

名师总结每年中考必考的化学实验知识 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/503/2021\\_2022\\_\\_E5\\_90\\_8D\\_E5\\_B8\\_88\\_E6\\_80\\_BB\\_E7\\_c64\\_503430.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/503/2021_2022__E5_90_8D_E5_B8_88_E6_80_BB_E7_c64_503430.htm)

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： $\text{CO}_3^{2-}$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{NH}_4^+$ 、 $\text{Cu}^{2+}$ 、 $\text{Fe}^{3+}$ 、 $\text{Mg}^{2+}$ 、 $\text{Ag}^+$ 、 $\text{Ba}^{2+}$ 、 $\text{Ca}^{2+}$ 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 $\text{Fe}_2\text{O}_3$ 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。 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 $\text{H}_2$ 、 $\text{CO}_2$ 、 $\text{O}_2$ 的发生装置，收集装置的选取，气体中所含杂质 $\text{H}_2\text{O}$ 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。 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。 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。 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](http://www.100test.com)