

化学辅导：切记思维严密性和表达完整性 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/233/2021_2022__E5_8C_96_E5_AD_A6_E8_BE_85_E5_c64_233436.htm 建平实验学校化学高级教师于海侠 今年的中考化学试卷将继续沿用“一卷两分叉”形式，但并不意味着分叉题将成区别分档的关键。要取得理想成绩，须重视公共部分的知识复习和梳理。临考前考生须注意两点：思维的严密性和表达的完整性。

一、思维的严密性近两年，“灵活”已成为不少试题的外在表现。不仅在对于题目的理解上，也表现在准确答案的不唯一性。在一些“推断题”、“实验题”上，这种特点表现非常明显。比如去年中考化学试卷的43题的问题(3)：关于双氧水制氧气的题目，要求是根据表格提供的信息归纳结论。有不少同学在回答的时候只考虑到不同催化剂的反应速度比较，却常常忽略根据题目条件还存在不同浓度双氧水影响速度的问题。因此，在最终复习阶段，不仅要注意拾遗补缺，更要重视思维的严密性。充分考虑到每一个假设的存在，并思索每一个假设带来的可能。

二、表达的完整性填充题也是答案自由度较高的一种形式，就答题关键来说，需要考虑的还有表达的完整性。有些填空题可能答案不止一个，这个时候就需要完整填写答案，而不是考虑到一种最直接的可能。同样，在回答简答题的时候，也要注意同样的问题。为了表达更加完整，于老师提醒学生，要注意读题。读题不仅要抓住关键词和关键句，或许还有提示答案完整性的作用。这些化学“抓分点”必须心中有数 虹口区化学学科带头人金沙中学高级教师王忆芬 近两年，上海市化学中考卷的题型分为四大部分，即填

表题、选择题、填空题、简答题。通过观察近两年考试涉及的知识范围，对2007年化学中考“抓分点”，作些浅析。

一、基础知识理一理 以下为几个重要考点，每年重现率极高。许多内容更是每年必考。考生必须重视。

1、基本概念和基础理论方面如：a)化学符号、化学式、化合价、化学方程式、化学反应类型、氧化还原反应；b)物质的性质和变化、分子原子知识、核外电子排布、纯净物和混合物、物质类别、质量守恒定律；c)溶液、溶质、溶剂、饱和溶液、不饱和溶液、物质的结晶、风化、潮解、溶液的配制、固体的溶解度、溶解度曲线。

2、元素化合物知识方面

3、化学实验方面如：a)仪器的使用和识别、化学实验简单操作；b)气体的制备、收集和检验；c)混合物分离(过滤、结晶)、物质的鉴别及除杂、几种有关物质性质的实验装置；d)氯气消毒和明矾净水等。

4、化学计算方面如：化学式计算、化学方程式的计算、有关溶解度的计算、有关溶液的计算。

5、物质构成微粒的计量(该考点只适用于“二期课改”新教材)

二、能力题目

读一读 近年来，化学卷中的开放性试题有情景开放，策略开放，条件开放，结论开放等。此类题是以考查学生的发散思维和创新能力的目标。所用的知识全是比较基础的，呈现出“起点高，落点低”、“看似难，做时易”的特点。同学们在复习的时候要重点对化学知识，化学思考方法进行训练。可通过阅读理解，关键分析，提升能力。千万不要因为看到这类题目冗长就害怕退缩。

三、综合实验抓一抓 化学实验在化学学业考中更为重要，试卷的第四部分简答题就是以化学实验综合试题为主。其考核范围包括认识常见仪器，装置的使用，化学实验基本操作，气体的制备和收集、物质的性质

，物质的推断、实验设计等。该考题基础考点多、知识面广，是学业考试方向性的试题，要引起足够的重视。牢牢抓住实验，它可是得分大头。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