

中考化学典型解题方法初中升学考试 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/579/2021\\_2022\\_\\_E4\\_B8\\_AD\\_E8\\_80\\_83\\_E5\\_8C\\_96\\_E5\\_c64\\_579482.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/579/2021_2022__E4_B8_AD_E8_80_83_E5_8C_96_E5_c64_579482.htm)

1.用溶解、过滤、结晶的方法分离的固体须满足：一种固体可溶，一种不溶，且溶解后两种物质都不发生化学反应。 2.共存问题：在溶液中的物质两两之间都不发生反应，组内物质可共存于同一溶液，只要组内物质间有任意两种能发生反应，则组内物质不能共存；离子间能共存须满足：任意阳离子和阴离子组合不会有沉淀、气体或水生成 3.推断题的突破口： 颜色（铜盐蓝色，铁盐黄色，无色酚酞遇溶碱变红色） 沉淀（AgCl BaSO<sub>4</sub>不溶于酸，氢氧化铁红褐色，氢氧化铜蓝色，其他沉淀白色若沉淀物加稀硝酸：沉淀不溶解，则沉淀中一定有AgCl或BaSO<sub>4</sub>；若沉淀全部溶解，则沉淀中一定没有AgCl或BaSO<sub>4</sub>；若讲沉淀部分溶解，则沉淀中一定有AgCl或BaSO<sub>4</sub>中的一种，且还有另一种可溶于稀硝酸的沉淀。 气体（复分解反应中有气体生成：酸和碳酸盐，在金属活动性顺序中在氢前的金属跟酸反应生成密度最小的气体氢气） 4.一次性区别多种物质选用的试剂必须满足：组内的每一种物质跟该试剂作用后的现象各不相同。供选试剂有以下几种可能：紫色石蕊试液区别一次性区别酸性、碱性、中性的三种溶液（如：HCl NaOH NaCl） 碳酸钠、碳酸钾或盐酸、硫酸产生沉淀、气体和其他现象。 写出一次性区别下列各组物质的试剂： 氯化钡、硫酸、硫酸钾溶液\_\_\_\_\_ 硝酸银、碳酸钠、氯化钠溶液\_\_\_\_\_ 硝酸钡、碳酸钾、硝酸钾溶液\_\_\_\_\_ 盐酸、氢氧化钠溶液、石灰水\_\_\_\_\_

用硫酸铁或硫酸铜等有特殊颜色的溶液，写出一次性区别下列各组物质的试剂及反应现象：区别硝酸钡、硫酸钠、氢氧化钡、氢氧化钠四种溶液的试剂\_\_\_\_\_现象\_\_\_\_\_

5.不用其他试剂，只用组内物质鉴别几种物质的方法：用组内的铁盐或铜盐等有特殊颜色的溶液分步区别各物质，例：不用其他试剂如何鉴别下列四种溶液：硝酸银、氢氧化钾、氯化钠、氯化铁 组内有碳酸钠或碳酸钾溶液，且碳酸钠或碳酸钾跟另外三种物质反应，分别有沉淀、气体和另一现象例：下列各组溶液中，只用组内物质不用其他试剂就可一一区别组内所有物质的是\_\_。 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)