

山东大学

二〇一六年招收攻读硕士学位研究生入学考试试题

科目代码 649科目名称 药学专业综合

(注意: 1. 有机化学为必答部分, 分析化学和生物化学任选其中一科作答。)

2. 答案必须写在答卷纸上, 写在试题上无效)

有机部分

一、用结构式、反应式表示或简述下列名词的含义。(共5题, 每题4分)

1、Lewis 碱

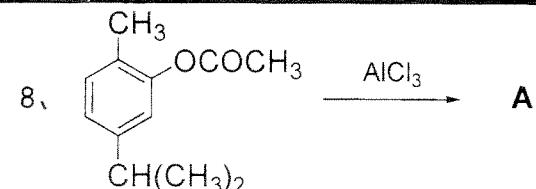
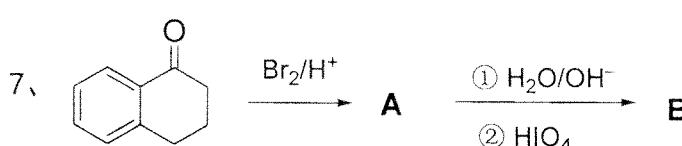
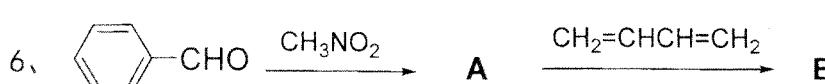
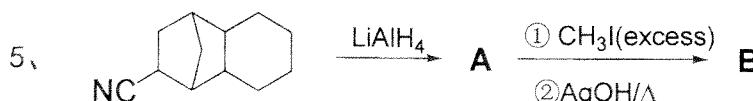
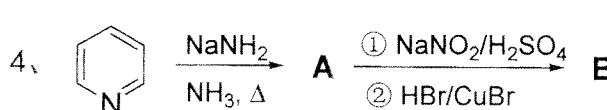
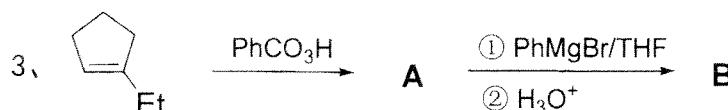
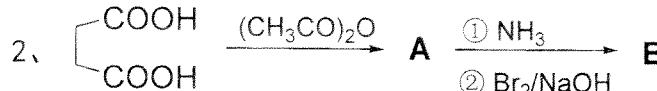
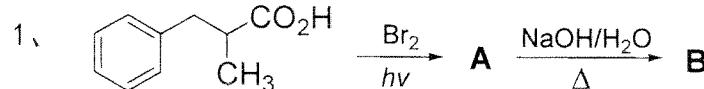
2、Claisen 重排

3、二氯卡宾

4、原酸

5、马氏规则

二、完成下列反应式。(每空2分, 共30分)

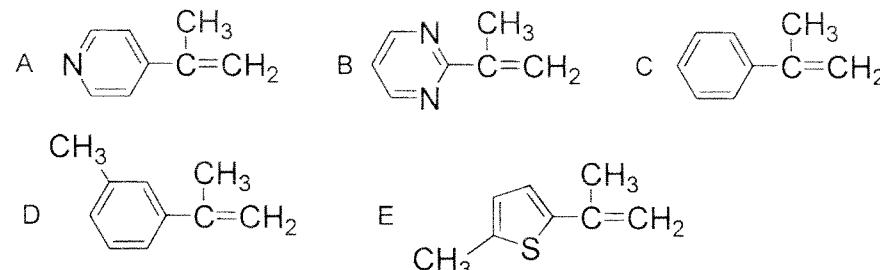


三、问答题(共5题, 每题10分, 共50分)

1、比较苯酚、吡咯、乙醇、丙炔、乙酸的酸性大小, 并解释各化合物具有酸性的原因。

2、比较 ClCHCH_3 $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\bullet$ 两自由基的稳定性大小, 并解释其原因。

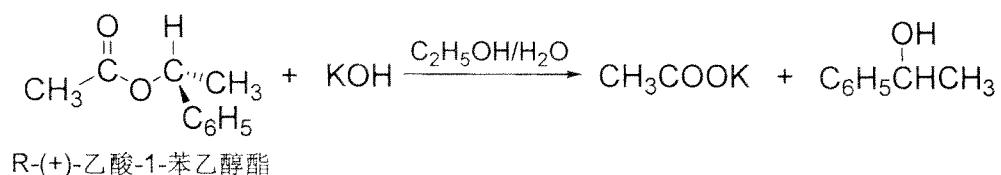
3、比较下列化合物与 HCl 反应的反应活性。



4、写出下述反应的转变过程。



5、写出下述反应中光学活性酯水解后生成的 1-苯基乙醇的立体结构, 并说明理由。



四、用化学方法鉴别下列各组化合物(共3题, 每题6分, 共18分)

1、1-丁醇、2-丁醇、苯甲醇

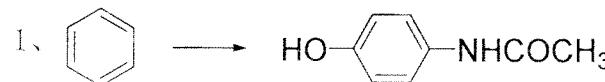
2、苯酚、苯甲醚、对甲基苯酚

3、蔗糖、果糖、葡萄糖

五、推断结构(共1题, 共12分)

某化合物 A ($C_6H_{15}N$) 能溶于稀盐酸，与亚硝酸在室温下作用放出氮气得化合物 B，B 能发生碘仿反应，B 与浓硫酸共热得化合物 C，C 能使溴水褪色，用高锰酸钾氧化 C 得到乙酸和 2-甲基丙酸，请写出 A、B、C 的结构式。

六、用指定化合物为原料完成下列转化（其它试剂任选）（共 3 题，第 1 题 6 分，第 2、3 题各 7 分，共 20 分）



分析部分

一、名词解释（共 6 题，每题 5 分）

1. 标准溶液
2. 碘量法
3. fluorescence
4. 膜电极
5. 保留因子
6. gradient elution

二、问答题（共 6 题，每题 10 分）：

- 1 精密度好的测量值准确度一定高，这种说法正确吗？为什么？
- 2 写出 NH_4HCO_3 和 NaH_2PO_4 水溶液的质子条件式。
- 3 判断下列哪一组原子核不产生核磁共振信号？为什么？

- (1) ${}^2_1\text{H}$ 、 ${}^{14}_7\text{N}$ (2) ${}^{19}_9\text{F}$ 、 ${}^{12}_6\text{C}$ (3) ${}^1_1\text{H}$ 、 ${}^{12}_6\text{C}$ (4) ${}^{16}_8\text{O}$ 、 ${}^{12}_6\text{C}$

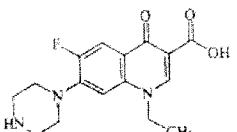
4 在紫外-可见分光光度法中，单组分的定量方法有哪些？其中哪种方法受仪器的影响较大？哪种方法适合大批量样品的分析？

5 为什么热导检测器一般用氢气或氦气作载气，而不用氮气作载气？

6 在药物分析中，气相色谱法多用内标法进行定量分析，为什么？

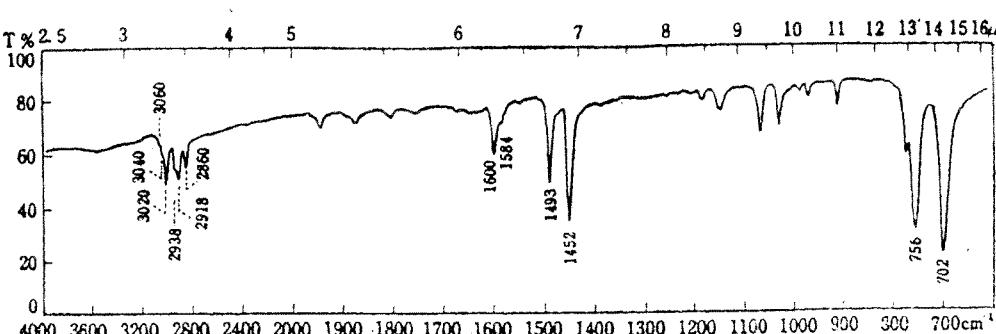
三、综合题（共 2 题，每题 20 分）

1. 根据学过的仪器分析法试设计一种诺氟沙星



()
的含量测定方法。

2. 某化合物的分子式为 $C_{14}H_{14}$ ，其在 $4000\sim 1300\text{ cm}^{-1}$ 区间的红外吸收光谱如下图，试推断该化合物的结构式。



四、计算题（共 1 题，每题 20 分）

1. 用 0.1000 mol/L NaOH 滴定 $0.1000\text{ mol/L NH}_4\text{Cl}$ 存在下的 0.1000 mol/L HCl 溶液，能否分别滴定？计算化学计量点时的 pH 值，并选择合适的指示剂。 $(\text{NH}_3 \text{ 的 } K_b = 1.8 \times 10^{-5})$

生物化学部分

一、 填空题（共 20 题，每题 2 分）

- 1、组成蛋白质的基本氨基酸中有一种是 α -亚氨基酸，它的名称是_____。
- 2、_____（氨基酸的名称）在脑组织中可作为一种兴奋性神经递质，而其脱羧产物为一种抑制性神经递质— γ -氨基丁酸。
- 3、核酸变性后，其在____ nm 处特征紫外吸收会变_____。
- 4、与片段 TAGAp 互补的片段为：_____。
- 5、L-精氨酸只能催化 L-精氨酸的水解反应，对 D-精氨酸则无作用，这是因为该酶具有_____专一性。
- 6、结合蛋白酶类必需由_____和_____相结合后才具有活性。
- 7、淀粉是由一种_____缩合而成，称之为_____多糖。
- 8、某脂肪酸简写式为 18: 2 Δ 9c, 12c, 其中 18 表示_____，c 表示_____。
- 9、“脚气病”是由于缺乏维生素_____，其在体内的活性形式是_____。
- 10、激素受体本身至少含有识别并结合激素的活性部位、负责产生_____的功能活性部位。
- 11、组成呼吸链的成分主要包括 NAD+、_____、铁硫蛋白、泛醌和_____。
- 12、糖酵解的第一阶段指由葡萄糖分解为_____，称之为_____。
- 13、NADPH 能为合成提供还原势，它的氢主要来自_____。
- 14、脂肪酸合成的直接原料是_____。
- 15、分子生物学中心法则及其补充包括_____、转录、_____、逆转录和 RNA 复制这五方面内容。
- 16、_____是指 RNA 聚合酶识别、结合和起始转录的一段特定的 DNA 序列，位于转录单位 5' 端_____游。
- 17、体内氨基酸脱氨基的主要方式是_____。
- 18、成人体内氨的主要代谢去路是合成_____。
- 19、食物中的核酸多以_____的形式存在，其在胃液中受胃酸的作用，分解为_____和_____。

20、新陈代谢的调节可以概括为 3 个不同的水平：_____、_____和整体水平。

二、 名词解释（共 10 题，每题 5 分）

- 1、蛋白质前体的活化
- 2、分子病
- 3、发夹结构
- 4、酶的激活剂
- 5、黏多糖
- 6、糖异生
- 7、 β -氧化
- 8、单核苷酸多态性
- 9、密码子简并性
- 10、联合脱氨基作用

三、 问答题（共 6 题，每题 10 分）

- 1、简述蛋白质的两性电离性质在其分离纯化中的 2 种应用。
- 2、简述 K_m 的意义及应用。
- 3、1 分子乙酰 CoA 经三羧酸循环及氧化磷酸化能生成多少 ATP？
- 4、酮体是如何形成的，有何生理意义？
- 5、DNA 复制分为哪三个阶段，请简单叙述 DNA 复制的过程。
- 6、简述核酸体内消化的过程。

