

《高分子化学》考试大纲

一、考试题型

- 1、名词解释
- 2、选择题
- 3、简答题
- 4、计算题
- 5、综合分析题

二、考试参考用书

潘祖仁，高分子化学（第四版），化学工业出版社，2007

三、考试内容

第一章 绪论

了解： 高分子化学的发展史

熟悉： 聚合物的结构式、链段、链节、聚合度

掌握： 数均分力量、重均分子量和粘均分子量及其关系，分子量分布

第二章 逐步聚合

了解： 线型缩聚过程中可能发生的副反应（降解，交换反应）。

熟悉： 线型缩聚机理（链开始，链增长，平衡，封端终止等）。

熟悉： 开放体系（副产物未完全排除）等官能团数投料，产物分子量与平衡常数，副产物残留浓度之间的关系。

熟悉： 体型缩聚配方及工艺特点。

掌握： 密封体系（副产物完全不排除）等官能团数投料，产物分子量与平衡常数的关系。

掌握： 非等官能团数投料，不考虑副产物的影响，产物的分子量与官能团过量状况，反应程度 P 之间的关系[三种情况： $aR_a+bR'b$ ，一种单体过量； $aR_a+bR'b+R''b$ （少量）， $aR_b+R'b$ （少量）]

掌握： 用 Carothers 方法或统计法估算凝胶点 P_c 。

第三章 自由基聚合

- 熟悉： 自由基反应的阻（缓）聚机理，能写出一些常见的阻聚剂（如醌类、酚类、硝基苯）的阻聚反应式。
- 掌握： 适合自由基聚合单体的结构特点，常用引发剂及氧化还原体系的分解机理。
- 掌握： 自由基聚合机理：四种基元反应（链引发、链增长、链终止和链转移），能按照给定条件，写出各基元反应的化学式。
- 掌握： 自由基聚合动力学：（1）自由基一级热分解动力学；（2）不同引发方式的聚合反应动力学方程，计算给定单体转化率所需反应时间；（3）动力学链长的计算；（4）熟悉某些因素（如温度、物料浓度、基元反应速率等）对聚合速率及分子量的影响规律。

第四章 自由基共聚合（主要是二元共聚）

- 熟悉： 按 Q-e 方程计算竞聚率，根据两种单体在 Q-e 图上的相对位置判断其共聚方式。
- 掌握： 共聚物组成方程的推导方法（重点是 $d[M]-[M]$ 和 F_1-f_1 两个方程）和特定条件下（ r_1, r_2 确定）组成方程的简化形式。
- 掌握： $r_1=r_2=1$ ； $r_1=r_2=0$ ； $r_1<1, r_2<1$ ； $r_1>1, r_2>1$ ； $r_1<1, r_2>1$ ； $r_1>1, r_2<1$ 六种共聚物组成曲线图，恒比点出现的条件和计算公式。
- 掌握： 共聚物组成随转化率升高的变化规律，当竞聚率给定后，根据初始投料情况（ $f_1=(f_1)$ 恒， $f_1>(f_1)$ 恒和 $f_1<(f_1)$ 恒）提出控制共聚物组成保持均匀的措施。
- 掌握： 单体与自由基的相对活性。

第五章 聚合方法

- 熟悉： 四种聚合方法（本体、溶液、悬浮、乳液）的基本配方，工艺特点，产品质量等。
- 熟悉： 悬浮聚合的分散，保护及成粒机理。
- 掌握： 乳液聚合的胶束机理，恒速期的动力学处理。

第六章 离子聚合

了解：开环聚合单体的结构特点，几种常见环单体（如环醚，环酰胺，环酯）的聚合机理。

熟悉：适合正、负离子聚合的单体结构特点。

熟悉：正、负离子聚合机理。（链引发、增长、终止、转移等基元反应）

掌握：溶剂对中心离子对形态的影响，进而影响聚合速率和大分子链结构的规整性。

掌握：正、负离子聚合常用的引发体系。

掌握：活性大分子概念，利用活性大分子制备一些带官能团的大分子（遥爪大分子）。

第七章 配位聚合

了解：共轭二烯配位聚合机理。

熟悉：齐格勒-拉塔引发剂引发的配位聚合机理（单金属，双金属模型）和定位机理。

掌握：齐格勒-拉塔引发剂的基本组成及化学反应。

第八章 聚合物的化学反应

熟悉：大分子化学反应的分类与特点。

熟悉：聚合物老化机理，实质及防老化的措施。

掌握：大分子降解反应机理（热降解，光降解，氧与光共同作用下降解）。