

高中化学做的实验报告单(汇总5篇)

报告材料主要是向上级汇报工作,其表达方式以叙述、说明为主,在语言运用上要突出陈述性,把事情交代清楚,充分显示内容的真实和材料的客观。那么,报告到底怎么写才合适呢?下面是小编为大家带来的报告优秀范文,希望大家可以喜欢。

高中化学做的实验报告单篇一

□

1. 通过实验使学生了解化学反应有快慢之分;
2. 通过实验探究温度、催化剂、浓度对过氧化氢分解反应速率的影响。

4%的过氧化氢溶液、12%的过氧化氢溶液□0.2mol/l氯化铁溶液、二氧化锰粉末、热水、滴管、烧杯、试管。

】对比实验3中加入的 $FeCl_3$ 溶液有什么作用?

高中化学做的实验报告单篇二

探究影响反应速率的因素

□

1. 通过实验使学生了解化学反应有快慢之分;
2. 通过实验探究温度、催化剂、浓度对过氧化氢分解反应速率的影响。

4%的过氧化氢溶液、12%的过氧化氢溶液□0.2mol/l氯化铁溶液、

二氧化锰粉末、热水、滴管、烧杯、试管。

高中化学做的实验报告单篇三

通过实验，探究钠、镁、铝单质的金属性强弱。

金属钠、镁条、铝片、砂纸、滤纸、水、酚酞溶液、镊子、烧杯、试管、剪刀、酒精灯、火柴。

1、实验步骤

对比实验1

(1) 切取绿豆般大小的'一块金属钠，用滤纸吸干表面的煤油。在一只250ml烧杯中加入少量的水，在水中滴加两滴酚酞溶液，将金属钠投入烧杯中。

现象□xxxx□有关化学反应方程式□xxxx□

(2) 将已用砂纸打磨除去氧化膜的一小段镁条放入试管中，向试管中加入适量的水，再向水中滴加两滴酚酞溶液。

现象□xxxx□然后加热试管，现象□xxxx□有关反应的化学方程式□xxxx□

对比实验2

在两支试管中，分别放入已用砂纸打磨除去氧化膜的一小段镁条和一小块铝片，再向试管中各加入2mol/l盐酸2ml□

现象□xxxx□有关反应的化学方程式xxxx□

2、实验结论：

- 1、元素金属性强弱的判断依据有哪些？
- 2、元素金属性强弱与元素原子结构有什么关系？

高中化学做的实验报告单篇四

【实验名称】钠、镁、铝单质的金属性强弱

【实验目的】通过实验，探究钠、镁、铝单质的金属性强弱。

【实验仪器和试剂】

金属钠、镁条、铝片、砂纸、滤纸、水、酚酞溶液、镊子、烧杯、试管、剪刀、酒精灯、火柴。

【实验过程】1. 实验步骤对比实验1

(1) 切取绿豆般大小的一块金属钠，用滤纸吸干表面的煤油。在一只250ml烧杯中加入少量的水，在水中滴加两滴酚酞溶液，将金属钠投入烧杯中。

现象：。有关化学反应方程式：。(2) 将已用砂纸打磨除去氧化膜的一小段镁条放入试管中，向试管中加入适量的水，再向水中滴加两滴酚酞溶液。

现象：。然后加热试管，现象：。有关反应的化学方程式：。
对比实验2

在两支试管中，分别放入已用砂纸打磨除去氧化膜的一小段镁条和一小块铝片，再向试管中各加入2mol/l盐酸2ml□

现象：。有关反应的化学方程式。2. 实验结论：

【问题讨论】

1. 元素金属性强弱的判断依据有哪些？
2. 元素金属性强弱与元素原子结构有什么关系？

【实验名称】 探究影响反应速率的因素 **【实验目的】**

1. 通过实验使学生了解化学反应有快慢之分；

【问题讨论】 对比实验3中加入的 FeCl_3 溶液有什么作用？

【实验名称】 探究化学反应的限度 **【实验目的】**

(1) 取一支小试管，向其中加入5ml 0.1mol/l KI 溶液，再滴加0.1mol/l 氯化铁溶液5~6滴。

现象：。(2) 向试管中继续加入适量 CCl_4 充分振荡后静置。

。**【问题讨论】**

1. 实验步骤(2)和实验步骤(3)即 I_2 的检验与 Fe 的检验顺序可否交换？为什么？

3+

【实验名称】 探究化学反应中的热量变化 **【实验目的】**

1. 了解化学反应中往往有热量变化；
2. 知道化学反应中往往会吸收热量或放出热量。 **【实验仪器和试剂】**

步骤：向一支试管中放入用砂纸打磨光亮的镁条，再加入5ml 2mol/l 盐酸，用手触摸试管外壁。

现象：。有关反应化学方程式：。结论：。实验2

步骤：向完好的塑料薄膜袋中加入约7g氢氧化钙固体，再加入氯化铵晶体，排除袋内的空气，扎紧袋口，再将固体混合均匀，使之充分反应。

现象：。有关化学方程式：。结论：。【问题讨论】

实验1.2中反应物能量总和与生成物能量总和的相对大小有什么关系？

【实验名称】探究铜锌原电池【实验目的】

锌片、铜片、稀硫酸、导线、灵敏电流计、烧杯。【实验过程】

高中化学做的实验报告单篇五

通过实验，探究钠、镁、铝单质的金属性强弱。

金属钠、镁条、铝片、砂纸、滤纸、水、酚酞溶液、镊子、烧杯、试管、剪刀、酒精灯、火柴。

1. 实验步骤

对比实验1

(1)切取绿豆般大小的一块金属钠，用滤纸吸干表面的煤油。在一只250ml烧杯中加入少量的水，在水中滴加两滴酚酞溶液，将金属钠投入烧杯中。

现象：。有关化学反应方程式：。

(2)将已用砂纸打磨除去氧化膜的一小段镁条放入试管中，向

试管中加入适量的水，再向水中滴加两滴酚酞溶液。

现象：。然后加热试管，现象：。有关反应的化学方程式：。
对比实验2

在两支试管中，分别放入已用砂纸打磨除去氧化膜的一小段镁条和一小块铝片，再向试管中各加入2mol/l盐酸2ml□

现象：。有关反应的化学方程式。

2. 实验结论：

1. 元素金属性强弱的判断依据有哪些？

2. 元素金属性强弱与元素原子结构有什么关系？