

芜湖市 2019 年初中毕业升学理科实验操作考试

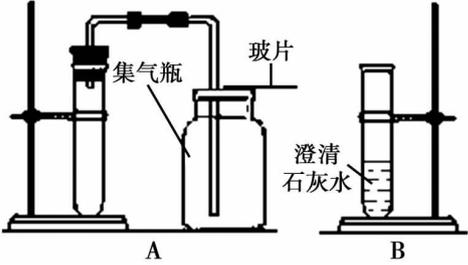
化学试卷

准考证号 _____ 学校 _____ 姓名 _____

考生注意：

1. 本次考试时间为 20 分钟。考前请准确填写准考证号码、学校和姓名。
2. 考生必须独立操作(如发现仪器、药品有损坏或缺少可向监考教师提出)。

A 题 二氧化碳的制取与验满

实验步骤	观察与思考
<p>1. 安装装置:按右图 A 所示安装装置,并检查装置的气密性。</p> <p>将图 B 装置准备好,并向试管中倒入约 10 mL 澄清石灰水。</p>	
<p>2. 制取气体:取下 A 装置中的试管,向其中加入两小块石灰石,然后小心地注入约 10 mL 稀盐酸;立即安装好装置,观察现象。并用集气瓶收集气体。</p>	<p>(1) A 装置试管中的现象是: _____。</p> <p>_____。</p>
<p>3. 验满:过一会,用燃着的木条检查集气瓶是否已集满二氧化碳。用玻片盖住已集满二氧化碳的集气瓶。</p>	<p>(2) 检查二氧化碳是否集满时,燃着的木条应放在 _____。</p>
<p>4. 吸收尾气:将导气管插入 B 图的试管中,至 A 图的试管中无二氧化碳气体放出为止,观察过程中的现象。</p>	<p>(3) 盛有澄清石灰水的试管中有何现象: _____。</p> <p>_____。</p>
<p>5. 结束工作:将废液和收集的二氧化碳气体分别倒入废液缸和下水道里,清洗仪器,整理桌面。</p>	<p style="text-align: center;">/</p>

芜湖市 2019 年初中毕业升学理科实验操作考试

化学试卷

准考证号_____ 学校_____ 姓名_____

考生注意：

1. 本次考试时间为 20 分钟。考前请准确填写准考证号码、学校和姓名。
2. 考生必须独立操作(如发现仪器、药品有损坏或缺少可向监考教师提出)。

B 题 探究氢氧化钠溶液的性质

实验步骤	观察与思考
1. 取样:取一支试管,从试剂瓶中倒入约 2 mL 氢氧化钠溶液。	(1)从试剂瓶向试管中倾倒液体的正确操作是:_____ _____ _____。
2. 测 pH:用 pH 试纸测步骤 1 中试管里的氢氧化钠溶液的 pH。	(2)该氢氧化钠溶液的 pH 为_____。
3. 与酸反应:取一支试管,倒入约 2 mL 氢氧化钠溶液,加 1 ~ 2 滴酚酞,振荡,然后再逐滴滴加稀盐酸并振荡,至红色恰好褪去。	
4. 与硫酸铜溶液反应:取一支试管,倒入约 2 mL 氢氧化钠溶液,加入少量硫酸铜溶液,振荡,观察并记录现象。	(3)试管中的现象:_____。
5. 结束工作:将废液倒入废液缸里,洗涤仪器,整理桌面。	

芜湖市 2019 年初中毕业升学理科实验操作考试

化学试卷

准考证号_____ 学校_____ 姓名_____

考生注意：

1. 本次考试时间为 20 分钟。考前请准确填写准考证号码、学校和姓名。
2. 考生必须独立操作(如发现仪器、药品有损坏或缺少可向监考教师提出)。

C 题 稀盐酸的性质试验

实验步骤	观察与思考
1. 测 pH:取一支试管,向其中加入约 2 mL 稀盐酸;用 pH 试纸测定该稀盐酸的 pH。	(1)该稀盐酸溶液的 pH 为_____。
2. 与锌反应:取一支试管,加入 2 颗锌粒,再向其中加入少量稀盐酸,观察现象。	(2)现象为_____。
3. 与碳酸钙反应:取一支试管,加入少量石灰石,再加入少量稀盐酸,观察现象。	(3)现象为_____。
4. 与氢氧化钠反应:取一支试管,加入约 2 mL 稀 NaOH 溶液,滴加 1~2 滴酚酞,再慢慢滴加稀盐酸,边滴边振荡,观察现象。	(4)现象为_____ _____, 说明氢氧化钠与盐酸发生了反应。
5. 结束工作:将废液倒入废液缸中,回收的锌粒放入指定的容器里,清洗仪器,整理桌面。	

芜湖市 2019 年初中毕业升学理科实验操作考试

化学试卷

准考证号_____ 学校_____ 姓名_____

考生注意：

1. 本次考试时间为 20 分钟。考前请准确填写准考证号码、学校和姓名。
2. 考生必须独立操作(如发现仪器、药品有损坏或缺少可向监考教师提出)。

D 题 配制 100 g 5% 的 NaCl 溶液

实验步骤	观察与思考
1. 计算:计算配制 100 g 质量分数为 5% 的 NaCl 溶液所需氯化钠、水的质量以及水的体积。	(1)需 NaCl _____ g;水_____ g, 约_____ mL。(水的密度约为 1 g/cm ³)
2. 称取:用托盘天平称取所需的 NaCl, 倒入事先准备好的烧杯里。	
3. 量取:用量筒量取所需的水, 倒入盛有 NaCl 的烧杯里。	(2)用_____ mL 规格的量筒;眼睛应_____量筒中的凹液面。
4. 溶解:用玻璃棒搅拌上述溶液, 使 NaCl 充分溶解。将配好的溶液倒入指定的容器中。	
5. 结束工作:清洗仪器, 整理桌面。	

化学试题评分细则

A 题 二氧化碳的制取与验满

1. 完成实验步骤 1:① 安装装置,操作正确。② 检查装置 A 的气密性,操作正确,现象明显。

③ 向装置 B 的试管中倒入澄清的石灰水,再安装好装置 B,操作正确。 (2 分)
2. 完成实验步骤 2:方法正确,观察现象清楚。 (2 分)
3. 完成“观察与思考”(1):记录及时,描述准确。 (1 分)
4. 完成“观察与思考”(2)。 (1 分)
5. 完成实验步骤 3:操作方法正确,现象明显。 (1 分)
6. 完成实验步骤 4:观察仔细,时间把握准确。 (1 分)
7. 完成“观察与思考”(3),记录及时,描述准确。 (1 分)
8. 完成实验步骤 5:处理废物,洗涤仪器;整理桌面。操作井然有序。 (1 分)

芜湖市 2019 年初中毕业升学理科实验操作考试

化学试题评分细则

B 题 探究氢氧化钠溶液的性质

1. 完成“观察与思考”(1)。 (1 分)
2. 完成实验步骤 1,液体药品的取用操作规范,取量合适。 (1 分)
3. 完成实验步骤 2,测 pH 操作规范、正确。 (1 分)
4. 完成“观察与思考”(2),记录与事实相符。 (1 分)
5. 完成实验步骤 3,药液取用规范、适量,振荡规范,滴液准确。观察仔细。 (2 分)
6. 完成实验步骤 4,药液取用规范、适量,滴液、振荡操作规范。观察仔细。 (2 分)
7. 完成“观察与思考”(3),描述准确。 (1 分)
8. 完成实验步骤 5,处理废物,洗涤仪器;整理桌面。操作井然有序。 (1 分)

芜湖市 2019 年初中毕业升学理科实验操作考试

化学试题评分细则

C 题 稀盐酸的性质试验

1. 完成实验步骤 1,向试管中加稀盐酸的方法正确、取量合适;测 pH 操作规范、正确。(1 分)
2. 完成“观察与思考”(1),记录与事实相符。(1 分)
3. 完成实验步骤 2,取药品、加药品的方法正确,观察现象仔细。(1 分)
4. 完成“观察与思考”(2),实验现象描述准确。(1 分)
5. 完成实验步骤 3,取药品、加药品的方法正确,观察现象仔细。(1 分)
6. 完成“观察与思考”(3),实验现象描述准确。(1 分)
7. 完成实验步骤 4,药品取量合适,操作正确、规范、准确,观察仔细。(2 分)
8. 完成“观察与思考”(4),记录及时、准确。(1 分)
9. 完成实验步骤 5,处理废物,洗涤仪器;整理桌面。操作井然有序。(1 分)

芜湖市 2019 年初中毕业升学理科实验操作考试

化学试题评分细则

D 题 配制 100 g 5% 的 NaCl 溶液

1. 完成实验步骤 1:独立计算。 (1 分)
2. 完成“观察与思考”(1):问题解答正确。 (1 分)
3. 完成实验步骤 2:称取方法正确(如:检查天平,物品、砝码的取用和位置等)。 (2 分)
4. 完成实验步骤 3:量取方法正确(如:取水、读数、倾倒、滴管使用等)。 (2 分)
5. 完成“观察与思考”(2)。 (1 分)
6. 完成实验步骤 4:方法正确(如:搅拌、倾倒等)。 (2 分)
7. 完成实验步骤 5:处理废物,洗涤仪器;整理桌面。操作井然有序。 (1 分)