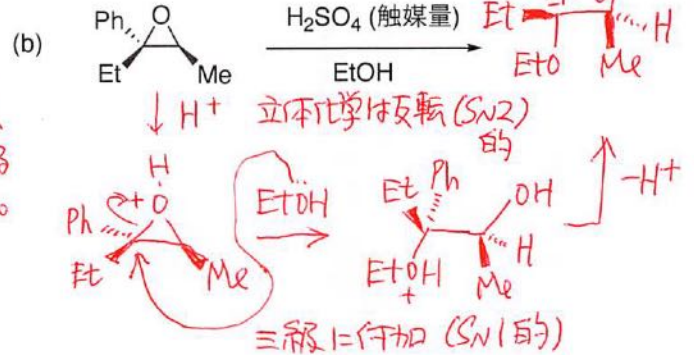
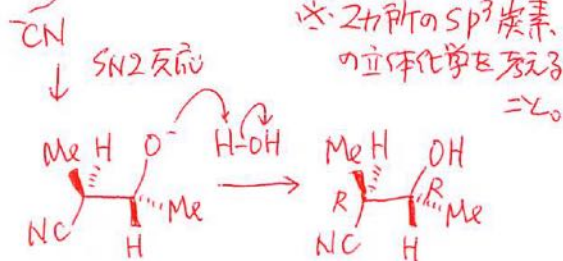
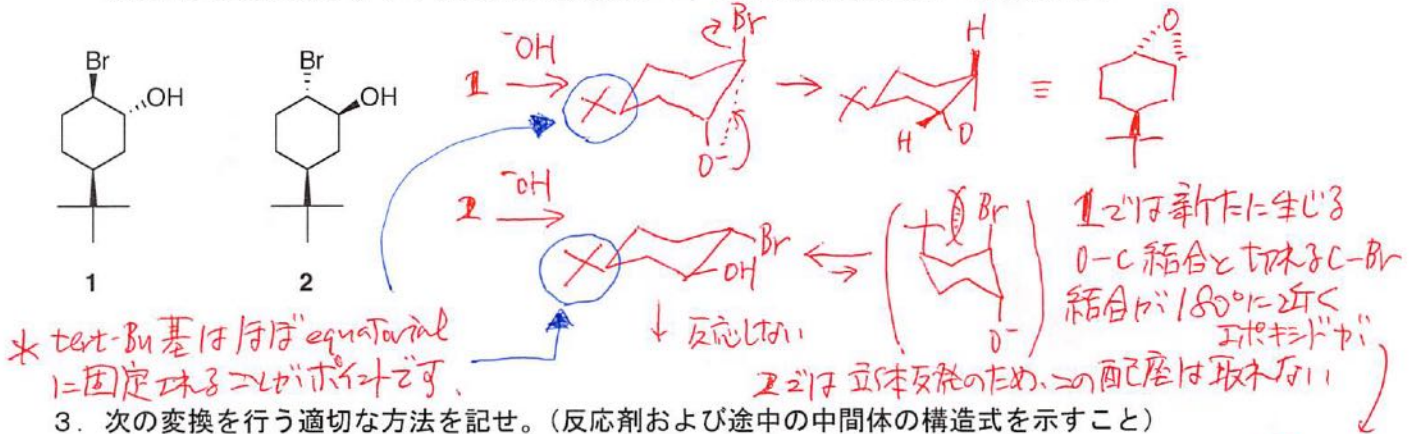
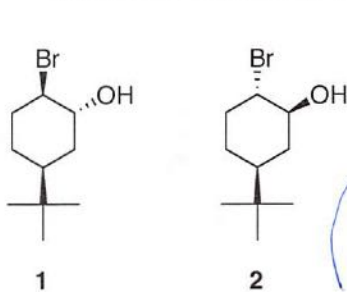


< 解答例 >

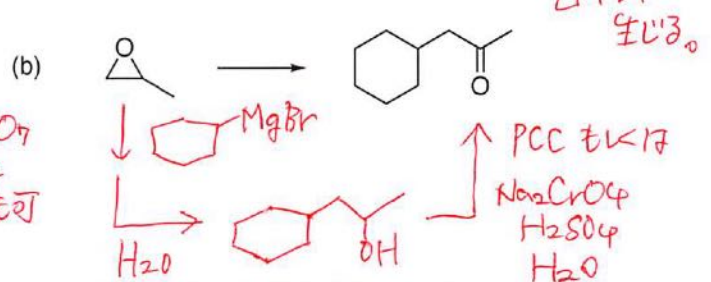
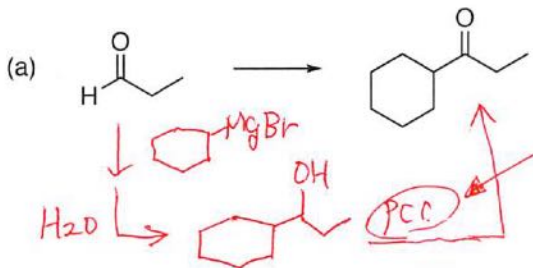
1. 次の各反応の反応機構、生成物の構造式および立体化学 (R/S 表記) を示せ。



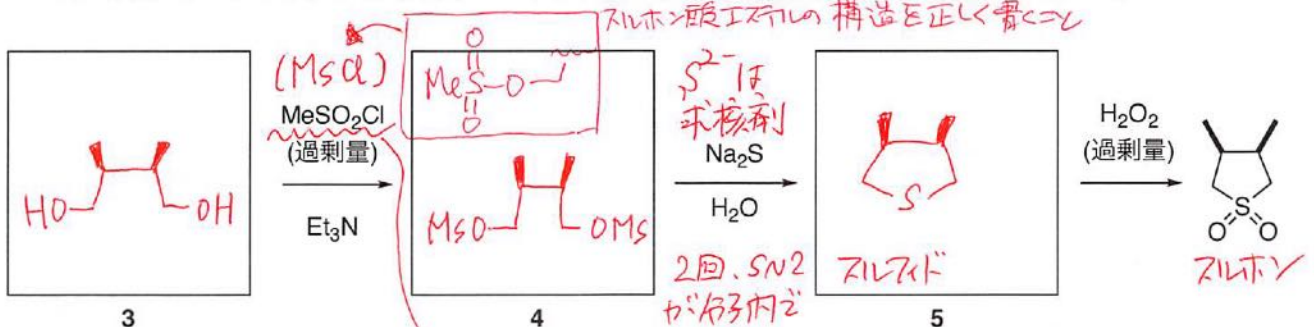
2. 化合物 1 を NaOH 水溶液で処理すると速やかにエポキシドに変換されるが、化合物 2 では反応がほとんど進行しない。いす型立体配座を用いて、1, 2 の反応性の違いを説明せよ。



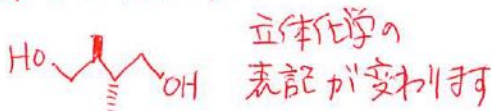
3. 次の変換を行う適切な方法を記せ。(反応剤および途中の中間体の構造式を示すこと)



4. 次の反応式で与えられた情報をもとに、化合物 3, 4, 5 の構造を立体化学を含めて示せ。



注) シグマグリに事いた場合は



課題の回答は研究室 HP でも公開します (モバイル対応)
<http://www.agr.nagoya-u.ac.jp/~chembio/index.html>

△ 高温では CE が付加して、塩化物も生じるが、通常は スルホン酸エステルです

