温州大學

2009 年硕士研究生招生入学考试试题

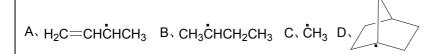
科目代码及名称: 620 有机化学 适用专业:有机化学、物理化学

(请考生在答题纸上答题,在此试题纸上答题无效)

- 一、选择题(25x2=50分):
- 1、下列化合物中,碳原子杂化轨道为 sp 的是:
- A, CH_3CH_3 B, $CH_2=CH_2$ C, \triangle D, CH=CH
- 2、CH₃CH₂C=CH 与 CH₃CH=CHCH₃可用哪种试剂鉴别:
- A、硝酸银的氨溶液 B、Br₂的 CCl₄溶液 C、三氯化铁溶液 D、酸性 KMnO₄溶液
- 3、下列化合物发生硝化反应,活性最大的是:
- A、呋喃 B、氯苯 C、苯 D、硝基苯
- 4、下列芳香烃中,亲电取代反应活性最高的是:

- 5、下列化合物在 ¹H NMR 谱中有两组吸收峰的是:
- $A \mathrel{\ldotp} CH_3CH_2CH_2OCH_3 \qquad B \mathrel{\ldotp} CH_3CH_2CH_2CH_2OH$
- C、CH₃CH₂OCH₂CH₃ D、(CH₃)₂CHCH₂OH
- 6、下列化合物与 AgNO₃ 的乙醇溶液作用,产生沉淀最快的是:

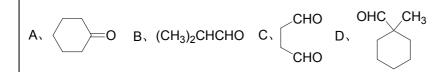
7、下列自由基中,最不稳定的是:



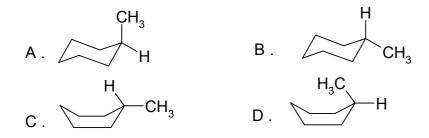
- 8、下列化合物中,酸性最弱的是:
- A、苯酚 B、2,4-二硝基苯酚 C、对硝基苯酚 D、间硝基苯酚
- 9、下列化合物中构型为S的是:

- 10、某烷烃的分子式为 C₅H₁₂, 其一元氯代物有三种, 那么它是:
- A、正戊烷 B、异戊烷 C、新戊烷 D、不存在这种物质
- 11、下列化合物中,能形成分子内氢键的是:
- A、邻溴苯酚 B、邻硝基苯酚 C、对甲苯酚 D、对硝基苯酚
- 12、下列化合物中,能发生碘仿反应的是:
- A、2-甲基丁醛 B、异丙醇 C、3-戊酮 D、丙醇
- 13、下列化合物中,不能被酸性 KMnO4作用氧化成苯甲酸的是:
- A、甲苯 B、乙苯 C、叔丁苯 D、环己基苯
- 14、羧酸和下列哪种试剂反应不能制得酰氯:
- A, PCl₃ B, PCl₅ C, SOCl₂ D, HCl
- 15、丙烯在 600 ℃ 的高温下与氯气作用,得到的主要产物是:
- A、1-氯-1-丙烯 B、2-氯-1-丙烯 C、3-氯-1-丙烯 D、1,2-二氯-1-丙烯

- 16、下列反应中,能用来制备伯醇的是:
- A、甲醛和格氏试剂加成,然后水解 B、乙醛和格氏试剂加成,然后水解
- C、丙酮和格氏试剂加成,然后水解 D、甲酸乙酯和格氏试剂加成,然后水解
- 17、黄鸣龙是我国著名的有机化学家,他:
- A、完成了青霉素的合成 B、在有机半导体材料方面做了大量工作
- C、改进了用肼还原羰基的反应 D、在元素有机化学方面做了大量工作
- 18、在质谱测试中,发现某一有机化合物的分子离子峰为 93,则该化合物肯定含有以下哪种原子:
- A、N原子 B、S原子 C、P原子 D、O原子
- 19、下列化合物中,不属于希夫碱的是:
- A, CH₃CH=NCH₃ B, Ph-CH=N-Ph C, (CH₃)₂C=N-CH₃ D, Ph-N(CH₃)₂
- 20、下列化合物中,不能发生坎尼扎罗反应的是:
- A、糠醛 B、甲醛 C、乙醛 D、苯甲醛
- 21、某烯烃经臭氧化和水解后生成等物质的量的丙酮和乙醛,则该化合物是:
- A, $(CH_3)_2C=C(CH_3)_2$ B, $CH_3CH=CHCH_3$
- $C \cdot (CH_3)_2C = CHCH_3$ $D \cdot (CH_3)_2C = C = CH_2$
- 22、下列化合物中,分子间不能发生羟醛缩合反应的是:



- 23、环己烯加氢变为环己烷是哪一种反应?
- A、吸热反应 B、放热反应 C、热效应很小 D、不可能发生
- 24、下列甲基环己烷的构象中,能量最低的一个是:



- 25、比较 CH₄(I); NH₃(II); CH₃—C≡CH(III); H₂O(IV)四种化合物的氢原子中,酸性 最大的是:
- A, (I) B, (II) C, (III) D, (IV)
- 二、写出下列反应的**主要**有机产物,如有*立体化学问题*请注明(2x25=50分)。

1. Br
$$HC \equiv CNa$$
 $HgSO_4/H_2SO_4$ H_2O

2, $H_3CHC=CH_2 \xrightarrow{HCI/H_2O_2}$

$$3$$
 H_3C + Br_2 \longrightarrow

4.
$$(1) B_2H_6$$

 $(2) H_2O_2/OH$

6.
$$//$$
 + $/$ CO_2Et $/$ CO_2Et

9.
$$H_3C$$
 C_2H_5 $KMnO_4$, H^+

11.
$$\sim$$
 CHO + HCHO $\frac{(1) \text{ NaOH}}{(2) \text{ H}_3\text{O}^+}$

12、
$$CH_3CO_2Et \frac{(1) CH_3MgBr (2倍)}{(2) H_3O^+}$$

13. PhCO₂Et + CH₃COPh
$$\frac{(1) \text{ EtONa}}{(2) \text{ H}_3\text{O}^{\dagger}}$$

14.
$$H_2C = CHCH_2CHO \frac{(1) LiAlH_4}{(2) H_3O^+}$$

15.
$$H_3C$$
 \longrightarrow $N \equiv N$ \longrightarrow H_3PO_2

16
$$\cdot$$
 CH₃COCH₂CH₃ $\frac{(1) I_2/NaOH}{(2) H_3O^+}$

17.
$$\langle CH_2ONa + H_2C = CHCH_2CI \longrightarrow$$

19.
$$C_6H_5 \xrightarrow{C_6H_5} \xrightarrow{C}CCH_3 \xrightarrow{H^+}$$

21,
$$CH_3(CH_2)_2CHO + Ph_3P - C - C_2H_5 \xrightarrow{Et_2O}$$

22.
$$CH_2(CO_2Et)_2 + \underbrace{ \frac{O}{(1) \text{ NaOH}}}_{(2) \text{ H}_3O^+}$$

23.
$$CH_2CH_2COOH \xrightarrow{P_2O_5} \triangle$$

三、写出下列反应的可能机理(4x5=20分):

四、由给定的原料或条件合成下列化合物(其它原料或试剂任选)(5x5=25分)

五、推断题(5分)

1、化合物 (A) C₇H₁₂, 在 KMnO₄-H₂O 中回流。反应液中只有 ; (A) 与 HCl 反应得 (B), (B) 在 EtONa-EtOH 中反应得 (C), (C) 使 Br₂ 褪色生成 (D),

(D) 用 EtONa-EtOH 处理得(E),(E) 用 KMnO₄-H₂O 回流得HOOC COOH和

的构造式。