第十一章 胺 (2)

主要内容

- 季铵盐及其在合成中的应用
- 季铵碱和 Hofmann 消除

一. 季铵盐及其在合成中的应用

- > 季铵盐有盐类的特性:固体,熔点高,易溶于水
- > 季铵盐与普通铵盐不同

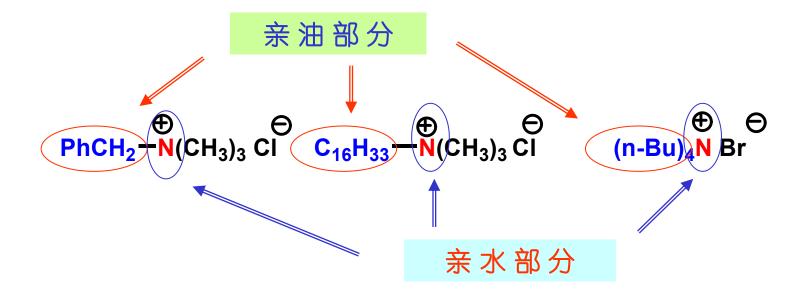
$$\bigoplus_{R_3} \overset{\Theta}{N-R'} \overset{\Theta}{X} + NaOH \longrightarrow R_3N-R'OH + NaX$$
 季铵碱
$$\overset{\Phi}{R_3} \overset{\Theta}{N-H} \overset{\Theta}{X} + NaOH \longrightarrow R_3N + H_2O + NaX$$
 普通铵盐

■季铵盐的应用

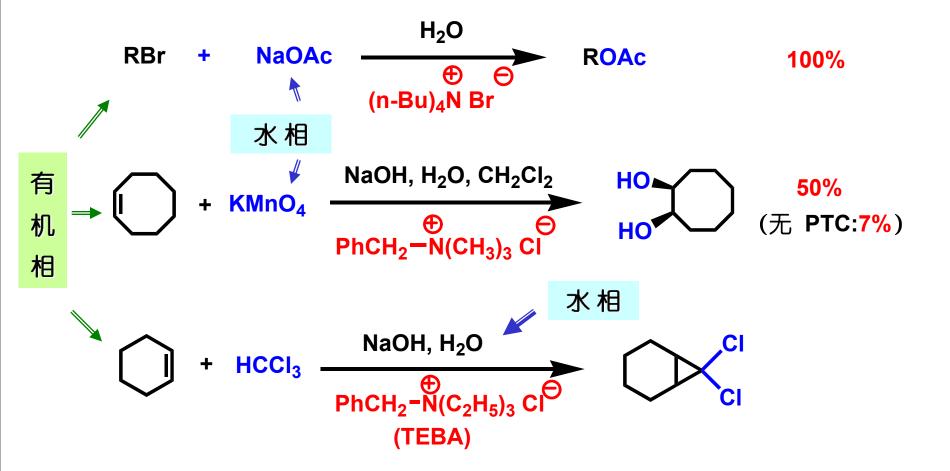
i. 用作阳离子型表面活性剂,降低表面张力 (如:洗涤剂、乳化剂、悬浮剂、起泡剂、分散剂等)

ii. 合成上用作相转移催化剂 (PTC, phase transfer catalyst)

例:一些带有长链烷基的季铵盐



➤ 相转移催化剂 (PTC) 的应用举例



二. 季铵碱和 Hofmann 消除

■季铵碱的形成

季铵碱: 强碱,碱性 类似于NaOH、KOH

$$R_4NX$$
 Ag_2O R_4NOH + AgX R_4NOH + AgX R_4NOH R_4N

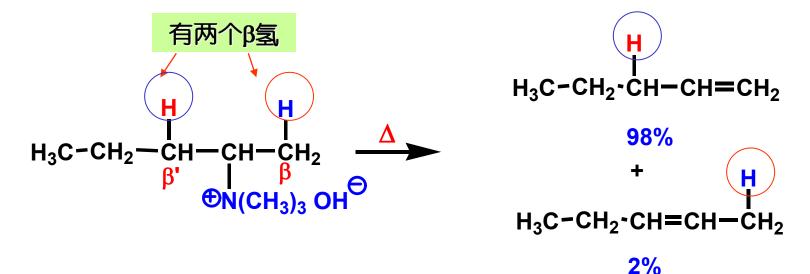
■季铵碱的反应 —— Hofmann消除反应 (重要)

含β-H的季铵碱加热分解,生成叔胺和烯烃。

$$\begin{bmatrix} H_3C - N - CH_2 - C - R \\ CH_3 \end{bmatrix} OH \xrightarrow{\Delta} CH_2 = CH - R + H_3C - N + H_2O \\ CH_3 \end{bmatrix} CH_3$$

■ Hofmann消除的取向

消除时主要生成取代基少的 烯烃——Hofmann取向



▶比较:卤代烷的消除取向—— Zaitsev 取向

➤ Hofmann消除例子

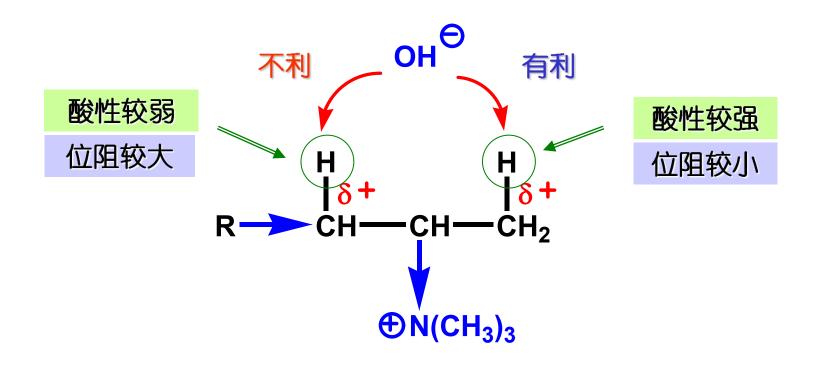
> Hofmann消除取向的解释

(i) 从反应机理及过渡态的稳定性分析

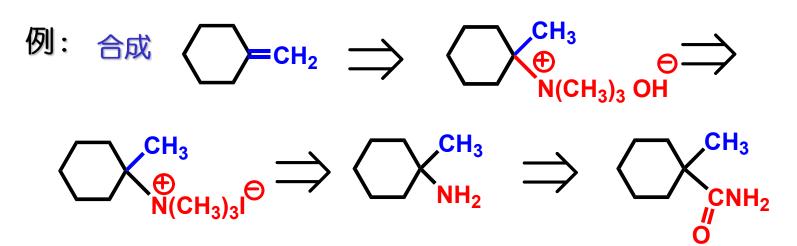
E1cb机理:碳负离子反应中间体

碳负离子稳定性: -CH₃ > R-CH₂ > R₂-CH > R₃C-

(ii) 从β-氢的酸性的差别分析(iii) 从位阻的差别分析



➤ Hofmann消除在合成上的应用 —— 合成少取代的烯烃



> Hofmann消除在早期有机结构分析上的应用

例: 用化学方法区分化合物

本次课小结:

- ▶季铵盐在合成中的应用 (作为相转移催化剂)
- > 季铵碱的消除 (Hofmann消除, 消除的取向, 在合成中的应用)