

高三备考：化学，回归教材进行专题复习 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/104/2021_2022__E9_AB_98_E4_B8_89_E5_A4_87_E8_c65_104430.htm

主讲人：华师一附中特级教师 白和平 一、2007年高考命题趋势近年高考理综化学试卷的命题思路有以下几个特点：强调基础，突出学科特点；突出对学科内知识综合能力的考查；避开了以往的一些经典试题；注重知识网络化和知识的整合。在此预计2007年化学高考命题趋势如下：1. 继续重视“双基”，更加突出主干知识，注重基础知识的复习训练；2. 继续坚持由知识立意向能力立意的转变；3. 改进信息迁移题，全面考查学生的素质；4. 客观题变数较大；5. 对化学实验的考查仍是重点。二、

备考建议 来源：www.examda.com 第一轮复习是十分重要的环节，我们应注意三点：研究考题、研究考点、研究考纲。按《考试大纲》的要求，注重知识网络化，对重要的概念和规律一定要做到深层次的理解，要在知识的广度上做文章，而不需在知识的深度上下工夫。1. 常见专题汇集无机四大基本反应的比较，请各举三例；氧化还原反应方程式的配平技巧；离子方程式的书写要求；反应物相同，条件不同，反应物不同的反应汇编；有机反应的分类与示例；常见物质电子式的书写；电解池电极的判断与电解方程式的书写；金属活动顺序的判断；非金属活动顺序的判断；溶液的酸碱性标准与判断方法；离子共存的判断方法；离子浓度大小的比较方法；阿伏加德罗常数及其应用；物质的量浓度与质量分数之间的换算；列表比较四种晶体；元素周期率的实质；元素周期率的具体描述；比较微粒半径大小的规律；影响化学反应速

率的因素及其影响规律；影响水的电离平衡的因素以及影响规律；电离方程式的书写方法；官能团之间的相互转化关系；有水参加或生成的反应汇编；有关过氧化物的小结；气态氢化物的化学性质的递变规律；常见有机物燃烧烷烃的小结；各种沉淀图像；各主族元素及其化合物的规律性知识；各主族元素及其化合物的特殊性知识；萃取、分液、过滤、渗析、盐析的比较；蒸馏与分馏的比较；有刻度的玻璃仪器；高中阶段各种精确度仪器；温度计在实验中的使用；水浴加热的类型；检验装置气密性的方法；喷泉实验的原理与设计；收集气体的方法；吸收气体的方法；可燃性气体验纯的方法等。

2. 加强化学实验的复习 来源：www.examd.com复习中对化学实验基本操作的复习，做到讲练结合、以练为主，充分发挥学生在实验时的主体作用；讲解“怎样正确完成基本操作”的同时，还要讲清楚“为什么应该这样做”。设置不同的实验情景，积极疏导，鼓励学生大胆动手，多向思考，仔细观察，认真记录，做好实验基本操作。对化学实验的复习可分步进行。

- 创造良好的实验环境，让学生动手复习最基本的实验内容；
- 充分利用幻灯、投影等多媒体教学手段，将化学实验基本操作、仪器的用途和相关演示实验(不适合学生做的、有危险的)展示给学生，使学生明确这些化学实验仪器的作用与实验操作的规范要求；
- 通过实验原理和方法进行多向思维训练，培养学生创新意识。
- 要培养学生设计化学实验方案的能力。

100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com