有机化学 复习课-2

16. 常见的鉴别反应

- ・FeCl₃——酚、烯醇
- 烯醇式的稳定性
- ·NaHSO3——醛、脂肪甲基酮、不超过C8环酮 (HCN)
- 碘仿反应——乙醛、甲基酮、乙醇、甲基仲醇
- Fehling试剂——脂肪醛、葡萄糖Tollens试剂——醛、葡萄糖

- ・2,4-二硝基苯肼——醛酮 C=O ・Hinsberg反应——区别伯、仲、叔胺(或与亚 硝酸反应)
- ・溴水、高锰酸钾
- 完成反应中的选择性
- ・分离:酸性、碱性、中性、水溶性

17. 推结构

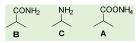
- ·找出能明确确定结构的信息,先画出该结构。
- ·根据反应/实验现象等信息,推导其他的结构。

大面积往年考题举例

- 化合物A $(C_4H_{11}NO_2)$ 为有机盐类,易溶于水,但不溶于 醚和烃类有机溶剂,加热失水得中性化合物B (C₄H₀NO), B和NaOH的溴水溶液作用生成C, C能与 酸成盐,B在NaOH溶液中煮沸,放出呈碱性的气体, 此反应液经酸化后得化合物D, D经氢化铝锂还原与 硫酸加热得烯烃E, E也可有丙酮和Ph₃P=CH₂反应制得
- 。试推测A、B、C、D、E的结构并写出各步反应。







写出各步反应

单元练习题

• 单元练习-推测结构.pptx

18. 波谱分析

・红外光谱

不同C=O的吸收峰 (cm-1)

酮 1725-1705 醛1740-1720, 羧酸1725-1700, 酰卤1815-1770 酸酐1850-1780 & 1790-1740 羧酸酯1750-1735, 酰胺1690-1630

・核磁共振氢谱 (ppm) 脂肪C-H、芳香C-H、醛H 裂分与偶合 n+1规则

19. 立体化学问题

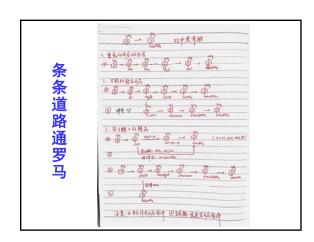
- ・命名: E/Z、R/S
- ·分子内S_N2反应形成环氧乙烷
- ・二醇形成缩醛
- Beckmann重排
- 对手性醛酮的加成 (环状、非环状)
- ・内酯化 (羟基羧酸的反应、形成5或6元环)
- ・羧酸酯化、酯水解 (判断酰氧键或烷氧键断裂)
- Hofmann降解

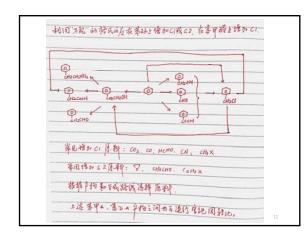
20. 反应的应用——合成

- ▶官能团转化: 硝化、磺化、卤化、醚化、杂原子对醛酮的加成、羧酸及其衍生物之间的转化(引入N、O、X、S等杂原子)
- ▶碳链增长:格氏反应、aldol反应、酯缩合
- ▶保护基:醚、缩醛、酰胺
- ▶占位基、定位基:磺酸基、氨基->重氮盐

有机合成技巧

OH OH OH OF A OH OF



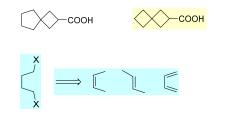


3. 由甲苯和适当的有机原料合成下列化合物,无机试剂可任选。

CH₃

X = H, OH, F, CI, Br, I, CN

4. 由丙二酸二乙酯和≤C4的烯烃为有机原料合成下列化合物,无机试剂可任选。



单元练习合成题

• <u>单元练习-合成.pptx</u>

21. 反应机理

- •写出亲核试剂对亲电试剂的进攻方向和进 攻位置
- •写出关键的的反应中间体
- ・取代反应
- ・消除反应
- 加成反应 { 1,2-加成(对C=O、C=N、C=C) 1,4-加成(对C=C-EWG)
- •加成-消除

15

基本反应机理

- ・缩醛的形成
- ・Aldol反应
- Michael加成
- ・酸的酯化

学会举一反三

- ・缩醛的水解
- ・羰基的亲核加成
- Mannich反应
- ・酯的水解、酯缩合
- ・Robinson增环反应

16

综合型反应机理

- 9-9/(3)
- · 11-4/(3), (4), (6)=10-5/(6)
- 12-7/(2)

都是曾经考过的题目

机理题:
 一種NaOH
 一種NaOH
 一種NaOH
 一種の
 一世の
 <

单元练习机理题

• <u>单元练习-机理.pptx</u>

1