

XINKECHENG SHIYANQU

ZHONGKAO HUAXUE MONI SHIJUAN

新课程 实验区 中考化学 模拟试卷

强化训练
提高能力
预测趋势
模拟实战

中考化学命题研究组 编



新课程实验区中考化学模拟试卷

中考化学命题研究组 编

上海遠東出版社

图书在版编目(CIP)数据

新课程实验区中考化学模拟试卷/中考化学命题研究组编. 上海:上海远东出版社,2006

ISBN 7-80706-207-X

I. 新... II. 中... III. 化学课-初中-习题-升学参考资料 IV. G634.85

中国版本图书馆 CIP 数据核字(2006)第 019804 号

责任编辑:薛雅平 储成连

装帧设计:张晶灵

新课程实验区中考化学模拟试卷

编者:中考化学命题研究组

出版:上海世纪出版股份有限公司远东出版社

地址:中国上海市仙霞路 357 号

邮编:200336

<http://www.ydbook.com>

发行:新华书店上海发行所 上海远东出版社

制版:南京展望文化发展有限公司

印刷:昆山市亭林印刷有限责任公司

装订:昆山市亭林印刷有限责任公司

版次:2006 年 4 月第 1 版

印次:2006 年 4 月第 1 次印刷

开本:787×1092 1/16

字数:243 千字

印张:10.75

印数:1—8 000

ISBN 7—80706—207—X/G · 585 定价:15.00 元

版权所有 盗版必究(举报电话:62594779)

如发生质量问题,读者可向工厂调换。

出版说明

初中毕业生化学学业考试是义务教育阶段的终结性考试,目的是全面准确地反映初中毕业生在化学学习方面所达到的水平。随着初中新课程改革的推进,我国已开始在全国范围内推行使用初中新教材,旧的中考复习用书已经不能再适应新形势下新中考的要求,为此,我们邀请了全国中考命题指导组专家及新课程实验区的命题研究专家,根据《中考命题指导丛书》的要求编制了 18 套新课程中考模拟试卷。

根据《中考命题指导丛书》的要求,“重视基础、关注探究、联系实际、促进发展”是初中毕业生化学学科学业考试命题的基本思路,考试应以义务教育化学课程标准的课程目标 and 内容标准为依据,重点考查最基础的化学知识和技能,基本的方法和价值观,以及对化学、社会和技术相互关系的理解,运用化学知识解决简单实际问题的能力等,考查内容不应受教材内容的制约。这也是本书编制模拟试卷的基本思路。

本书编制的 18 套新课程实验区化学中考模拟试卷,其考查内容包括“身边的化学物质”、“物质构成的奥秘”、“物质的化学反应”和“化学与社会发展”四个方面,并将“科学探究”融入上述内容之中。其命题充分遵循《中考命题指导丛书》的命题原则,即根据化学课程标准确定考查内容与要求;充分发挥不同类型化学试题的功能;高度关注化学、技术与社会的相互关系;确保试题的科学性,杜绝生造、繁难的题目等。

参与编制本书 18 套模拟试卷的有中考命题指导组专家及广大新课程实验区的命题研究专家,他们为本书的成功编制作出了大量工作,在此表示衷心的感谢!

目 录

中考化学模拟试卷(一)	1
中考化学模拟试卷(二)	9
中考化学模拟试卷(三)	17
中考化学模拟试卷(四)	25
中考化学模拟试卷(五)	33
中考化学模拟试卷(六)	41
中考化学模拟试卷(七)	49
中考化学模拟试卷(八)	57
中考化学模拟试卷(九)	65
中考化学模拟试卷(十)	73
中考化学模拟试卷(十一)	81
中考化学模拟试卷(十二)	89
中考化学模拟试卷(十三)	97
中考化学模拟试卷(十四)	105
中考化学模拟试卷(十五)	113
中考化学模拟试卷(十六)	121
中考化学模拟试卷(十七)	129
中考化学模拟试卷(十八)	137
参考答案	145

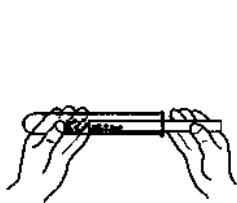
中考化学模拟试卷(一)

(满分 100 分,测试时间 100 分钟)

第 I 卷(选择题 共 35 分)

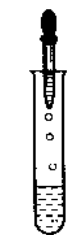
一、选择题(本大题共 10 小题,每小题 2 分,共 20 分。每小题只有一个选项符合题意)

1. “墙角数枝梅,凌寒独自开。遥知不是雪,为有暗香来。”(王安石《梅花》)诗人在远处就能闻到淡淡的梅花香味的原因是()。
A. 分子很小
B. 分子是不可分的
C. 分子之间有间隔
D. 分子在不断地运动
2. 学习化学可以帮助你变得聪明,防止走入生活和学习的某些误区。你认为下列说法不正确的是()。
A. 水银不是银,而是金属汞,常温常压下呈液态,有毒
B. 铅笔芯中不含铅,主要是石墨和黏土
C. 干冰不是冰,而是固体二氧化碳
D. 苛性钠不是钠,而是一种常见的盐
3. 生活中许多变化都能产生热量。下列放热现象主要由物理变化引起的是()。
A. 木炭燃烧放热
B. 生石灰与水混合放热
C. 白炽灯泡通电发热
D. 苹果腐烂发热
4. 下列实验操作中,不正确的是()。



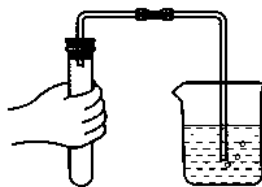
取用固体粉末

A.



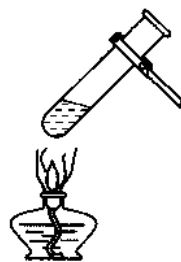
滴加液体

B.



检验装置气密性

C.



加热液体

D.

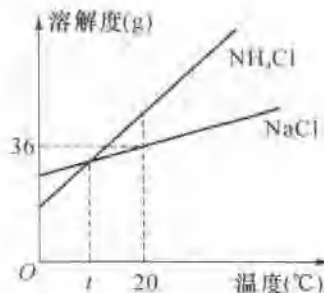
5. 蛋白质是人体必需的重要营养成分之一。下列食品中富含蛋白质的是()。
A. 豆腐
B. 馒头
C. 青椒
D. 豆油
6. 测定生活中一些物质的 pH,结果如图:
请根据图中信息判断,有关说法合理的是()。



- A. 胃酸过多的人应多吃苹果
B. 西瓜是中性的水果
C. 酱油是酸性调味品
D. 肥皂水能使石蕊变红
7. 下列物质中,属于纯净物的是()。
- A. 冰镇汽水
B. 高级纯蓝墨水
C. 注射用水
D. 纯净的氨水
8. 有迹象表明空气中二氧化碳的体积分数有所增加,为防止由此而引起的温室效应,下列控制二氧化碳含量增多的方法中,你认为最合理的是()。
- A. 大规模地绿化
B. 压缩工业规模
C. 控制燃料用量
D. 大量回收二氧化碳
9. 现有稀硫酸、石灰水、氢氧化钠三瓶无色溶液,只用一种试剂就能将它们一次鉴别开来的是()。
- A. 酚酞试液
B. 二氧化碳
C. 碳酸钠溶液
D. 氯化钡溶液
10. 我们食用的白糖(蔗糖)的化学式为 $C_{12}H_{22}O_{11}$,以下有关它的描述错误的是()。
- A. 它是由碳、氢、氧三种元素组成
B. 它的一个分子中含有 45 个原子
C. 蔗糖中碳、氢、氧三种元素的质量之比为 72 : 11 : 88
D. 蔗糖中碳元素的质量分数为 38%

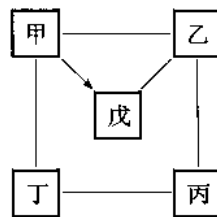
二、选择题(本大题共 5 小题,每小题 3 分,共 15 分。每小题有 1~2 个选项符合题意。错选、多选均不给分,漏选给 1 分)

11. 根据右图判断,下列说法中错误的是()。
- A. $NaCl$ 和 NH_4Cl 的溶解度都随温度升高而增大
B. $20^\circ C$ 时,20 g $NaCl$ 加入到 50 g 水中,搅拌后将全部溶解
C. $t^\circ C$ 时, NH_4Cl 饱和溶液和 $NaCl$ 饱和溶液溶质质量分数相等
D. 将 $20^\circ C$ 某 NH_4Cl 溶液降温到 $0^\circ C$,其溶质质量分数一定减小

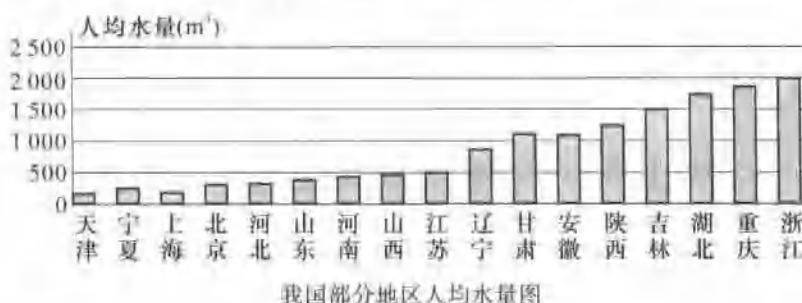


12. 国外最近开发出一种高效的水果长期保鲜技术:在 $3^\circ C$ 、多湿的条件下,通过低压水银灯的照射引起光化学反应,使水果储存过程中,释放出乙烯(C_2H_4 ,能催熟水果)转变为乙醇(化学式 C_2H_6O ,俗名酒精)。下列说法中正确的是()。
- A. 水果储存过程中释放的乙烯是光化学反应的产物

- | | 甲 | 乙 | 丙 | 丁 | 戊 |
|---|---------------------------------|--------------------------------|--------------------------------|-------------------|--------------------------------|
| A | Al | H ₂ SO ₄ | NaOH | CuCl ₂ | Al ₂ O ₃ |
| B | HCl | Zn | H ₂ SO ₄ | Fe | CuCl ₂ |
| C | C | CuO | HCl | O ₂ | CO |
| D | Na ₂ CO ₃ | Ca(OH) ₂ | NaOH | HCl | CO ₂ |



18. (3分) 水是人及一切生物生存所必需的资源,但全国各地区水资源分布不均衡,如我国的湖北省,就属于水资源轻度缺水地区。因此,为了可持续发展,我们要节约用水,防止水体污染。请认真阅读下面的图表,然后回答有关问题。



水资源紧缺指标表

紧 缺 性	人均水量(m^3)	紧 缺 性	人均水量(m^3)
轻度缺水	1 700~3 000	重度缺水	500~1 000
中度缺水	1 000~1 700	极度缺水	<500

- (1) 我国首都北京属于水资源_____缺水地区,针对这一实际问题,请你提出一条可行的解决措施_____ (要求:不要重复题中已有的措施)。
- (2) 节约用水是每一位市民应遵守的公德,而在日常生活中,我们经常会看到一些浪费水的现象,例如水龙头滴水、跑水的问题。如果一个水龙头按每秒钟滴2滴水,平均每20滴水为1 mL来计算,一昼夜将流失水的体积为_____ L。
19. (2分) 选用合适的试剂除去下列物质中的杂质(括号内为杂质)。
- (1) $\text{FeSO}_4(\text{CuSO}_4)$ 试剂是_____。
- (2) $\text{NaCl}(\text{Na}_2\text{CO}_3)$ 试剂是_____。
20. (4分) 用化学方程式回答下列问题:
- (1) 用石灰浆粉刷墙壁,刚开始一段时间内墙壁会“出汗”(墙壁出现潮湿现象),原因是_____;
- (2) 收藏家收藏清朝末年的铝制品至今仍保存完好,原因是在常温下,其表面形成一层致密的氧化膜_____;
- (3) 碳酸氢钠俗称小苏打,化学式为 NaHCO_3 。一些含有小苏打的饼干具有缓解人们常说的胃反酸症状的作用,其原因是_____;
- (4) 人在剧烈运动后,血液中产生较多的乳酸(化学式为 $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3$),使肌肉酸痛。放松一段时间后,由于乳酸与吸入的氧气反应而生成二氧化碳和水,使肌肉的酸痛感消失。该反应的化学方程式是_____。
21. (4分) 目前,化石燃料是人类生产、生活的主要能源。随着全球能源使用的增长,化

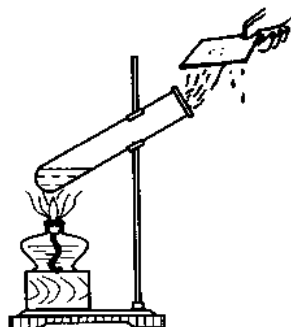
石油燃料等不可再生能源将日趋枯竭。世界各国人民的节能意识正在日趋增强,科学家也在开发新能源、研制节能产品、提高化学能的转化效率等方面做着积极的努力。下列是目前正在利用和正在开发的部分能源:煤、石油、天然气、太阳能、风能、潮汐能、氢气、可燃冰等。回答下列问题:

- (1) 属于不可再生的能源是_____。
- (2) 我国“西气东输”工程输送的能源物质是_____。
- (3) 埋藏于海底,目前开采在技术上还存在很大困难的能源物质是_____。
- (4) 通过非化学反应产生能量的能源是_____。

四、简答题(本大题共 4 小题,共 16 分)

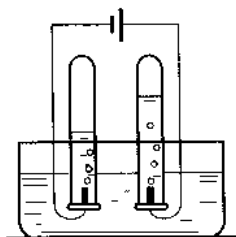
22. (4 分)下图表示的是水的两种变化,请从宏观和微观(原子和分子的观点)两个角度描述它们的变化过程。

(1)



水的沸腾

(2)



通电分解水

(1) 宏观:

微观:

(2) 宏观:

微观:

23. (5 分)近年来,全国城乡电动自行车盛行,它的特点是用蓄电池供电驱动,噪音极低。很多蓄电池中含有铅和稀硫酸。人体摄入过多铅会导致慢性中毒和智力低下等严重后果。

- (1) 电动自行车代替摩托车,可减少摩托车产生的_____对城市造成的大气污染;还可以降低_____污染,提供市民一个安静的生活环境。
- (2) 蓄电池报废后,通常被随便弃置,这样做对不对? 请说说为什么?

(3) 环境污染已成为社会面临的重大威胁,请列举两种环境污染的现象。

24. (4分)小华用右图中甲、乙两套装置做“光合作用吸收二氧化碳”的实验。甲装置的水槽里盛有氢氧化钠溶液,乙装置的水槽里盛有等量的清水。小华把两套装置安装好后,密封,并立即把它们放到阳光下。两小时后,经检验发现两套装置里的叶片内都含有淀粉,因而实验不能证实二氧化碳是光合作用必需的原料。请你分析:(1)为什么甲装置里的叶片也含有淀粉?



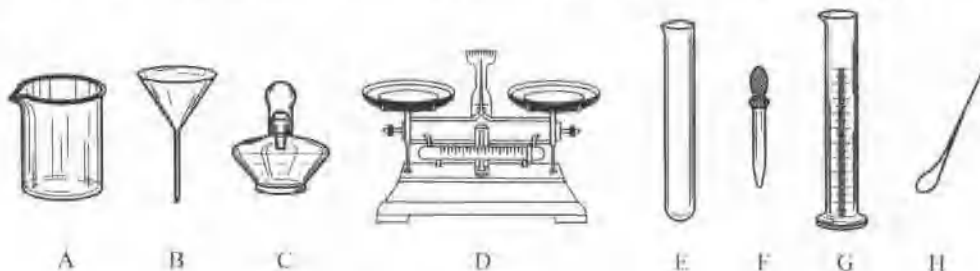
- (2)怎样改进实验,才能证实二氧化碳是光合作用必需的原料?

25. (3分)有一包粉末,可能含有碳酸钙、硫酸钠、碳酸钠、硫酸铜、氯化钡中的一种或几种。以下是某同学进行实验并观察到的现象:取少量粉末放入试管中,加水、振荡,静置后,试管中有白色沉淀和无色溶液;再向试管中滴入足量的稀硝酸后,白色沉淀有部分溶解。由此推断,该包粉末的可能组成是:

- (1) _____
 (2) _____
 (3) _____

五、实验与探究题(本大题共3小题,共18分)

26. (6分)A~H为实验室常用仪器,请根据下列题意填写所需仪器的名称或序号。



- (1) 写出指定仪器的名称: C _____ + E _____。
 (2) 在粗盐提纯实验中,进行 _____ (填操作名称)时用到仪器B;进行蒸发时除了用到铁架台、铁圈和上述提供的仪器外还缺的仪器是 _____。
 (3) 配制200g溶质质量分数为0.9%的生理盐水,需要水 _____ g;配制该溶液的整个过程中,需用到上述图示所给的 _____ (填序号)等仪器。
 27. (5分)某同学做了个有趣的实验:取一小块片状石灰石,放在酒精灯上灼烧,维持红

热状态 3~5 min 后,放到少量的水中,在这个过程中发生了哪些化学反应(用化学方程式表示)?

设计一个简单的实验来证明你的判断:

实 验 内 容	实 验 现 象	结 论

28. (7 分)铬(Cr)是一种重要的金属材料,它具有良好的光泽度和抗腐蚀性,常用来镀在其他金属的表面上.铬同铁、镍组成合金可以制成各种性能的不锈钢.某校化学研究小组对 Cr、Al、Cu 的金属活动性顺序进行探究,过程如下:

【提出假设】 对三种金属的活动性提出三种可能的假设:

- ① $\text{Cr} > \text{Al} > \text{Cu}$ ② $\text{Al} > \text{Cr} > \text{Cu}$ ③ $\text{Al} > \text{Cu} > \text{Cr}$

【查阅资料】 你认为该研究小组必需查阅的资料是_____ (填编号)。

- ① Cr、Al、Cu 三种金属的密度
② Cr 能否与酸反应
③ Cr、Al、Cu 三种金属的导电性

【设计实验】 同温下,取大小相同的这三种金属薄片,分别投入等体积等溶质质量分数的足量稀盐酸中,观察现象。

【控制实验条件】 三种金属加入盐酸前都先用砂布将其表面擦光亮,其目的是_____ (填编号)。

- ① 除去氧化膜,利于直接反应
② 使表面光亮,易观察现象
③ 使金属温度相同,易反应

【记录现象】

金 属	Cr	Al	Cu
与盐酸反应现象	气泡产生缓慢 金属逐渐溶解	气泡产生激烈 金属迅速溶解	无气泡产生 金属无变化

【得出结论】 原假设正确的是_____ (填“①”、“②”或“③”)。写出 $\text{Cr} (+2 \text{ 价})$

与盐酸反应的化学方程式_____。

- (1) 根据探究结果,请你预测铬跟硫酸铜溶液_____ (填“能”或“不能”)反应,理由是_____。
- (2) 铝的化学性质比较活泼,在空气中比铁更容易被氧化,但铝制品更耐用,是因为铝制品表面有一层致密的氧化铝保护膜,可阻止铝的进一步被氧化。食醋不宜用铝制品盛放,其原因是_____。

六、计算题(本大题共 2 小题,共 12 分)

29. (4 分)我国规定食用碘盐中碘元素的含量为每千克食盐含碘 $0.02 \sim 0.04 \text{ g}$,生产中通常加入碘元素的稳定化合物碘酸钾(KIO_3)来达到这一生产标准。现有 10 t 食盐,应加入碘酸钾的质量范围是多少?(计算结果保留整数)

30. (8 分)为了测定某牛奶样品中蛋白质的含量,现采用“盖达尔法”分解其中的蛋白质。其原理是把蛋白质中的氮元素完全转化成氨气(化学式: NH_3),再用稀硫酸吸收氨气,反应的化学方程式为 $2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 。现取 30 mL 该牛奶样品用“盖达尔法”分解其中的蛋白质,产生的氨气用 9.5 g 溶质质量分数为 4.9% 的稀硫酸恰好完全吸收。

- (1) 产生氨气的质量是多少克?(计算结果精确到 0.01 g ,下同)
- (2) 30 mL 牛奶中含氮元素的质量是多少克?
- (3) 右下图是该牛奶包装标签的部分内容。已知牛奶中的蛋白质含氮元素的质量分数为 16% ,请你通过计算确定该牛奶样品中蛋白质的含量是否达到了包装标签所标示的蛋白质的质量标准。

配料: 鲜牛奶
保质期: 8 个月
净含量: 250 mL/盒
营养成分: (每 100 mL)
钙 $\geq 0.11 \text{ g}$
脂肪 $\geq 3.30 \text{ g}$
蛋白质 $\geq 2.90 \text{ g}$

中考化学模拟试卷(二)

(满分 100 分,测试时间 100 分钟)

第 I 卷(选择题 共 35 分)

一、选择题(本大题共 10 小题,每小题 2 分,共 20 分。每小题只有一个选项符合题意)

1. 一元硬币的外观有银白色的金属光泽,同学们认为它可能是由铁制成的。在讨论时,有同学提出“我们可以先拿磁铁来吸一下”。就“拿磁铁来吸一下”这一过程而言,属于科学探究中的()。

A. 假设 B. 实验 C. 观察 D. 获得结论

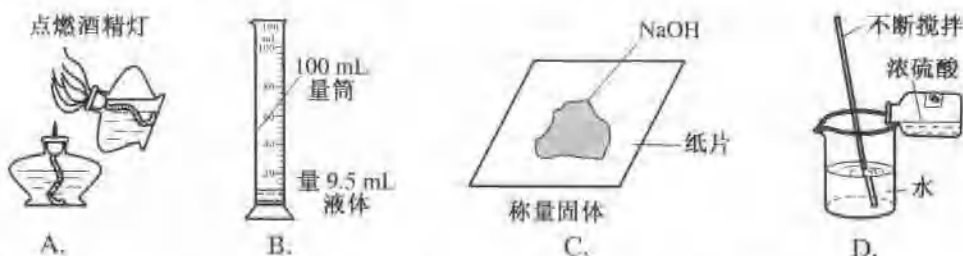
2. 下列标识中,属于塑料包装回收标志的是()。



3. 下列常见的材料中,属于金属材料的是()。

A. 青铜 B. 玻璃钢 C. 陶瓷 D. 聚乙烯塑料

4. 下列实验操作正确的是()。



5. 日常生活中很多问题都涉及到化学知识。下列认识不正确的是()。

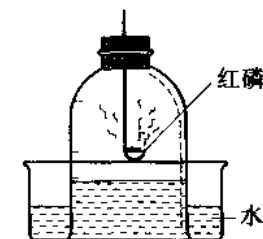
A. 我国规定酱油中必须加铁,“铁”是指铁元素
B. “绿色食品”是指颜色为绿色的食品
C. “白色污染”是指某些难以分解的“塑料垃圾”对环境造成的污染
D. 纯碱不是碱,烧碱才是名副其实的碱

6. 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 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中不正确的是()。

- A. 由碳、氢、氧三种元素组成 B. 碳、氢、氧元素的质量之比是 9 : 1 : 2
 C. 分子中碳、氢、氧原子个数之比为 3 : 4 : 1 D. 在空气中完全燃烧的产物是二氧化碳和水
7. 为研究化肥对农作物生长情况的影响,研究人员在相同条件下,在实验田地里施用等量有效成分的化肥,对小麦的产量进行对比研究。下表显示三年实验的结果:
 (“√”表示施用化肥,“×”表示没有施用化肥)

实 验 田 地	施 用 化 肥 情 况			小麦收成的 相对产量
	氮 肥	磷 肥	钾 肥	
田地 1	×	×	×	1.0
田地 2	√	×	×	2.2
田地 3	×	×	√	1.2
田地 4	√	√	√	3.9

- 根据上表,以下说法中错误的是()。
- A. 氮肥可增加小麦产量
 B. 没有施肥,小麦不能生长
 C. 对于增加小麦的收成,氮肥比钾肥效果好
 D. 同时施用含有 N、P、K 的化肥可获得最大的小麦产量
8. 为了能及时发现煤气泄漏,常在煤气中加入少量有特殊气味的乙硫醇(C_2H_5SH),乙硫醇燃烧的化学方程式为: $2C_2H_5SH + 9O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 4CO_2 + 2X + 6H_2O$, 则 X 的化学式为()。
- A. S B. SO_2 C. SO_3 D. CO
9. 右图所示装置可用来测定空气中氧气的含量。对该实验认识不正确的是()。
- A. 红磷的量不足会影响实验结论
 B. 装置不漏气是实验成功的重要因素之一
 C. 将红磷改为碳也能得到正确的实验结论
 D. 钟罩内气体压强的减少会导致水面的上升
10. 利用摄影店废弃的定影液,可回收银。其中一种回收方法的反应原理是: $Fe + 2AgNO_3 = 2Ag + Fe(NO_3)_2$, 这个反应属于()。
- A. 化合反应 B. 置换反应 C. 分解反应 D. 复分解反应



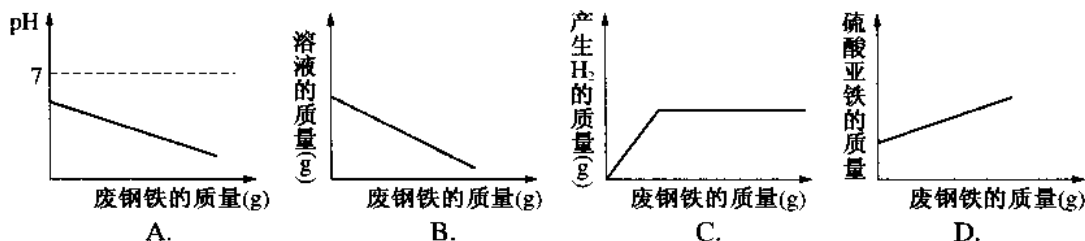
空气中氧气含量的测定

- 二、选择题(本大题共 5 小题,每小题 3 分,共 15 分。每小题有 1~2 个选项符合题意。错选、多选均不给分,漏选给 1 分)
11. 下列是描写事物的一些诗句,其中有可能含有化学变化的是()。
- A. 白玉做床,金做马。(引自《红楼梦》)
 B. 古今将相在何方? 荒冢一堆草没了。(引自《红楼梦》)
 C. 千锤万凿出深山,烈火焚烧若等闲。粉身碎骨浑不怕,要留清白在人间。(引自明

朝·于谦诗)

D. 大河上下,顿失滔滔。(引自毛泽东诗词)

12. 某化工厂用废钢铁和稀硫酸生产硫酸亚铁。在一定量的稀硫酸中不断加入废钢铁,下列图像中正确的是()。



13. 甲、乙两种不含结晶水的固体物质在不同温度下的溶解度如下:

温度($^{\circ}\text{C}$) 物质	0	20	30	50	80
甲(g)	13.3	31.6	36.2	85.8	169
乙(g)	35.7	36.0	36.2	36.5	37.1

根据上表中的数据进行判断,下列有关说法正确的是()。

- A. 甲的溶解度大于乙的溶解度
 B. 30°C 时,甲、乙两种物质的饱和溶液中溶质的质量分数相等
 C. 使乙物质从它的一定温度下的饱和溶液中析出,一般采用蒸发溶剂的方法
 D. 升高温度可使甲的不饱和溶液转变为饱和溶液
14. 在一定条件下,置于密闭容器中的下列各组物质,充分反应后,再冷却至常温。密闭容器中有气态物质且属于纯净物的是()。
- A. 质量之比为 $1:8$ 的 H_2 和 O_2
 B. 质量之比为 $3:9$ 的 C 和 O_2
 C. 质量之比为 $1:4$ 的 CH_4 和 O_2
 D. 质量之比为 $7:2$ 的 CO 和 O_2
15. 甲、乙、丙、丁分别是 HNO_2 、 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 、 Na_2CO_3 、 NaOH 四种溶液中的一种。已知乙和丙可以反应,乙和丁也可以反应,则下列说法正确的是()。
- A. 乙一定是 HNO_3
 B. 丁一定是 Na_2CO_3
 C. 丙不可能是 $\text{Ba}(\text{OH})_2$
 D. 甲不可能是 HNO_3

第Ⅱ卷(非选择题 共 65 分)

三、填空题(本大题共 5 小题,共 20 分)

16. (4 分)(1) 妈妈每天为东东准备的食物为:奶类、豆类、鱼肉类、水果、蔬菜、面食等,这些食品中含有_____、_____、_____等人体所需营养素(只需填写三种即可),可以保证营养均衡。

(2) 用化学符号表示:

2 个铝离子_____; 2 个氮分子_____。

17. (6分)(1) 请按第(2)小题要求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) 用上表中的四种物质,各写一个符合下列要求的化学方程式。

① 置换反应: _____;

② 复分解反应: _____。

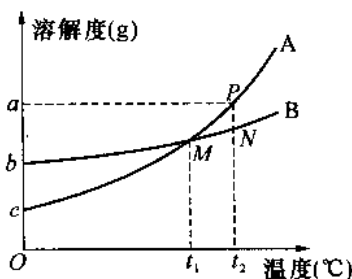
18. (3分)人们在利用物质某些性质时,可能有利也可能带来危害。请你仿照示例,选择一种气体,填写下表。

	有利的一面	不利的一面(危害)
示例: 氢气	可用作火箭推进剂	使用不当容易引起爆炸

19. (3分)小刚同学绘制了如右图所示 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 _____ g, 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) _____ (填 A 或 B) 物质的溶解度受温度影响的变化最小。



20. (4分)用化学知识解释或说明下列问题:

(1) 区分合成纤维和羊毛的方法是 _____。

(2) 铝制品不易锈蚀的原因是 _____。

(3) 咸菜在空气中放置一段时间后,表面出现白色晶体的原因是 _____。

(4) 建筑工人通常在用剩的石灰浆[主要成分是 $\text{Ca}(\text{OH})_2$]上面覆盖一层沙土的原因是 _____。

四、简答题(本大题共 5 小题,共 15 分)

21. (3分)图 A 是一种用于显示事物异同点的信息处理方法。两个圆代表金刚石和石墨的有关信息,两圆重叠的区域表示金刚石和石墨的共同特征(相似点),重叠区域以外的部分表示它们的独有特征(不同点)。请在图下的空格内填写与图 B、图 C 中

