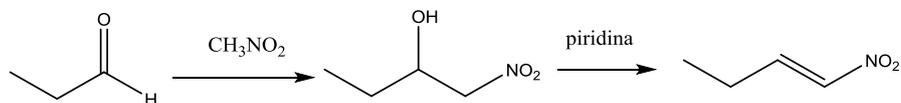


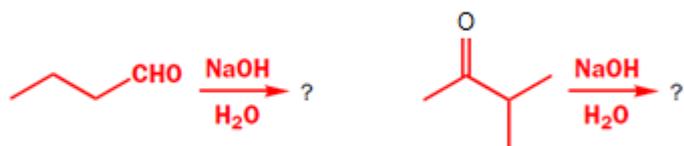
FUNDAMENTOS DE QUÍMICA ORGÂNICA

6ª. LISTA DE EXERCÍCIOS

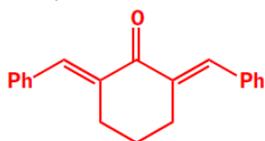
- 1) Proponha um mecanismo para cada uma das seguintes transformações:



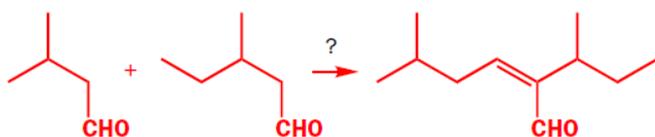
- 2) O aldeído e a cetona representados abaixo se auto-condensam na presença de NaOH aquoso, dando os produtos insaturados. Dê a estrutura dos compostos insaturados formados e o mecanismo de sua formação.



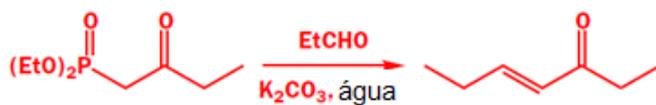
- 3) Como poderíamos sintetizar o seguinte composto?



- 4) Usando o silil-enol-éter de um dos dois compostos abaixo, mostre o mecanismo de formação do produto. Por que é necessário usar um sili-enol-éter e não simplesmente misturar os dois compostos carbonílicos na presença de NaOH aquoso?



- 5) Mostre o mecanismo da transformação abaixo. Trata-se de uma metodologia sintética muito usada para construir compostos carbonílicos  $\alpha,\beta$ -insaturados:



- 6) Sugira um método alternativo para a preparação do produto da transformação apresentada no item anterior.