

华东理工大学二〇〇一年研究生（硕士、博士）入学考试试题

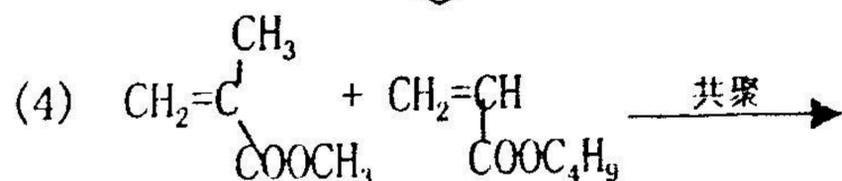
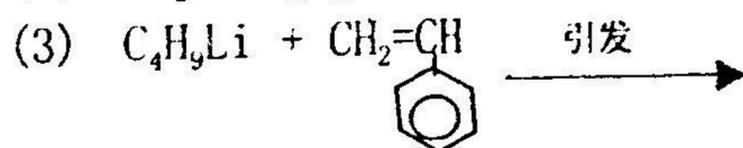
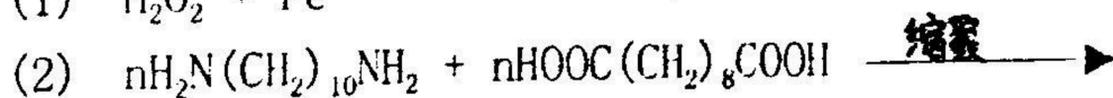
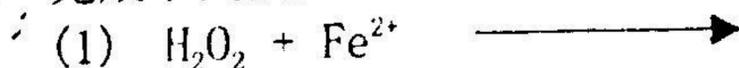
(试题附在考卷内交回)

考试科目代码及名称：514 高分子化学(含高分子物理)第 1 页 共 3 页

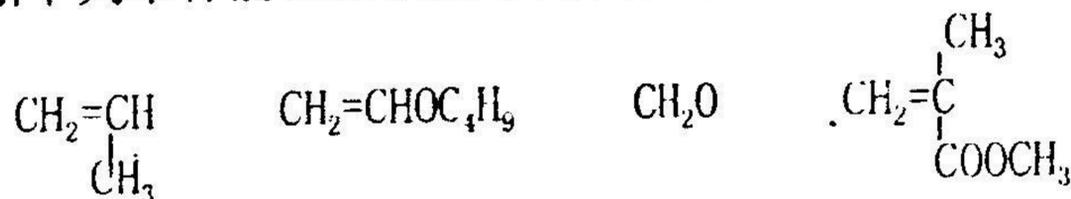
(高分子化学部分)

一. 解释或回答下列问题 (每题 4 分, 共计 20 分)

1. 完成下列反应:



2. 判断下列单体能否进行正离子聚合, 并简要说明原因:



3. 解释下列名词:

引发剂诱导分解, 数均聚合度, 交联, 聚合物相似转变。

4. 乙酸乙烯酯是活性很低的单体, 但其均聚速率却很高, 为什么?

5. 何谓凝胶点? 它在体型缩聚中有何意义?

[请考生注意] (统考生需做下面二, 三, 四题;

单考生可在二, 三, 四, 五中任做三题, 全答第五题无效)

二. 1. 试推导线型缩聚反应封闭体系的数均聚合度与反应程度 p 及平衡常数 K 的定量关系式。2. 若某封闭体系的平衡常数 $K=9$, 试求该体系能达到的最大反应程度和最大聚合度值。 (10分)三. 某两元共聚体系 M_1 和 M_2 的竞聚率 $r_1=0.40$, $r_2=0.04$, 原料组成 $f_1^0=0.30$ 。

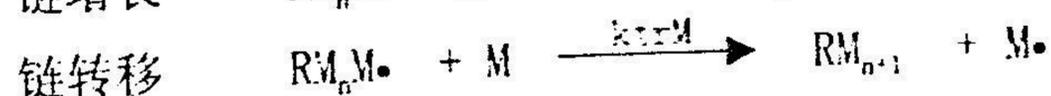
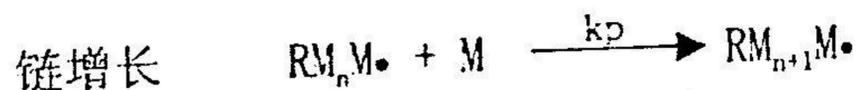
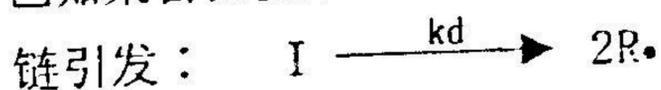
1. 画出该体系的共聚物组成曲线示意图, 并求恒比点组成;

2. 随转化率的提高, 原料组成和共聚物组成将有何变化?

3. 为获得组成较均一的共聚物, 应补加哪种单体?

(10分)

四. 已知某自由基聚合体系的各基元反应如下:



1. 试推导聚合速率方程;

2. 试推导聚合度表达式。

(10分)

五. 试写出用 BF_3-H_2O 引发苯乙烯正离子聚合的各步基元反应式。(10分)

(高分子物理部分)

(统考生做一至五题; 单考生做一至四题, 并在五、六题中任选一题)

一. 选择填空: (2分/题, 共12分)

1. 描述高分子链构象的物理量是 ()。

a) 分子量 b) 等规度 c) 均方末端距

2. 聚异戊二烯可能的旋光异构和几何异构构型有 ()。

a) 2种 b) 5种 c) 8种

3. 下列聚合物中, 内聚能密度 CED 的顺序是 () > () > ()。

a) 聚顺丁二烯 b) 聚酰胺-6 c) 聚氯乙烯

4. 高分子良溶液的过量化学位 ()。

a) 小于零 b) 大于零 c) 等于零

