

[复习大纲]从容面对高考化学 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__5B_E5_A4_8D_E4_B9_A0_E5_A4_A7_c65_104355.htm 考生在高考中化学不能取得理想成绩的原因是方方面面的，其中缺乏考试经验，没有掌握应试技巧是原因之一，有些考生对本来已掌握的知识，在考试答题时却出现错误，其主要原因也在于此。全国高考理科综合试卷满分是300分，考试时间是150分钟，其中化学试题约占110分，分配时间应为50分钟左右。但试题各部分难易程度不同，考生应根据自己对各部分试题的驾驭能力熟悉能力等灵活掌握。调整考场心态，分清轻重缓急 理科综合试卷试题总量略有减少，试题编排有一定的梯度，并且呈锯齿形分布，基本上按易、中、难的顺序编排。所以考生在答题时应根据试题顺序来答题，分清轻重缓急，而不能盲目乱答，浪费宝贵的时间，影响考试情绪，导致简单的题也做不好。掌握时间进度，善抓主要信息 要计划好答题的时间，掌握好答题的速度。考生在拿到试卷后，应利用答题铃响前的有限时间把整个试卷粗看一下，首先看一看试题的分量，并对每道题所占时间迅速做出估计，做到心中有数，沉着应战。成功答题的关键，是审准题。审题不慎，考虑不周，急于求成是部分考生解题时出现的通病。例如，2003年全国高考化学第9题：某无色气体可能由 CH_4 、 NH_3 、 H_2 、 CO 、 CO_2 和 HCl 中的几种气体组成。在恒温、恒压条件下，将此混合气体通过浓 H_2SO_4 时，总体积基本不变，通过过量澄清石灰水，未见变浑浊，但混合气体的总体积减少，把剩余气体导出后，在氧气中能点燃，燃烧产物不能使 CuSO_4

粉末变色。则原混合气体成分是()A.CH₄和NH₃；B.HCL、H₂和CO.C.HCL和CO.D.HCL、CO和CO₂。解析：由混合气体通过H₂SO₄时总体积基本不变，可确定原混合气体中无NH₃；通过过量澄清石灰水，未见变浑浊，但混合气体的总体积减少，可确定原混合气体中无CO₂，有HCL；剩余气体能点燃，燃烧产物不能使CuSO₄粉末变色，可确定原混合气体中无CH₄和H₂，则一定有CO；答案即为C。做此题时，如果考生审题不细，忽视已知条件，急于作答，有一步失误，就会误选。

合力攻坚，不要轻易放弃 在解决许多复杂的化学问题时，一方面要善于使用数学工具，另一方面，更重要的是根据化学学科特征，使用一些独特的化学学科的思维方法，解决疑难问题。关于高考中常见的框图推断题，关键在于找突破口，“大胆假设，小心求证”，“顺藤摸瓜，各个击破”。比如：2003年化学试题第30题：以F是环状化合物(C₄H₆O₂)为突破口，逐步倒推即可快速做出解答。化学试题的主观题往往有多个得分点，一个得分点做对了，就有这个得分点的分数，所以考生应尽可能做得多一些，不要轻易放弃。

规范答题，以阅卷老师为倾诉对象 对于一些规范性的内容，如化学式、化学方程式、化学专用名词术语、化学反应条件等，千万别写错或漏写。考生答题内容是给阅卷老师看的。因此，答题内容一定要让阅卷老师看得清、看得懂，一定要条理清楚，要点分明，字迹整洁，清楚易辩，这其实就是最好地保护自己，最大限度地避免阅卷老师非故意地低估考分。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