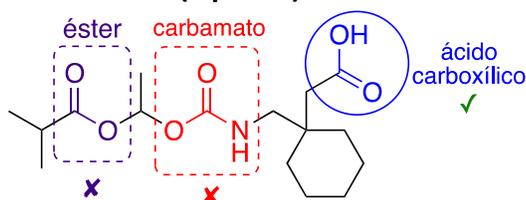


Evaluación – Práctica 1

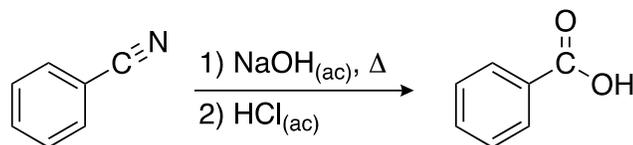
APELLIDOS – Nombre: **RESOLUCIÓN**

- 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.