

中考化学考试课程辅导 - - 专题辅导 (二) 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_95662.htm 11、如何用实验证明酒精(甲烷、蜡烛)中含有氢元素、碳元素? 答: 将它们点燃

, 然后用干冷的烧杯罩在火焰上方, 发现有水珠生成, 说明它们的成分中一定含有氢元素; 再将烧杯翻转过来, 注入澄清石灰水, 石灰水变浑浊, 说明燃烧有CO₂生成, 证明它们的成分中一定含有碳元素。

12、含碳的化合物叫有机化合物, 简称有机物, 因此二氧化碳、碳酸是有机物。这种说法对吗? 为什么? 答: 不对。二氧化碳、碳酸虽然它们含有碳元素, 但由于它们的组成和性质跟无机化合物相似, 因而一向把它们作为无机化合物来研究。

13、铜在潮湿的空气中会生成铜绿, 写出反应的方程式。 答: $2\text{Cu} + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = \text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$

14、一些城市禁止燃放焰火爆竹是为了防止造成环境污染, 那么燃放焰花、爆竹会造成哪些污染? 答: 空气污染、噪声污染。

15、用两种化学方法除去铜粉中混有少量铁粉, 简述设计过程, 并写出有关化学方程式。

答: 方法一: 加适量盐酸、搅拌、过滤、洗涤得铜粉。方程式为: $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ 方法二: 加适量CuSO₄溶液、搅拌、过滤、洗涤得铜粉。方程式为: $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

16、波尔多液它是一种天蓝色粉性液体, 杀菌效率很高, 它是用什么配制的, 写出有关化学方程式。 答: 它是用胆矾和石灰配制的。方程式为: $\text{CuSO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaSO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2$

17、已知石蕊是一种从花草中提炼出来的一种色素, 那么石灰水、食醋能使紫色的花瓣变色吗? 为什么? 答: 能。因为石

灰水显碱性，它能使紫色花瓣变蓝；食醋显酸性，它能使紫色花瓣变红。18、稀释浓硫酸时，切不可把水注入浓硫酸，为什么？答：因为水的密度较小，浮在硫酸上面，溶解时放出的热会使水立刻沸腾，使硫酸液滴向四周飞溅，容易发生事故。19、打开浓盐酸的瓶塞，放置于空气中在瓶口处会形成白雾，其原因是什么？答：是因为盐酸具有挥发性，挥发出来的氯化氢气体与空气中的水蒸气结合形成了盐酸小液滴的缘故。20、长期敞口放置于空气中的石灰水，通过二氧化碳不变浑浊，其原因是什么？答：这是因为空气中有二氧化碳，它已经跟石灰水发生了反应，从而使石灰水中的主要成分氢氧化钙转变成了碳酸钙，所以再通入二氧化碳不变浑。

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