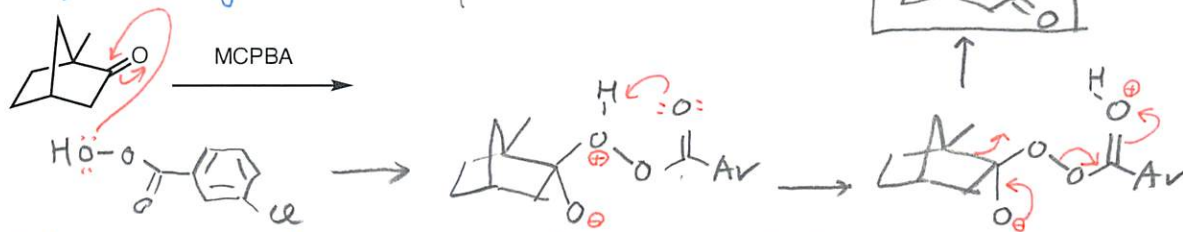


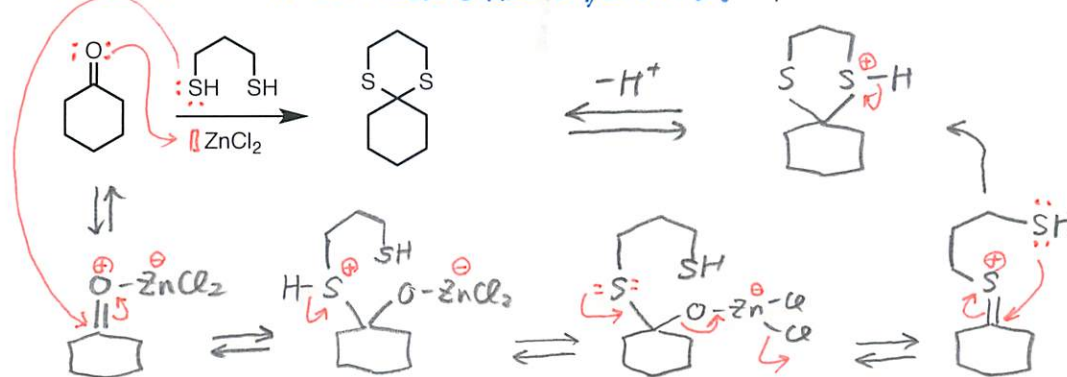
有機化学 3 課題 06 解答例

1. 以下の反応の反応機構、中間体、生成物の構造を書け。

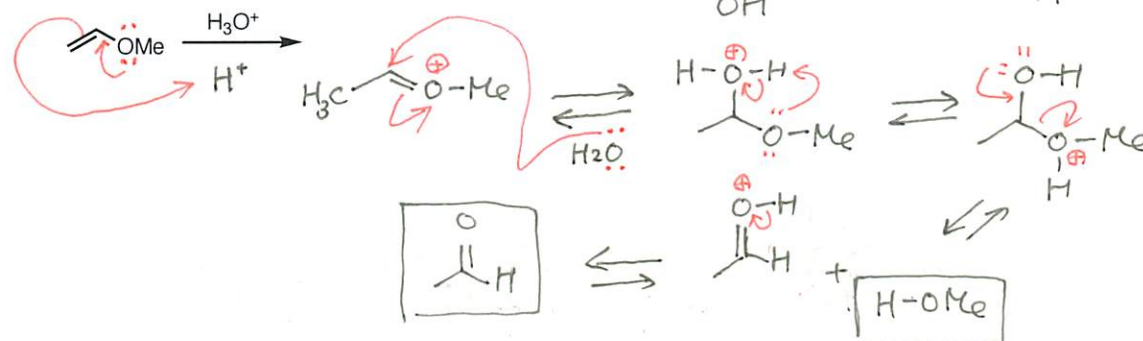
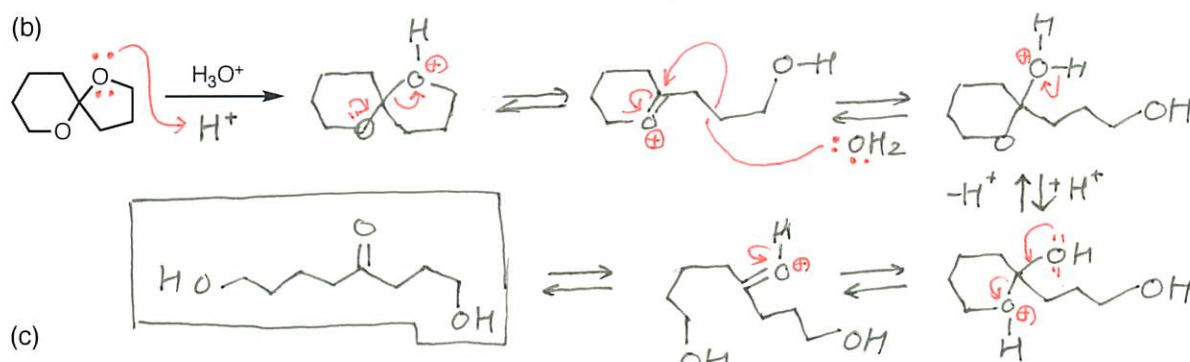
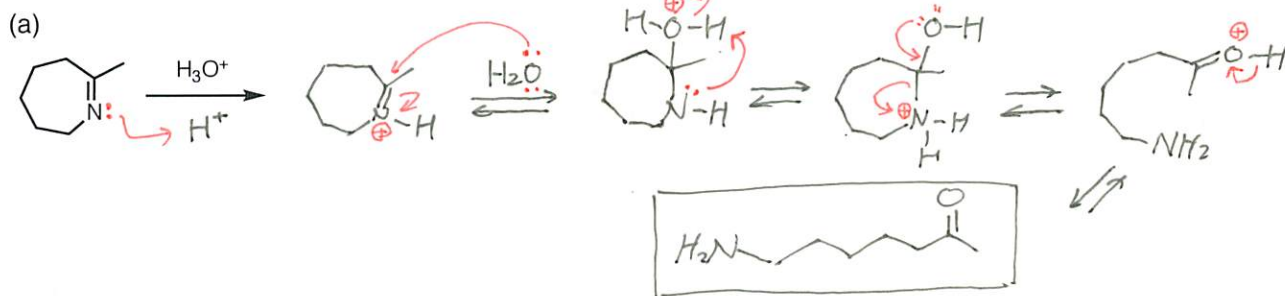
(a) Baeyer-Villiger 酸化 (p845)



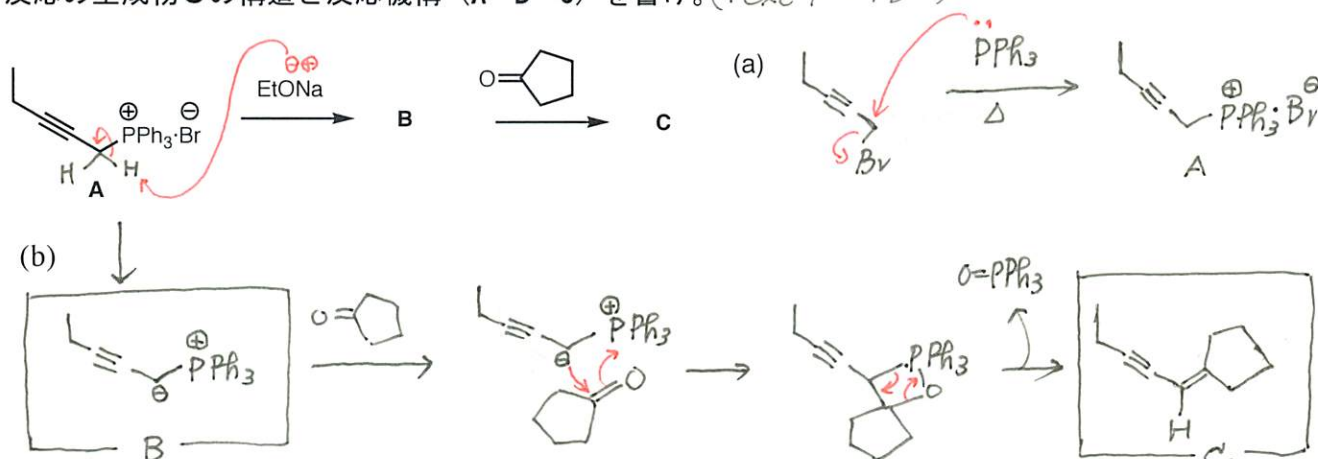
(b) チオアセタール形成: Lewis 酸も使われる. (p837-)



2. 以下の化合物を酸加水分解した時の生成物を書け。 (p835-)



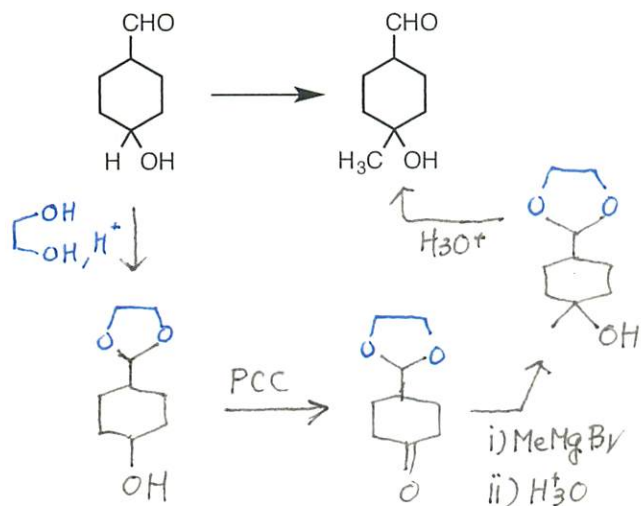
3. (a) ホスホニウム塩 **A** の調製法を提案しその反応機構を書け。(b) それを使ったイリド **B**、Wittig 反応の生成物 **C** の構造と反応機構 ($A \rightarrow B \rightarrow C$) を書け。(Text p 843-)



4. 以下の変換に必要な合理的な方法 (一段階ではない) を提案せよ。反応機構は不要。

中間体と反応剤を書け。カルボニル (アルデヒド、ケトン) をアセタールで保護せよ。(p 825)

(a)



(b)

