

2009年中考化学必考的四方面实验知识初中升学考试 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/549/2021_2022_2009_E5_B9_B4_E4_B8_AD_c64_549925.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：[考.试.大中考网](#) [考.试.大中考论坛](#) [考.试.大中考网校](#)

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