

汕头大学 2017 年攻读硕士学位研究生入学考试试题

科目代码：631

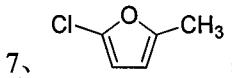
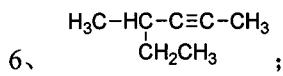
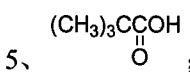
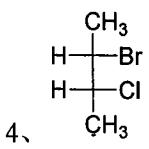
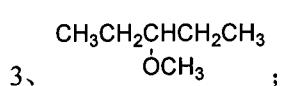
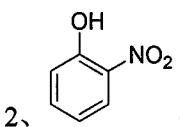
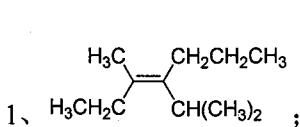
科目名称：有机化学

适用专业：化学

考 生 须 知

答案一律写在答题纸上，答在
试题纸上的不得分！请用黑色字迹
签字笔作答，答题要写清题号，不
必抄原题。

一、写出结构式或系统命名（10 小题，每小题 2 分，共 20 分）



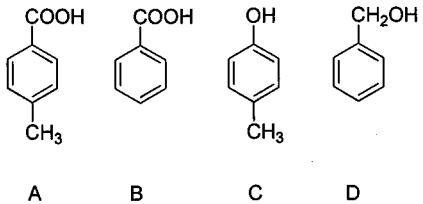
8、仲戊基；

9、叔丁基；

10、烯丙胺

二、选择题（20 小题，每小题 2 分，共 40 分）

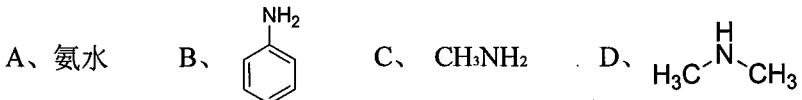
1、下列化合物酸性最强的是（ ）



2、下列化合物中最容易与 NaOH 发生 S_N2 取代反应的是（ ）

- A、叔卤代烷 B、仲卤代烷 C、伯卤代烷 D、卤代乙烯

3、下列物质碱性最强的是（ ）

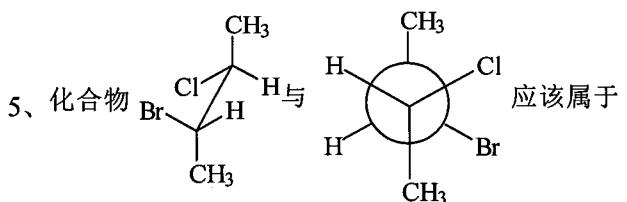


4、下列化合物在浓 KOH 醇溶液中脱卤化氢的反应速率快慢顺序为（ ）

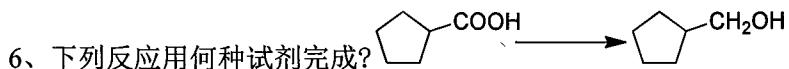
- (1) (CH₃)₂CHCH₂Cl; (2) CH₃CH₂CH₂CH₂Cl; (3) CH₃CH₂CH(CH₃)Cl; (4) C(CH₃)₃Cl

- A、(4)>(3)>(1)>(2); B、(2)>(1)>(3)>(4); C、(3)>(4)>(1)>(2); D、(1)>(2)>(4)>(3)

汕头大学 2017 年攻读硕士学位研究生入学考试试题

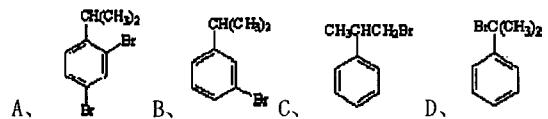


- A、对映体； B、非对映体； C、同一化合物相同构象； D、同一化合物不同构象



- A、LiAlH₄; B、NaBH₄; C、Na + EtOH; D、Pt/H₂

- 7、异丙苯与NBS反应的产物是()



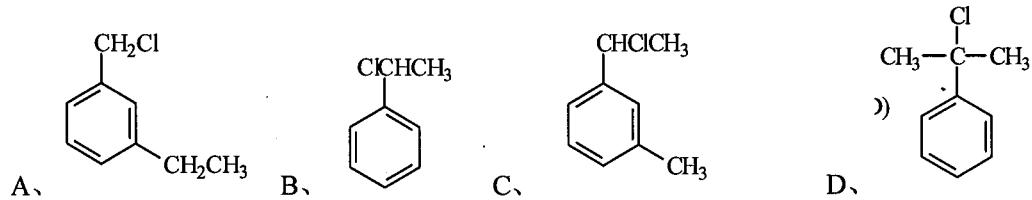
- 8、对CH₃CH₂Br进行亲核取代时，以下离子亲核性最强的是()

- A、CH₃COO⁻; B、CH₃CH₂O⁻; C、C₆H₅O⁻; D、OH⁻

- 9、吡啶分子中氮原子的未共用电子对类型是()

- A、s电子; B、sp²电子; C、p电子; D、sp³电子

- 10、下列各异构体中，最易离去Cl⁻形成碳正离子的是()



- 11、Lindlar 催化剂使炔键加氢得到()

- A、烷烃; B、Z式烯键; C、E式烯键; D、E/Z各半的烯烃

- 12、下列化合物中沸点最高的是()

- A、乙苯 B、甲苯 C、邻二甲苯 D、对二甲苯

- 13、确定分子是否具有共轭结构，通常采用什么光谱()

- A、红外光谱(IR); B、紫外光谱(UV); C、核磁共振谱(NMR); D、质谱(MS)

- 14、在IR谱中醛酮C=O的伸缩振动应在的波数范围是()

汕头大学 2017 年攻读硕士学位研究生入学考试试题

A、 $1400\sim1600\text{cm}^{-1}$; B、 $1300\sim1500\text{cm}^{-1}$; C、 $1800\sim1900\text{cm}^{-1}$; D、 $1600\sim1700\text{cm}^{-1}$

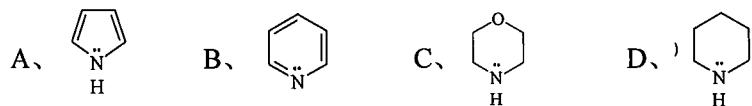
15、苯酚水溶液中滴加溴水，立即生成白色沉淀，经 NaHSO_3 溶液洗涤后，该沉淀是（ ）

A、对溴苯酚；B、邻溴苯酚；C、2,4-二溴苯酚；D、2,4,6-三溴苯酚

16、下列化合物中偶极矩最小的是（ ）

A、呋喃； B、噻吩； C、吡咯； D、吡啶

17、下列杂环化合物中碱性最强者为（ ）



18、Claisen 酯缩合的缩合剂是强碱，用以增长碳链。从反应活性中心看，它们是（ ）

A、一个羧酸酯出羰基，一个醛出 α -C; B、一个羧酸酯出羰基，一个醇出 α -C;
C、两个羧酸酯，一个出羰基，一个出 α -C; D、两个醛或酮，一个出羰基，一个出 α -C

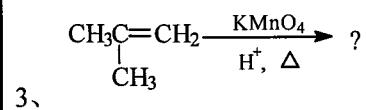
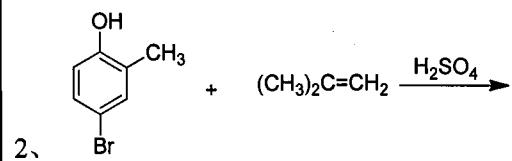
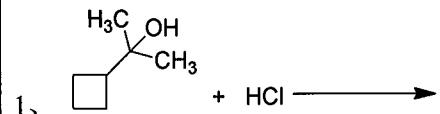
19、酰氯在什么条件下生成芳酮（ ）

A、与酚反应； B、与苯胺反应； C、傅克反应； D、罗森孟德(Rosenmund)反应

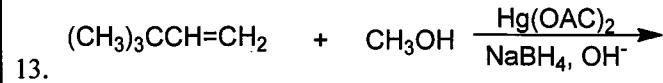
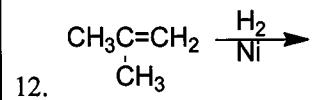
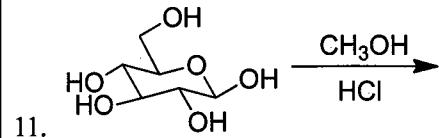
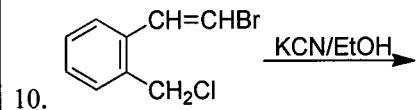
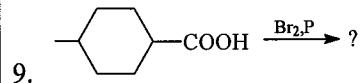
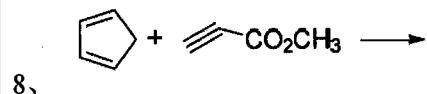
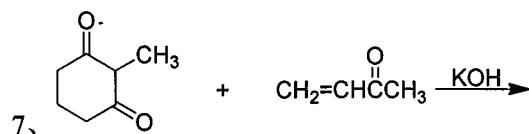
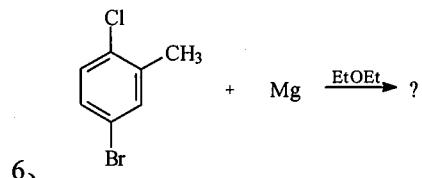
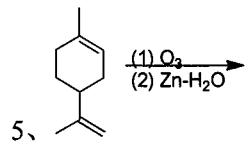
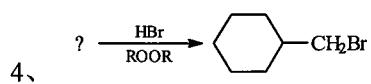
20、黄鸣龙还原是指（ ）

A、 Na 或 Li 还原苯环成为非共轭二烯； B、 $\text{Na} + \text{ROH}$ 使羧酸酯还原成醇；
C、 Na 使酮双分子还原； D、 $\text{NH}_2\text{NH}_2/\text{KOH}/$ 高沸点溶剂，还原羰基成亚甲基

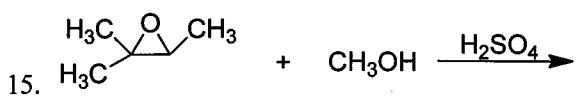
三、反应题（15 小题，每小题 2 分，共 30 分）



汕头大学 2017 年攻读硕士学位研究生入学考试试题



汕头大学 2017 年攻读硕士学位研究生入学考试试题



四、推断题（4 小题，每题 10 分，共 40 分）

1、A 和 B 的分子式均为 C₇H₁₄，都有手性，但旋光方向相反。催化加氢得 C 和 D(C₇H₁₆)，C 和 D 仍有手性。试推出 A, B, C, D 的结构。

2、化合物 A (C₆H₁₁Br) 在 KOH 作用下生成 B (C₆H₁₀)，B 经臭氧氧化分解只得到一个直链的二醛 F，B 与 Br₂ 反应生成一对旋光异构体 C、C'，分子式为 C₆H₁₀Br₂，B 与过酸反应生成 D (C₆H₁₀O)，D 酸性水解生成一对旋光异构体 E、E'。推测 A, B, C, C', D, E, E', F 的结构式。

3、C₉H₁₀O, σ_{max}/cm^{-1} : 1700, 1600, 1500, 1380, 740, 690; δ_H : 2.1(s, 3H), 3.6(s, 2H), 7.2(s, 5H)。

4、C₁₂H₁₈O₂, δ_H : 1.2(t, 6H), 3.4(q, 4H), 4.4(s, 4H), 7.2(s, 4H)，用高锰酸钾氧化生成对苯二甲酸。

五、合成题（无机或不超过两个 C 的有机试剂不限）(2 小题，每题 10 分，共 20 分)

