# 化学报告范文

来源：网络 作者：悠然小筑 更新时间：2024-06-10

*化学报告范文（精选3篇）化学报告范文 篇1 1实验目的：探究醋酸能否与碳酸钙反应 2实验器材：食醋适量，带有水垢的热水瓶 3实验步骤： a将适量醋酸倒入有水垢的水瓶中 b振荡并静置一会，使其充分反应 c打开瓶塞，(现象)发现水垢消失，即水垢...*

化学报告范文（精选3篇）

化学报告范文 篇1

1实验目的：探究醋酸能否与碳酸钙反应

2实验器材：食醋适量，带有水垢的热水瓶

3实验步骤：

a将适量醋酸倒入有水垢的水瓶中

b振荡并静置一会，使其充分反应

c打开瓶塞，(现象)发现水垢消失，即水垢中的碳酸钙能与食醋中的醋酸反应，被溶解了。

4实验方程式：2ch3cooh+caco3=(ch3coo)2ca+h2o+co2

5实验结论：醋酸能与碳酸钙反应。由方程式还可得，生成醋酸钙、水和二氧化碳

化学报告范文 篇2

实验目的：

1. 学习从醇制备溴乙烷的原理和方法

2. 巩固蒸馏的操作技术和学习分液漏斗的使用。

实验原理：

主要的副反应：

实验步骤及现象记录：

实 验 步 骤现 象 记 录

1. 加料：

将9.0ml水加入100ml圆底烧瓶， 在冷却和不断振荡下，慢慢地加入19.0ml浓硫酸。冷至室温后，再加入10ml95%乙醇，然后在搅拌下加入13.0g研细的溴化钠，再投入2-3粒沸石。

放热，烧瓶烫手。

2. 装配装置，反应：

装配好蒸馏装置。为防止产品挥发损失，在接受器中加入5ml 40%nahso3溶液，放在冰水浴中冷却，并使接受管(具小咀)的末端刚好浸没在接受器的水溶液中。用小火加热石棉网上的烧瓶，瓶中物质开始冒泡，控制火焰大小，使油状物质逐渐蒸馏出去，约30分钟后慢慢加大火焰，直到无油滴蒸出为止。

加热开始，瓶中出现白雾状hbr。稍后，瓶中白雾状hbr增多。瓶中原来不溶的固体逐渐溶解，因溴的生成，溶液呈橙黄色。

3. 产物粗分：

将接受器中的液体倒入分液漏斗中。静置分层后，将下层的粗制溴乙烷放入干燥的小锥形瓶中。将锥形瓶浸于冰水浴中冷却，逐滴往瓶中加入浓硫酸，同时振荡，直到溴乙烷变得澄清透明，而且瓶底有液层分出(约需4ml浓硫酸)。用干燥的分液漏斗仔细地分去下面的硫酸层，将溴乙烷层从分液漏斗的上口倒入30ml蒸馏瓶中。

接受器中液体为浑浊液。分离后的溴乙烷层为澄清液。

4. 溴乙烷的精制

配蒸馏装置，加2-3粒沸石，用水浴加热，蒸馏溴乙烷。收集37-40℃的馏分。收集产品的接受器要用冰水浴冷却。无色液体，样品+瓶重=30.3g,其中，瓶重20.5g，样品重9.8g。

5.计算产率。

理论产量：0.126 109=13.7g

产 率：9.8/13.7=71.5%

结果与讨论：

(1)溶液中的橙黄色可能为副产物中的溴引起。

(2)最后一步蒸馏溴乙烷时，温度偏高，致使溴乙烷逸失，产量因而偏低，以后实验应严格操作。

化学实验报告范文之溴乙烷的合成实验的总结，在上面文章中我已经为同学们带来了整理。希望你在学习化学的时候，好好利用我们带来的实验格式。

化学报告范文 篇3

2NaOH+CuSO4=Cu(OH)2[此有一个箭头表沉淀]+Na2SO4

氢氧化钠溶液和加入硫酸铜溶液反应成氢氧化铜沉淀和硫酸钠

Cu(OH)2=[等号上面写上条件是加热，即一个三角形]CuO+H2O

氢氧化铜沉淀加热变成氧化铜和水

实验报告：

分为6个步骤：

1)：实验目的，具体写该次实验要达到的要求和实现的任务。(比如说，是要研究氢氧化钠溶液中加入硫酸铜溶液的反应状况)

2)：实验原理，是写你这次实验操作是依据什么来完成的，一般你的实验书上都有，你总结一下就行。(就可以用上面的反应方程式)

3)：实验用品，包括实验所用器材，液体和固体药品等。 (如酒精灯，滤纸，还有玻璃棒，后两者用于过滤，这个应该是要的吧。)

4)：实验步骤：实验书上也有 (就是你上面说的，氢氧化钠溶液中加入硫酸铜溶液生成蓝色沉淀,再加热蓝色沉淀，观察反应现象)

5)：实验数据记录和处理。

6)：问题分析及讨论

本文档由站牛网zhann.net收集整理，更多优质范文文档请移步zhann.net站内查找