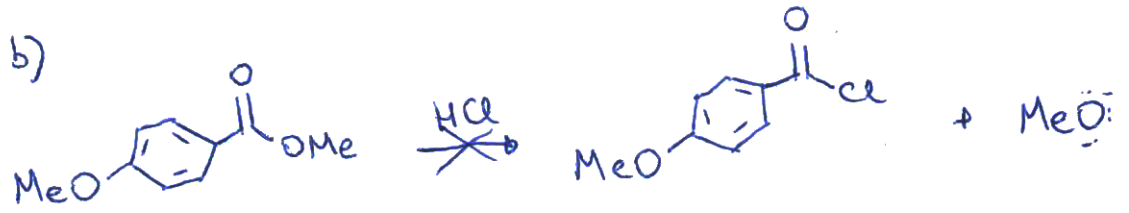
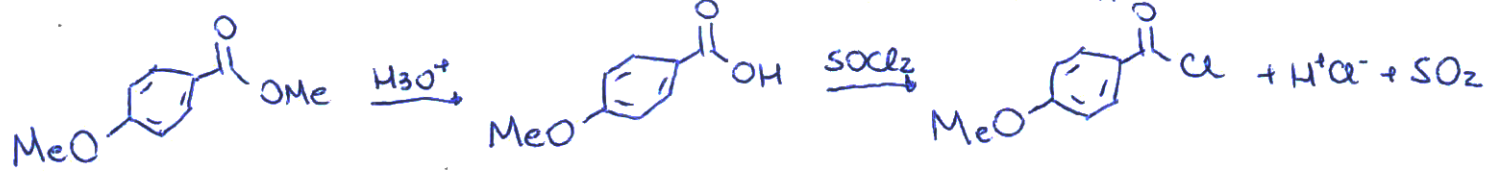


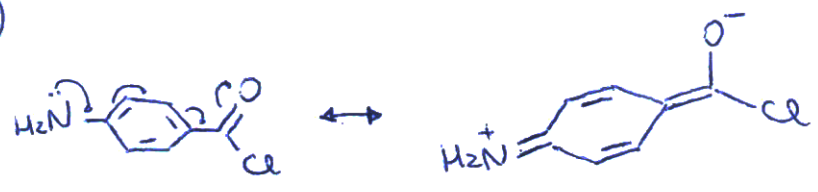
- NH_2^- é uma base muito forte, portanto grupo de partida ruim.
 - O ideal seria reagir o ânion C1CCC1C(=O)[O-] com um cloreto correspondente C1CCC1C(=O)Cl



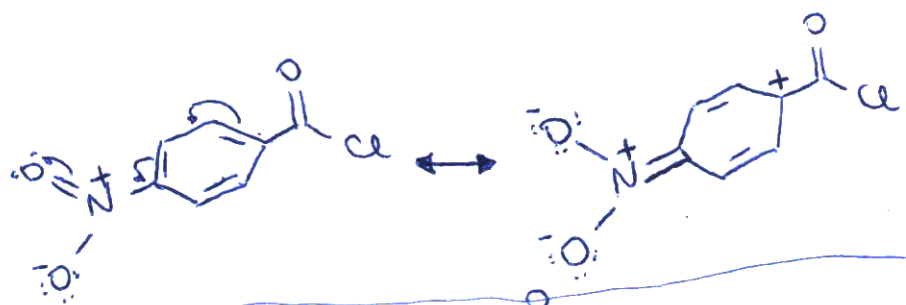
- MeO^- é uma base forte, portanto grupo de partida ruim.
 - Cl^- GP muito bom!
 - A transformação mais indicada para transformar um derivado de ácido em um cloreto é a reação entre ácido e cloreto de tionila.



6)



- NH_2 grupo doador de e^- , logo torna o C carbonílico menos eletrofílico, tornando-o menos reativo.



- NO_2 grupo retirador de e^- por ressonância, logo torna o C carbonílico mais eletrofílico, tornando-o mais reativo.

