

高考各科首轮复习名师指导化学重在归纳 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_E8_80_83_E5_90_84_E7_c65_104278.htm 四十三中学特级教师程凯虹老师建议考生要明确首轮复习的指导思想是“重在基础，吃透教材”。程老师建议同学们在首轮复习时，对于课本的把握力求抓住五点：1、知识点，2、常考点，3、能力点，4、德育点（与目前德育教育要求相关的内容，虽然分值不大，但容易丢分），5、应用点（和生活结合的知识点，如涉及到重大化工、化学污染、化学事故分析等）融会贯通。对于基础知识的把握，程老师建议同学们，在首轮复习中，准备一个专门的笔记本，按照高考课本的章节顺序，根据大纲和考纲，以及历年的高考情况，将每一章的知识点（大部分同时也是常考点和高考的热点）列出，有困难的同学可参考相应复习资料，或者老师课堂笔记。例如：同学们可将卤素一章划分为十个知识点，其中氧化还原反应和卤素离子的检验是高考的热点卤族元素的化学性质、物理性质、存在、用途等主要以选择题的形式出现。氯气、氯化氢等的制取实验和化学性质联系起来，向大型的综合实验题方面发展。

- 1、卤素单质及其化合物的主要化学性质是什么。
- 2、氯气的强氧化性和氯水的四大作用的主要内容是什么。
- 3、卤化物的俗名具体有哪些。
- 4、卤素单质及其化合物的主要用途有哪些。
- 5、氯气的实验室制法应注意的八个问题是什么（原理、原料、装置、除杂质、干燥、检验、收集、吸收八个方面）。
- 6、氯化氢的实验室制法中应注意的八个问题（同上）是什么。
- 7、卤素物理性质及其递变规律的主要内容是什

么（学生应从颜色、状态、气味、密度、溶解性、熔沸点等方面列表比较）。8、卤素化学性质的递变规律有哪些（应从单质的氧化性、卤离子的还原性、气态氢化物的稳定性、氢化物的还原性、最高价氧化物及其对应水化物的酸性等方面列表比较）。9、卤离子的鉴定方法有几种？10、正确判断氧化剂和还原剂，物质的氧化性和还原性以及氧化产物和还原产物的方法即“八字方针”是什么？判断物质氧化性和还原性相对强弱的方法有哪些。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