

# 一九九五年招收硕士学位研究生入学考试试题

## 高 分 子 化 学

### 一、名词解释(15分)

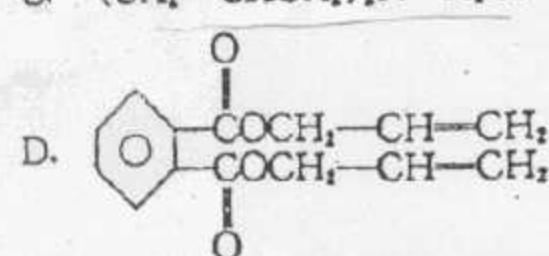
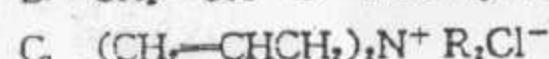
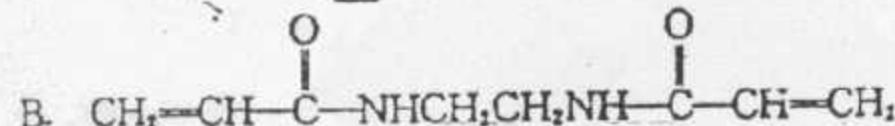
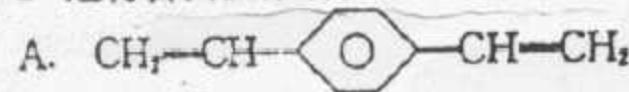
1. 玻璃化转变温度
2. 理想共聚和恒比共聚
3. 定向聚合：
4. 自动加速效应
5. 降解与解聚

### 二、选择题(每小题先出一最佳答案 24分)

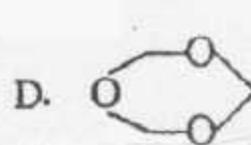
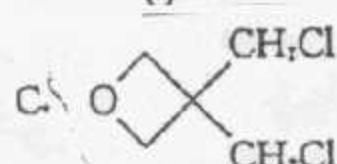
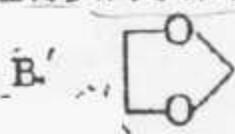
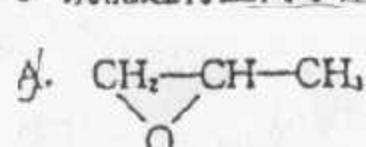
1. 要消除负离子聚合中的正丁基锂缔合现象，应该

- A. 提高反应温度      B. 降低反应温度  
C. 剧烈搅拌      D. 加入冠醚等化合物

2. 进行自由基聚合反应时，不易发生交联作用的双烯类单体是

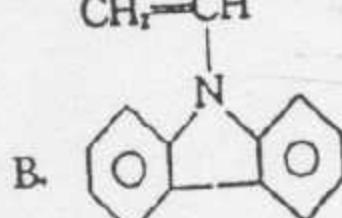
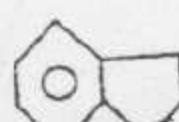


3. 既能进行正离子聚合反应，又能进行负离子聚合反应的单体是



4. 用强碱引发自由基开环聚合反应时有诱导期存在，消除的方法是

- A. 加入适量的水      B. 提高反应温度

5. 下列单体进行自由基聚合反应时，最难获得均分子量聚物的单体是 ( )
- A.  $\text{CF}_2=\text{CF}_2$   
 B.   
 C.   
 D.  $\text{CH}_2=\text{CHO}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_3$

6. 丙烯醛经聚合反应后，聚合物中含有  $\text{CH}_2-\underset{\text{CHO}}{\overset{|}{\text{CH}}}-\text{CH}_2$  和  $\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_2-\text{CH}_3}{\overset{|}{\text{O}}}-\text{CH}_2$  两种结构 ( )

元，此反应是

- A. 自由基聚合  
B. 离子型聚合  
C. 氢转移聚合  
D. 异构化聚合 ( )

7. 苯乙烯加醋酸乙烯酯不能很好共聚合是由于 ( )  
 A. Q 值相差太大  
B. Q 值相差太小  
C. e 值相差太大  
D. Q、e 值很接近 ( )

8. 丁苯橡胶的工业合成是采用 ( )

- A. 溶液聚合 B. 悬浮聚合 C. 乳液聚合 D. 本体聚合 ( )

9. 用  $\text{BF}_3-\text{H}_2\text{O}$  引发四氢呋喃开环聚合，要提高反应速率，又不降低聚合度的最好方法是 ( )

- A. 提高反应温度  
B. 增加引发剂用量  
C. 提高搅拌速度  
D. 加入少量环氧氯丙烷 ( )

10. 在自由基聚合反应中，最难生成共聚物的单体对是 ( )

- A. 氯乙烯—丁二烯  
B. 氯乙烯—醋酸乙烯酯  
C. 苯乙烯—异戊二烯  
D. 马来酸酐—醋酸乙烯酯 ( )

11. 下列聚合物中，最易热降解生成单体的是 ( )

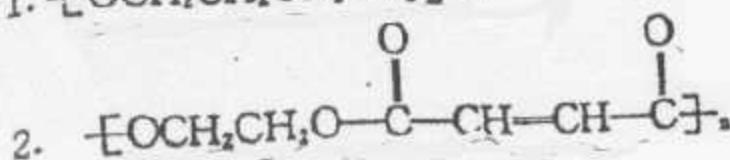
- A. 聚丙烯酸甲酯  
B. 聚四(氯)氟乙烯  
C. 聚乙烯  
D. 聚苯乙烯 ( )

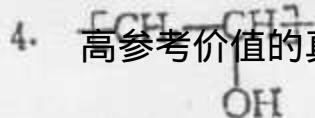
12. 当逐步聚合反应 100% 完成时，聚合度与当量系数的关系是 ( )

- A.  $X_n = (1+r)/(1-r)$   
B.  $X_n = (1-r)/(1+r)$   
C.  $X_n = (1+r)/(r-1)$   
D.  $X_n = r/(1-r)$  ( )

三、由适当单体合成下列聚合物，并注明聚合反应类型及条件。(每题 4 分，共 16 分)

1.  $[\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2]_n$





#### 四、计算题：

1. 将 0.5000 克不饱和聚酯树脂与过量乙酸酐反应, 然后用 0.0102 mol/L KOH 滴定, 需 8.17 ml 达到终点, 试求该聚合物的数均分子量。(6 分)

2. 计算苯乙烯乳液聚合速率和聚合度。

反应条件: 60°C,  $k_p = 175 \text{ L/mol} \cdot \text{s}$

$[M] = 5.0 \text{ mol/L}$ ,  $N = 3.2 \times 10^{14} \text{ 个/ml}$

$r_i = 1.1 \times 10^{12} \text{ 个/ml}$ . 6

(假定  $\bar{n} = 0.5$ ) (6 分)

3. 以四氢呋喃为溶剂, 在  $1.0 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$  的苯钠引发下,  $2.0 \text{ mol/L}$  的苯乙烯聚合会达到多大分子量? 若反应在 25°C 下进行,  $k_p$  为  $80 \text{ L/mol} \cdot \text{s}$ , 问达到 90% 转化率需多长时间? (6 分)

4. 已知一缩聚反应体系为:

单        体	功能度	分子数(mol)
$\text{H}_2\text{N}-[\text{CH}_2]_3-\text{NH}_2$		1
$\text{HOOC}-[\text{CH}_2]_3-\text{COOH}$		0.99
$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$		0.01

采用平均功能度( $I$ )和过量分数( $g$ )两种方法求在  $P=0.99$  时的数均分子量。(6 分)

五、试讨论影响缩聚反应方向(环化还是线性缩聚)的主要因素。(7 分)

六、比较烯类单体及环状单体聚合过程中所发生的体积收缩效应, 并解释其原因。(7 分)

分)

完整版 [Zhang Natta 催化聚合体系中, 其增长中心的化学性质曾有不同看法, 而比较倾向性的看法是认为是负离子增长中心, 请列举出支持这一论点的证据.](#) 请访问 [www.kaoyancas.net](#) 科大科研院考研网, 专注于中科大、中科院考研