

襄樊中考化学题出错判定考生该题都满分 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/504/2021_2022__E8_A5_84_E6_A8_8A_E4_B8_AD_E8_c64_504704.htm 友情提示：更多2008年中考信息请访问考试大中考

站<http://www.100test.com/zhongkao> 襄樊中考从20日开始，22日中午结束。记者查阅试卷，该题主要考查学生对CO(一氧化碳)和CO₂(二氧化碳)气体性质的掌握情况。其中，“小磊设计的实验装置”中A部分的进气导管在液面以上，出气管在液面以下(如图)。众考生称，按照标准答案，该进气导管应在液面以下，出气管应在液面以上。一位初三化学老师告诉记者，试题中的进气导管高于水面，CO₂顶多只能使澄清的石灰水表面起一层白膜；而出气导管插在水中，混合气体无法导出，根本不可能与氧化铁发生化学反应。正确的做法应是进气导管插入石灰水，出气管高于水面。该题共4分，占化学部分分值的十分之一(化学总分40分)。昨日，襄樊市教育局相关负责人称，发现错题后，他们立即调查原因，经研究后决定，考生该题全部满分。原题 60.老师给小平和小磊各一瓶一样的气体，让他们对气体的成分进行探究。气体可能是CO或CO₂中的一种或者是两者的混合物。[设计实验方案]他们设计了实验装置如右图所示：请你帮他们解答下列问题：(1)[实验探究]小磊很快完成了实验，并证明该气体是由CO和CO₂组成的混合物，则小磊在其实验时观察到的现象是：A___B___。(2)[反思评价]小平和小磊设计的实验装置中比较合理的是___，设计的实验装置不合理的原因是：___。参考答案 (1)A:澄清石灰水变浑浊 B:红色粉末变成黑色；(2)小

磊设计的装置，当有CO存在时不能验证CO₂的存在 (或不能检验CO₂的存在或不能验证气体的组成) 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