## 第九章 醇酚醚 (带\*号4学分不做)

开课学院:	化学与分子工程学院	所需时间:	60 分钟
71 10 17 10 11	化十一刀 1 上生于此	//  1111 111 1111 1111 1111 1111 1111 1	00 /1 //

姓	名	:	 学	号	:	 班

				_				
级:	及: 任课教师:							
题序	_	<u> </u>	三	四	五	六	七	总 分
得分								

#### 一、命名或写出结构式(本题 5 分, 第 3 小题 2 分, 其余小题各 1 分)

- 1. 苦味酸 2. 乙二醇二甲醚
- 3. CH<sub>2</sub>

### 二、完成下列各个反应(本大题共20分,每个括号2分)

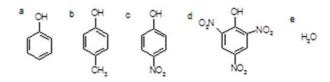
4. 
$$ONa \atop NO_2 \atop C_2H_5$$
  $CH_3I \atop C_2H_5$   $ONa \atop NO_4 \atop C_2H_5$ 

5. 
$$\bigcirc$$
 CH<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  $\longrightarrow$  ( )  $\bigcirc$  H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> ( )

6. 
$$\bigcirc$$
 CH<sub>3</sub>+B<sub>2</sub>H<sub>6</sub>  $\frac{\text{H}_2\text{O}_2}{\text{OH}^-}$ 

#### 三、填空及选择题(本大题共15分,每空1分)

- 1下列离子与 BrCH<sub>3</sub>进行 S<sub>N</sub>2 反应活性最高的是: ( )
  - a C2H5O' b OH' c C6H5O' d CH3COO
- 2. 下列哪些化合物能形成分子内氢键?()
  - B: 邻硝基苯酚 C: 对甲苯酚 D: 对硝基苯酚 A: 邻溴苯酚
- 3. 比较下列化合物的酸性( )



- A b > c > d > e > a B d > c > b > a > e C d > c > a > b > e D e > d > c > a > b
- 4. 下列化合物常温、常压是液体的是(

A丁烷 B 丁烯 C丁醇 D异丁烷

5. 下列化合物酸性最弱的是()

$$A \bigcup_{NO_2}^{OH} B \bigcup_{C}^{OH} C \bigcup_{NO_2}^{OH} \bigcup_{NO_2}^{OH} NO_2$$

与下列哪一个化合物相同: ( ) 6. 纽曼投影式

7. 下列反应的中间体是: (

8.CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH(Br)CH<sub>3</sub>在 KOH 的乙醇溶液中共热,主要产物是: ( )

- A .CH3CH=CHCH3; B . CH3CH2CH=CH2 .
- C . CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CHCH<sub>3</sub> ; D . CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CHOCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> OH CH<sub>3</sub>
- 9.下列化合物中沸点最高的是()

- A CH<sub>3</sub>OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> B C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>
- CH2CH2HC2CH2OH D CH2CHOHC2H2
- 10\*. 下列醇按酸性大小的顺序排列为(
  - (1)CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH; (2)CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OHCH<sub>3</sub>; (3)PhCH<sub>2</sub>OH; (4)(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C—COH
  - **A:** (3) > (1) > (2) > (4);
- **B:** (1) > (2) > (3) > (4);
- C: (3) > (2) > (1) > (4); D: (1) > (3) > (2) > (4)
- 11. 为 CH<sub>3</sub>CHO 和 CH<sub>2</sub>=CH-OH 是什么异构体()
  - A: 碳架异构; B: 位置异构; C: 官能团异构; D: 互变异构
- 12. (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>CCH<sub>2</sub>OH 在 HBr 水溶液中形成的主要产物是()

  - A (CH3)3C-CH2Br B (CH3)2CHCH2CH2Br

- 13. 不与 C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>MgBr 反应的是 ( )
  - A. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> B. CH<sub>3</sub>OH
- C. HCl D. H<sub>2</sub>O

- 14. 萘最容易溶于哪种溶剂?()

  - A: 水 B: 乙醇 C: 苯
- D: 乙酸
- 15\*. 下列化合物与乙醇钠反应时,活性最大的是()

#### 四、鉴别题(本大题 2 小题, 共 10 分)

# 五、反应机理(第1小题5分,第2小题10分,共15分)

1\*. 
$$CH_2$$
= $CHCH_2CH_2CH_2OH$   $\xrightarrow{Br_2}$   $\xrightarrow{O}$   $\xrightarrow{Br}$ 

#### 六、完成下列转化或按题意合成(本大题 4 小题, 共 20 分)

3.写出用 RCl 和其他适当的试剂合成 RCH2OH

## 七、推测分子结构 (本大题 15分,第1小题5分,第2小题10分)

1. 化合物 A,分子式  $C_6H_{12}$ ,可吸收 1mol 氢,与  $OsO_4$  反应给出一个二醇化合物,与  $KMnO_4/H_3O^+$ 反应后给出丙酸和丙酮。

 $2^*$ . 不饱和化合物 A( $C_{16}H_{16}$ )与  $O_8O_4$  反应,再用亚硫酸钠处理得 B( $C_{16}H_{18}O_2$ ),B 与四 乙酸铅反应生成 C( $C_8H_8O$ ),C 经黄鸣龙还原得 D( $C_8H_{10}$ ),D 只能生成一种单硝基化合物。B 用无机酸处理能重排为 E( $C_{16}H_{16}O$ ),E 用湿  $Ag_2O$  氧化得酸 F( $C_{16}H_{16}O_2$ )。写出化合物  $A_1B_1C_2$ ,D,L,F 的化学结构式。