

[复习大纲]高考化学复习应考巧拿高分 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_104312.htm

“无论从哪方面学习，不如从自己所犯的错误的后果学习来得快。”我们要通过对自己或他人的失误进行分析，揭示错误所在，诊断产生错误的原因，从而开拓思路，提高分析问题和解决问题的能力。有些题目学生解题“一解就错”，其原因是多方面的，具体表现在：知识欠缺、基础不牢、记忆不清、不能拓展、思维定式、逻辑混乱、能力欠佳、缺乏联想、题型不适、不敢迁移、审题不清、随意作答、表述混乱、避重就轻、粗心大意、紧张忙乱……针对这些问题，现就学生在训练过程中，得分率低于50%的题目，举例说明。

审题不清，误入陷阱

例1：在容积一定的密闭容器中，发生可逆反应， $3x=3y+z$ （正反应为吸热反应）在一定条件下达到平衡后，随着温度的升高，气体密度变小，则下列叙述正确的是（ ）

Ay和z可能都是气体
By和z一定都是气体
Cy和z一定都是固体或液体
D若y为气体，则z一定是固体或液体

本题测试考生对化学平衡移动有关的知识，要求学生能判断温度对化学平衡移动的影响，从而引起气体密度的变化，本题隐性条件为x一定是气体，陷阱是容积一定，即体积不变。很多学生不注意此信息错选B（此题正确答案为D）。顾此失彼，忙乱作答

例2：将0.1mol下列物质置于1L水中充分搅拌后，溶液中阴离子数目最多的是（ ）

A KCl B $Mg(OH)_2$ C Na_2CO_3 D $MgSO_4$

此题有些学生置氢氧化镁难溶于水不顾，仅从表面物质组成上看，等质量的上述四种物质中只有氢氧化镁中阳离子和阴离子之比为1：2，从

而错选B，实质上要考虑碳酸钠溶于水后， CO_3^{2-} 离子水解成 HCO_3^- 和 OH^- ，会使溶液中阴离子数目增多，正确应当选C。思维逻辑性不强，表述无序

例3：甲、乙两瓶新制的氯水溶度均为 0.1mol/L ，如果往甲瓶中加入适量的 NaHCO_3 晶体，片刻后，甲、乙两瓶溶液中 HClO 的物质的量的溶度关系为_____。说明原因_____。此题许多学生答题时，要点不齐，层次不清，不分析酸性或丢掉对平衡移动的分析，从而失分。此题首先要判断出结果，然后再进行分析原因，在分析原因中，首先指出在氯水溶液中存在着下列平衡 $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \text{HClO}$ 再说明酸性：盐酸强于碳酸，碳酸强于次氯酸，再依据复分解反应规律强酸能分解弱酸，能发生 $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ ，而 HClO 不反应，从而使氯水的平衡中， HCl 的溶度降低，平衡向右移动， HClO 溶度增大。

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