

2014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

本册主编：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

2014 成功之路宁夏中考考前模拟 8 套卷. 化学/刘学科主编;银川志鸿教科所编写. —银川:宁夏人民出版社,2014.4

ISBN 978-7-5544-0672-4

I. ①2… II. ①刘… ②银… 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(2014)第 058210 号

2014 成功之路 宁夏中考考前模拟 8 套卷 化学

刘学科 主编
银川志鸿教科所编写

责任编辑 师传岩

封面设计 杭永鸿

责任印制 殷 戈

黄河出版传媒集团 出版发行
宁夏人民出版社

地 址 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)0014527

开 本 787mm × 1092mm 1/16

印 张 3.875

字 数 80 千字

印 数 8050 册

版 次 2014 年 3 月第 1 版

印 次 2014 年 4 月第 1 次印刷

书 号 ISBN 978-7-5544-0672-4/G·2493

定 价 11.60 元

版权所有 翻印必究

宁夏回族自治区 2014 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。

相对原子质量: H—1 C—12 O—16 Na—23

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. 下列变化过程中既有物理变化又有化学变化的是 ()

A. 利用消毒来净化水

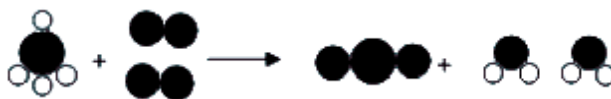
B. 干冰汽化

C. 活性炭吸附冰箱中的异味

D. 工业制取氧气
2. 下列实验操作正确的是 ()

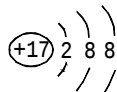
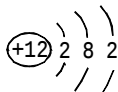


3. 下面是某化学反应的微观模型示意图,据此分析错误的是 ()



- A. 反应前后原子数目没有变化
- 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. 示意图中的各物质均属于化合物

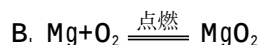
4. 下列是几种粒子的结构示意图,其中表示阳离子的是 ()



5. 下列实验操作中,能达到实验目的是 ()

- A. 检验氢气纯度时,没有听到任何响声,表明氢气已纯净
- B. 用适量的水能区分硝酸铵固体和氢氧化钠固体
- C. 粗盐提纯实验中,蒸发结晶直到滤液蒸干时停止加热
- D. 用 pH 试纸测定溶液酸碱度时,先将 pH 试纸用水润湿,然后再测定

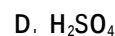
6. 下列化学方程式书写正确的是 ()



7. 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 ()

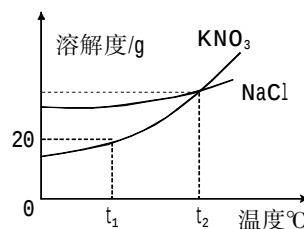
- A. 无色酚酞溶液
- B. 二氧化碳气体
- C. 碳酸钠溶液
- D. 氯化钡溶液

8. 煤气中添加少量有特殊臭味的乙硫醇($\text{C}_2\text{H}_5\text{SH}$),可以提醒人们预防煤气泄露。乙硫醇在煤气燃烧过程中也可充分燃烧,其反应方程式为 $2\text{C}_2\text{H}_5\text{SH} + 9\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 4\text{CO}_2 + 2\text{X} + 6\text{H}_2\text{O}$,则 X 的化学式为 ()



9. 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 20 克 KNO_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

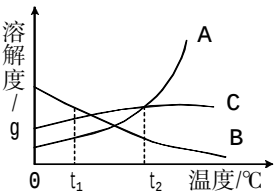


10. 欲鉴别氢气、氧气、二氧化碳、甲烷 4 种气体,现有一盒火柴,还需要用到下列实验用品中的 ()

- A. 冷而干燥的烧杯
- B. 内壁蘸有蒸馏水的烧杯
- C. 蘸有蒸馏水的玻璃棒
- D. 内壁蘸有澄清石灰水的烧杯

11. 如图是 A、B、C 三种物质的溶解度曲线,下列所获信息不正确的是 ()

- A. 在 $t_1^{\circ}\text{C}$ 时,A、B、C 三种物质的溶解度大小为 $\text{B}>\text{C}>\text{A}$
- B. 当 A 中混有少量 B、C 时,可采用蒸发溶剂的方法提纯
- C. 在 $t_2^{\circ}\text{C}$ 时,A、B、C 三种物质中 B 的溶解度最小
- D. A、B、C 三种物质的饱和溶液从 $t_2^{\circ}\text{C}$ 降温至 $t_1^{\circ}\text{C}$ 时,无 B 析出



12. 下列四个实验中只需要完成三个就可以证明 Fe、Cu、Ag 三种金属的活动性顺序。其中不必进行的是 ()

- A. 将铁片放入稀盐酸
- B. 将铜片放入稀盐酸
- C. 将铁片放入硝酸银溶液
- D. 将铜片放入硝酸银溶液

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	2H ——表示 2 个氢原子 $3\text{H}_2\text{O}$ ——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

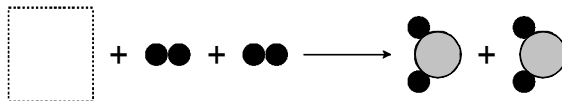
得分	评卷人

二、填空题(每空 1 分,共 16 分)

14. (每空 1 分,共 6 分)在 C、H、O、S、Na 五种元素中,选择适当元素,组成符合下列要求的物质或离子符号,请将其化学式填入空格中。

- (1)天然气的主要成分_____;
- (2)具有刺激性气味的一种空气污染气体_____;
- (3)最理想的可作高能燃料的单质_____;
- (4)常用溶剂_____;
- (5)实验室常用的酸_____;
- (6)氢氧根离子_____。

15. (每空 1 分,共 3 分)如图为某化学反应的微观过程,其中“●”和“○”表示两种不同原子。



(1)  不可能是_____ (填序号);

A. 氧化物

B. 有机物

C. 化合物

D. 单质

(2)虚线框内应填的微观图示是_____ (选填 A、B、C、D),你推断的依据是_____。



16. (7 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,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,点燃前都要对该气体进行_____。

(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_____。

得分	评卷人

三、应用题(共 12 分)

17. (5 分)金属材料是工农业生产和人们生活离不开的材料之一,人类每年要从自然界获取大量的金属材料资源。根据对金属和金属材料的认识,回答:

(1)炼铁的化学方程式_____。

(2)铝制品在空气中有较强的抗腐蚀性,原因是_____。

(3)保护金属资源的途径有:①_____;②回收利用废旧金属;③合理有效地开采矿物;以及寻找金属代用品等。

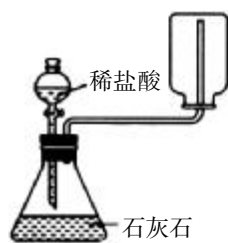
18. (7分) 小明同学测定某纯碱样品(杂质为 NaCl) 中 Na_2CO_3 的质量分数: 他称取该纯碱样品 25.0g, 向其中加入稀盐酸 200.0g 时二者恰好完全反应, 共收集到 8.8g CO_2 气体。已知反应后的溶液是溶质的不饱和溶液, 请计算:
- (1) 该纯碱样品中 Na_2CO_3 的质量分数;
- (2) 反应后所得溶液中溶质和溶剂的质量各是多少?

得分	评卷人

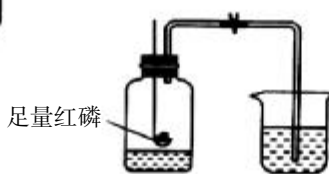
四、实验探究题(共 19 分)

19. (每空 1 分, 化学方程式 2 分, 共 12 分)

下列 A~F 是初中化学中的六个实验, 请按要求填空:



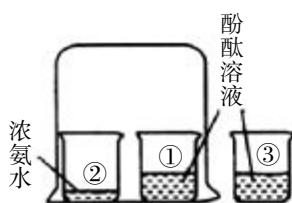
A. 制取 CO_2 气体



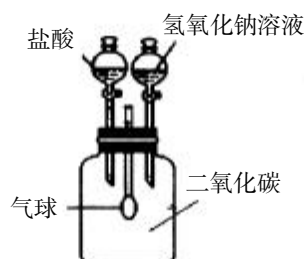
B. 测定空气中



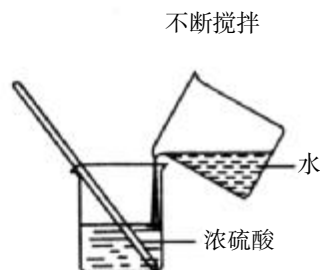
C. 探究燃烧的三个条件



D. 证明分子是运动的



E. 确认 CO_2 与 NaOH 反应



F. 浓硫酸的稀释

- (1)D 实验中烧杯③的作用是_____ ,F 实验中搅拌的目的是_____。
- (2)B 实验中红磷燃烧的化学方程式为_____,
实验说明氧气的体积约占空气的_____,实验成功的关键是_____
(填序号)。
①装置气密性好;②实验前夹紧止水夹;③红磷过量或足量;④冷却后再打开止水夹;
⑤要选用教室内的空气。
- (3)E 实验的全过程观察到的现象是_____
_____;反应的化学方程式为_____。
- (4)上述实验中能达到实验目的且正确的是_____ (填字母)。
20. (共 7 分)小明同学利用已有的知识弄清家里化肥的成分,他看到袋中化肥是白色晶体,用少量肥料跟熟石灰一起研磨,有浓烈的刺激性气味,初步判定是一种氮肥。
为进一步证实肥料的成分,小明将少量肥料样品带到学校进行探究。

探究内容	现象	结论
实验 1: 取一定量的肥料放入水中,震荡	样品完全溶解	_____
实验 2: 取实验 1 中的部分溶液,滴加石蕊溶液	溶液呈红色	_____
实验 3: 另取实验 1 中的部分溶液,滴加氯化钡试剂和稀盐酸	有白色沉淀生成	该化肥为_____

- (1)小明家的化肥是一种铵盐,有同学认为盐的水溶液都呈中性,你同意他的观点吗? 请举例说明。_____。(2 分)
- (2)结合探究过程回答,施用该化肥时应注意_____。(2 分)

宁夏回族自治区 2014 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。

相对原子质量: H—1 O—16 S—32 Zn—65

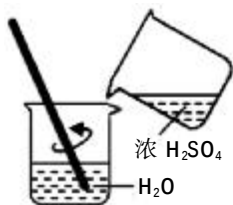
总分	一	二	三	四	复核人

得分	评卷人

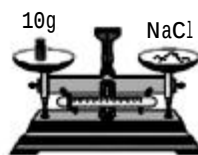
一、选择题(选出下列各题中唯一正确的答案。1~11 题每题 2 分,12~13 题每题 3 分,共 28 分。不选、多选、错选不得分)

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. 观察和实验是学习科学的重要方式,下列实验中观察到的颜色正确的是 ()
 - A. 铁锈放入稀盐酸中溶液变黄色
 - B. 酚酞溶液滴入硫酸溶液中变红色
 - C. 硫在氧气中燃烧发出微弱的淡蓝色火焰
 - D. 硫酸铜溶液中滴加氢氧化钠溶液出现红褐色絮状沉淀

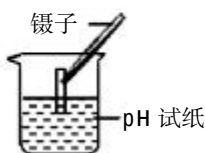
4. 规范实验操作是实验成功的基础和关键,下列实验基本操作正确的是 ()



A. 稀释浓硫酸



B. 称 11.5g 氯化钠



C. 测溶液酸碱性



D. 熄灭酒精灯

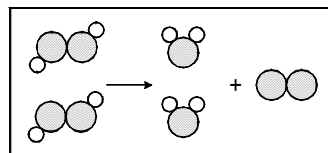
5. 右图为某反应的微观示意图,不同的球代表不同元素的原子。下列说法中错误的是 ()

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 $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{SO}_2$ 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. 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 ()

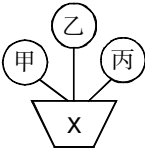
- A. 碳酸氢钠可以用来治疗胃酸过多
- B. 硫酸铜与石灰水配制的波尔多液可用铁桶存放
- C. 汽油中加入适量乙醇作为汽车燃料,可节省石油资源
- D. 氨水($\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$)涂在蚊虫叮咬后的皮肤上,可减轻痛痒

10. 下列除去少量杂质(括号内为杂质)的方法不合理的是 ()

	混合物	试剂或方法
A	铜粉(铁粉)	磁铁吸引
B	$\text{CO}(\text{CO}_2)$	将混合气通入足量澄清石灰水
C	$\text{CO}_2(\text{CO})$	点燃混合气体
D	$\text{Cu}(\text{Fe})$	加入足量稀盐酸,过滤

11. 如图,甲、乙、丙是三种不同类别的物质,且均能与 X 发生化学反应。若 X 为稀盐酸,则甲、乙、丙三种物质可能为 ()

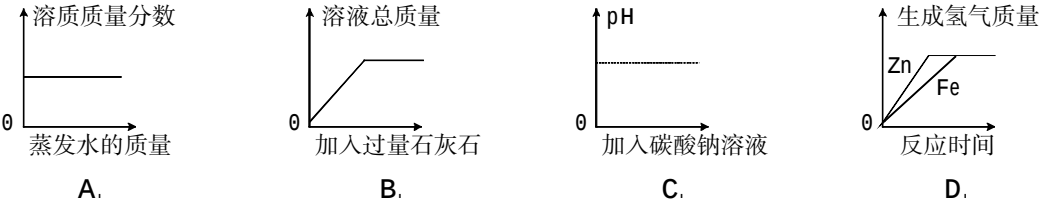
- A. Cu 、 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 、 CaCO_3
- B. Zn 、 Fe_2O_3 、 NaNO_3
- C. Fe 、 CuO 、 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- D. Mg 、 CaCO_3 、 NaHCO_3



12. 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,但甲产生气泡的速度明显比丙的快。则甲、乙、丙三种金属的活动性顺序是 ()

- A. 甲>丙>乙
- B. 丙>乙>甲
- C. 甲>乙>丙
- D. 丙>甲>乙

13. 如图所示的图象与实际不相符的是 ()



- A. 在恒温条件下,将足量的饱和硝酸钾溶液蒸发一定量水
- B. 向一定量的稀盐酸中加入过量石灰石充分反应
- C. 向一定量的稀盐酸中加入过量碳酸钠溶液
- D. 等质量且过量的锌粉和铁粉,分别放入等质量、等质量分数的稀盐酸中充分反应

得分	评卷人

二、填空题(共 14 分)

14. (1)(4 分)从 H、O、C、N、K 中选择元素组成符合要求的物质,将其化学式填写在横线上。

- ①最简单的有机物_____;
- ②农业上可用作复合肥料的盐_____;
- ③可用来填充灯泡的气体_____;
- ④要使舞台上出现云雾缭绕的景象可用_____。

(2)(4 分)根据下表信息,完成表中空格:

化学符号	2H		Mg ²⁺	
符号的意义		2 个硫酸分子		二氧化碳中碳元素化合价为+4

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)用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 18 分)

16. (9 分)“旺旺雪饼”袋内有一小纸袋,上面写着“干燥剂,主要成分是生石灰,请勿食用”等字样。

- (1)生石灰可作干燥剂的理由是(用化学方程式表示)_____;
- (2)“请勿食用”是因为该干燥剂吸水后具有_____性且_____热;(填“吸”或“放”)
- (3)我对它在实验室里作了一系列探究,获得较多收益,其实验方案如下:

问题与猜想	实验步骤	实验现象	实验结论
问题 1:小纸袋中的物质能否继续作干燥剂	取足量纸袋中固体放入烧杯中,加入适量水,触摸杯壁		不能作干燥剂
问题 2:我猜想变质后的物质可能是_____			

(4)我对它还有一个要再探究的新问题:_____。

17. (4分)回答下列问题:

(1)如图 a,拉细线拔掉小试管的橡皮塞把小试管中的 NaOH 溶液倾倒在集气瓶中,振荡后观察到的现象是_____ ;产生这一现象的原因是_____。



图 a



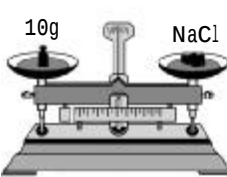
图 b

(2)如图 b,把小试管中的稀硫酸倾倒在集气瓶中后观察到的现象是_____,产生这一现象的原因是_____。

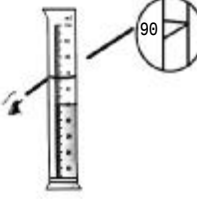
18. (5分)配制 100 克溶质的质量分数为 10%的食盐溶液。

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:_____。



甲



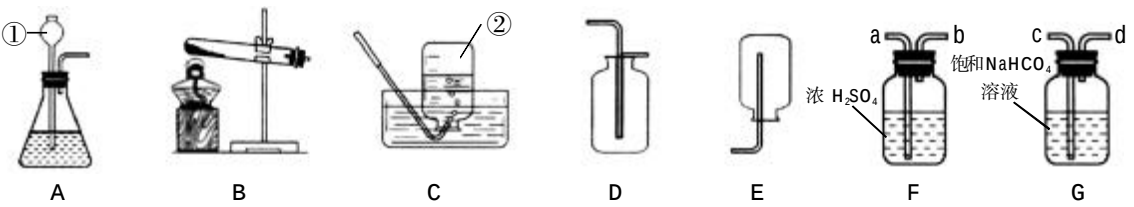
乙

(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 15 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顺序是:_____→_____→_____→_____。(2分)

20. (8分)小明在做某次实验时,意外发现实验桌上有瓶敞口放置已久的 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,然后再滴加酚酞溶液		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_____。

化 学 试 题(三)

1. 考试时间 70 分钟,全卷总分 75 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。

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. 日常中的下列做法,可用物质的化学性质解释的是 ()
- ①用汽油洗掉衣服上的油污;②用纯碱除去面团因发酵产生的酸味;③用大理石作装饰材料;
④家中熬骨汤时,加入少量食醋可以增加汤中的钙质
- A. ①② B. ②④
C. ①③④ D. ②③④
2. “吃得营养,吃出健康”是人们普遍的饮食追求。下列说法不正确的是 ()
- A. 每天都应摄入一定量的蛋白质 B. 油脂会使人发胖,故禁食油脂
C. 糖类是人体能量的重要来源 D. 过多摄入微量元素不利于健康
3. 下列各组物质按酸、碱、单质、氧化物顺序排列的是 ()
- A. HCl NaOH O_2 P_2O_5 B. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ CuSO_4 C CO_2
C. H_2SO_4 Na_2O C CO D. KOH HNO_3 O_2 SO_3
4. 下列现象的微观解释中,不正确的是 ()
- A. 氢气和液氢都可做燃料——相同物质的分子,其化学性质相同
B. “墙内开花墙外香”——分子在不断的运动
C. 水烧开后易把壶盖冲起——温度升高,分子变大
D. 用水银温度计测量体温——温度升高,原子间隔变大

5. 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

6. 下列实验操作有误的是 ()



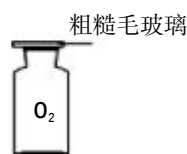
A. 点燃酒精灯



B. 液体过滤



C. 取用固体

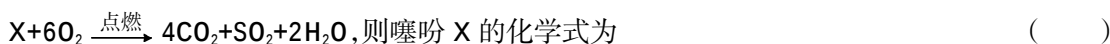


D. 存储氧气

7. 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: $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$
B. 证明铁是金属活动性顺序表中氢之前的金属: $2\text{Fe} + 6\text{HCl} \longrightarrow 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$
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: $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

8. 煤油中含有噻吩,噻吩(用 X 表示)有令人不愉快的气味,其燃烧的化学方程式可表示为:



A. CH_4S B. $\text{C}_2\text{H}_6\text{S}$ C. $\text{C}_4\text{H}_4\text{S}$ D. $\text{C}_6\text{H}_6\text{S}$

9. 酸、碱、盐在工农业生产和日常生活中的广泛应用,促进了人类文明的进步和社会的可持续发展。下列有关酸、碱、盐的生产或应用的说法不合理的是 ()

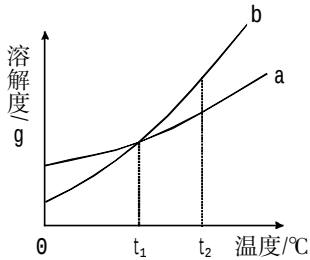
- A. 将草木灰(含 K_2CO_3)与氯化铵混合施用
B. 纯碱既可从内陆盐湖提取,又可用“侯氏联合制碱法”生产
C. 用石灰乳与硫酸铜溶液混合配制防治植物病害的波尔多液
D. 汽车或电动车的蓄电池中用到的硫酸溶液是由浓硫酸稀释而成

10. 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滴加酚酞溶液;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. ②③ D. ②④

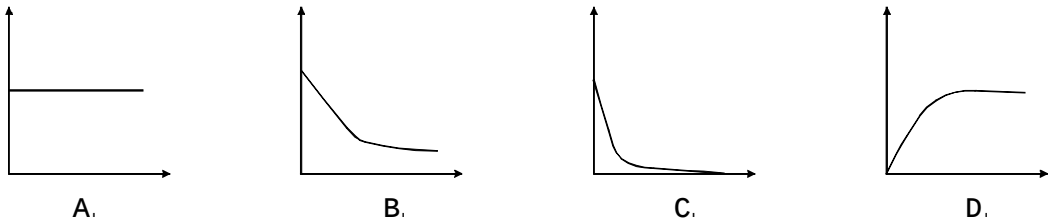
11. 如图是 a、b 两种固体物质(不含结晶水)的溶解度曲线,下列说法正确的是 ()



- A. b 的溶解度大于 a 的溶解度
 - B. t₂℃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 t₂℃时的 b 的不饱和溶液降温至 t₁℃,一定能得到 b 的饱和溶液
 - D. t₁℃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
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. 人体的胃液含有少量的盐酸,下列图象能正确反应人喝水与胃液的溶质的质量分数的关系变化的是 ()



得分	评卷人

二、填空题(共 16 分)

14. (9 分)请用化学符号填空:
- (1)化学就在我们的身边,能改善我们的生活。请选出适当的物质并用化学式填空:
- ①用于改良酸性土壤_____;
 - ②用于人工降雨_____;
 - ③农业生产常用的氮肥_____;
 - ④用于潜水,医疗救援_____;
 - ⑤被称为“绿色能源”_____;
 - ⑥常用作发酵粉的是_____。