a altas temperaturas, pero insoluble a baja temperatura. Esto permite alcanzar la condición de saturación al enfriar lentamente la solución, lo que favorece la formación de cristales.