中国药科大学 有机化学(下) 期中试卷

36-58 班 2008-2009 学年第二学期 2009.4.26

专业_				学号			姓名	
题号	_	=	Ξ	四	五.	六	七	总分
得分								

核分人:

得分	评卷人

一、用系统命名法命名

(带*的每题2分,其余每题1分,共8分,)

注意: 带*号要求标明构型

1.
$$H_2N$$
 O II COC_2H_5

6*.
$$C_6H_5 \xrightarrow{CIO \\ COCH_3} (2 \%)$$

得分	评卷人

二、名词解释

(第7、8题各2分,其它每题1分,共10分) 用结构式或者反应式表示下列概念或反应(不要用文字)

1. 交酯

2. 光气

3. 苦味酸

4. β-氧代酸

5. 胍基

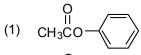
- 6. 邻苯二甲酰亚胺
- 7. Koble-Schmidt 反应 (2分)
- 8. Rosenmund 还原(2分)

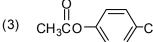
得分	评卷人

三、单项选择题(每小题2分,共20分)

(从四个选项中选择一个正确答案填入空格中)

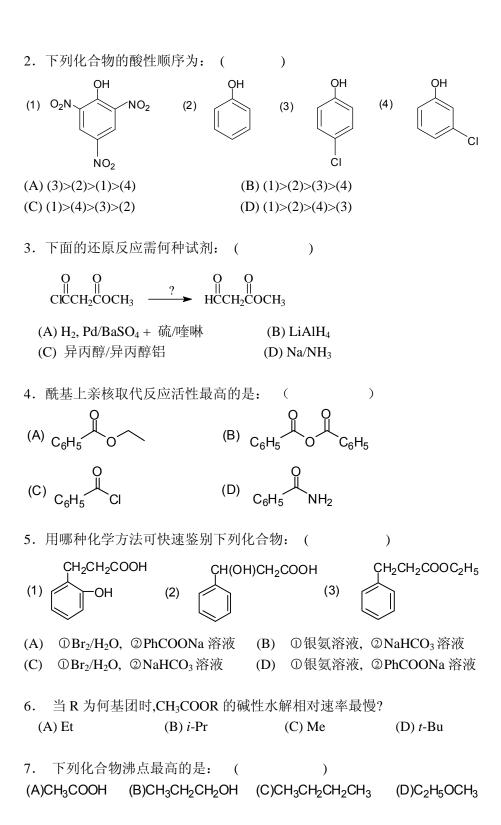
1. 下列酯类在碱性条件下发生水解反应的活性大小顺序为: (





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

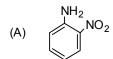
第 2 页 共 10 页

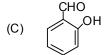


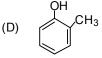
8. 将下列化合物按烯醇含量由多到少排序: (

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

9. 下列化合物中不能形成分子内氢键的是: (







10. 下列化合物受热后哪个能发生脱羧反应: (

- CH₃CHCH₂COOH (A) ÓН
- ∕СООН

四、完成反应式(每空1分,共35分) 评卷人 得分

1.
$$O \longrightarrow COOH \longrightarrow KMnO_4 \longrightarrow ($$
 $O \longrightarrow H^+ \longrightarrow H_3O^+ \longrightarrow ($ $O \longrightarrow H^+ \longrightarrow H^+ \longrightarrow ($ $O \longrightarrow H^+ \longrightarrow$

11.
$$\frac{1}{H} = \frac{2C_2H_5MgBr}{Et_2O} = \frac{H_3O^+}{H_3O^+}$$
 ()

12. $\frac{1}{OH} = \frac{PCI_5}{OH} = \frac{1}{OH} = \frac{PCI_5}{OH} = \frac{1}{OH} = \frac{PCI_5}{OH} = \frac{1}{OH} = \frac{1}{OH$

22.
$$C_2H_5ONa$$
 (分子式 $C_9H_{10}O_2$)

得分	评卷人	五、 反应机理 (共5分)

得分	评卷人

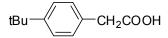
六、推测结构(共9分)

1. 化合物 A 的分子式为 $C_5H_6O_3$,它能与乙醇作用得到两个构造异构体 B 和 C,B 和 C 分别与氯化亚砜作用后再与乙醇反应,则两者生成同一化合物 D。 试推测 A、B、C、D 的结构。(4 分)

2. 化合物 (A) 在稀碱存在下与丙酮反应生成分子式为 $C_{12}H_{14}O_2$ 的化合物 (B),(B) 通过碘仿反应生成分子式为 $C_{11}H_{12}O_3$ 的化合物 (C),(C) 经过催化 氢化生成羧酸 (D),化合物 (C)、(D) 氧化后均生成化合物 (E),其分子式为 $C_9H_{10}O_3$,(E) 用 HI 处理生成水杨酸,试写出 (A)~(E) 的结构。(5 分)

得分	评卷人	七、合成题(共13分)
		(无机试剂任选)

1. 以苯和不超过四个碳的有机物为原料合成下列化合物: (4分)



2. 从不超过五个碳的化合物合成: (3分)



3. 由环己酮和不超过两个碳的有机物为原料合成下列化合物: (6分)