

2017

宁夏中考考前模拟 8 套卷

成功之路

化学

主编：刘学科
编写：银川志鸿教科所



黄河出版传媒集团
宁夏人民教育出版社

图书在版编目(CIP)数据

成功之路宁夏中考考前模拟8套卷. 化学 / 刘学科主编.
— 银川 : 宁夏人民教育出版社, 2017. 4
ISBN 978-7-5544-1936-6

I. ①成… II. ①刘… III. ①中学化学课—初中—习题集—升学参考资料 IV. ①G634

中国版本图书馆CIP数据核字(2017)第063689号

成功之路 宁夏中考考前模拟8套卷 化学

CHENGGONGZHILUNINGXIAZHONGKAOKAOQIANMONIBATAOJUANHUAXUE

刘学科 主编

责任编辑 杨 柳
封面设计 马 俊
责任印制 殷 戈



黄河出版传媒集团

宁夏人民教育出版社

出版发行

地 址 宁夏银川市北京东路139号出版大厦(750001)

网 址 <http://www.yrpubm.com>

网上书店 <http://www.hh-book.com>

电子信箱 jiaoyushe@yrpubm.com

邮购电话 0951-5014284

印刷装订 宁夏雅昌彩色印务有限公司

印刷委托书号 (宁) 0004528

开本 787 mm×1092 mm 1/16

印张 4.5 字数 128千字

印数 10000册

版次 2017年4月第1版

印次 2017年4月第1次印刷

书号 ISBN 978-7-5544-1936-6

定价 19.80元

ISBN 978-7-5544-1936-6



9 787554 419366 >
定 价 19.80元

版权所有 侵权必究

绝密 ★ 启用前

宁夏回族自治区 2017 年初中毕业暨高中阶段招生模拟考试

化学试题(一)

注意事项:

1. 考试时间 70 分钟,全卷总分 75 分。
2. 答题时必须使用黑色中性(签字)笔或黑色墨迹钢笔书写,字体工整、笔迹清楚。
3. 按照题号在各题的答题区域内作答,超出答题区域书写的答案无效。

县 区_____ 考 点_____

考 场_____ 座 位 号_____

姓 名_____ 准考证号_____

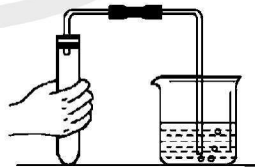
相对原子质量: H-1 C-12 O-16 S-32 Fe-65

一、选择(选出下列各题中唯一正确的答案。1~11 题每题 2 分,12~13 题每题 3 分,共 28 分。不选、多选、错选不得分)

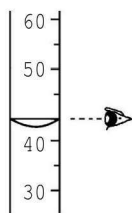
1. 日常生活中的下列做法,没有利用化学变化的是()
- A. 家庭自酿葡萄酒
B. 用冰块给水产品保鲜
C. 卤水点制豆腐
D. 84 消毒液漂白织物
2. 在①糖类②油脂③蛋白质④维生素⑤纤维素⑥无机盐⑦水⑧二氧化碳中,属于人体必须营养素的有()
- A. ①②③④⑥⑦
B. ①②③⑥⑦
C. ①②③④⑤⑥⑦
D. ①②③④⑤⑥⑦⑧
3. 下列化学用语中,既能表示一种物质,还能表示一种元素的是()
- A. Na
B. H
C. Cl_2
D. 2N
4. 下列各组物质的化学式书写都正确的是()
- A. 生石灰 CaO 、熟石灰 CaOH
B. 苏打 NaCO_3 、小苏打 NaHCO_3
C. 银 Ag、水银 Hg
D. 氧化铁 FeO 、四氧化三铁 Fe_3O_4
5. 下列图示实验操作中,正确的是()



A. 点燃酒精灯



B. 检查装置的气密性

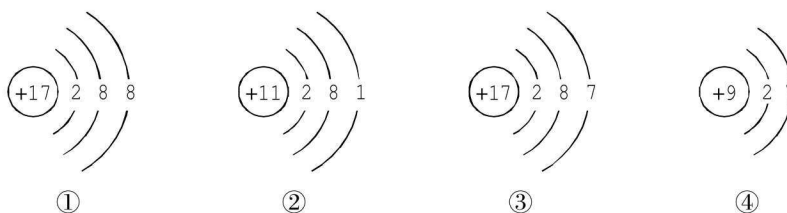


C. 读出液体的体积



D. 液体的取用

6. 下列关于四种粒子的结构示意图的说法中正确的是()



- A. ①③是不同种元素
B. ②表示的元素在化合物中通常显+1 价
C. ②③的化学性质相似
D. ①④表示的是离子

7. 下列指定反应的化学方程式正确的是()

- A. 镁条在氧气中燃烧: $\text{Mg} + \text{O} \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{MgO}_2$
B. 古代湿法炼铜: $2\text{Fe} + 3\text{CuSO}_4 \longrightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{Cu}$
C. 用胃舒平[含 $\text{Al}(\text{OH})_3$]治疗胃酸过多: $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} \longrightarrow \text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
D. 用石灰浆处理二氧化硫: $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{SO}_2 \longrightarrow \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

8. 下表是人体内一些体液的正常 pH 范围, 下列有关说法正确的是()

体液	尿液	胃液	血浆	胰液
pH	4.7~8.4	0.9~1.5	7.35~7.45	7.5~8.0

- A. 人体的尿液一定呈酸性
B. 人体的胰液一定呈碱性
C. 人体的胃液能使紫色石蕊溶液变蓝色
D. pH 试纸可精确测得以上体液的 pH

9. 某同学欲配制 50g 5% 的氯化钠溶液。下列说法中正确的是()

- A. 用蒸馏水洗涤试剂瓶后立即盛装配好的氯化钠溶液
B. 用 500mL 的烧杯量取所需要的水
C. 用托盘天平准确称取氯化钠固体 2.5g
D. 氯化钠固体溶解时用玻璃棒搅拌的目的是增大其在水中的溶解度

10. 用一种试剂一次就能将澄清石灰水、氢氧化钠溶液、稀盐酸三种无色溶液区别开来的是()

- A. 无色酚酞试液
B. 二氧化碳气体
C. 碳酸钠溶液
D. 氯化钡溶液

11. X、Y、Z 为三种金属, 已知① $\text{X} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{XSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$; ② $\text{Y} + 2\text{ZNO}_3 \longrightarrow \text{Y}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Z}$; ③ Y

与稀硫酸不反应,则下列符合要求的 X、Y、Z 分别是()

- A. Fe Cu Ag
B. Cu Hg Ag
C. Mg Zn Fe
D. Fe Ag Cu

12. 除去下列各物质中混有的少量杂质,所用试剂、方法正确的是()

序号	物质	杂质	试剂、方法
A	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 溶液	AgNO_3	过量铜粉,过滤
B	Fe 粉	Cu 粉	稀盐酸,过滤
C	MgCl_2 溶液	盐酸	适量的氢氧化钠溶液
D	CO_2	CO	点燃

13. 归纳与反思是学习化学的重要环节。下列各项归纳完全正确的是()

A. 性质与用途	B. 安全常识
氧气有助燃性——做燃料 熟石灰呈碱性——改良酸性土壤 一氧化碳有还原性——用于冶炼金属	皮肤沾上浓硫酸——用氢氧化钠溶液中和 炒菜时油锅着火——弃锅逃走 假酒中毒——甲醇引起
C. 日常生活经验	D. 物质与微粒构成
区别软水和硬水——肥皂水 衣服上的圆珠笔油——用汽油或酒精搓洗 鉴别真黄金和假黄金(铜锌合金)——观察颜色	金属铜——由铜原子构成 氧气——由氧气分子构成 氯化钠——由 Na^+ 和 Cl^- 构成

二、填空题(每空 1 分,共 17 分)

14. (8 分)

(1)请从 C、H、O、Na 四种元素中选择恰当的元素,用化学式回答:

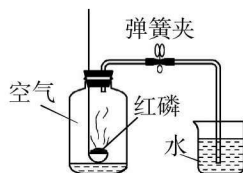
- ①最简单的有机物:_____;
 ②用于制作馒头、面包的小苏打:_____;
 ③可作溶剂的是_____;
 ④分布在离地面 10~50km 的高空,能吸收紫外线的单质是_____。

(2)用化学用语填空。

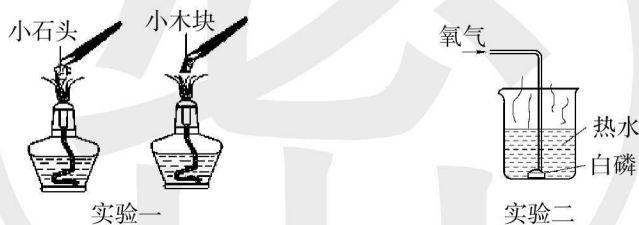
- (1)氢原子_____;
 (2)2 个二氧化硫分子_____;

- (3) 3 个铵根离子 _____ ;
- (4) 氧化铁中铁元素的化合价 _____ 。

15. (4 分) 如图是用燃磷法测定空气中氧气体积分数的实验装置, 请你回答下列有关问题:



- (1) 红磷燃烧时冒出浓厚的 _____, 反应的化学方程式是 _____。
- (2) 红磷燃烧消耗氧气, 并且生成固体, 使得集气瓶内的 _____ 减小, 致使烧杯中的水倒吸入集气瓶, 从而粗略测出空气中氧气的体积分数。
- (3) 燃烧结束后, 当集气瓶 _____ 后松开弹簧夹, 过一会儿观察到进入集气瓶中水的体积约占集气瓶总体积的五分之一。
16. (5 分) 2015 年 5 月 30 日, 玉林消防战士杨科璋为抢救人民群众生命财产献出了年轻的生命。在向英雄致敬的同时, 我们必须掌握一些消防安全知识:



- (1) 如图是探究燃烧条件的部分图示。实验一是探究燃烧需要 _____; 实验二中原来在热水里不燃烧的白磷, 在通入氧气后燃烧, 说明燃烧还需要 _____;
- (2) 灾难发生后, 最重要的是生命安全, 当火势较大, 应跑离着火区, 并立即拨打火警电话 _____;
- (3) 高楼起火时, 消防队员常用高压枪灭火, 此措施依据的灭火原理是 _____;
- (4) 请你再举一个生活中灭火的实例 _____。

三、简答题(共 11 分)

17. (5 分) 金属材料应用广泛。

- (1) 铝具有很好的抗腐蚀性, 是因为铝在空气中能与氧气反应, 其表面生成一层致密的薄膜, 该反应的化学方程式为 _____;
- (2) 铁合金的抗腐蚀性能比纯铁 _____, 铁制品锈蚀, 实际上是铁和空气中的 _____ 发生了化学反应, 可用稀硫酸除去其表面的铁锈, 反应的化学方程式为 _____;

阻止铁锅生锈的措施之一是_____。

18. (6分) 实验室有一瓶硫酸溶液, 老师请小明同学设计方案测定该溶液的溶质的质量分数。小明先取一只洁净的小烧杯, 称其质量为 16.4g, 然后往其中倒入少量硫酸溶液后称量, 总质量为 30.2g, 之后, 将一枚质量为 11.8g 的铁钉(已用砂纸打磨去铁锈)放入该小烧杯中, 待铁钉表面不再有气泡产生后, 再次称量, 总是为 41.9g。请回答下列问题:

(1) 写出上述反应的化学方程式_____。

(2) 反应后产生的气体的质量是_____。

(3) 计算该硫酸溶液的溶质的质量分数。(写出计算过程, 结果精确到 0.1%)



四、实验探究题(共 19 分)

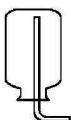
19. (8分) 根据下列装置, 结合所学化学知识回答下列问题。



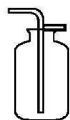
A



B



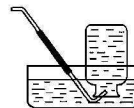
C



D



E



F

(1) 写出标号仪器①的名称_____。

(2) 实验室选择装置 B 用高锰酸钾制取氧气时, 你认为 B 装置存在的问题是_____, 该反应的化学方程式是_____, 如果用排空气法收集氧气, 则验满的方法是_____。

(3)实验室制取 CO_2 可选择的发生装置是_____ (填字母),该反应的化学方程式为_____。

(4)通常情况下,氨气(NH_3)是一种无色、有刺激性气味的有毒气体,密度比空气小,极易溶于水且水溶液显碱性。实验室里,用氢氧化钙固体和氯化铵固体反应制取氨气。实验室制取氨气选择的发生装置是_____ (填字母),若选择 E 装置收集氨气,气体应该从_____ (填“a”或“b”)口进入,实验过程中多余的氨气用酸性溶液吸收,吸收的目的是_____。

20. (共 11 分)不少同学都被蚊虫叮咬过,感觉又痛又痒。同学们从化学课上知道,蚊虫叮咬时能在人的皮肤内分泌出蚁酸刺激皮肤,课外兴趣小组同学决定对蚁酸进行探究。

提出问题:蚁酸的成分是什么? 它有什么性质?

查阅资料:蚁酸是一种有机酸,化学名称叫做甲酸,化学式为 HCOOH ;蚁酸在一定条件下会分解生成两种氧化物。

实验探究一:探究蚁酸的酸性

(1)向盛有蚁酸溶液的试管中滴加紫色石蕊试液,观察到溶液颜色变成_____色,说明蚁酸溶液显酸性。

(2)将锌粒放入盛有蚁酸溶液的试管中,有气泡产生,该气体是_____。

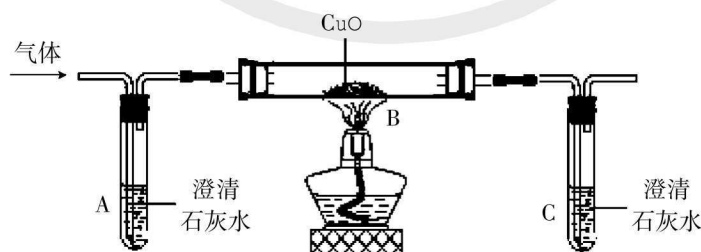
实验探究二:探究蚁酸分解的两种产物。

(1)小芳同学根据蚁酸中含有_____元素,推测生成物中含有水;

(2)另一种生成物是气体,小敏提出两种猜想:

猜想①:该气体是 CO_2 ;猜想②:该气体是_____;

他们将蚁酸分解产生的气体通过如下装置(铁架台已略去),观察现象。



I. 实验时 A 装置中无明显变化,则猜想①_____ (填“成立”或“不成立”);

II. 装置 B 中的现象是_____,装置 C 中发生反应的化学方程式为_____。

讨论交流:从环保角度看,该装置的缺陷是_____,处理方法是_____。

拓展延伸：

(1)当你被蚊虫叮咬后,在叮咬处涂抹一些物质可以减轻痛痒。下列物质中,你不会选择的物质是_____。

A. 氨水

B. 食醋

C. 肥皂水

D. 苏打水

(2)向某溶液中加入蚁酸有气泡产生,该气体能使澄清石灰水变浑浊,则该溶液中溶质的化学式可能是_____ (只写一种)。



绝密 ★ 启用前

宁夏回族自治区 2017 年初中毕业暨高中阶段招生模拟考试

化学试题(二)

注意事项:

1. 考试时间 70 分钟,全卷总分 75 分。
2. 答题时必须使用黑色中性(签字)笔或黑色墨迹钢笔书写,字体工整、笔迹清楚。
3. 按照题号在各题的答题区域内作答,超出答题区域书写的答案无效。

县 区_____ 考 点_____

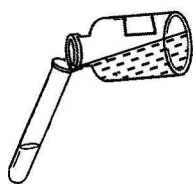
考 场_____ 座 位 号_____

姓 名_____ 准考证号_____

相对原子质量: H-1 O-16 S-32 Fe-56

一、选择(选出下列各题中唯一正确的答案。1~11 题每题 2 分,12~13 题每题 3 分,共 28 分。不选、多选、错选不得分)

1. 观察实验现象,分析变化本质。下列属于物理变化的是()
A. 铵态氮肥与碱共热放出有刺激性气味的气体
B. 带火星的木条伸入到盛有氧气的集气瓶中,木条复燃
C. 给水通直流电,产生气泡
D. 敞口放置的浓盐酸瓶口产生白雾
2. 化学源于生活,同时又服务于生活。以下做法不合理的是()
A. 用食醋除去暖水瓶中的薄层水垢
B. 用纯碱代替小苏打做食品发酵粉
C. 用肥皂水鉴别硬水和软水
D. 用灼烧并闻气味的方法区别纯棉织物和纯毛织物
3. 分类是学习和研究物质常用的方法。下列分类正确的是()
A. 导体:氢氧化钠溶液、铅笔芯、铜丝
B. 可再生能源:核能、风能、太阳能
C. 合成材料:合金、合成橡胶、合成纤维
D. 复合肥料:尿素、硝酸钾、磷酸氢二铵
4. 图示“错误操作”与图下面“可能产生的后果”不一致的是()



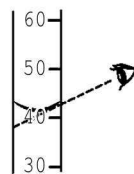
A. 标签受损



B. 试剂污染

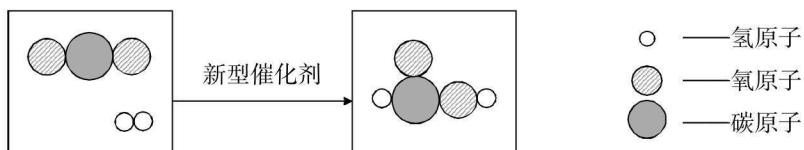


C. 液滴飞溅



D. 读数偏小

5. 据报道,中国科学技术大学研究人员利用钴及其氧化物成功研制一种新型催化剂,可将二氧化碳高效“清洁”地转化成液体燃料,反应的微观示意图如图。有关该反应的说法正确的是()



- A. 反应前后原子总数减少
- B. 反应物和生成物中共有两种氧化物
- C. 可用于减少温室气体的排放
- D. 得到的液体燃料化学式是 $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}$

6. 小明同学在 $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{SO}_2$ 中获得以下信息:

- ①该反应中反应物是硫和氧气;
- ②该反应发生的条件是点燃;
- ③反应前后元素种类和原子个数保持不变;
- ④反应前后分子总数保持不变;
- ⑤参加反应的硫和氧气的质量比为 2:1。

其中正确的信息是()

- A. ①②③
- B. ①②③⑤
- C. ④⑤
- D. ①②④⑤

7. 下列关于二氧化碳的认识中,正确的一组是()

- ①二氧化碳比一氧化碳多一个氧原子;
- ②二氧化碳可供绿色植物光合作用;
- ③久未开启的菜窖内二氧化碳含量比空气中的高;
- ④二氧化碳能使被石蕊溶液染成紫色的干燥纸花变红。

- A. ①②③
- B. ②③
- C. ②③④
- D. ①②③④

8. 分析推理是化学学习常用的方法,下列推理正确的是()

- A. 氮气可以作保护气,说明氮气不与任何物质反应
- B. 水和过氧化氢组成元素相同,所以化学性质也相同
- C. 蔗糖的饱和溶液不能再溶解蔗糖,也一定不能再溶解其他物质
- D. 某物质燃烧生成 CO_2 和 H_2O ,则该物质的组成中一定含有碳、氢元素

9. 推理是学习化学的常见方法,以下推理合理的是()

- A. 二氧化锰是氯酸钾分解反应的催化剂,任何分解反应都可用二氧化锰做催化剂
- B. 金刚石和石墨都是碳的单质,金刚石很硬,故石墨也很硬
- C. 碱溶液能使石蕊溶液变蓝,氢氧化钾是碱,其溶液能使石蕊溶液变蓝
- D. 氧化物中一定含有氧元素,含有氧元素的物质一定是氧化物

10. 下列灭火方法中,利用“降低温度到着火点以下”这一原理的是()

- A. 炒菜时油锅中的油不慎着火,可用锅盖盖灭
- B. 堆放杂物的纸箱着火时,可用水浇灭
- C. 扑灭森林火灾时,将大火蔓延路线前的一片树木砍掉
- D. 熄灭酒精灯时,用灯帽盖灭

11. 对甲、乙、丙三种金属活动性的实验研究过程如下：

(1)取大小相等的三种金属片,分别放入硫酸铜溶液中,一段时间后,甲、丙表面出现红色物质,乙没有现象;

(2)取大小相等的甲、丙两种金属片,分别放入相同的稀盐酸中,甲、丙表面都产生气泡,但甲产生气泡的速率明显比丙的快。

则甲、乙、丙三种金属的活动性顺序是()

- A. 丙>甲>乙
B. 丙>乙>甲
C. 甲>乙>丙
D. 甲>丙>乙

12. 用括号内试剂不能一次性将组内物质鉴别出来的是()

- A. 固体:NaOH、NH₄NO₃、NaCl(水)
B. 液体:稀盐酸、H₂O、Ca(OH)₂溶液(石蕊溶液)
C. 固体:ZnSO₄、CaCO₃、KCl(水)
D. 液体:Ba(NO₃)₂溶液、MgCl₂溶液、K₂CO₃溶液(稀硫酸)

13. 以下归纳和总结完全正确的一组是()

A. 对鉴别方法的认识	B. 对安全的认识
①区分硬水和软水,加肥皂水搅拌 ②区分棉纤维和羊毛纤维,点燃后闻气味 ③区分硫酸铵和硫酸钾,加熟石灰粉末研磨	①点燃可燃性气体前一定要验纯 ②煤矿矿井要保持通风、严禁烟火 ③海鲜食品喷洒甲醛溶液防腐
C. 对现象的认识	D. 对防锈的认识
①气体压缩,气体分子之间的间隔变小 ②活性炭除去异味,活性炭具有吸附性 ③喝汽水打嗝,气体溶解度随温度升高而增大	①自行车的支架喷油漆防锈 ②菜刀用后及时洗净擦干 ③保留铁锈可防止铁进一步锈蚀

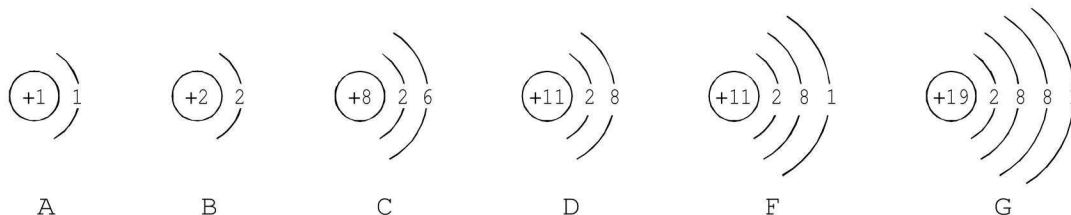
二、填空(共 15 分)

14. (4 分)请用下列化学元素符号,写出符合题意的化学式:

H、C、O、N、Na、Cl、Mg

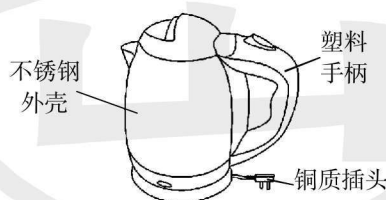
- (1)空气中最多的气体_____;
- (2)发酵粉的主要成分_____;
- (3)高等动物正常的生理活动必需的无机盐_____;
- (4)一种溶于水,水溶液显碱性,pH>7 的气体_____。

15. (6分)化学用语是我们学习化学的重要工具。如图为六种粒子的结构示意图,请按要求填空:



- (1)属于同种元素的是_____ (填序号);
- (2)具有相对稳定结构的原子是_____ (填粒子符号);
- (3)与 F 的化学性质类似的粒子是_____ (填序号);
- (4)某元素 R 形成化合物的化学式是 R_2SO_4 , 则该化合物中对应的 R 的原子结构示意图可能是_____ (填序号);
- (5)由 A、C、F 元素共同组成的一种碱的俗称是_____ (任填一种);
- (6)写出实验室用 A、C 两种元素组成的化合物制取氧气的化学方程式_____。

16. (5分)如图为家庭中常见的电热水壶,请回答下列问题:



- (1)图中材料属于有机合成材料的是_____ ; 不锈钢属于_____ (填“混合物”或“纯净物”); 用铜做电源插头是利用铜具有良好的_____ 性。
- (2)一段时间后,小亮发现壶底出现水垢,可利用厨房中的食醋除掉水垢;小亮怀疑当地水是硬水,可用_____ 检验硬水和软水;生活中可用_____ 方法降低水的硬度。

三、应用(共 12 分)

17. (7分)钢铁是人类广泛使用的金属材料,每年因锈蚀而损失的钢铁占世界年产量的四分之一。请完成下列填空:

- (1)车轮的钢圈在潮湿的空气中会锈蚀,这是因为铁与空气中的氧气和_____ 等物

质发生了化学反应。铁锈的主要成分是氧化铁,其铁元素与氧元素的质量比是_____ (最简比),铁元素的质量分数为_____。

(2)新型食品保鲜剂“纳米 α 铁粉”被称为“双吸剂”,其实质就是利用了铁生锈的原理。用化学方法检验使用一段时间的“纳米 α 铁粉”是否完全失效,可选用_____ 检验,若出现_____ 的现象,说明该双吸剂仍可使用。

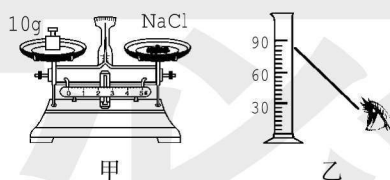
(3)用磁铁矿冶炼铁的原理可用: $4\text{CO} + \text{Fe}_3\text{O}_4 \xrightarrow{\text{高温}} 3\text{Fe} + 4\text{CO}_2$ 表示,检验产物 CO_2 常用的试剂是_____, 化学反应方程式为_____。

18. (5 分)配制 100 克溶质的质量分数为 10% 的食盐溶液。

实验步骤:

(1)计算。溶质食盐需要_____ 克,溶剂水需要_____ 毫升。

(2)称量和量取。如图是配制时部分操作步骤,请你对这些操作做出你的评价。正确的写正确,错误的写错误的原因。



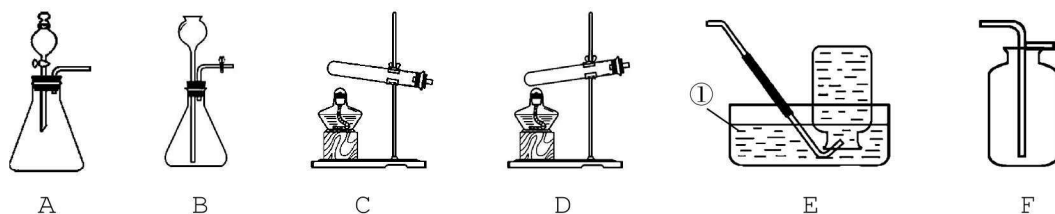
甲: _____ ;

乙: _____ 。

(3)溶解。在此过程中玻璃棒的作用是_____ 。

四、实验(共 18 分)

19. (9 分)根据下列仪器装置图,请回答有关问题。



(1)图中仪器 A 的名称_____。

(2)若实验室用高锰酸钾制取氧气,反应的化学方程式为_____ ,

可用于该反应的气体发生装置是_____ (填字母序号),该装置的试管口还缺少_____,用装置 F 收集一瓶 O_2 ,如何检验 O_2 是否已收集满?

(3)实验室没有大理石和石灰石,只有碳酸钠粉末和盐酸,为了顺利制取一瓶 CO_2 气体,请你选择最佳的装置组合_____ (填字母序号),选择该气体发生装置的理由是_____。

20. (9 分)小明在做某次实验时,意外发现实验桌上有瓶敞口已久的 $NaOH$ 溶液,由此,激发了他探究的欲望.

【提出问题】这瓶 $NaOH$ 溶液一定变质了,其变质的程度如何呢? 根据所学的化学知识,用化学方程式表示该溶液一定变质的依据。

【提出猜想】小明的猜想: $NaOH$ 溶液部分变质。

你的新猜想:_____

【实验探究】小明设计如下实验来验证自己的猜想,请根据表中内容填写小明实验时的现象

实验步骤	实验现象	实验结论
取少量 $NaOH$ 溶液样品于试管中,先滴加足量的 $CaCl_2$ 溶液,然后再滴加酚酞试液。		$NaOH$ 溶液部分变质

假设你的猜想正确,并按小明的实验方案进行实验,则你观察到的现象是: