南京航空航天大学

2017年硕士研究生入学考试初试试题 (A 卷)

科目代码:

626

有机化学 科目名称:

满分: 150 分

注意: ①认真阅读答题纸上的注意事项; ②所有答案必须写在答题纸上, 写在本试题纸或草稿纸上均无 效: ③本试题纸须随答题纸一起装入试题袋中交回!

一、用系统命名法命名下列化合物(20分,每小题2分)

$$CI$$
 $C=C$
 CH_3
 CH_2CI
 CI
 CH_2CI

9、

$$CH_2C(CH_3)_3$$
 $H \longrightarrow OH$
 $COOH$
 (R/S)

- 二、写出下列化合物的结构式(10分,每小题2分)
- 1、四氢萘; 2、脯氨酸; 3、二噁烷; 4、 阿司匹林; 5、THF

三、完成下列反应式,写出主要产物,不反应打"×"(20分,每小空1分)

1.
$$H_2SO_4$$
 (1)

$$2$$
 \longrightarrow $CI_2, 500^{\circ}C$ \longrightarrow CH_3COOOH \longrightarrow (2)

6.
$$CH_3CH_2COOH \xrightarrow{SOCl_2} CH_3CH_2NHCH_3$$
 (7)

8.
$$H_3C$$
 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3

9,
$$\frac{(H_3C)_2C=CH_2}{HF}$$
 (10) $\frac{C_2H_5Br}{AlCl_3}$ (11) $\frac{KMnO_4, H^+}{}$ (12)

11. HBr, ROOR (14)
$$\frac{1) \text{ Mg, Et}_2\text{O}}{2) \text{ D}_2\text{O}}$$
 (15)

12. OH
$$CH_2N_2$$
 (16)

13,
$$CH_2COOC_2H_5$$
 1) C_2H_5ONa (17) $CH_2COOC_2H_5$ 2) H^+

14 O OH NaOH,
$$Br_2$$
 H^+ (18)

15 KCN, HOAC (19)

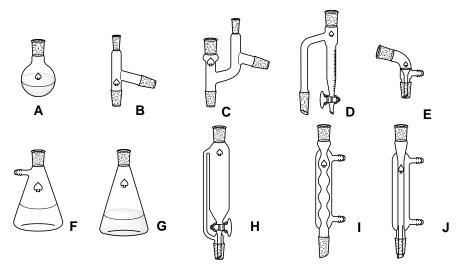
EtOH

O + BrCH₂COOCH₂CH₃
$$\xrightarrow{1) Zn, PhH}$$
 (20)

四、回答下列问题(50分,除注明外,均为单选题,每小题2分。)

1、对于乙酸正丁酯合成实验

请在下图中选择适当的玻璃仪器,搭建反应装置(只需考虑玻璃仪器),并按照装置由下到上的顺序写 出相应的字母。(图为常见有机合成实验标准磨口玻璃仪器)(多选,共6')



- 傅-克反应的反应机理属于: 2、
- A. 亲核加成 B. 亲核取代 C. 亲电加成 (2')

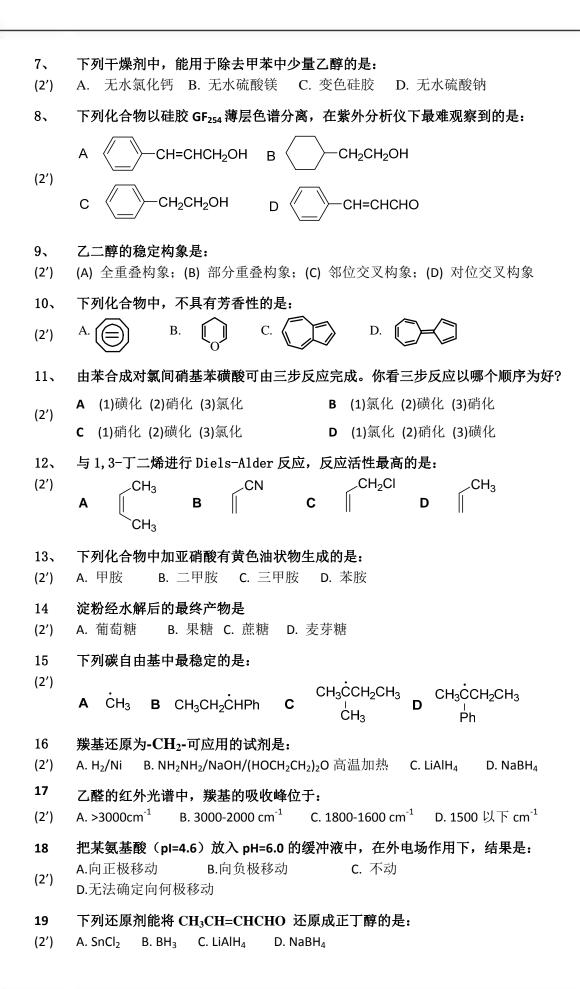
- D. 亲电取代
- 物质 CH₃CH=CHC₆H₅ 中不存在的电子效应是: 3、
- A. p-π 共轭 (2')
- Β. σ-π 超共轭
- C. +I 效应 D. π-π 共轭
- 下列化合物中, S_N1 和 S_N2 反应都比较容易进行的是
- (2')
- A. PhCH₂Br B. PhCH₂CH₂CH₂Br C. PhCOCH₂Br D.

下列化合物与 NaOH 水溶液反应时,速度最快的是 5、

(2')
$$A. \quad \text{CI-CH}_3 \quad B. \quad \text{CI-OCH}_3 \quad C. \quad \text{CI-NO}_2 \quad D. \quad O_2 \text{N-CI-CI}_2$$

下述反应的关键中间体是:

(2')
$$H_3C$$
 CI $KNH_2 - NH_3(I)$ H_3C $NH_2 + H_3C$



20 根据下列油脂的皂化值,平均相对分子质量最小的是:

- (2') A 猪油(195~203) B 奶油(210~230) C 豆油(190~200) D 花生油(185~195)
- 21 下列化合物中碱水解反应速率最快的是:

72 下列关于吡啶与吡咯的说法中正确的是:

- (2') A. 吡咯的碱性强于吡啶
 - B. 吡啶易于发生亲电取代反应
 - C. 吡咯与吡啶上 N 原子的杂化态不一致
 - D. 吡咯中 N 原子为 sp2 杂化, N 上孤对电子参与芳构化, 形成大 π 键。
- 23 下列化合物 α 氢的酸性最大者为:
- (2') O O CH_3 O CH_3 O CH_3 D. $COOC_2H_5$

五、反应机理推断 (15分,每小题5分)

1. (5分) 写出下列反应的机理:

2、(5分) 写出下列反应的机理:

$$\begin{array}{c} O \\ \parallel \\ C_6H_5CH_2CCH_2C_6H_5 + H_2C=CHCOCH_3 \end{array} \xrightarrow[CH_3OH]{\begin{array}{c} NaOCH_3 \\ CH_3OH \end{array}} \begin{array}{c} C_6H_5 \\ -O \\ -C_6H_5 \end{array}$$

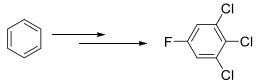
3、(5分) 写出下列反应的机理:

六、合成题(25分,每小题5分)

1、以邻硝基甲苯为唯一有机原料合成:

$$CH_3$$
 $N=N$
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3

2、以苯为主要原料合成,其它试剂任选:



3、以丙二酸二乙酯及不超过两个碳的简单原料合成:

$$HO_2C$$
 \longrightarrow CO_2H

4、由苯及不超过四个碳的简单原料合成:

5、由苯及不超过四个碳的简单原料合成:

七、结构推断题(10分,每小题5分)

- 1、某中性化合物 $C_7H_{13}O_2Br$ (**A**) 不发生生成腙或肟的反应,红外光谱在大于 3000cm⁻¹ 处没有特征吸收峰,在 2850-2950cm⁻¹ 处呈强峰,另一强峰在 1740cm⁻¹,其核磁共振氢谱为: δ: 1.0 (3H, t), 1.3 (6H,d), 2.1(2H,m), 4.2 (1H,t), 4.6 (1H,m) ppm。试推测化合物(**A**) 的结构并指明各核磁共振氢谱数据归属。
- 2、化合物 \mathbf{A} ($\mathbf{C}_9\mathbf{H}_{10}\mathbf{O}_2$),能溶于 NaOH 水溶液,可以和 NH₂OH 加成,但不和 Tollens 试剂反应; \mathbf{A} 经 NaBH₄还原生成 \mathbf{B} ($\mathbf{C}_9\mathbf{H}_{12}\mathbf{O}_2$)。 \mathbf{A} 和 \mathbf{B} 均能发生碘仿反应, \mathbf{A} 用 Zn-Hg/HCl 还原生成 \mathbf{C} ($\mathbf{C}_9\mathbf{H}_{12}\mathbf{O}$)。 \mathbf{C} 溶于 NaOH 溶液后再和 $\mathbf{C}\mathbf{H}_3\mathbf{I}$ 反应生成 \mathbf{D} , \mathbf{D} 用 $\mathbf{K}\mathbf{M}\mathbf{n}\mathbf{O}_4$ 氧化生成对甲氧基苯甲酸,试推测 \mathbf{A} 、 \mathbf{B} 、 \mathbf{C} 、 \mathbf{D} 的结构。