

酸、碱、盐十大知识点(1) PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/156/2021_2022__E9_85_B8_E3_80_81_E7_A2_B1_E3_c64_156056.htm

结束了第一学期的化学学习任务，下一阶段的化学学习主要内容就是有关酸、碱和盐的知识了。这方面的学习是建立在前面学习了单质O₂、H₂和碳单质后，开始比较系统地学习化合物，实际上初中阶段除了有机化合物之外，我们所接触的化合物一定属于氧化物、酸、碱或盐，学习这方面的知识主要是学习这几类化合物之间的反应规律。而在掌握反应规律之前，一定要将这部分知识的知识点全部全面地掌握，达到融会贯通。氧化物、酸、碱和盐的知识点可以从以下十个方面掌握：一、化学用语 1、电离方程式H₂SO₄=2H⁺ SO₄²⁻-NaOH=Na

OH-Al₂(SO₄)₃=2Al³⁺ 3SO₄²⁻ 2、物质的俗称和主要成分生石灰CaO熟石灰、消石灰、石灰水的主要成分Ca(OH)₂石灰石、大理石CaCO₃食盐的主要成分NaCl纯碱、口碱Na₂CO₃烧碱、火碱、苛性钠NaOH胆矾、蓝矾CuSO₄·5H₂O碳酸钠晶体Na₂CO₃·10H₂O氨水NH₃·H₂O 二、化合物的分类 三、金属活动性 1、金属活动性顺序

: KCaNaMgAlZnFeSnPb(H)CuHgAgPtAu 2、金属活动性顺序的意义：在金属活动性顺序中，金属位置越靠前，金属在水溶液(酸溶液或盐溶液)中就越容易失电子而变成离子，它的活动性就越强。 3、金属活动性顺序的应用：(1)排在氢前的金属能置换出酸里的氢(元素)。(2)排在前面的金属才能把排在后面的金属从它们的盐溶液中置换出来(K、Ca、Na除外)。

四、酸、碱、盐的溶解性 1、常见盐与碱的溶解性：(如果

不读出括号中的字，是不是一个较好记忆的顺口溜？) 钾(盐)、钠(盐)、铵盐全都溶，硝酸盐遇水影无踪。硫酸盐不溶硫酸钡，氯化物不溶氯化银。碳酸盐只溶钾(盐)、钠(盐)、铵(盐)。碱类物质溶解性：只有(氢氧化)钾、(氢氧化)钠、(氢氧化)钙、(氢氧化)钡溶。2、八个常见的沉淀物：氯化银、硫酸钡、碳酸银、碳酸钡、碳酸钙、氢氧化镁、氢氧化铜、氢氧化铁3、四个微溶物：Ca(OH)₂(石灰水注明“澄清”的原因)CaSO₄(实验室制二氧化碳时不用稀硫酸的原因) Ag₂SO₄(鉴别SO₄²⁻和Cl⁻时，不用硝酸银的原因)MgCO₃(碳酸根离子不能用于在溶液中除去镁离子的原因)4、三个不存在的物质：所谓的氢氧化银、碳酸铝、碳酸铁5、分解反应发生的条件反应后有气体、水或沉淀生成。(即有不在溶液中存在或在水溶液中不易电离的物质)(1)不溶性碱只能与酸性发生中和反应(2)不溶性盐，只有碳酸盐能与酸反应(3)KNO₃、NaNO₃、AgNO₃、BaSO₄不能做复分解反应的反应物 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