武汉大学

2003 年攻读硕士学位研究生入学考试试题

科目名称:有机化学 科目代码:376 注意:所有答题内容必须答在答题纸上,凡答在试题上的一律无效。

- 一、选择题(单选, 共 25 小题, 每个 2 分, 共 50 分)

 () 1、2-甲基戊醇-3 脱水的主要产物是什么?
 A. 2-甲基戊烯-1 B. 2-甲基戊烷 C. 2-甲基戊烯-2 D. 2-甲基戊烯-3
 () 2、下列两个戊烷,哪一个沸点较高?
 A. (CH₃)₂CHCH₂CH₃ B. CH₃CH₂CH₂CH₃
 () 3、鉴定甲基酮通常用哪种试剂?
- A. 托伦试剂 B. 本尼迪克特溶液 C. 希夫试剂 D. 碘仿试验 ()4、克莱森缩合反应经常用于制备下列哪种化合物?
- A. β-羟基酯 B. γ-羟基酯 C. δ-羟基酯 D. β-酮基酯
- ()5、重氮甲烷与羧酸反应生成哪种化合物?
- A. 胺 B. 亚胺 C. 酯 D. 醇
- () 6、在干燥 HCl 存在下, 乙二醇可与丙醛反应生成什么?
- A. α-二烯 B. 酯 C. 缩醛或半缩醛
- ()7、α-D 葡萄糖和 D-半乳糖的关系或差异是什么?
- A. 一个醛糖另一个是酮糖 B. 二者间仅有一个碳原子的构型不同 C. 两者互为镜影 D. 两者互为同分异构体
- () 8、化合物 C_3H_6O 的红外光谱表明,在 3600cm^{-1} 和 1020cm^{-1} 处有明显的峰值,其结构形式是什么?
- 的峰值,其结构形式是什么?
 A. CH₃COCH₃ B. CH₂=CHOCH₃ C. △-OH
 - () 9、烯烃的烯丙基溴化作用通常用什么试剂完成?
 - , A. 苯基溴化镁 B. 吡啶的过溴化物
 - C. 2、2 一二溴丁二酸 D. N-溴代丁二酰亚胺
 - ()10、林德拉(Lindlar) 催化剂用于:
 - A. 芳香族碳氢化合物的硝化 B. 炔部分地还原成顺烯烃
 - C. 二元醇脱水 D. 木端炔加水成醛

()11、乙醇的部分缓慢氧化生成:
A. 丙酮 B. 醋酸 C. 丙酸 D. 乙醛
()12、最容易脱水的是:
A. R ₃ COH B. R ₂ CHOH C. RCH ₂ OH D. CH ₃ OH
()13、下列化合物中最强的酸是:
A. 对硝基苯酚 B. 间硝基苯酚 C. 邻硝基苯酚 D. 对氯苯酚
() 14、Hinsberg 试剂可用于检验哪一类有机物?
A. 胺类 B. 醇类 C. 酮类 D. 烯类
() 15、下列化合物中哪一个能与 FeCl ₃ 溶液发生显色反应?
A. 苄醇 B. 苯酚 C. β-苯基乙醇 D. 苯乙烯
()16、水合茚三酮与下列哪一个化合物反应呈蓝紫色?
A. 吡咯 B. β-氨基酸 C. 氨基乙酸 D. 葡萄糖
()17、有机化合物的紫外光谱基于分子中电子的何种跃迁?
A. σ-σ*和 n-σ*跃迁 B. π-π*和 n-σ*跃迁
C. π-π*和 n-π*跃迁 D. n-π*和 n-σ*跃迁
() 18、化合物 CH ₃ COCH ₂ CH ₂ CH ₂ COCH ₃ 的 NMR 谱有几组峰出现?
A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
()19、确定核磁共振化学位移常用哪一个作标准物质?
A. 四甲基甲烷 B. 四硝基甲烷 C. 四羟基甲烷 D. 四甲基硅烷
()20、进行减压蒸馏时,克氏蒸馏瓶中的液体应当占有多少容积?
A. 2/3 B. 1/3 C. 1/2 D. 1/5
()21、当进行水蒸气蒸馏操作发生倒吸现象时,应马上采取什么措施?
A. 打丌 T 形管夹子,移去水源,排除故障
B. 加大水蒸气发生器的蒸气发生量
C. 使园底烧瓶冷却
D. 加大圆底烧瓶下面的火焰
()22、金属钠只可用于干燥含痕量水的下列哪一类物质?
A. 醇 B. 胺 C. 醚 D. 酸
() 23、Williamson 合成法是合成下列哪一种化合物的重要方法?
A. 酮 B. 卤代烷 C. 混合醚 D. 简单醚 🗀
()24、下列化合物哪个能与 CH₃MgBr 作用?
A. CH_3CH_3 B. $CH_2=CH_2$ C. $CH\equiv CH$ D. C_6H_6
()25、下列化合物中,哪一种能用以制备重氮盐?
A. 苯肼 B. α -萘胺 C. 二甲胺 D. N-甲基苯胺

二、写出下列化合物结构(共5小题,每小题4分,共20分)

- 1、N, N-二乙基乙酰胺
- 2、R-1-苯基乙胺
- 3、顺式-4-甲基环己醇(写出它的优势构象的透视结构式)
- 4、内消旋-2,3-二氯丁烷(写出它的优势构象的纽曼投影式)
- 5、(1R. 2S) -2-甲胺基-1-苯基丙醇(写出它的 Fischer 投影式)

三、完成下列反应(共5小题,每小题5分,共25分)

1 CH₃CH₂CH₂CH $\stackrel{\text{CH}_2}{\longrightarrow}$ CH₃CH₂CH $\stackrel{\text{CH}_2}{\longrightarrow}$ CH $\stackrel{\text{CH}_3}{\longrightarrow}$ CH₃CH₂CH $\stackrel{\text{CH}_2}{\longrightarrow}$ CH $\stackrel{\text{CH}_3}{\longrightarrow}$ CH $\stackrel{\text{CH}$

4,
$$\frac{(1)}{1}$$
 = $\frac{(1) C_2H_5ON_8}{HCOC_2H_5 + CH_3COOC_2H_5} = \frac{(1) C_2H_5ON_8}{(2) H_3O}$

5.
$$\frac{AI \left[OCH(CH_3)_2\right]_3}{(CH_3)_2CHOH}$$

四、由指定原料合成下列化合物(共2小题,每小题10分,共20分)

- 1、环戊酮一环己酮
- 2、邻硝基甲苯一邻硝基苯甲醛

五、用简单的化学方法区别下列各组化合物(共 2 小题,每小题 10 分,共 20 分)

- 1、(CH₃)₃COH, CH₃CH₂CH₂CH₂OH, CH₃CH₂CH(OH)CH₃ (10 分)
- 2、苯胺,苯酚,苯甲醛(10分)

六、结构解析(15分)

化合物 A 分子式为 $C_{10}H_{14}O$, 溶于 NaOH 水溶液, 而不溶于碳酸氢钠溶液, 与溴水反应得二溴代化合物, 分子式为 $C_{10}H_{12}Br_2O$ 。A 的红外光谱在 $3250cm^{-1}$ 区域有个宽峰, 在 $830~cm^{-1}$ 处有一吸收峰。

核磁共振谱给出: δ 1.3ppm (9H) 单峰; δ 4.9ppm (1H) 单峰; δ 7.0ppm (4H) 三重峰。推断 A 的结构,并标明各质子的化学位移及写出所发生反应的反应式。