华南理工大学2019年硕士研究生入学   
《高分子化学与物理（820）》考试大纲

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **命题方式** | 招生单位自命题 | **科目类别** | 初试 |
| **满分** | 150 | | |
| **考试性质** 作为研究生考试必考科目，主要范围包括高分子化学、高分子物理的基本概念、基本原理、主要理论体系、结构和性能相互关系，主要理论的演绎，基本公式的简单推导以及相关计算。 | | | |
| **考试方式和考试时间** 考试方式：笔试闭卷 考试时间：3小时 | | | |
| **试卷结构** 主观题和客观题相结合，包括名词解释、是非题、选择题、填空题、简答（问答）题、计算题。 | | | |
| **考试内容和考试要求** 一、考试目的 《高分子化学与物理》要求考生对高分子基本概念、合成原理、实施方法，聚合反应动力学，高分子链结构、分子运动以及高聚物结构与性能的关系具有较系统的了解，并能应用基础理论进行实际材料设计、制备以及结构表征，说明高分子合成、加工工艺的常见问题。  二、考试的性质与范围 作为研究生考试必考科目，主要范围包括高分子化学、高分子物理的基本概念、基本原理、主要理论体系、结构和性能相互关系，主要理论的演绎，基本公式的简单推导以及相关计算。  三、考试基本要求 学习过《高分子化学》、《高分子物理》专业课程。  四、考试内容（或知识点） 1、高分子的基本概念 （1）聚合物的分类与命名 （2）聚合反应分类 2、自由基聚合 （1）连锁聚合单体 （2）自由基聚合机理 （3）链引发反应 （4）聚合速率 （5）分子量和链转移反应 （6）分子量分布 （7）聚合热力学 3、自由基共聚合 （1）共聚物的类型和命名 （2）二元共聚物的组成 （3）竟聚率的测定和影响因素 （4）单体和自由基的活性 （5）Q-e概念及应用 4、聚合方法 （1）本体聚合、溶液聚合、悬浮聚合、乳液聚合的各自特点 （2）乳液聚合机理及动力学 5、离子聚合 （1）三种连锁聚合（阳离子、阴离子、自由基聚合）的特征 （2）离子聚合机理及动力学 （3）离子聚合引发体系及代表性聚合物 （4）开环聚合 6、配位聚合 （1）聚合物的立体异构现象 （2）配位聚合的基本概念，Ziegler－Natta引发体系 （3）丙烯、乙烯的配位聚合 （4）茂金属引发剂 7、逐步聚合 （1）线形缩聚反应机理及动力学 （2）线形缩聚物的聚合度及分子量分布 （3）逐步聚合的实施方法及一些重要线形缩聚物 （4）体形缩聚、凝胶化作用及凝胶点 8、聚合物的化学反应 （1）聚合物基团反应 （2）功能高分子 （3）接枝、嵌段和交联 （4）降解和老化  9、高分子链的结构 （1）高分子科学的历史与发展 （2）高分子结构与低分子物质相比有哪些特点 （3）高分子链的近程结构 （4）高分子链的远程结构 （5）高分子链的构象统计 10、高分子的聚集态结构 （1）高聚物的分子间作用力 （2）高聚物结晶的形态和结构 （3）典型的高分子的聚集态结构模型 （4）高聚物的结晶过程 （5）结晶对高聚物物理机械性能的影响 （6）高聚物的结晶热力学 （7）高聚物的取向态结构 （8）高聚物的液晶态结构 （9）共混高聚物的织态结构 11、高分子溶液 （1）高聚物的溶解 （2）高分子溶液的热力学性质 （3）高分子溶液的流体力学性质 （4）高分子亚浓溶液、浓溶液 （5）共混高聚物的溶混性 （6）聚电解质溶液 12、高聚物的分子量及分子量分布 （1）高聚物分子量的统计意义 （2）典型的高聚物分子量的测定方法 （3）分子量分布的表示方法 （4）基于相平衡的分级方法 （5）凝胶渗透色谱 13、高聚物的分子运动 （1）高聚物的分子热运动 （2）高聚物的玻璃化转变 （3）高聚物的粘性流动 14、高聚物的力学性质 （1）玻璃态和结晶态高聚物的力学性质 （2）高弹态高聚物的力学性质 （3）高聚物的力学松弛——粘弹性 15、高聚物的电学性质、光学性质、表面与界面性质、生物相容性 相关性质的基本概念 16、高聚物的分析与表征 常见的高聚物分析表征方法的基本原理与应用，包括：红外光谱、核磁共振、裂解气相色谱-质谱联用、热分析、电子显微镜、X射线衍射。  五、考试题型 主观题和客观题相结合，包括名词解释、是非题、选择题、填空题、简答（问答）题、计算题。  注：根据教育部的有关文件要求，不指定参考书目和参考资料 | | | |
| **备注** | | | |