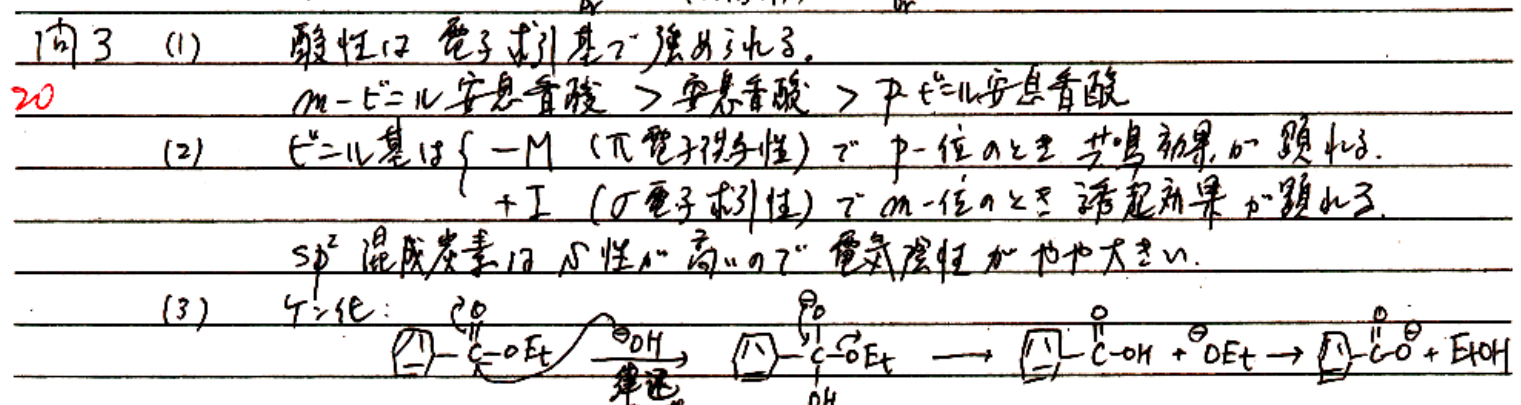
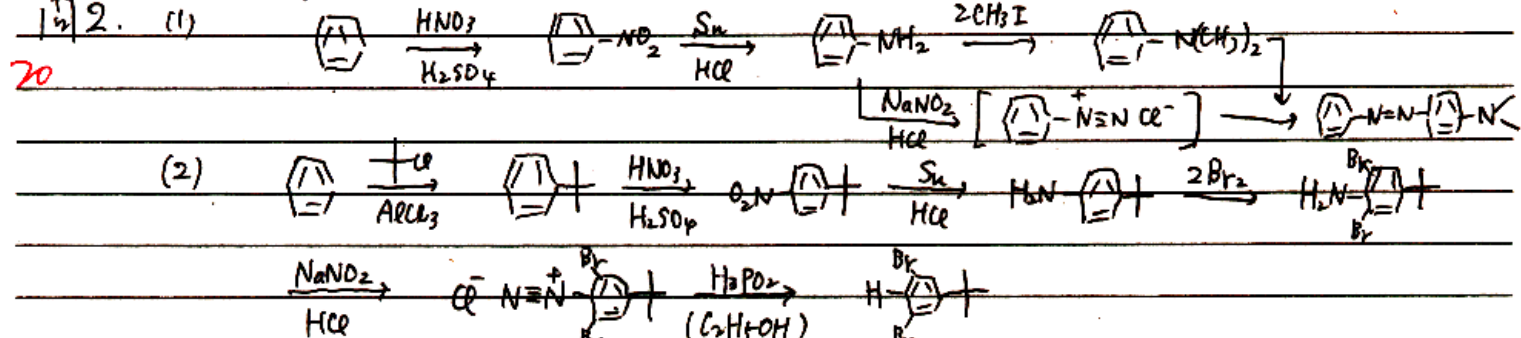
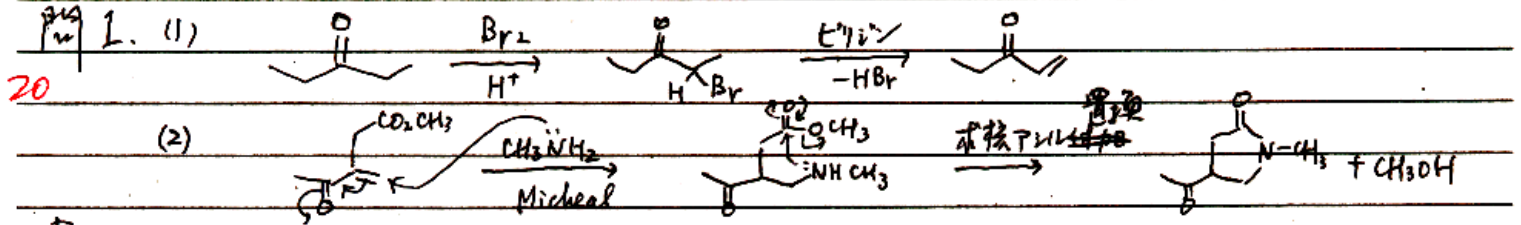


授業科目	施行月日	年月日	星・夜の別	入学年度	学年	学科(部)	ふりがな	★評点
担当教員	座席	教室 番	学籍番号				Tr 10	100

(注意) ★印を除き必ず記入すること。1年生は、クラス番号も記入すること。

(学籍番号は全桁記入すること)



(4) 加水=Oの  $C^{δ+}$  性が弱くなるので反応は遅くなる。(中間体  $\pi$  共役で  $p$ -位が安定化される)  
 電子求引的に弱く  $m$ -E=O基がある方が反応は速い。

