

<<奥赛典型举一反三>>

图书基本信息

书名：<<奥赛典型举一反三>>

13位ISBN编号：9787544528870

10位ISBN编号：7544528871

出版时间：2013-5

出版时间：单增 长春出版社 (2013-05出版)

作者：单增

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

<<奥赛典型举一反三>>

书籍目录

基础篇 第一章 空气氧气 第二章 分子和原子 第三章 水氢气 第四章 化学方程式 第五章 碳和碳的化合物
第六章 铁 第七章 溶液 第八章 酸、碱、盐 综合篇 第一章 基本概念和基本理论 第二章 元素、化合物 第
三章 化学计算 第四章 化学实验 第五章 化学与社会、生活、科技 自测篇 模拟试卷一 模拟试卷二 参考
答案

<<奥赛典型举一反三>>

章节摘录

版权页：插图：为浓盐酸具有挥发性，制得的二氧化碳中将混有氯化氢，已知混有氯化氢的二氧化碳通过澄清石灰水时，澄清的石灰水不会变浑浊，某学生用右图所示的装置，使用较浓的盐酸跟足量的碳酸钠固体反应，并将所生成的气体通入石灰水中，结果在开始的一段时间内未发现石灰水变浑浊。

若将生成的气体用少量的水洗涤后再通入新换的石灰水中，发现石灰水变浑浊，过一会儿又变澄清。

请你解释：（1）生成的气体未经水洗就通入澄清的石灰水时，没有出现浑浊的原因。

（2）生成的气体经水洗后再通入新换的石灰水中，出现浑浊后又逐渐变澄清的原因。

（3）该学生的实验能否说明实验室不用浓盐酸制取二氧化碳的原因？

（4）若实验室利用石灰石跟稀盐酸反应制得的二氧化碳气体中混有少量的氯化氢气体和水蒸气。

已知可用碳酸氢钠溶液吸收氯化氢，请你设计一套综合装置，用于制取干燥、纯净的二氧化碳气体。

四、计算题 33. 现有21.2g碳和氧化铜混合而成的黑色粉末，将其装入试管后充分加热，将反应生成的气体全部通入足量的澄清石灰水中，结果生成10.0g白色沉淀，试求原黑色粉末中氧化铜和炭粉的质量。

34. 为了测定某石灰石中碳酸钙的质量分数，工厂化验员做了以下实验：（1）准确称取石灰石样品12.50g。

（2）量取质量分数为10%的稀盐酸100 ml，将其倒入烧杯中称量，烧杯和稀盐酸的总质量为140.20g。

（3）将称取的石灰石样品全部投入盛有稀盐酸的烧杯中，使其充分反应后（石灰石中所含杂质不与盐酸反应）称量，烧杯和反应后混合物总质量为148.30g。

<<奥赛典型举一反三>>

编辑推荐

《奥赛典型题举一反三:初中化学》是老师授课培优的好教程；学生自学自练的好选择；一家长辅导检测的好帮手。

<<奥赛典型举一反三>>

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>