这两个题目写成稳定的碳正、碳负的形式

$$\begin{array}{c} \text{FtO}_{\text{C}} = 0 \\ \text{NH}_2 \end{array}$$

O-Hg ÓTf

ÓМе

ÓМе

3.6

3.7

吸电子基团时原位生成碳正离子较为困难,采取进攻羰基的方式水解,构型保持。吸电子基团时原位生成碳正离子较为困难,采取进攻羰基的方式水解,构型保持。 $X=OCH_3$ 或 $(CH_3)_2$ N时,富电子型的芳烃参与反应:

供电子基团时,可以生成碳正离子,手型消失。