

初中段化学知识识记部分的归纳与总结 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/95/2021\\_2022\\_\\_E5\\_88\\_9D\\_E4\\_B8\\_AD\\_E6\\_AE\\_B5\\_E5\\_c64\\_95645.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/95/2021_2022__E5_88_9D_E4_B8_AD_E6_AE_B5_E5_c64_95645.htm) 初中化学知识总结（

识记部分）一、物质的学名、俗名及化学式(1)金刚石、石墨

：C (2)水银、汞：Hg (3)生石灰、氧化钙：CaO (4)干冰（固体二氧化碳）：CO<sub>2</sub> (5)盐酸、氢氯酸：HCl (6)亚硫酸

：H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> (7)氢硫酸：H<sub>2</sub>S (8)熟石灰、消石灰：Ca(OH)<sub>2</sub> (9)

苛性钠、火碱、烧碱：NaOH (10)纯碱：Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 碳酸钠晶体、纯碱晶体：Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>·nH<sub>2</sub>O (13)铜绿、孔雀石

：Cu<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>（分解生成三种氧化物的物质）(14)甲醇

：CH<sub>3</sub>OH 有毒、失明、死亡 (15)酒精、乙醇：C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (16)

醋酸、乙酸（16.6 冰醋酸）CH<sub>3</sub>COOH（CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup> 醋酸根离子）具有酸的通性 (17)氨气：NH<sub>3</sub>（碱性气体）(18)氨水

、一水合氨：NH<sub>3</sub>·H<sub>2</sub>O（为常见的碱，具有碱的通性，是一种不含金属离子的碱）(19)亚硝酸钠：NaNO<sub>2</sub>（工业用盐、有毒）

二、常见物质的颜色的状态1、白色固体：MgO、P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>、CaO、NaOH、Ca(OH)<sub>2</sub>、KClO<sub>3</sub>、KCl、Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>、NaCl、无水CuSO<sub>4</sub>；铁、镁为银白色（汞为银白色液态）2

、黑色固体：石墨、炭粉、铁粉、CuO、MnO<sub>2</sub>、Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> KMnO<sub>4</sub>为紫黑色3、红色固体：Cu、Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、HgO、红磷

硫：淡黄色 Cu<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>为绿色4、溶液的颜色：凡含Cu<sup>2+</sup>的溶液呈蓝色；凡含Fe<sup>2+</sup>的溶液呈浅绿色；凡含Fe<sup>3+</sup>的溶液呈棕黄色，其余溶液一般不无色。（高锰酸钾溶液为紫红色）

5、沉淀(即不溶于水的盐和碱)：盐：白色

：CaCO<sub>3</sub>、BaCO<sub>3</sub>（溶于酸）AgCl、BaSO<sub>4</sub>(也不溶于

酸)

稀HNO<sub>3</sub>)等 碱：蓝色 : Cu(OH)<sub>2</sub> 红褐色 : Fe(OH)<sub>3</sub> 白色 : 其余碱。6、(1) 具有刺激性气体的气体：NH<sub>3</sub>、SO<sub>2</sub>、HCl (皆为无色) (2) 无色无味的气体：O<sub>2</sub>、H<sub>2</sub>、N<sub>2</sub>、CO<sub>2</sub>、CH<sub>4</sub>、CO (剧毒) 注意：具有刺激性气味的液体：盐酸、硝酸、醋酸。酒精为有特殊气体的液体。7、有毒的，气体：CO 液体：CH<sub>3</sub>OH 固体：NaNO<sub>2</sub> CuSO<sub>4</sub>(可作杀菌剂,与熟石灰混合配成天蓝色的粘稠状物质波尔多液)三、物质的溶解性1、盐的溶解性含有钾、钠、硝酸根、铵根的物质都溶于水 含Cl的化合物只有AgCl不溶于水，其他都溶于水；含SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>的化合物只有BaSO<sub>4</sub>不溶于水，其他都溶于水。含CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>的物质只有K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>、Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>、(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>溶于水，其他都不溶于水2、碱的溶解性溶于水的碱有：氢氧化钡、氢氧化钾、氢氧化钙、氢氧化钠和氨水，其他碱不溶于水。难溶性碱中Fe(OH)<sub>3</sub>是红褐色沉淀，Cu(OH)<sub>2</sub>是蓝色沉淀，其他难溶性碱为白色。(包括Fe(OH)<sub>2</sub>) 注意：沉淀物中AgCl和BaSO<sub>4</sub>不溶于稀硝酸，其他沉淀物能溶于酸。如：Mg(OH)<sub>2</sub> CaCO<sub>3</sub> BaCO<sub>3</sub> Ag<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>等3、大部分酸及酸性氧化物能溶于水，(酸性氧化物+水=酸)大部分碱性氧化物不溶于水，能溶的有：氧化钡、氧化钾、氧化钙、氧化钠(碱性氧化物+水=碱) 来源：www.examda.com 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