武汉大学一九九九年攻读硕士学位研究生入学考试试题

科目:有机化学

编号:06C

说明:答案写在答卷纸上,不抄题,但必须写清题号, 时间:3 小时 共 6 页,满分 100 分

- 一、选择题,每一问或说明有四个可供选择的答案,请选择最符合题意的答案, 每题 2分,共 20分
 - 1. 比较以下各化合物生成水合物的稳定性:

A. CH₃CHO;

B. Cl₃CHO;

C. C₆H₅ C C₆H₅;

D. 0

a. A>B>C>D;

b.B>A>D>C;

c. D>C>B>A;

d. D>C>A>B;

2. 以下各化合物具有芳香性的是:

$$\mathbf{a}.\quad \left\langle \stackrel{\mathsf{CH}_3}{\stackrel{\mathsf{N}}{\nearrow}} \right\rangle \qquad \mathbf{b}.\quad \left\langle \stackrel{\mathsf{H}}{\stackrel{\mathsf{N}}{\nearrow}} \right\rangle \qquad \mathbf{c}.\quad \left\langle \stackrel{\mathsf{H}}{\stackrel{\mathsf{N}}{\nearrow}} \right\rangle \qquad \mathbf{d}.\quad \left\langle \stackrel{\mathsf{H}}{\stackrel{\mathsf{N}}{\nearrow}} \right\rangle$$

3. 以下各反应的性质是:

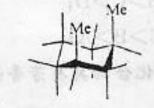
B.
$$\frac{H}{8}$$
 + $\frac{H}{8}$ + $\frac{H}{9}$ + $\frac{H}{9}$ Of

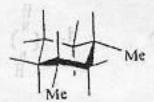
C. Me,
$$0$$
 H + $H_3\bar{0}$ Me H_2C Mc H + $H_3\bar{0}$

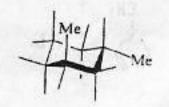
- a. $S_{N2}(A)$, $S_{N1}(B)$, $E_{1}(C)$;
- b. $S_{N}1(A)$, $S_{N}2(B)$, E1(C);
- c. $S_N2(A)$, $S_N1(B)$, E2(C); d. $S_N1(A)$, $S_N2(B)$, E2(C);
- -CH2NH2 与亚硝酸反应的产物中,下面哪个烯烃不会 4. 化合物 生成?

- 5. cis-1,3 一二甲基环己烷最稳定的构象是哪一个式子





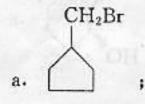


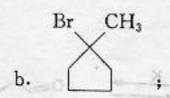


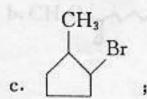
- - a. 苯; b. 苯酚;
- c. N、N- 二甲基苯胺;
- d.1、3-二羟基苯

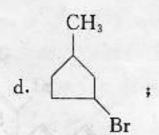
S. MITS. REV. II

- 7. 在碳烯与烯烃的加成反应中,三线态卡宾比单线态的立体选择性差的 原因是: (一下到劫景中,此岐继定的是,
 - a. 三线态能量高,易发生付反应;
 - b. 三红态能量低,不易发生反应:
 - c. 三红态易变化为单线态;
 - d. 三线态的双游离基分步进行反应;
- 8. HBr 与 3、3- 二甲基-1丁烯加成生成 2、3- 二甲基-2 溴丁烷的反 应机理是什么?
 - a. 碳正离子重排:
- b. 自由基反应:
- c. 碳负离子重排;
- d.1、3 迁移;
- 9. 写出甲基环戊烷在光照下一无溴化的主要产物









- 10. 含量为 75:25 的对映体混合物比旋光为 100,含量较多的纯对映异 构体的比旋光是多少度?
 - a. 100,
- b. 20°, c. -20°, d. 75°
- 二、回答问题或写出以下反应的条件或主要产物,并注意产物的立体特性,每 空 2分,共 26分
 - 1. 下列两化合物,酸性较强的是:A. / CO2H



B. = C02 H

2. 下列化合物中,极性较强的是:C. CBr4,

D. BrCH3;

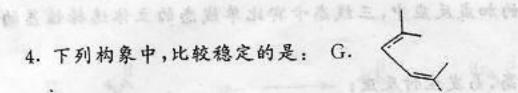
3. 下列构象中,比较稳定的是:





E.

4. 下列构象中,比较稳定的是: G.



b. 三红态德至低,不易发生反应。

c. 三拉志易变化为单线卷止 ---

5. 说明实现下列变化的条件

$$SO_3H$$

d.

$$L$$

$$O_3O$$

$$H$$

$$O_3O$$

$$M$$

$$H$$

6. 下列两化合物发生 SN1 反应较慢的是

N.
$$\overrightarrow{A}$$
, O. \overrightarrow{I}
7. Ph $\stackrel{\begin{subarray}{c} N_2H_4, KOH. \ \Delta \\ \begin{subarray}{c} P \end{subarray}}$

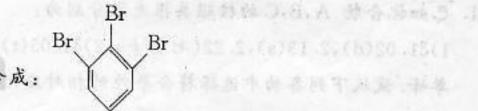
8.
$$CO_2H \xrightarrow{1. \text{NaOEt, EtOH}} Q$$

Column CH₃

C

三、以指定的化合物和必要的有机、无机试剂为原料合成,每题 5分,共 20分

2. 以苯胺为原料合成:



- 3. 以丙二酸酯和不多于两个碳的有机化合物及必要的无机试剂为原料, HOOC -
- 4. 以苯和不超过三个碳的有机化合物为原料合成

2 全年本時 C.H.O 特 (本年 4)

161、中型地震、 森产为此利

四、机理题为下列反应提出合理的可能的分步反应机理(用弯箭头表示电子对 的转移,用鱼钩号表示单电子的转移(共四题 20分)

1.
$$H^+ \longrightarrow \bigoplus_{i=1}^{n}$$

2. 从化合物 A和 B的醋酸溶液中释放 4-甲基苯磺酸,为什么 A的速度比

B 换 650 倍? (Ts=CH₃
$$\longrightarrow$$
 SO₂-)

OTs

A. OTs

B. OAc

NMe₂ N_2^+ Cl

 M_2^+ Cl

Me M_2^+ M_2^+ Cl

 $M_$

五、根据所给的条件,推测结构(14分)

1. 已知化合物 A,B,C 的核磁共振光谱分别为:

1) 81.02(d), 2.13(s), 2.22(七重峰); 2) 81.05(t), 2.47(q); 3) 只有两个单峰, 试从下列各物中选择符合条件的相对应化合物, 并标明各氮原子的个数.(3分)

2. 分子式为 C₇H₁₄O 的化合物 D,可以折分成一对对映体,与 NaH 反应 释放出气体。在吡啶中,当 D与对甲苯磺酰氯反应后,再用叔丁醇钾处 理,得到具有光学活性的两烯烃混合物 E、F。E、F 经催化加氢均得到甲 基环已烷,试推出 D、E、F 的结构。 (6分)

3. D一己醛糖 G,经 NaBH,还原生成非光学活性的 H,H 经 Ruff 降解生成戊醛糖 I,I 经 HNO3氧化生成具有光学活性的二酸 J,推测 (). H,I,J的结构并标明 I,J手性中心的 R,S构型。 (5分)

kaoyan.com