《 有机化学 》课程期末考试试卷

课程号: __061B9010__, 开课学院: __理学院__

考试试卷: A 卷√、B 卷 (请在选定项上打√)

考试形式:闭√、开卷(请在选定项上打√),允许带//人场

考试日期: 2013 年 7 月 4 日, 考试时间: 120 分钟

诚信考试,沉着应考,杜绝违纪。

题序	_	=	=	四	五	六	总分
得分							
评卷人							

一 按系统命名法命名下列化合物,有立体结构的请标明(10题,共10分)

1



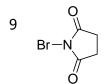
2
$$C_2H_5$$
 \longrightarrow CH

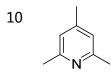
3 H—OH

 $\begin{array}{ccc}
 & H_3C \\
 & \oplus & \ominus \\
 & Li & N \\
 & & CH_3
\end{array}$

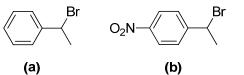
7 CH_3 8 $HO_3S CH_3CH_2CHCH_2CH_2CHCH_3$ CH_3 CH_3

1

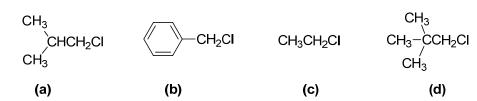




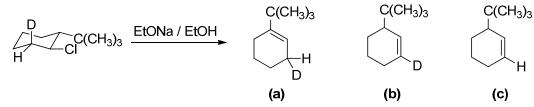
- 二 选择题(20题,1-13,每题1分,14-20,每题2分,共27分)
- 1. 以下化合物沸点最高的是()
 - (a) 正丁烷
- (b) 正丁醇
- (c) 正丁酸
 - (d) 正丁酰胺
- 2. 下列化合物最容易发生 E1 消除反应的是 ()。



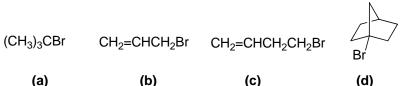
3. 下列氯代物在丙酮中与 NaI 进行 SN2 反应的速度大小()。



4. 以下 E2 消除反应所得产物是 ()。

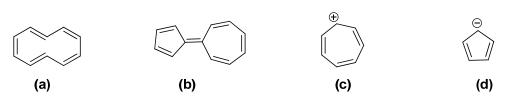


5. 下列化合物中既难进行 SN1 反应又难进行 SN2 反应的是 ()。

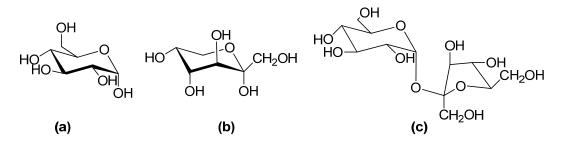


(a) (b) (c) (d

6. 根据休克尔规则,以下化合物中没有芳香性的是()

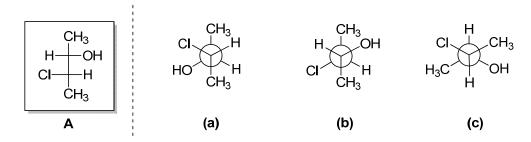


- 7. 下列化合物中,酸性最强的是()。
 - (a) 乙醇
- (b) 甲醇
- (c) 苯酚 (d) 对硝基苯酚
- 8. 下列糖类化合物的水溶液不会发生变旋的是(

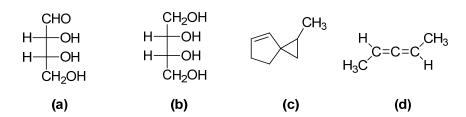


- 9. 下列化合物与乙醇反应速度最快的是()
 - (a) CH₃COCI
- (b) $CH_3CO_2CH_3$ (c) CH_3CONH_2 (d) $(CH_3CO)_2O$

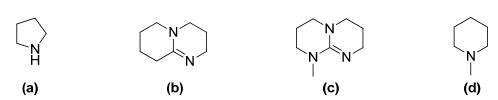
- 10. 下列化合物中,分子偶极矩最小的是(),
 - (a) CH_3CH_3 (b) CH_3NH_2 (c) CH_3F
- (d) CH₃OH
- 11. Fischer 投影式所示化合物 A 的 Newman 投影式是 (



12. 下列化合物中非手性的分子是()



13. 下列化合物中,碱性最强的是(),



14. 下列化合物中,酸性最强的 H 是 (), 最弱的 H 是 (), 15. 下列亲核试剂中亲核性最强的是(),最弱的是(), (a) $^{\odot}$ NH₂ (b) $^{\odot}$ OH (c) $^{\odot}$ (d) H₂O 16. 芳基亲电取代反应,反应活性最大的是(), 最小的是()。 17. 以下可称为酸性氨基酸的是(); 可称为碱性氨基酸的是(), 18. 下列共振极限式中,对真实分子贡献最大的是(),最小的是()。 19. 比较下列自由基的稳定性,最稳定的是(), 最不稳定的是((c) (d) (a)

20. 下列化合物羰基发生亲核反应 ,速度最快的是(), 最慢的是 (),

(a) $\stackrel{O}{\longleftarrow}$ (b) $\stackrel{O}{\longleftarrow}$ (c) $\stackrel{O}{\longleftarrow}$ (d) $\stackrel{O}{\longleftarrow}$ CF_3

三 完成下列反应式,写出主要产物;如反应有立体选择性,请写出产物的立体构型。(每题各 2 分 , 共 30 分)

1.

$$\frac{(1) B_2 H_6}{(2) H_2 O_2 / OH^{\odot}} \left(\right)$$

2.

O CHO
$$(CH_3CO)_2O$$
 (K_2CO_3, \triangle)

3.

4.

5.

6.

$$H_3CO$$
 CH_3
 H_2N
 F
 $Br_2/NaOH$

7.

8.

O + NaOH,
$$H_2O$$
 (

9.

10.

11.

$$H_2SO_4$$
 (

12.

13.

14.

15.

OH OH
$$\overline{\text{TsOH (催化量)}}$$
 $\overline{\text{(- H}_2\text{O)}}$ (

四 推测化合物结构(2题,8分)

化合物 A 的分子式是 C₉H₁₀O₂,能溶于 NaOH 溶液,易与溴水、羟胺、氨基脲反应,与 Tollen 试剂不作用;经 LiAlH₄还原产生化合物 B,B 分子式为 C₉H₁₂O₂。A 和 B 均起碘仿反应。将 A 与 Zn(Hg)/HCl 作用得化合物 C,C 分子式为 C₉H₁₂O。将 C 与 NaOH 反应,再与 CH₃I 反应得化合物 D,分子式为 C₁₀H₁₄O。D 用高锰酸钾处理后得对甲氧基苯甲酸。试写出化合物 A、B、C 和 D 的结构式。(4分)

化合物 A(C₁₀H₁₈O)与 H₂SO₄ 反应可得两个异构体 B 和 C(分子式均为 C₁₀H₁₆)。Pd-C 催化下, B 和 C 都能加氢得到十氢萘。化合物 B 经臭氧化反 应可得化合物 D; 而化合物 C 经臭氧化反应得二酮 E(C₁₀H₁₆O₂)。试写出 化合物 A、B、C 和 E 的结构式。(4分)

五 试画出下列各反应的机理(2题,8分)

1.

$$HO$$
 H O

2.

六 合成题 (4 题, 17 分)

1. 选用不超过两个碳的有机物及其它合适的无机试剂完成下列转化(4分)

2. 以苯及其它合适的无机试剂完成下列转化(4分)

3. 在虚线方框处写出相关原料和反应中间产物,以完成目标化合物的合成,如 反应有立体化学选择性,请标明(4分)

4. 乙炔、溴乙烷及其它合适的无机试剂合成(5分)