

武汉大学化学与分子科学学院 2017-2018 年度第二学期期中考试

《有机化学》试卷

2018. 05. 11

专业

学号20173060136姓名之

(全部答案写在答卷纸上)

一. 命名下列化合物或写出相应的结构式或构象(10分)

CH₂CH₂CH₃

(15,35)-3-21-环

6. COOH

$$_{7}$$
. HO—CH $_{3}$

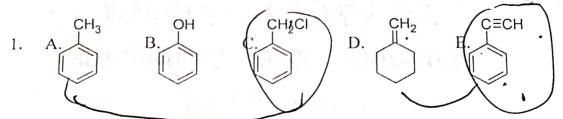
二. 将下列化合物的结构式改写成 Newman 投影式和 Fisher 投影式,并 指出 Fisher 投影式中不对称碳原子的构型。(6分)

H₃C
$$C_2H_5$$
 C_2H_5 C_2H

- 三. 选择最符合题意的答案(每小题 2 分, 共 20 分) c. CH3CHCH3 d. CH₃ B. b < a < c < d C. d < c < a < b D. a < b < c2. 下列化合物中,能与水以任意比互溶的是(()) 3. 下列化合物中,酸性最强的是(4. 左旋仲丁醇与右旋仲丁醇相比较,下列物理性质不同的是(1) ALC. Lack A. a < b < c < d6. 下列分子中,没有芳香性是(月 CH₃CH₂CHCH₃ 7. 下列化合物 ① NO₂ NO_2 COOH
- 中,具有旋光性的是:(13

B.①、②和③ C.①、②和④ D.①、②、③和④ A.①和② 8. 下列卤代烃与 AgNO3 的乙醇溶液反应时,速率最快的是(人): -CH₂Cl / B. $\langle \rangle$ —CH₂CH₂CI D. H₃C — CI 9. 下列化合物中,能进行傅-克烷基化反应的是(). 10. 下列卤代烃中,最易发生单分子消除反应的是() A. (CH₃)₂CHCH₂Br B. CH₃CH₂CH₂Br r Hc(-C. CH₃CH₂CHCH₃ D. CH₃CH₂C(CH₃)₂Br しつい ン・シン / 四. 完成下列反应 (毎空 2 分, 共 20 分) の-CH₂- のり CH₂= CH₂ CH₃CH₂OH CH₂CH₃ CH₃ + HI(过量) — Zn-Hg HCI

五. 用简单化学方法鉴别下列各组化合物(10分)



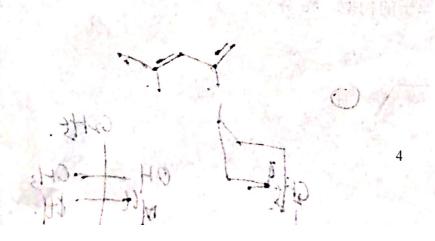
六. 用指定原料及其它必要试剂合成下列化合物 (每小题 7 分,共 14 分)

七. 推测下列反应历程(要求标明电子转移)(10分)

$$H_3C$$
 CH_3
 CH_3

八. 推测下列化合物的结构(10分)

1. 化合物 A 的分子式为 C₆H₁₀O,与卢卡斯试剂混合后立即产生浑浊;A 能被高锰酸钾溶液氧化,能使 Br₂的 CCl₄溶液褪色。A 经催化氢化得分子式为 C₆H₁₂O,的 B; B 经氧化得 C, C 的分子式与 A 相同。B 与浓硫酸共热得 D, D 经催化氢化生成环己烷。推测 A、B、C、D 的可能结构式及各步反应式。



武汉大学试卷纸

