

2008

XUEYE SHUIPING CESH

学业水平测试必修

高考



过关卷 化学

凤凰出版传媒集团



江苏教育出版社

必修

高考学业水平测试过关卷

化 学

高中学业水平评价与测试
课题研究组



2008 版

凤凰出版传媒集团
● 江苏教育出版社

书 名 高考学业水平测试过关卷(必修)·化学
作 者 高中学业水平评价与测试课题研究组
责任编辑 李婷婷
出版发行 凤凰出版传媒集团
江苏教育出版社(南京市马家街 31 号 210009)
网 址 <http://www.1088.com.cn>
集团网址 凤凰出版传媒网 <http://www.ppm.cn>
经 销 江苏省新华发行集团有限公司
照 排 南京理工出版信息技术有限公司
印 刷 江苏淮阴新华印刷厂
厂 址 淮安市淮海北路 44 号(邮编 223001)
开 本 787 × 1092 毫米 1/16
印 张 5.25
字 数 124 500
版 次 2006 年 12 月第 1 版
2006 年 12 月第 1 次印刷
书 号 ISBN 978 - 7 - 5343 - 7885 - 0/G · 7537
定 价 5.80 元
盗版举报 025 - 83204538

苏教版图书若有印装错误可向承印厂调换
提供盗版线索者给予重奖



编写说明

亲爱的同学,当你修完高中新课程(必修)模块的学业,对自己的学习效果有把握吗?

江苏教育出版社聘请“高中学业水平评价与测试课题研究组”的优秀教师,反复筛选,仔细斟酌,为您量身定做了《高考学业水平测试过关卷(必修)》丛书。本丛书一套六本,包含了2008年高考学业水平测试(必修)的全部科目,严格按照江苏省高中新课程(必修)模块学业水平测试的范围和要求,面向全体学生,重视基础,注意题目的合理梯度和搭配,帮助您在复习时分模块对学习质量进行过关测试评价。

题不在多,得其精髓而能举一反三!

题不在难,适中、合理,首先要过关!过关后“如鱼得水”,即可展翅高飞!

祝您在学业水平测试过程中取得成功,并将使用本书的建议与批评告诉我们。

目 录

化学 1 过关卷一	1
化学 1 过关卷二	7
化学 1 过关卷三	13
化学 2 过关卷一	19
化学 2 过关卷二	25
化学 2 过关卷三	31
化学与生活过关卷一	37
化学与生活过关卷二	43
化学与生活过关卷三	49
有机化学基础过关卷一	55
有机化学基础过关卷二	61
有机化学基础过关卷三	67
参考答案	73

化学1过关卷一

测试总分:100分

班级 _____ 姓名 _____ 学号 _____ 得分 _____

本试卷分第Ⅰ卷(选择题)和第Ⅱ卷两部分。

可能用到的相对原子质量: H—1 C—12 N—14 O—16 Na—23 Mg—24 Al—27
S—32 Cl—35.5

第Ⅰ卷(共68分)

一、单项选择题(本大题共21小题,1~16题每小题3分,17~21题每小题4分,共68分。每小题只有一个选项符合题意。请将正确答案填入下表中)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
答案											
题号	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	
答案											

- 著名化学家,诺贝尔化学奖获得者 Glenn Theodore Seabury 1979 年在美国化学会成立 100 周年大会上指出:“化学,是人类进步的关键!”学习和研究化学是为了更好地认识世界。下列涉及的内容一般不属于化学研究范畴的是 ()
 - 研究一种新材料的性质和用途
 - 研究一种新微粒的组成和结构
 - 研究一种新药品的合成
 - 研究一种新物质的运动规律
- 铝镁合金因坚硬、轻巧、美观、洁净、易于加工而成为新型建筑装饰材料,主要用于制造窗框、卷帘门、防护栏等。下列性质中,与这些用途无关的是 ()
 - 导电、导热性好
 - 不易生锈
 - 密度小
 - 强度高
- 下列叙述中,正确的是 ()
 - 物质的量是一个基本物理量,表示物质所含粒子的多少
 - H_2SO_4 的摩尔质量为 98 g
 - 1 mol H_2O 的质量等于 N_A 个 H_2O 分子质量的总和(N_A 表示阿伏加德罗常数)

D. 1 mol 氨中含有 2 mol 氢原子

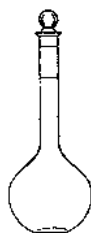
4. 在过滤、蒸馏、萃取和蒸发结晶等物质分离的实验操作中,均用不到的仪器是 ()



A.



B.



C.



D.

5. 想一想: $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 、 CuSO_4 、 CH_3COOH 这些物质为什么归为一类? 下列物质中,还可以和它们归为一类的是 ()

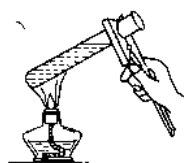
- A. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 水溶液
B. H_2SO_4
C. 水煤气
D. 豆浆

6. 如图所示,下列实验操作中,正确的是 ()



检查容量瓶是否漏水

A.



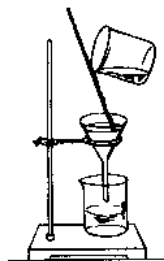
给溶液加热

B.



滴加液体

C.



过滤

D.

7. 不能用离子方程式 $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ \longrightarrow \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ 表示的反应是 ()

- A. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \longrightarrow 2\text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$
B. $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$
C. $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$
D. $\text{K}_2\text{CO}_3 + 2\text{HNO}_3 \longrightarrow 2\text{KNO}_3 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

8. 下列反应中,属于氧化还原反应,且水在反应中既不作氧化剂,又不作还原剂的是

()

- A. $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow$
B. $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$
C. $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$
D. $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$

9. 下列有关 Fe^{2+} 和 Fe^{3+} 的叙述中, 错误的是 ()
- A. Fe^{2+} 的水溶液为浅绿色
 - B. Fe^{3+} 的水溶液为黄色
 - C. Fe^{2+} 既能得电子又能失电子
 - D. 向含有 Fe^{3+} 的溶液中滴加含 SCN^- 的溶液, 立即出现红色沉淀
10. 用 N_A 表示阿伏加德罗常数, 下列说法中, 正确的是 ()
- A. 28 g 氮气所含有的原子数目为 N_A
 - B. 化学反应中 1 mol 金属镁变成镁离子时失去电子的数目为 $2N_A$
 - C. 标准状况下, 22.4 L 水中含有 N_A 个水分子
 - D. 标准状况下, 22.4 L 氯化氢所含的原子数为 N_A
11. 下列关于 SO_2 和 Cl_2 的叙述中, 错误的是 ()
- A. 都是大气污染物
 - B. 密度都比空气大
 - C. 水溶液都呈酸性
 - D. 水溶液的漂白原理相同
12. 下列反应中, 能说明 SiO_2 是酸性氧化物的是 ()
- A. $\text{SiO}_2 + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} \text{Si} + 2\text{CO} \uparrow$
 - B. $\text{SiO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
 - C. $\text{SiO}_2 + 4\text{HF} = \text{SiF}_4 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$
 - D. $\text{SiO}_2 + \text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaSiO}_3 + \text{CO}_2 \uparrow$
13. 能在溶液中大量共存且呈无色的是 ()
- A. Ba^{2+} 、 SO_4^{2-} 、 OH^- 、 K^+
 - B. Na^+ 、 Cu^{2+} 、 H^+ 、 Cl^-
 - C. H^+ 、 Cl^- 、 NO_3^- 、 Ba^{2+}
 - D. H^+ 、 CO_3^{2-} 、 K^+ 、 NO_3^-
14. 胶体区别于其他分散系的本质特征是 ()
- A. 胶体粒子直径在 1~100 nm 之间
 - B. 胶体粒子能透过滤纸
 - C. 胶体是一种比较稳定的分散系
 - D. 光束通过胶体时有丁达尔效应
15. 铝制品在空气中能稳定存在的原因是 ()
- A. 铝在常温下不与氧气反应
 - B. 铝的化学性质很不活泼
 - C. 铝不与酸或碱反应
 - D. 铝表面有一层致密的氧化膜
16. 纯碱和小苏打是厨房中的两种常见用品, 它们都是白色固体。下列区分它们的方法中, 正确的是 ()
- A. 分别用炒锅加热两种样品, 没有残留物的是小苏打

- B. 用洁净铁丝蘸取两种样品在煤气火焰上灼烧,火焰颜色呈黄色的是小苏打
- C. 向两种样品中加入等量的食醋,产生气泡速率较快的是小苏打
- D. 将两样品加入足量的水,不溶的是纯碱
17. 下列叙述中,错误的是 ()
- A. NH_3 易液化,液氨常用作制冷剂
- B. 常温时,金属均可以溶于浓硝酸
- C. 铵盐受热易分解,因此贮存铵态氮肥时要密封保存,并放在阴凉通风处
- D. 稀硫酸与活泼金属反应时主要得到氢气
18. 制取漂白液的化学方程式是 $\text{Cl}_2 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$, 该反应的氧化剂与还原剂的物质的量之比为 ()
- A. 1 : 1
- B. 1 : 2
- C. 2 : 1
- D. 3 : 2
19. 某溶液中含有较大量的 Cl^- 、 CO_3^{2-} 、 OH^- 3 种阴离子,如果只取一次该溶液就能够分别将 3 种阴离子依次检验出来,下列实验操作顺序中,正确的是 ()
- ① 滴加 $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ 溶液 ② 过滤 ③ 滴加 AgNO_3 溶液 ④ 滴加 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液
- A. ①②④②③
- B. ④②①②③
- C. ①②③②④
- D. ④②③②①
20. 完全沉淀等物质的量浓度的 NaCl 、 MgCl_2 、 AlCl_3 溶液中的 Cl^- ,消耗等物质的量浓度的 AgNO_3 溶液的体积比为 3 : 2 : 1,则上述溶液的体积比为 ()
- A. 1 : 1 : 1
- B. 3 : 2 : 1
- C. 6 : 3 : 2
- D. 9 : 3 : 1
21. 将 10.8 g 表面已被氧化为 Na_2O 的钠块投入 100 g 水中,产生 0.2 g H_2 ,则钠块中的 Na_2O 为 ()
- A. 9.2 g
- B. 10.6 g
- C. 6.2 g
- D. 4.6 g

第 II 卷(共 32 分)

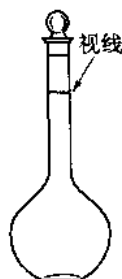
二、(本题包括 2 小题,共 14 分)

22. (8 分)实验室需配制 500 mL 0.2 mol/L Na_2SO_4 溶液,实验操作步骤为:

- A. 在天平上称取 14.2 g 硫酸钠固体,把它放在烧杯中,用适量的蒸馏水将它完全溶解并冷却至室温。
- B. 把制得的溶液小心地转移至容量瓶中。
- C. 继续向容量瓶中加入蒸馏水至液面距刻度 1~2 cm 处,改用胶头滴管小心滴加蒸馏水至溶液凹液面底部与刻度线相切。
- D. 用少量蒸馏水洗涤烧杯和玻璃棒 2~3 次,每次洗涤的液体都小心注入容量瓶,并轻轻振荡。
- E. 将容量瓶塞塞紧,充分摇匀。

请填写下列空白:

- (1) 操作步骤的正确顺序为 _____ (填序号)。
- (2) 本实验用到的基本仪器已有烧杯、天平(砝码、镊子)、玻璃棒,还缺少的仪器是 _____、_____、_____。
- (3) 下列情况中,会使所配溶液浓度偏高的是 _____ (填序号)。
- 某同学观察液面的情况如右图所示
 - 没有进行上述的操作步骤 D
 - 加蒸馏水时,不慎超过了刻度线
 - 容量瓶使用前内壁沾有水珠



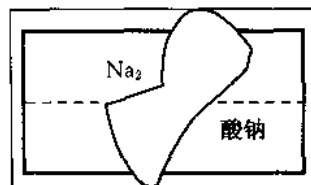
23. (6 分)下表是某地市场上销售的一种“加碘盐”包装袋上的部分文字说明。请根据此表,结合初中学过的化学知识,回答下列问题:

配料表	精制海盐、碘酸钾(KIO_3)
含碘量	20~40 mg/kg
储藏方法	密封避光、防潮
使用方法	烹调时待食物熟后加入碘盐

- (1) 碘酸钾属于哪类物质? _____。(填:“纯净物”、“混合物”、“单质”、“氧化物”)
- (2) 根据上表可推测碘酸钾的化学性质:碘酸钾在受热时 _____。
- (3) 如何正确使用加碘盐? _____。

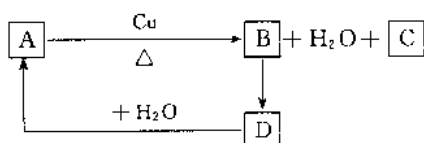
三、(本题包括 2 小题,共 10 分)

24. (6 分)某中学学习小组在帮助老师整理实验室的化学试剂时,发现一个盛有无色溶液的试剂瓶,标签破损(如右图)。请你根据已掌握的知识,对该试剂可能是什么物质的溶液作出猜想,并设计实验验证。(只需写出一组可能情况即可)。



- (1) 猜想:这种试剂可能是 _____。
- (2) 实验验证: _____

25. (4分) A、B、C、D均含有同种元素,D为红棕色气体。它们之间有如下转化关系(部分产物已略去):



回答下列问题。

- (1) C的化学式是_____。
- (2) 写出反应 $\text{D} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{A}$ 的化学方程式:_____。

四、(本题包括1小题,8分)

26. 将 2.7 g 铝投入 300 mL 某浓度的盐酸中,铝与盐酸恰好完全反应。求:

- (1) 2.7 g 铝的物质的量。
- (2) 所用盐酸中 HCl 的物质的量浓度。
- (3) 反应中生成的 H_2 在标准状况下的体积。

化学1过关卷二

测试总分:100分

班级 _____ 姓名 _____ 学号 _____ 得分 _____

本试卷分第I卷(选择题)和第II卷两部分。

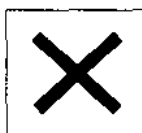
可能用到的相对原子质量: H—1 C—12 N—14 O—16 Na—23 Mg—24 Al—27
S—32 Cl—35.5 Cu—64 Zn—65 Ag—108 Ba—137

第I卷(共68分)

一、单项选择题(本大题共21小题,1~16题每小题3分,17~21题每小题4分,共68分。每小题只有一个选项符合题意。请将正确答案填入下表中)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
答案											
题号	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	
答案											

1. 下列是人们对于化学科学的各种常见认识,其中错误的是 ()
- A. 化学将为环境、能源、资源等问题的解决提供有力保障
B. 化学正发展成为一门实验与理论互相结合、互相渗透的科学
C. 化学是一门具有极强实用性的自然科学
D. 化学是一门纯实验的自然科学,实验是探究化学过程的唯一途径
2. 下列分散系中,最稳定的是 ()
- A. 悬浊液 B. 乳浊液 C. 胶体 D. 溶液
3. 下列叙述中,正确的是 ()
- A. 1 mol 任何纯净物都含有相同的原子数
B. 1 mol O_2 中约含有 6.02×10^{23} 个氧分子
C. 1 mol H_2O 中含有 1 mol 氢分子
D. 阿伏加德罗常数就是 $6.02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
4. 浓硫酸试剂瓶的标签上应印有下列警示标记中的 ()



A.



B.



C.



D.

5. 下列分类中,正确的是

()

	单质	氧化物	酸	碱	盐
A.	O_2	水	硫酸	烧碱	胆矾
B.	黄铜	NO_2	盐酸	石灰水	明矾
C.	碘酒	一氧化碳	磷酸	$NH_3 \cdot H_2O$	食盐
D.	H_2	Fe_3O_4	HNO_3	纯碱	小苏打

6. 下列提纯方法中,错误的是

()

- A. 除去碘水中的水——升华
- B. 除去食盐中的泥沙——过滤
- C. 除去 KCl 中的 K_2CO_3 ——加适量盐酸
- D. 除去 KNO_3 中的 $NaCl$ 杂质——结晶、重结晶

7. 下列实验操作中,错误的是

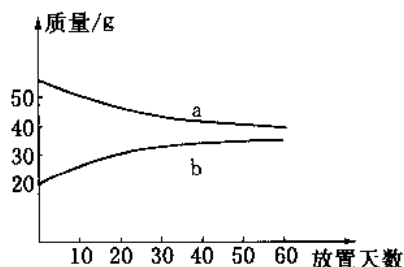
()

- A. 用规格为 10 mL 的量筒量取 6 mL 液体
- B. 用药匙或者纸槽把粉末状药品送入试管的底部
- C. 过滤时玻璃棒的末端应轻轻靠在三层的滤纸上
- D. 如果没有试管夹,可以临时手持试管给固体或液体加热

8. 浓硫酸和 2 mol/L 的稀硫酸,在实验室中敞口放置。它们的质量和放置天数的关系如右图。分析 a、b 曲线变化的原因是

()

- A. a 挥发, b 吸水
- B. a 升华, b 冷凝
- C. a 蒸发, b 潮解
- D. a 冷凝, b 吸水



9. 实现下列反应需加入氧化剂的是

()

- A. $NaOH \longrightarrow Na_2CO_3$
- B. $SO_2 \longrightarrow SO_3$
- C. $H_2SO_4 \longrightarrow H_2$
- D. $CaCO_3 \longrightarrow CO_2$

10. 绿色植物是天然的空气“净化器”。研究发现,1 公顷柳杉林每月可以吸收 160 kg SO_2 ,则 1 公顷柳杉林每月吸收的 SO_2 的物质的量为

()

- A. 164 kg
- B. 2.5 mol
- C. 2 500 mol
- D. 250 mol

11. 通过一步实验就能区别氯化钠、氯化铝、氯化亚铁、氯化铁四种溶液,并只用一种试

剂。这种试剂是 ()

A. KSCN 溶液

B. BaCl₂ 溶液

C. 盐酸

D. NaOH 溶液

12. 下列离子方程式中,书写错误的是 ()

A. 向碳酸氢钠溶液中加入氢氧化钠溶液: $\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$

B. 向氯化亚铁溶液中通入氯气: $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$

C. 将铜片插入硝酸银溶液: $\text{Cu} + 2\text{Ag}^+ \rightleftharpoons \text{Cu}^{2+} + 2\text{Ag}$

D. 将金属铁放入稀硫酸中: $2\text{Fe} + 6\text{H}^+ \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2 \uparrow$

13. 将 8 g 无水硫酸铜配成 0.1 mol/L 水溶液。下列说法中,正确的是 ()

A. 溶于 500 mL 水中

B. 溶于 1 L 水中

C. 溶解后溶液的总体积为 500 mL

D. 溶解后溶液的总体积为 1 L

14. 下列各组离子在水溶液中能大量共存的是 ()

A. Na⁺、Ba²⁺、Cl⁻、SO₄²⁻

B. Ca²⁺、HCO₃⁻、Cl⁻、K⁺

C. Mg²⁺、Ag⁺、NO₃⁻、Cl⁻

D. H⁺、Cl⁻、Na⁺、CO₃²⁻

15. 在相同条件下,A 容器中的 H₂ 和 B 容器中的 NH₃ 所含的原子数目相等,则两个容器的体积比为 ()

A. 2 : 3

B. 1 : 2

C. 1 : 3

D. 2 : 1

16. 把 Ba(OH)₂ 溶液滴入 Al₂(SO₄)₃ 溶液中,使 SO₄²⁻ 全部转化成 BaSO₄ 沉淀,此时铝元素的主要存在形式是 ()

A. Al³⁺

B. Al(OH)₃

C. AlO₂⁻

D. Al³⁺ 和 Al(OH)₃

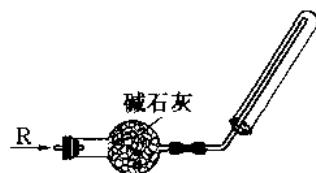
17. 实验室可用右图所示装置干燥、收集某气体 R,则 R 可能是 ()

A. SO₂

B. NH₃

C. HCl

D. Cl₂

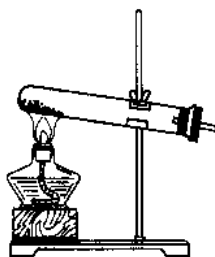


18. 硫酸亚铁溶液中含有杂质硫酸铜和硫酸铁,为除去杂质,提纯硫酸亚铁,应该加入下列哪种物质 ()
- A. 铁粉
B. 镁粉
C. 锌粉
D. 铝粉
19. 一定条件下氯酸钾受热分解的化学方程式为 $2\text{KClO}_3 \xrightarrow{\quad} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$ 。在反应中被氧化与被还原的原子数之比为 ()
- A. 3 : 1
B. 1 : 3
C. 2 : 3
D. 3 : 2
20. 某冶炼厂利用炼铜产生的 SO_2 生产硫酸,变废为宝,化害为利。其原理是 ()
- A. 利用了 SO_2 的水溶性,将 SO_2 直接通入水中
B. 利用了 SO_2 的氧化性,将 SO_2 直接通入水中
C. 利用了 SO_2 的氧化性,使其与 O_2 反应而转化为 SO_3 ,再与水反应
D. 利用了 SO_2 的还原性,使其与 O_2 反应而转化为 SO_3 ,再与水反应
21. 酒精的分子式为 $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ 。在质量分数为 46% 的酒精溶液中,酒精分子和水分子的个数比为 ()
- A. 1 : 1
B. 1 : 3
C. 3 : 1
D. 23 : 27

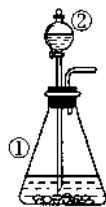
第 II 卷(共 32 分)

二、(本题包括 2 小题,共 13 分)

22. (8 分)如下图所示, A、B 是实验室常用的两种制取气体的装置,提供的药品有:大理石、稀盐酸、锌粒、氯化铵、熟石灰。现欲利用这些药品分别制取 NH_3 、 H_2 、 CO_2 3 种气体,试回答下列问题。



A

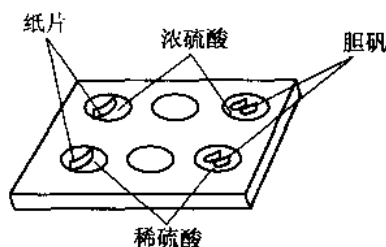


B

- (1) 选用 A 装置可制取的气体有 _____；
 选用 B 装置可制取的气体有 _____。
- (2) 标号①、②的仪器名称依次为 _____、_____。
- (3) 写出利用上述有关药品制取氨气的化学方程式：_____。
- (4) 若要制得干燥的氨气，可选用下列干燥剂中的 _____ (填序号)。
 a. 生石灰 b. 浓硫酸

23. (5 分) 某学生做检验浓硫酸性质的实验：

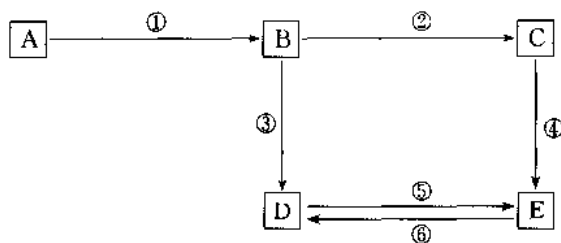
在一个白色点滴板的孔穴中分别放入小纸片、少量 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 。然后如下图所示，分别滴入几滴浓硫酸或稀硫酸，观察现象。



- (1) 浓硫酸滴在小纸片上，小纸片变 _____ (填实验现象)，说明浓硫酸具有 _____ 性。
- (2) 稀硫酸滴在 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 上，胆矾 _____ (填实验现象)；浓硫酸滴在 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 上，胆矾 _____ (填实验现象)，说明浓硫酸具有 _____ 性。

三、(本题包括 2 小题，共 11 分)

24. (5 分) A 为金属单质，E 为红褐色不溶于水的化合物。A、B、C、D、E 有如下图所示的转化关系，反应①为置换反应，B、D 为氯化物。



回答下列问题。

- (1) 写出 A 的化学式：_____。
- (2) 写出反应③、④的化学方程式：
 ③ _____；
 ④ _____。
- (3) 写出检验 D 中阳离子的方法：_____

25. (6分)甲、乙、丙、丁分别是盐酸、碳酸钠、氯化钙、硝酸银4种溶液中的一种。将它们两两混合后,观察到的现象如下表所示,其中丁与乙混合产生的是无色气体。

	甲	乙	丙	丁
甲	—	↓	↓	—
乙	↓	—	↓	↑
丙	↓	↓	—	↓
丁	—	↑	↓	—

回答下列问题。

- (1) 写出丁与乙反应的离子方程式:_____。
- (2) 这四种溶液分别是:甲____、乙____、丙____、丁____。(用溶质的化学式表示)

四、(本题包括1小题,8分)

26. 将5.0 L NaCl溶液和3.0 L 0.80 mol/L BaCl₂溶液混合,设混合后溶液的总体积为8.0 L,并测得NaCl的物质的量浓度为0.50 mol/L。问:

- (1) 混合溶液中Cl⁻的物质的量浓度为多少?
- (2) 混合前NaCl溶液中NaCl的物质的量浓度为多少?
- (3) 混合后BaCl₂溶液中BaCl₂的物质的量浓度为多少?