

2006年度名师初中化学教学辅导之十 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\\_2006\\_E5\\_B9\\_B4\\_E5\\_BA\\_A6\\_c64\\_95647.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/95/2021_2022_2006_E5_B9_B4_E5_BA_A6_c64_95647.htm) 《酸和碱》知识点一、酸、碱、

盐的组成酸是由氢元素和酸根组成的化合物如：硫酸

( $H_2SO_4$ )、盐酸( $HCl$ )、硝酸( $HNO_3$ )碱是由金属元素和氢氧根组成的化合物如：氢氧化钠、氢氧化钙、氨水

( $NH_3H_2O$ )盐是由金属元素元素(或铵根)和酸根组成的化合物如：氯化钠、碳酸钠酸、碱、盐的水溶液可以导电(

原因：溶于水时离解形成自由移动的阴、阳离子)二、酸1、

浓盐酸、浓硫酸的物理性质、特性、用途 浓盐酸 浓硫酸 颜色

、状态“纯净”：无色液体工业用盐酸：黄色(含 $Fe^{3+}$ )无

色粘稠、油状液体 气味 有刺激性气味 无 特性 挥发性(敞口置

于空气中，瓶口有白雾) 吸水性 脱水性强氧化性 腐蚀性 用途

金属除锈 制造药物 人体中含有少量盐酸，助消化 金

属除锈 浓硫酸作干燥剂 生产化肥、精炼石油 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)