1. 《物质结构》第三章节的教学计划安排
2. 教材分析  
    本章主要包括两部分内容，一是关于晶体，二是关于配合物与超分子。  
   教材在编排有关晶体内容时分为三节，第一节对晶体进行了概述，陈述了晶体和非晶体间的本质差异，以及晶体的主要性质。教材的第二和第三节是根据构成晶体的粒子及粒子间的作用力或化学键类型的不同，分别介绍了分子晶体、共价晶体、金属晶体和离子晶体四类典型晶体的结构特点及其特性。在介绍了四类典型晶体后，教材紧接着介绍了介于典型晶体之间的过渡晶体和混合型晶体。  
    课程标准对配合物与超分子的要求不是很高。对配合物的要求:知道配位键的特点，认识简单的配位化合物的成键特征，了解配位化合物的存在与应用;而对超分子的要求:了解从原子、分子、超分子等不同尺府认识物盾结构的意义。因此，教材没有单独地设置一章来介绍配合物与超分子，而是作为一节内容编排在本章的最后一节。教材以实验的方式引出问题，从解释实验现象的变化出发，阐述了配位键和配信化合物等内容。而对超分子的介绍是通过典型例子阐述了超分子的重要特征。  
    2.学业要求  
    （1）能说出晶体与非晶体的区别;能结合实例描述晶体中粒子排列的周期性规律;能计算晶胞中所含的粒子数。  
    （2）能借助分子晶体、共价晶体、离子晶体、金属晶体等模型说明晶体中的粒子及其粒子间的相互作用。能举例说明过渡晶体和混合型晶体是普遍存在的。  
    （3）能说出配位键的特征;能运用配位键解释配合物的某些典型性质;能举例说明配合物在生物、化学等领域的广泛应用。  
    （4）能举例说明物质在原子、分子、超分子、聚集态等不同尺度上的结构特点对物质性质的影响。  
    3.课时建议  
    第一节 物质的聚集状态与晶体的常识 3课时  
    第二节 分子晶体与共价晶体 3课时  
    第三节 金属晶体与离子晶体 2课时  
    第四节 配合物与超分子 3课时  
    实验活动简单配合物的形成 1课时  
    全章复习 3课时

二、合格性考试安排

1.按期中考试后制定的计划进行复习。

2.做好知识点的查漏补缺。

3.认真分析每次模拟考试的试卷，紧抓边缘生，一个都不能放弃。