

中考化学考试课程辅导 - - 专题辅导 (三) 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__E4_B8_AD_E8_80_83_E5_8C_96_E5_c64_95660.htm 21、氢氧化钠固体为什么要密封保存? 如果搁置于空气中, 长时间后, 滴入足量盐酸有什么现象? 写出反应的方程式。答: 因为氢氧化钠容易吸收空气中的水分而潮解, 又容易跟空气中二氧化碳反应, 所以要密封保存; 如果长期放在空气中, 滴入足量盐酸会有气泡产生, 原因是氢氧化钠跟空气中CO₂反应生成碳酸钠, 碳酸钠又跟盐酸反应。 $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ 22、用铅笔芯粉末加入锁孔, 可打开因长期未用而难于打开的铁锁, 为什么? 答: 因为铅笔芯的成分中含有石墨, 它具有滑腻感, 常被用作润滑剂。 23、活性炭用于治疗腹泻、中毒等疾病, 简述其治病利用了活性炭哪些性质? 答: 利用了活性炭的吸附性及常温下化学性质稳定对人体无害。 24、有人误食BaCl₂而引起中毒, 为什么常服Na₂SO₄溶液解毒? 答: 因为BaCl₂能跟Na₂SO₄发生反应, 生成的BaSO₄和NaCl, 而BaSO₄不溶于水, NaCl对人无害, 从而解毒。 25、钢与铁有什么区别? 答: 钢是铁的合金, 它是混合物, 含有少量的碳及其它元素, 有韧性, 弹性, 有一定的硬度, 而铁质软。钢与生铁的主要差别是含碳量不同。 26、如何检验市售银制品是否是铝仿制品? 写出说明是仿制品的反应方程式。答: 把市售银制品浸入盐酸中, 如果有气泡冒出, 则是铝仿制品。 $2\text{Al} + 6\text{HCl} = 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$ 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