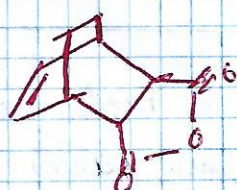


- 1ª reacción: Acilación de Friedel-Crafts, en este caso se utiliza un anhídrido de ácido (normalmente se utilizan cloruros de ácido) y AlCl_3 como catalizador (no se por qué se pierde el doble enlace del anhídrido maleico). Esta reacción podría ser una condensación de Diels-Alder y daría el producto:



(A) $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_3$

pero después no cuadra con la reducción del grupo carbonilo con $\text{NH}_2\text{-CH}_2$ en medio básico y calor.

- 2ª reacción: reducción del grupo carbonilo con hidracina. En primer lugar daría hidrazona pero con calor en medio básico se reduce el grupo carbonilo a metileno. El resultado es un ácido
- Obtención del cloruro del ácido con SOCl_2 . Es el método habitual para obtener haluros de ácido
- 4ª reacción: Reacción del cloruro de ácido con una amina (secundaria) para obtener la amina correspondiente.
- 5ª reacción: Reducción del grupo carbonilo hasta metileno con un ~~rea~~ reductor potente, el AlLiH_4