

名师解析2010年中考必考的四方面化学实验知识 中考考试

PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao_ti2020/643/2021_2022__E5_90_8D_](https://www.100test.com/kao_ti2020/643/2021_2022__E5_90_8D_E5_B8_88_E8_A7_A3_E6_c64_643576.htm)

[E5_B8_88_E8_A7_A3_E6_c64_643576.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/643/2021_2022__E5_90_8D_E5_B8_88_E8_A7_A3_E6_c64_643576.htm) 一、重视探究题知识

点 常见气体的探究。 常见物质的探究。实际上是下列常见

离子的探究： CO_3^{2-} 、 SO_4^{2-} 、 Cl^- 、 NH_4^+ 、 Cu^{2+} 、 Fe^{3+}

、 Mg^{2+} 、 Ag^+ 、 Ba^{2+} 、 Ca^{2+} 等。需要熟记探究这些离子所需的试剂及看到的现象。

黑色粉末的探究。 物质是否为催化剂

的探究。如 Fe_2O_3 是否可以做氧化氢制氧气的催化剂。 离

子作用的探究。如明矾起净水作用，是明矾中哪种离子起作用。

溶液酸碱性的探究。 溶液相互反应后，所得溶液中

溶质成分的探究问题。 二、每年必考的实验知识 气体发生装置、

收集装置、净化装置、干燥装置的选取及连接问题。 学生应熟悉实验室制 H_2 、 CO_2 、 O_2 的

发生装置，收集装置的选取，气体中所含杂质 H_2O 的证明、除杂方法等。 实验室制取

气体的发生装置，收集装置的选取原理也要熟知。 三、计算

题要巩固典型题型 如化学反应方程式与溶液中溶质质量分数

相结合的计算题，铁矿石炼铁型计算题，解决生活实际的方

程式计算题，金属与酸反应生成氢气的计算题，图表型、图

像型分析计算题。 四、关注与生活相关的知识及社会热点 如

水及其污染和防治，化学与环境污染，药品与健康及今年的

限塑令、节能等与生活紧密相关的知识，应该清楚地了解。

雪灾、地震、奥运会、洪水等是今年的热点，包括地震中水

的处理方法、消毒剂的选用、南方雪灾中融雪剂对环境的影响，

以及奥运会火炬材料、燃料的性能等。 更多2009年中考

信息请访问：百考试题中考网（收藏本站）中考论坛 中考网

校 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