

新课标版



DUOFEN
GAOSHOU

夺分高手

——2006年中考模拟试题

《中考夺分高手》编写组 编



1轮模拟

化学

辽宁大学出版社

新课标版

中考

DUOFEN
GAOSHOU

夺分高手

——2006 年中考模拟试题

《中考夺分高手》编写组 编



1轮模拟

化学

目 录

新课程中考化学模拟试题（一）	1
新课程中考化学模拟试题（二）	7
新课程中考化学模拟试题（三）	13
新课程中考化学模拟试题（四）	19
新课程中考化学模拟试题（五）	25
新课程中考化学模拟试题（六）	31
新课程中考化学模拟试题（七）	39
新课程中考化学模拟试题（八）	45
2005 年辽宁省沈阳市新课改实验考试	51
2005 年锦州市基础教育课程改革实验区初中毕业考试	57
参考答案	63

新课程中考化学模拟试题(一)

(试卷满分: 65分)

题号	一	二	三	四	五	总分
得分						

说明: 可能用到的相对原子质量: H—1 C—12 O—16 Na—23 Al—27 Cl—35.5
Ba—137

一、选择题(本题包括13道小题。1~11小题, 每题1分; 12~13小题, 每题2分; 共15分。每小题有一个最符合题目要求的选项, 请选出后填在题后括号内)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案													

1. 微量元素与人体健康密切相关, 若膳食不合理, 摄入某种微量元素不足, 就会引起疾病。下列元素中不属于人体必需的微量元素的是 ()

- A. 锌 B. 氮 C. 铜 D. 铁

2. 回收利用日常生活中废弃的一些用品, 可以减少对环境的污染。下列废弃用品中属于有机化合物的是 ()

- A. 铜线 B. 铝制易拉罐 C. 铁锅 D. 塑料包装袋

3. 油炸食物不宜多吃, 因为食物长时间煎炸后所产生的微量的丙烯醛(化学式为 C_3H_4O) 等有毒物质, 会损害人体健康。下列有关丙烯醛的说法不正确的是 ()

- A. 由碳、氢、氧三种元素组成
B. 碳、氢、氧三种元素的质量比是 9:1:2
C. 分子中原子个数比依次为 3:4:1
D. 在空气中完全燃烧的产物是二氧化碳和水

4. 下列生活经验中, 不正确的是 ()

- A. 用汽油洗去衣服上的油渍
B. 用食醋除去水瓶中的水垢
C. 用钢丝球洗刷铝锅表面脏物
D. 用铅笔芯的粉末使锁的开启变得更灵活

5. 环境和能源是人类生存和发展的基本条件。下列有关环境和能源的说法错误的是 ()

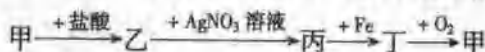
- A. 煤、石油、天然气是三种重要的化石燃料

B. 二氧化碳是造成温室效应的主要物质

C. 太阳能、水能、风能是人类正在利用和开发的重要能源

D. 地下水资源的大量开采可以为人类解决水危机, 人类不必再为淡水缺乏而苦恼

6. 根据下图所示的转化关系, 推断甲物质是 ()



A. Cu

B. CuO

C. MgO

D. Mg

7. 有 X、Y、Z 三种金属 (X、Y、Z 分别代表元素符号), 把 X 投入 $\text{Z}(\text{NO}_3)_2$ 溶液中, X 的表面有 Z 析出, 把 Y 投入 XCl_2 溶液中, Y 的表面有 X 析出, 则 X、Y、Z 的金属活动性由弱到强的顺序是 ()

A. $\text{Z} < \text{X} < \text{Y}$

B. $\text{Y} < \text{X} < \text{Z}$

C. $\text{Z} < \text{Y} < \text{X}$

D. $\text{X} < \text{Y} < \text{Z}$

8. CO_2 和 O_2 是自然界中生命活动不可缺乏的两种气体, 它们的相同点是 ()

A. 都能灭火

B. 都能供给呼吸

C. 都无毒

D. 都是光合作用的原料

9. 通过初中化学的学习, 我们可以总结或发现许多具有一定规律性的知识。在下列所给的有关规律的描述中, 正确的是 ()

A. 实验室制取气体前都要检查装置的气密性

B. 所有的酸中都一定含有氧元素

C. 金属与盐溶液发生置换反应后, 溶液的质量都增加

D. 酸、碱、盐之间都能发生复分解反应

10. 化学知识有很多的“相等”。下列说法中不正确的是 ()

A. 参加化学反应的物质的总质量等于反应后生成的物质的总质量

B. 化合物中元素化合价的正价总数与负价总数的数值相等

C. 在原子中原子核内的质子数都等于中子数

D. 溶液稀释前后溶质的质量相等

11. 下列各物质能在 $\text{pH} = 1$ 的溶液中大量共存, 且得到无色透明的溶液的是 ()

A. BaCl_2 、 NaNO_3 、 KOH 、 MgCl_2

B. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 、 NaCl 、 H_2SO_4 、 KNO_3

C. Na_2CO_3 、 BaCl_2 、 KNO_3 、 NH_4Cl

D. ZnSO_4 、 $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ 、 NaNO_3 、 KCl

12. 20°C 时, 物质的溶解度在 $0.1\text{g} \sim 1\text{g}$ 范围内为微溶。已知 CaSO_4 的溶解度如下表所示。

温度 ($^\circ\text{C}$)	0	20	40	60	80	100
溶解度 (g)	0.1980	0.2036	0.2097	0.2047	0.1966	0.1669

若要用硫酸溶液和石灰石反应, 持续较快产生 CO_2 气体, 你认为下列措施可行的是 ()

- D. 將塊狀石灰石加到冷的硫酸溶液中

13. 某无色气体可能由 H_2 、 CO 或 CO_2 中的一种或几种组成, 若将该气体通过灼热的氧化铜粉末, 再通入澄清石灰水, 可看到黑色粉末变为光亮的红色物质, 且澄清石灰水变浑浊, 则该气体的组成描述正确的是 ()

- A. 一定有 CO B. 一定是 H_2 和 CO_2
C. 该气体的组成最多有 4 种情况 D. 该气体的组成最多有 5 种情况

二、填空题(本题包括5道小题,每空1分,共14分)

14. 用恰当的化学符号表示

- (1) 3个五氧化二磷分子_____， m 个亚铁离子_____；
(2) 在 $4\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + 2x = 4\text{Fe}(\text{OH})_3$ 中， x 的化学式为_____。

15. 现有的下列物质：烧碱、氮气、硝酸铵、汞，请用它们的化学式填空：

- (1) 食品包装袋内常充入的气体是_____；
(2) 可用作某些气体干燥剂的是_____；
(3) 可用作化肥的是_____；
(4) 水银温度计中的液体是_____。

16. 阅读下表:

名称	空气中体积分数 (%)	标准状况下: 密度 ($\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$)	沸点 ($^{\circ}\text{C}$)	通常状况下 1 体积水中溶解的体积数
氮气	78	1.2505	-195.8	0.02
氧气	21	1.429	-183.0	0.03
二氧化碳	0.03	1.977	-78.44	1.00

- (1) 上述气体中, 溶解于水由易到难的顺序是_____;
- (2) 液化后的空气, 再升高温度, 上述物质中, 最先汽化的是_____;
- (3) 在长久于枯的深井中, 会积聚较多的_____气体, 其原因是_____。

17. 人体摄入过多食物时,会引起过多胃酸分泌,胃液的 pH 下降,使人体感到不适,此时服用消酸剂能有效调节胃内的 pH,双羟基铝酸钠就是一种常用消酸剂,其化学式为 $\text{NaAl}(\text{OH})_2\text{CO}_3$,它的相对分子质量为_____。由于 Al^{3+} 在人体内难以代谢,含量高了就会造成许多疾病,如老年痴呆症。请再举生活中一例,说明铝元素是如何进入人体的。

18. 请你写出能够在水溶液中共存的三种离子

三、简答题(本题包括6道小题,共22分)

19. (2分) 物质的用途主要是由物质的性质决定的, 例如通常条件下二氧化碳不燃烧也不支持燃烧, 所以二氧化碳可用于灭火。

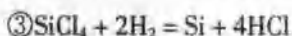
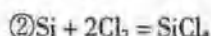
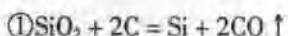
不支持燃烧,密度比空气大,常用来灭火。仿照上述示例,请你再举出两例。

20. (2分) 有下列两组物质,每组中有一种与其他物质所属类别不同,请将这种物质填在下面的横线上:

(1) CO_2 、 ClO_2 、 HCl 、 SO_2 _____;

(2) 空气、食盐、水、石灰石 _____。

21. (3分) 芯片是所有的电脑、“智能家电”的核心部件,它是以高纯度的单质硅(硅的元素符号为 Si) 为材料制成的。用化学方法制得纯硅的反应原理为:



请回答: (1) 上述反应中属于置换反应的是 _____ (填序号);

(2) SiCl_4 中硅元素的化合价是 _____;

(3) 反应①中生成有剧毒的 CO, 它能与人体血液中的血红蛋白结合, 使血红蛋白不能很好地与氧气结合, 从而使人体缺氧而造成“煤气中毒”。如果发现有人煤气中毒, 你将采用哪些救治措施? (只回答一种即可) _____。

22. (3分) 碳酸氢铵是一种化肥, 生产厂家有下面使用说明: 本品宜存储于干燥阴冷处, 防止受潮, 施用后盖土或立即灌溉, 避免曝晒或与碱性物质(如熟石灰)混合使用, 以免变质, 造成肥效损失。

根据上面叙述, 归纳写出碳酸氢铵的性质。

23. (6分) 组成里含有 _____ 离子或 _____ 离子的盐都能与盐酸反应生成 CO_2 气体, 请用化学方程式举两例说明:

(1)

(2)

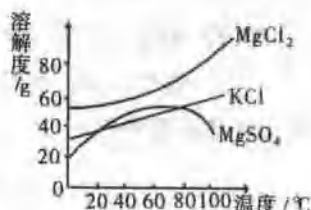
24. (6分) 海洋是巨大的资源宝库, 从海洋中可提取许多重要物质。请你参与下列问题的讨论:

(1) 某市盐厂测得: ①海水中含 NaCl 约为 3.5%; ②在海边打井, 井水中含 NaCl 约为 8%。
晒盐最好选择_____ (填序号) 作原料, 理由是_____。

(2) 关于晒盐原理的说法正确的是_____。

- A. 利用阳光和风力, 使氯化钠蒸发出来
- B. 利用阳光和风力, 使水分蒸发, 析出盐
- C. 降低温度使氯化钠析出
- D. 日光照晒后, 氯化钠的溶解度变小

(3) 晒盐后得到的溶液 (又称卤水) 中含有氯化镁 (MgCl_2)、硫酸镁 (MgSO_4) 和氯化钾 (KCl) 等物质。参照右图各物质的溶解度曲线, 从卤水中提取氯化钾晶体采用下列方法:



①将卤水加热到 60°C 以上蒸发水分就会逐渐析出_____ (填名称) 晶体, 理由是_____;

②将①中的晶体过滤后得到滤液, 把滤液降温到 30°C 以下, 又析出氯化钾晶体和氯化镁晶体, 然后用少量的_____ (填“冷水”或“热水”) 洗涤两种晶体的混合物, 就可以得到较纯的氯化钾晶体。

四、探究题 (本题共 8 分)

25. (8 分) 某学习小组在实验室用一小块生铁与稀盐酸反应, 观察到生铁表面出现气泡, 同时发现反应后的液体中有少量黑色不溶物。

针对黑色不溶物, 该小组的同学进行了探究。

小资料: 高炉炼得的铁里有 2% ~ 4.3% 的碳以及少量的磷和硫, 因而是铁的合金——生铁

【提出问题】_____;

【猜想】针对你发现的问题, 大胆提出你的猜想

【设计方案】根据你的猜想, 写出你的实验设计方案

【进行实验】根据你的猜想和设计方案, 任选下列实验用品进行实验。

实验用品: 澄清石灰水、稀盐酸、生铁 (若干小块)

试管、玻璃片、小烧杯、带导管的单孔橡皮塞、酒精灯、坩埚钳、带铁夹的铁架台

操作步骤	可能观察到的实验现象	相应的结论

【解释与结论】

五、计算题 (本题共 6 分)

26. (6 分) 下图是某工业盐产品质量指标。为了测定该工业盐中氯化钠的质量分数, 取 100g 该工业盐进行实验: ①测得水的质量分数为 3.36%; ②用碳酸钠来测定杂质氯化钡的质量时, 得到 0.985g 沉淀。(反应的化学方程式为 $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$) 求:

(1) 100g 该工业盐中含氯化钡的质量。

(2) 通过计算, 判断此工业盐中氯化钠的质量分数是否符合产品质量指标?

(工业盐)

氯化钠 (%) ≥ 95.5

水分 (%) ≤ 3.46

氯化钡 (%) ≤ 1.04



新课程中考化学模拟试题(二)

(试卷满分: 65 分)

题号	一	二	三	四	五	总分
得分						

说明: 可能用到的相对原子质量: H—1 C—12 N—14 Cl—35.5 Zn—65

一、选择题(本题包括 13 道小题。1~11 小题, 每题 1 分, 12~13 小题, 每题 2 分, 共 15 分。每小题有一个最符合题目要求的选项, 请选出后填在题后括号内)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案													

1. 渤海特有的黄花鱼、鲈鱼、比目鱼、鱿鱼等, 能给人们带来的主要营养物质是 ()

A. 维生素 B. 蛋白质 C. 淀粉 D. 葡萄糖

2. 下列各组物质或其主要成分不属于同一种物质的是 ()

A. 烧碱、纯碱 B. 熟石灰、消石灰
C. 石灰石、大理石 D. 乙酸、醋酸

3. 每年的 5 月 31 日是世界无烟日, 2004 年的主题是“控制吸烟, 减少贫困”。香烟燃烧产生的烟气中含有许多强致癌物和有害物, 其中对人体危害最大的是尼古丁(化学式为 $C_{10}H_{14}N_2$)、焦油和一氧化碳等。下列说法错误的是 ()

A. 学校应当成为无烟场所
B. 尼古丁由碳、氢、氮三种元素组成
C. CO 能与血液里的血红蛋白结合, 使血红蛋白携氧能力降低
D. $C_{10}H_{14}N_2$ 中, 碳、氢、氮三种元素的质量比是 10:14:2

4. 为了增强市民的环保意识, 变废为宝, 2004 年 5 月初, 贵阳市将中山路、奇路上的垃圾箱全部更换为分类回收垃圾箱。此次摆放的垃圾箱分类标志明显, 绿色箱用来装可再利用垃圾, 黄色箱用来装不可再利用垃圾。以下物质应扔进黄色垃圾箱的是 ()

A. 废旧报纸 B. 果皮 C. 铝制饮料罐 D. 废旧电池

5. 根据你的生活经验判断, 下列做法不正确的是 ()

- A. 用燃着的火柴检查煤气炉是否漏气
 B. 做馒头时在发酵的面团中加入少许的纯碱
 C. 切完菜后将菜刀洗净擦干, 放在干燥的地方
 D. 用食盐腌制鱼、肉, 以延长鱼、肉食品的保存期
6. 为了证明长期暴露在空气中的氢氧化钠溶液已部分变质, 某同学先取 2mL 试样于试管中, 然后进行如下试验, 其中不能达到目的的是 ()
- A. 加入足量盐酸, 观察现象
 B. 加入澄清石灰水, 观察现象
 C. 通入适量二氧化碳气体, 观察现象
 D. 加入氯化钡溶液, 观察现象
7. 下列做法正确的是 ()
- A. 为了防止海产品变质, 用甲醛水溶液浸泡它们
 B. 为了补钙, 可长期饮用硬水来利用其中的钙元素
 C. 为了补充维生素, 可以多食水果和蔬菜
 D. 为了少浪费粮食, 由于储存不当发生轻微霉变的大米要洗净后食用
8. 第 21 届潍坊国际风筝会开幕时, 放飞了数以万计的彩色气球。用你所学物质的化学性质及下表提供的数据 (常温), 分析充灌气球最好选用的气体是 (已知常温时空气的密度为 1.29g/L) ()

选项	A	B	C	D
气体名称	氢气	氦气	氮气	氧气
密度 g/L	0.089	0.17	1.25	1.42

9. 下列对实验过程的评价正确的是 ()
- A. 某固体中加入稀盐酸产生无色气体, 证明该固体一定含有 CO_3^{2-}
 B. 某溶液中滴加 BaCl_2 溶液, 生成不溶于稀硝酸的白色沉淀, 该溶液中一定含 SO_4^{2-}
 C. 某无色溶液中滴加无色酚酞试液, 溶液变成红色, 该溶液不一定是碱
 D. 某溶液中加入 AgNO_3 溶液有白色沉淀生成, 该溶液中一定含 Cl^-
10. 实验室用棕色试剂瓶盛浓硝酸, 由此猜测浓硝酸可能具有的性质是 ()
- A. 它是深棕色溶液
 B. 它是稳定的化合物
 C. 它是易跟空气反应的物质
 D. 它是见光易分解的物质

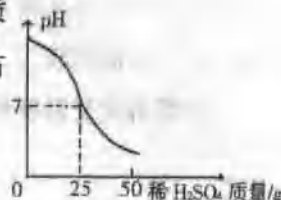
11. 下表是某指示剂在一定的 pH 范围内所显示的颜色:

颜色	红	橙	绿	蓝	紫
pH 范围	1~3	4~5	6~7	8~10	11~14

在滴有少量该指示剂的 NaOH 溶液中, 逐滴加入稀盐酸, 出现的颜色变化是 ()

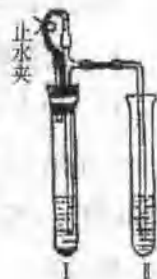
- A. 由蓝到绿 B. 由绿到蓝 C. 由红到紫 D. 由橙到绿

12. 向 50g 溶质质量分数为 4% 的氢氧化钠溶液中逐滴加入一定质量分数的稀硫酸, 所滴加的稀硫酸质量与溶液 pH 变化的函数关系如右图所示。则所滴加的稀硫酸的溶质质量分数为



- A. 4% B. 4.9%
C. 9.8% D. 19.6%

13. 如图所示装置进行实验 (图中铁架台等仪器均已略去)。在 I 中加入试剂后, 塞紧橡皮塞, 立即打开止水夹, II 中有气泡冒出; 一段时间后关闭止水夹, II 中液面上升, 溶液由无色变为浑浊。符合以上实验现象的 I 和 II 中应加入的试剂是 ()



	A	B	C	D
I	CaCO_3 、稀 HCl	Na_2CO_3 、稀 H_2SO_4	Zn、稀 H_2SO_4	Cu、稀 H_2SO_4
II	KNO_3	NaCl	BaCl_2	$\text{Ba}(\text{OH})_2$

二、填空题 (本题包括 4 道小题, 每空 1 分, 共 14 分)

14. 化学就在我们身边。请你选用所学的化学知识, 在横线上填空。

(1) 小玲放学一进家门就闻到了饭菜的香味, 这证实了分子_____的性质。

(2) 小红注意到汽水在没有开盖时几乎看不到有气泡, 但打开瓶盖之后却有大量气泡冒出, 这说明了气体的溶解度_____。

(3) 小丽经常帮妈妈洗碗, 她每次都能很容易地把“油乎乎”的菜盘洗干净, 请你猜猜看, 她可能在水中加了什么?_____。

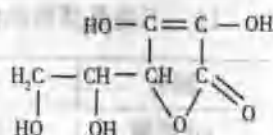
15. 人们可以从不同的角度对物质进行分类, 请将氢气、一氧化碳、氧化铜、二氧化碳、铝和红磷六种物质分成两组 (填化学式), 并写出分类依据。

第一组_____, 分类依据是_____。

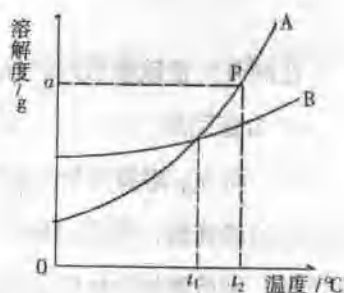
第二组_____, 分类依据是_____。

16. 黄瓜中富含维生素 C, 其分子结构如右图。维生素 C 由_____元素组成。维生素 C

在 $\text{pH} < 5$ 的环境中较稳定, 为减少维生素 C 的损失, 黄瓜在烹饪时应加入少量的_____。维生素 C 片保存时, 应注意避热、避光、密封, 请你据此推测维生素 C 的化学性质_____。



17. 小强同学绘制了如图所示 A、B 两种固体物质的溶解度曲线。



(1) A 物质在温度为 $t_2^\circ\text{C}$ 时的溶解度是_____; 温度为 $t_1^\circ\text{C}$ 时, A 物质与 B 物质的溶解度_____ (填“相等”、“不相等”或“不能比较”)。

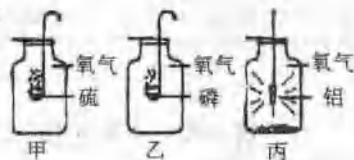
(2) 溶解度受温度影响变化较小的固体物质, 宜采用_____的方法结晶。

(3) 我国有许多盐碱湖, 湖中溶有大量的 NaCl 和 Na_2CO_3 , 那里的人们冬天捞碱, 夏天晒盐。据此你认为如图中 (填字母) _____ 曲线与纯碱的溶解度曲线相似。

三、简答题 (本题包括 5 道小题, 共 22 分)

18. (4 分) 我们学习了化学以后就要用化学的视角去看待我们身边的各种物质。请你写出一种你最熟悉的物质的化学式_____, 从物质分类的角度它属于_____ (填写“单质”、“氧化物”、“酸”、“碱”或“盐”)。我们知道物质的用途要由物质的性质决定, 请你写出该物质的一种用途: _____, 以及决定这种用途的性质: _____。

19. (5 分) 甲、乙、丙是三个实验的示意图, 根据图中所发生的化学反应现象及化学反应原理, 进行总结归纳并回答下列问题:



(1) 所发生的三个反应有多个共同的特点, 分别是:

- ① _____;
- ② _____。

(只答两个即可)

(2) 丙图中氧气瓶底部的少量物质的作用是_____。

(3) 任选上述实验中的一个, 写出反应的化学方程式: _____。

20. (3 分) 某同学在实验室为了验证锌和铁的活动性, 做了如下页图所示的实验: 甲、乙两支试管中盛有浓度、质量均相同的足量稀盐酸, A、B 两个相同的小气球中分别盛有质量相同的铁和锌中的一种。将两种金属全部抖入试管中, 观察到的现象是: 开始时甲气球迅速鼓起, 而

乙气球鼓起较慢,反应结束后,甲气球的体积比乙气球小。该同学对现象进行分析,认为:A中金属的活动性比B中金属的活动性_____ (填“强”或“弱”),所以A中金属是_____,同时还得出另一结论,该结论是_____。



21. (4分) 小玉同学用坩埚钳夹住一块白色固体,在酒精灯火焰上灼烧,同时在白色固体上方罩一内壁附有澄清石灰水的烧杯,片刻后,发现澄清石灰水变浑浊。他认为是白色固体分解生成的二氧化碳使澄清石灰水变浑浊。小强认为这个实验还不足以说明澄清石灰水变浑浊的原因,应补做一个实验。



(1) 你认为小玉应补做的实验是什么?

(2) 补做该实验的目的是什么?

22. (6分) 某化学兴趣小组的同学,在实验室将制得的二氧化碳通入一定量的氢氧化钠溶液中,为了探究二者是否发生了化学反应,几位同学分别提出以下三种实验方案。

方案一:向所得溶液中滴加无色酚酞试液,观察现象,得出结论。

方案二:向所得溶液中滴加稀盐酸,观察现象,得出结论。

方案三:向所得溶液中滴加澄清石灰水,观察现象,得出结论。

请你分析上述三个实验方案是否可行,可行与不可行均说明理由。

方案	是否可行	说明理由
方案一		
方案二		
方案三		

四、探究题 (本题共8分)

23. (8分) 如图所示,张小东同学在实验室进行酸碱中和反应的实验时,用小烧杯取适量的氢氧化钠溶液,然后用滴管逐滴向烧杯中滴加稀盐酸,同时不断振荡烧杯,可是烧杯中没有什么现象产生,他才突然想起忘记滴加指示剂,因而无法确定盐酸与氢氧化钠是否恰好完全反应。为了证明这两种物质是否恰好完全反应,张小东同学从烧杯中取了少量反应后的溶液于一支试管中,并向试管中滴加几滴无色酚酞试液,振荡,观察到酚酞试液不变色。于是他得出“两种物质已恰好完全中和”的结论。



(1) 你认为他的结论是_____的(填“正确”或“错误”), 你的理由是_____;

(2) 写出烧杯中发生反应的化学方程式_____

(3) 请你任选实验用品, 设计一个实验, 探究上述烧杯中的溶液是否恰好完全中和。

实验方法	可能观察到的现象	相应的结论

五、计算题 (本题共 6 分)

24. (6分) 甲、乙、丙三位同学分别取含有杂质的锌(假设杂质不与酸反应)与 50g 盐酸进行实验, 所得结果如下:

实验	甲	乙	丙
加入样品的质量/g	3.25	6.5	9.75
生成 H_2 的质量/g	0.08	0.16	0.2

(1) 求该含杂质的锌中纯锌的质量分数;

(2) 盐酸中溶质的质量分数。(最后结果精确到 0.1%)



新课程中考化学模拟试题 (三)

(试卷满分: 65 分)

题号	一	二	三	四	五	总分
得分						

说明: 可能用到的相对原子质量: H—1 N—14 O—16 S—32

一、选择题 (本题包括 13 道小题。1~11 小题, 每题 1 分, 12~13 小题, 每题 2 分, 共 15 分。每小题有一个最符合题目要求的选项, 请选出后填在题后括号内)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案													

1. 以下饮料和食品中, 属于溶液的是 ()

- A. 豆浆 B. 牛奶
C. 矿泉水 D. 果酱

2. 走进新装修的房屋里常有一股异味。利用有关分子的性质解释该现象, 最合理的是 ()

- A. 分子在不断运动 B. 分子的质量很小
C. 分子间有间隙 D. 分子的体积很小

3. 在电影院、商场、医院等公共场所最常见的标志是 ()



A



B



C



D

4. 6月5日是“世界环境日”。2005年我国的环保主题是“人人参与, 创建绿色家园”。下列有关能源的开发和利用不符合该主题的是 ()

- A. 氢能资源丰富、燃烧放热多, 产物不污染环境等优点, 是理想的新型能源
B. 为减轻空气污染, 应提倡使用乙醇汽油
C. 开发和利用太阳能、水能、风能等能源
D. 煤、石油、天然气等化石燃料为不可再生能源, 应禁止使用

5. 2004年5月,某市发生了一起亚硝酸钠中毒事件。亚硝酸钠外观酷似食盐,有咸味,加热会分解,放出有臭味的气体。请阅读下表信息,判断以下区别亚硝酸钠和氯化钠的方法错误的是 ()

- A. 滴加稀盐酸
B. 滴加硝酸银溶液
C. 品尝味道
D. 加热

试剂 \ 物质	现象
跟稀盐酸作用	放出红棕色的气体
跟硝酸银溶液作用	生成浅黄色沉淀

6. 下列四组物质的溶液,不另加其他试剂就可将它们区别开的是 ()

- A. HCl 、 H_2SO_4 、 NaOH B. CuSO_4 、 NaCl 、 HCl
C. CaCl_2 、 Na_2CO_3 、 K_2CO_3 D. FeCl_3 、 NaOH 、 NaCl

7. 安全生活离不开化学。下列做法正确的是 ()

- A. 厨房煤气泄漏,迅速开启排风扇
B. 室内起火,立即敞开门窗
C. 煤矿井下停电,赶快引燃火把照明
D. 进入久未开启的菜窖,先要做灯火试验

8. 关于物质之间反应的分析正确的是 ()

- A. 生成两种化合物的反应,一定不是化合反应或置换反应
B. 碱能与所有的非金属氧化物反应
C. 生成盐和水的反应,一定是中和反应
D. 有单质生成的反应,一定不是化合反应,可能是置换反应或分解反应,或复分解反应

9. 火箭推进器中盛有液态物质X和双氧水(H_2O_2),当它们混合反应时,放出大量的热,产生强大推动力。有关的化学反应为: $\text{X} + 2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$,则X的化学式为 ()

- A. NH_3 B. N_2O_4 C. NO_2 D. N_2H_4

10. “群众利益无小事,食品安全是大事”。下列不会导致食品对人体健康有害的做法是 ()

- A. 用报纸直接包裹食品
B. 用硫磺熏制辣椒、白木耳等食品
C. 用袋装生石灰作饼干类食品的干燥剂
D. 为防止腌制的食品腐烂,可在其中多加些防腐剂

11. 某气体可能含有 H_2 、 N_2 、 CO 、 CH_4 中的一种或两种。该气体在足量的氧气中充分燃烧后,将全部生成物依次通过足量的无水硫酸铜和氢氧化钠溶液,发现无水硫酸铜变蓝色,氢氧化钠溶液的质量增加,则该气体成分不可能是 ()

- A. CO 和 CH_4 B. H_2 和 CO C. CH_4 D. H_2 和 N_2