

2015年
宁夏中考备考用书



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

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,2015.3

ISBN 978-7-5544-1166-7

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(2015)第 061456 号

成功之路 宁夏中考考前模拟8套卷 化学

刘学科 主编

责任编辑 杨 柳

封面设计 马艳华

责任印制 殷 戈

黄河出版传媒集团 出版发行
宁夏人民教育出版社

地 址 宁夏银川市北京东路139号出版大厦(750001)

网 址 www.yrpubm.com

网上书店 www.hh-book.com

电子信箱 jiaoyushe@yrpubm.com

邮购电话 0951-5014284

经 销 全国新华书店

印刷装订 宁夏雅昌彩色印务有限公司

印刷委托书号 (宁)0016801

开 本 787 mm × 1092 mm 1/16

印 张 3.875

字 数 80千字

印 数 10000册

版 次 2015年3月第1版

印 次 2015年3月第1次印刷

书 号 ISBN 978-7-5544-1166-7/G·2943

定 价 13.60元

版权所有 翻印必究

宁夏回族自治区 2015 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 150 分钟,全卷总分 160 分。
2. 答题前将密封线内的项目填写清楚。
3. 答卷一律使用黑、蓝钢笔或圆珠笔。
4. 凡使用答题卡的考生,答卷前务必将答题卡上的有关项目涂写清楚。选择题的每小題选出答案后,用铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动,用橡皮擦干净后,再选涂其他答案。不使用答题卡的考生,将答案直接写在试卷上。
5. 本卷共 75 分。

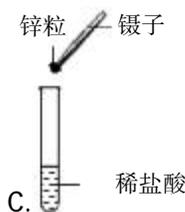
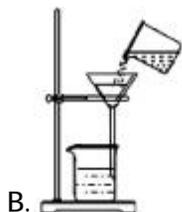
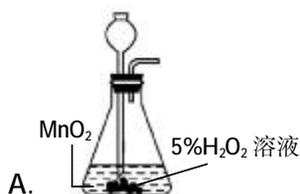
相对原子质量: H—1 C—12 O—16 S—32 Za—65

总分	一	二	三	四	复核人

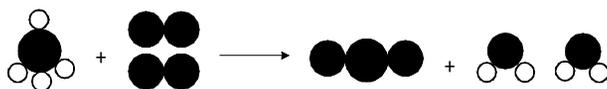
得分	评卷人

一、选择题(选出下列各題中唯一正确的答案。1-11 題每題 2 分,12-13 題每題 3 分,共 28 分。不选、多选、错选不得分)

1. 下列变化属于化学变化的是 ()
 - A. 煮饭前用水洗一洗米
 - B. 食物变质
 - C. 自行车轮胎在烈日下爆裂
 - D. 冰箱中放入木炭后,异味消失
2. 化学与生活密切相关,下列说法不正确的是 ()
 - A. 蔬菜、水果中富含维生素
 - B. 糖类和油脂都能为人体提供能量
 - C. 人体缺锌易患贫血病
 - D. 人体缺钙会发生骨质疏松,容易骨折
3. “绿色化学”要求物质回收或循环利用,反应物原子利用率为 100%且全部转化为产物,“三废”必须先处理再排放,下列做法和反应符合“绿色化学”要求的是 ()
 - A. 焚烧塑料以消除“白色污染”
 - B. 深埋含镉、汞的废旧电池
 - C. $C_3H_4 + 2H_2 + 2CO \xrightarrow{\text{催化剂}} C_5H_8O_2$
 - D. $2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$
4. 下列实验操作正确的是 ()



5. 下面是某化学反应的微观模型示意图,据此分析错误的是 ()



- A. 示意图中的各物质均属于化合物
 B. 反应的本质是原子的重新组合过程
 C. 元素的种类没有发生变化
 D. 反应前后原子数目没有变化

6. 下列化学方程式书写正确的是 ()

- A. $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 B. $\text{Mg} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{MgO}_2$
 C. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
 D. $2\text{Fe} + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$

7. 物质 X 是一种重要的阻燃剂,工业上用三氧化锑 (Sb_2O_3) 生产 X 的化学方程式是: $\text{Sb}_2\text{O}_3 + 2\text{H}_2\text{O}_2 = \text{X} + 2\text{H}_2\text{O}$ 。根据质量守恒定律,推断 X 的化学式为 ()

- A. SbO_2
 B. H_3SbO_4
 C. HSbO_3
 D. Sb_2O_5

8. 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 ()

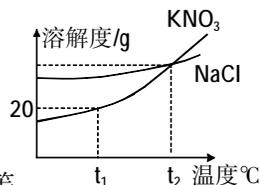
- A. 无色酚酞试液
 B. 二氧化碳气体
 C. 碳酸钠溶液
 D. 氯化钡溶液

9. 下列是“家庭小实验”,不能达到预期目的的是 ()

- A. 将铅笔芯粉末放入锁芯,使开锁更灵活
 B. 向洗净的碎鸡蛋壳中加入食盐水可制二氧化碳
 C. 用小卵石、石英砂、活性炭等作家庭净水器
 D. 用柠檬酸、果汁、白糖、水、小苏打等制汽水

10. 右图是 KNO_3 和 NaCl 的溶解度曲线。下列说法中正确的是 ()

- A. NaCl 的溶解度不受温度的影响
 B. KNO_3 的溶解度大于 NaCl 的溶解度
 C. $t_1^\circ\text{C}$ 时, 100gKNO_3 的饱和溶液中含有 20gKNO_3
 D. $t_2^\circ\text{C}$ 时, NaCl 的饱和溶液与 KNO_3 的饱和溶液中溶质的质量分数相等



11. 现有铬、铜和银三种金属,将金属铬和银分别放入硫酸铜溶液中,观察到铬表面有红色物质析出,银表面没有明显现象,则这三种金属活动性顺序由强到弱排列的是 ()

- A. 铬>铜>银
 B. 铜>铬>银
 C. 铜>铬>银
 D. 铬>银>铜

12. 物质的用途与性质密切相关,下列叙述错误的是 ()
- A. 因为熟石灰能和酸发生反应,所以可用熟石灰改良土壤
- B. 因为“洗洁精”有乳化功能,所以“洗洁精”可用来洗涤餐具上的油污
- C. 因为甲醛能使蛋白质变性,起到防腐作用,所以甲醛水溶液可用于浸泡水产品
- D. 因为氮气化学性质不活泼,所以可用于食品包装袋内防腐
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. 化学用语与意义
氧气可以助燃——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	2H——表示 2 个氢原子 3H ₂ O——表示 3 个水分子 Al ³⁺ ——表示铝元素的化合价为+3
C. 物质的鉴别	D. 物质与微粒构成
软水和硬水——肥皂水 天然纤维和合成纤维——灼烧 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——由氧分子构成 氯化钠——由 Na ⁺ 和 Cl ⁻ 构成

得分	评卷人

二、填空题(每空 1 分,共 18 分)

14. (8 分)(1)用化学用语表示:

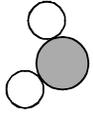
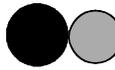
①氮元素_____;② 2 个氧原子_____;③ 2 个水分子_____;④ 3 个镁离子_____;
⑤硫酸钠_____;⑥氧化铁中铁元素的化合价是+3 价_____。

(2)用 C、H、O、Ca 四种元素中的一种或几种元素组成的物质的化学式填空:

①一种能够燃烧的化合物_____;②大理石、石灰石的主要成分_____;③能够使紫色石蕊试液变红的物质_____。

15. (每空 1 分,共 6 分)在宏观、微观和符号之间建立联系是化学学科的特点。

甲、乙、丙、丁表示四种物质,它们的部分化学式和微观示意图分别列于下表:

物质	甲	乙	丙	丁	图例: ○——氢原子 ●——碳原子 ●——氧原子
化学式	H ₂ O	C	?	H ₂	
微观示意图				?	

(1)请写出丙的化学式_____,画出丁物质的微观示意图_____;

(2)构成甲物质的粒子是_____ (填“分子”或“原子”),四种物质中属于氧化物的是_____ (填写化学式);

(3)甲、乙在一定条件下反应生成丙和丁,所属反应类型为_____,若 20g 甲和 12g 乙充分反应,可生成丙物质的质量为_____。

16. (4 分)干粉灭火器是常用的灭火器之一,它利用压缩的二氧化碳吹出白色干粉来灭火。这种灭火器可用来扑灭油、气等燃烧引起的火灾,其中干粉的主要成分是碳酸氢钠,它受热后生成纯碱、水和二氧化碳。请回答下列问题:

(1)请写出一条碳酸氢钠的化学性质_____;

(2)灭火时碳酸氢钠发生反应的化学方程式_____;

(3)点燃的镁条能在二氧化碳中继续燃烧,生成一种金属氧化物和一种非金属单质,因此金属镁着火时不能用干粉灭火剂灭火,请写出镁在二氧化碳中燃烧的化学方程式_____,属于_____反应类型。(填:分解、置换、化合复分解)

得分	评卷人

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)把 12g 锌片放入 50g 稀硫酸中,充分反应后称得剩余锌片的质量为 5.5g。请计算:

(1)生成氢气的质量;

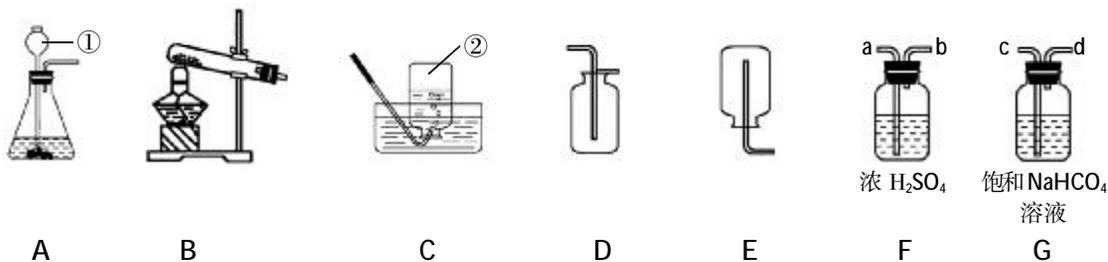
(2)稀硫酸的溶质质量分数;

(3)生成物溶液的溶质质量分数。

得分	评卷人

四、实验探究题(共 18 分)

19. (7 分)如图是实验室常用的装置。请据图回答:



(1)写出仪器的名称:①_____;②_____;

(2)收集某气体只能采用 E 装置,由此推测该气体具有的性质_____;

(3)用高锰酸钾制取氧气的装置组合是_____ (填序号),反应的化学方程式为_____;

(4)实验室制得的 CO_2 中常含有 HCl 和水蒸气。为了得到纯净、干燥的 CO_2 , 可选用装置 F 和 G 进行除杂, 则装置中导管气流方向连接的顺序是: _____ \rightarrow _____ \rightarrow _____ \rightarrow _____ \rightarrow _____。

(2 分)

20. (每空 1 分, 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_____。



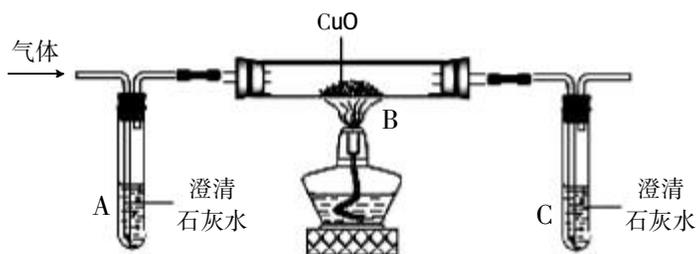
实验探究二:探究蚁酸分解的两种产物。

(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_____。

她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)。

宁夏回族自治区 2015 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 150 分钟,全卷总分 160 分。
2. 答题前将密封线内的项目填写清楚。
3. 答卷一律使用黑、蓝钢笔或圆珠笔。
4. 凡使用答题卡的考生,答卷前务必将答题卡上的有关项目涂写清楚。选择题的每小题选出答案后,用铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动,用橡皮擦干净后,再选涂其他答案。不使用答题卡的考生,将答案直接写在试卷上。
5. 本卷共 75 分。

相对原子质量:H—1 O—16 S—32 Za—65

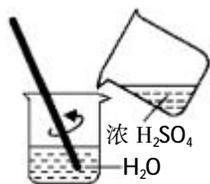
总分	一	二	三	四	复核人

得分	评卷人

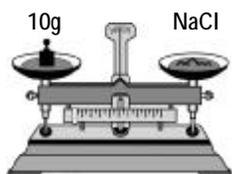
一、选择题(选出下列各题中唯一正确的答案。1~11 题每题 2 分,12~13 题每题 3 分,共 28 分。不选、多选、错选不得分)

1. 下列各组生活现象中,前者为物理变化,后者属于化学变化的一组是 ()
 - A. 蜡烛燃烧、葡萄酒化
 - B. 水果腐烂、蔗糖溶解
 - C. 汽车爆胎、米饭煮糊
 - D. 玻璃破碎、鲜肉冷冻
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. 下列实验现象描述正确的是 ()
 - A. 高温条件下木炭还原氧化铜,黑色固体逐渐变成光亮的铜
 - B. 铁丝在氧气中燃烧,银白色固体剧烈燃烧,火星四射放出大量热,生成黑色固体
 - C. 电解水实验:两个电极附近产生气泡,一段时间后,正、负极产生的气体体积比约为 2:1
 - D. 铜片放入硝酸银溶液中:紫红色固体表面有银白色固体产生,溶液由蓝色逐渐变为无色

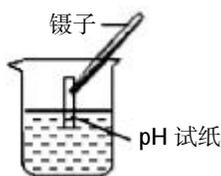
4. 规范实验操作是实验成功的基础和关键。下列实验基本操作正确的是 ()



A. 稀释浓硫酸



B. 称 11.5g 氯化钠



C. 测溶液酸性



D. 熄灭酒精灯

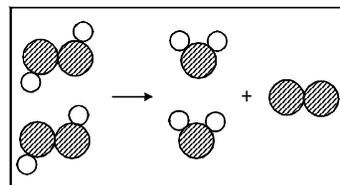
5. 右图为某反应的微观示意图,不同的球代表不同元素的原子。下列说法中错误的是 ()

A. 该反应的反应物可能属于氧化物

B. 该反应的生成物都属于化合物

C. 该反应类型为分解反应

D. 不考虑反应条件时,该图示可以表示双氧水制取氧气的反应



6. 小明同学在 $S+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} SO_2$ 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. ①②④⑤

B. ①②③⑤

C. ④⑤

D. ①②③

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. 下列有关溶液的描述正确的是 ()

A. 某饱和溶液降温后浓度可能不变

B. 某溶液蒸发溶剂后浓度一定变大

C. 饱和溶液变为不饱和溶液浓度一定变小

D. 同种溶质的饱和溶液一定比不饱和溶液的浓度大

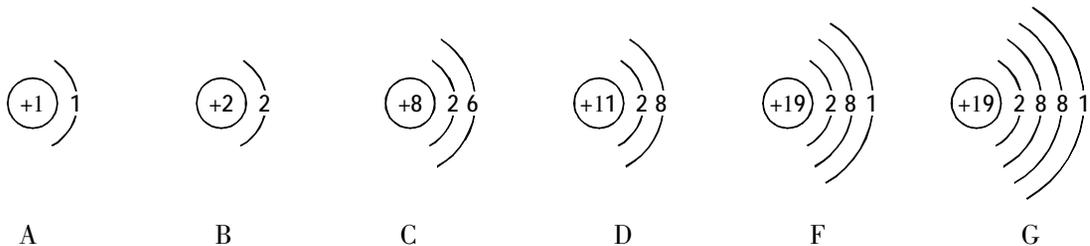
9. 下列说法不正确的是 ()

A. 碳酸氢钠可以用来治疗胃酸过多

B. 硫酸铜与石灰水配制的波尔多液可用铁桶存放

C. 汽油中加入适量乙醇作为汽车燃料,可节省石油资源

D. 氨水($NH_3 \cdot H_2O$)涂在蚊虫叮咬后的皮肤上,可减轻痛痒



- (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_____。

15. (6分)(1)请在下表中各填入一种相应类别物质的化学式:

类 别	单 质	酸	碱	盐
化学式				

(2)以上表的四种具体物质为反应物,写出两个它们之间相互反应的化学方程式:

- ①_____;
- ②_____。

得分	评卷人

三、应用题(共 17 分)

16. (6分)铁和铜是我们熟悉的金属。

- (1)生活中的铁、铜制品,主要利用了它们的_____性和_____性;
- (2)铁是使用量很大的金属。①工业上用赤铁矿(主要成分 Fe_2O_3)炼铁的化学方程式是_____;
- ②铁制品容易生锈,生锈的条件是_____;
- 防止铁生锈的具体措施有_____ (举一例);③稀硫酸可用于除铁锈,该反应的化学方程式是_____。

17. (6分)化学知识在生产生活中有广泛的应用:

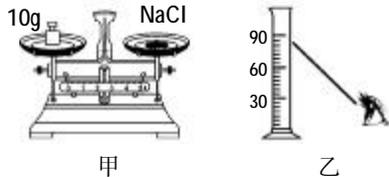
- (1)时下兴起的环保炭雕工艺品,是以活性炭为原料,采用传统手工雕刻而成,炭雕工艺品既能装饰居室,又对甲醛等有害气体具有很强的_____作用,能有效地净化室内空气;

- (2)通常所说的煤气中毒是指_____ (填化学式)引起的中毒;
- (3)长期使用的热水瓶内胆常有一层水垢(主要成分是碳酸钙),可以用稀盐酸除去,该反应的化学方程式为_____;
- (4)为防止彩色照片褪色,可将照片用塑料薄膜封闭,目的是_____;
- (5)为保证安全,凡是可燃性气体,点燃前都要检验气体的_____;
- (6)不经常使用的锁,可向锁眼中加入少量铅笔芯粉末,以容易开启,这是因为_____。

18. (5分)配制 100g 溶质的质量分数为 10%的食盐溶液。

实验步骤:

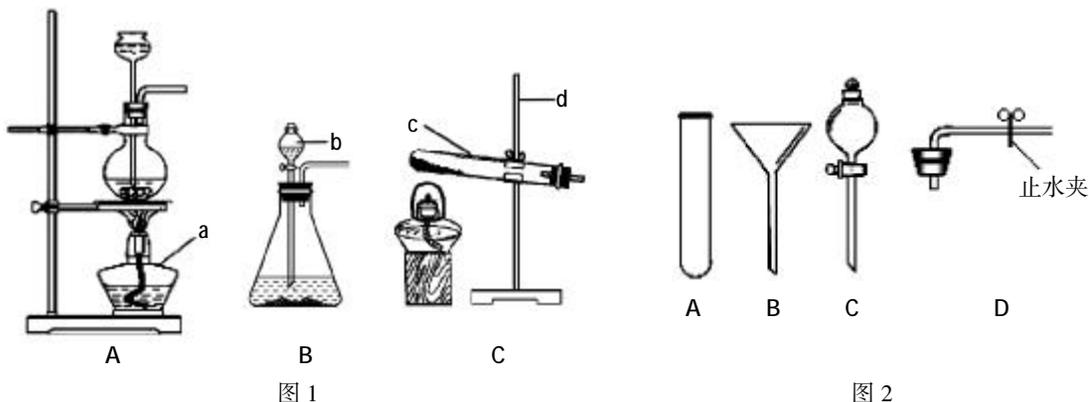
- (1)计算。溶质食盐需要_____g,溶剂水需要_____mL。
- (2)称量和量取。如图是配制时部分操作步骤,请你对这些操作做出你的评价。正确的写出正确、错误的写出错误的原因。
- 甲:_____ ;乙:_____。
- (3)溶解。在此过程中玻璃棒的作用是_____。



得分	评卷人

四、实验探究题(共 18 分)

19. (11分)被称为“绿色氧化剂”的过氧化氢(H_2O_2),俗称双氧水,是一种无色液体,常用作氧化剂、消毒和杀菌剂和漂白剂等,在较低温度下和少量催化剂(如: MnO_2)条件下,它能迅速分解,生成氧气和水。请回答下列问题:



- (1)写出图 1 中标号仪器的名称:a_____ b_____ c_____ d_____;
- (2)若实验室用过氧化氢代替氯酸钾制取氧气,可采用上面的哪种发生装置? _____ (填序号),主要理由是_____。

(3)当过氧化氢接触二氧化锰后,反应便立即开始并不能人为控制其速度,如果稍改变你所选择的装置,便可控制其反应速度。请从图 2 的仪器中选择一种仪器更换你选择的装置中的一种仪器,以达到控制反应速度的目的。你选择的仪器是_____ (填序号),它更换原装置的_____ (填序号),控制反应速度的原理是_____。

(4)天然气、沼气的主要成分是甲烷(CH_4),甲烷是无色无味的气体,密度比空气小,极难溶于水,能燃烧,实验室用无水醋酸钠和碱石灰固体混合物加热制取甲烷气体。若用此法制取甲烷气体,其气体发生装置选择_____ (从图 1A、B、C 中选择),可采用或_____ 收集。

20. (7 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:_____

【实验反思】

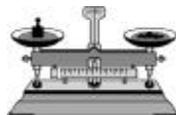
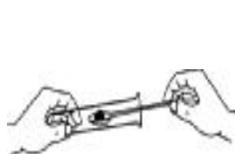
(1)下列物质① HCl 溶液;② $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ 溶液;③ $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 溶液。不能代替小明实验中 CaCl_2 溶液的是_____ (填序号)。

(2)小明想到食品中的生石灰干燥剂在空气中放置一段时间后,其中的成分除可能有 CaO 外,还可能有_____ (填化学式)。

【拓展应用】

保存 NaOH 溶液的方法是_____。

4. 下列化学符号数字表示的意义正确的是 ()
- A. CO_2 : “2”表示一个二氧化碳分子含有两个氧原子
- B. 2Na : “2”表示两个钠元素
- C. $\overset{+2}{\text{Mg}}$: “+2”表示镁离子带有两个单位正电荷
- D. S^{2-} : “2-”表示硫元素的化合价为负二价
5. 下列实验操作中正确的是 ()



- A. 取用固体粉末 B. 给试管中的液体加热 C. 称量固体药品 D. 过滤操作
6. 下列化学方程式与题意解释不符合的是 ()

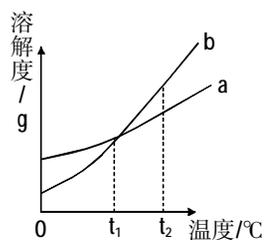
- A. 正常雨水的 pH 约为 5.6 的原因: $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$
- B. 证明铁是金属活动性顺序表中氢之前的金属: $2\text{Fe} + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$
- C. 工业上用高温煅烧石灰石的方法制生石灰: $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$
- D. 医疗上用氢氧化镁中和过多胃酸: $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
7. 下面是某同学设计的鉴别石灰水和氢氧化钠溶液的几种方法,其中正确的选项是 ()
- ①滴加酚酞试液;②滴加 Na_2CO_3 溶液;③滴加稀盐酸;④通入 CO_2 气体
- A. ①② B. ①③ C. ②④ D. ②③

8. 二氧化碳和一氧化碳都是我们熟悉的物质,下列关于二氧化碳和一氧化碳说法正确的一组是 ()
- ①二氧化碳和一氧化碳元素组成相同,性质相同;②二氧化碳能使染有紫色石蕊的干燥纸花变红;③二氧化碳在水中的溶解度与压强成反比;④进入久未开启的菜窖,应进行灯火实验;⑤一氧化碳、木炭、氢气都具有还原性和可燃性;⑥一氧化碳能与人体内的血红蛋白结合,使人缺氧窒息死亡。
- A. ①②③ B. ②⑤⑥ C. ③④⑤ D. ④⑤⑥

9. 肉毒碱(化学式为 $\text{C}_7\text{H}_{15}\text{NO}_3$)是一种具有多种生理功能的物质,被公认为人体必需的营养物质和最佳的减肥营养素,下列关于肉毒碱的叙述错误的是 ()
- A. 有四种元素组成
- B. 每个分子中含有 26 个原子
- C. 相对分子质量为 161
- D. 碳、氢、氮、氧四种元素的质量比为 7:15:1:3

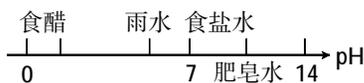
10. 如图是 a、b 两种固体物质(不含结晶水)的溶解度曲线。下列说法正确的是 ()

- A. b 的溶解度大于 a 的溶解度
- B. $t_2^\circ\text{C}$ 时, a 溶液的溶质质量分数一定小于 b 溶液的溶质质量分数
- C. 将 $t_2^\circ\text{C}$ 时 b 的不饱和溶液降温至 $t_1^\circ\text{C}$, 一定能得到 b 的饱和溶液
- D. $t_1^\circ\text{C}$ 时, 将 a、b 两种物质的饱和溶液分别恒温蒸发等质量的水, 析出晶体的质量一定相等

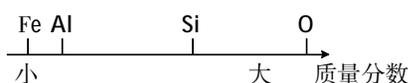


11. 用数轴表示某些化学知识直观、简明、易记, 下列数轴表示的化学知识, 错误的是 ()

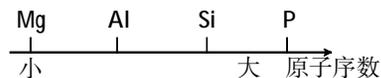
A. 生活中常见物质的 pH



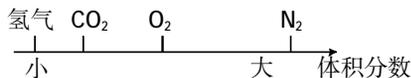
B. 地壳中部分元素的含量关系



C. 部分元素原子序数关系



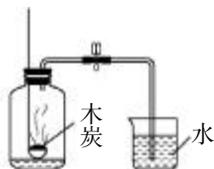
D. 空气中部分成分的体积分数关系



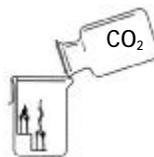
12. 下列有关实验设计达不到实验目的的是 ()



A. 比较火焰各层温度



B. 探究空气中氧气体积分数



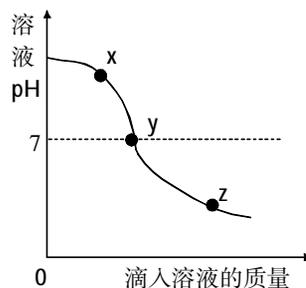
C. 验证 CO₂ 的密度比空气大



D. 探究微粒的运动

13. 盐酸和滴有酚酞的氢氧化钠溶液发生反应时, 溶液 pH 变化如下图所示, 有关说法不正确的是 ()

- A. 该实验是向氢氧化钠溶液中滴入盐酸
- B. x 点时, 溶液中只含有一种溶质
- C. y 点表示盐酸和氢氧化钠恰好完全反应
- D. y 点和 z 点时, 溶液均呈现无色



得分	评卷人

二、填空题(共 18 分)

14. (化学方程式 2 分, 其余 1 分, 共 9 分) 化学源于生活, 柴米油盐中蕴含许多化学知识, 请你填空。

- (1) 在新农村建设中, 许多家庭兴建沼气池, 沼气的主要成分是_____;
- (2) 大米的主要成分是淀粉, 淀粉属于六大营养素中的_____;