



单元测试 AB 卷

九年级 化学 (全一册)

丛书主编/李永清

本册主编/高木兰

本册编者/温海涛 李 源

白 娜 杨雨辰

天津人民出版社

姓名

班级

学校

优化设计单元测试 AB 卷

优化设计单元测试 AB 卷

九 年 级 化 学 (全一册)

丛书主编 李永清
本册主编 高木兰
本册编者 温海涛 李 源
白 娜 杨雨辰

天津人民出版社

优化设计单元测试 AB 卷

九 年 级 化 学(全一册)

参考答案

丛书主编 李永清
本册主编 高木兰
本册编者 温海涛 李 源
白 娜 杨雨辰

天津人民出版社

图书在版编目(CIP)数据

优化设计单元测试AB卷. 九年级化学 / 高木兰等编.
天津: 天津人民出版社, 2005.7
ISBN 7-201-05154-7

I. 优... II. 高... III. 化学课-初中-习题
IV. G634

中国版本图书馆CIP数据核字(2005)第076374号

天津人民出版社出版、发行

出版人: 刘晓津

(天津市西康路35号 邮政编码: 300051)

网址: <http://www.tjrm.com.cn>

电子信箱: tjrmchbs@public.tpt.tj.cn

天津新华印刷二厂印刷

*

2005年6月第1版 2005年6月第1次印刷

787×1092毫米 16开本 8.5印张

字数: 101千字

定价: 10.50元

前言

随着教育改革的深入进行,素质教育和创新教育已融入教学实践。天津地区的教材改革也取得了可喜的成绩。为了更好的推广我市教学改革的优秀成果,有效的帮助同学们在单元学习后的自检、自测,我们组织了一大批熟悉新教材、新教法、有丰富教学经验的初中教师和教研人员编写了本套丛书。

本套丛书汇集了有助于掌握各单元所学内容的精典题型,使同学们能够从题海之中解放出来。每单元我们准备了两套卷子,所出题型符合我市教学大纲的要求,与我市教材完全同步。A卷为基础卷,B卷为能力卷。作A卷可以复习所学,作B卷可以提高能力。同学们可以通过作题检测自己对本单元知识的掌握程度。丛书按年级、科目(语文、英语、代数、几何、物理、化学)编写、出版。

为了便于同学们自检、自测,各书均附有标准答案。

由于编写时间紧迫,编写水平有限,书中难免有不妥之处,敬请广大读者批评指正。

丛书编写组

2005年6月

目 录

第一册

第一章 物质的变化和性质 单元测试 A 卷	1
第一章 物质的变化和性质 单元测试 B 卷	5
第二章 空气 氧 单元测试 A 卷	9
第二章 空气 氧 单元测试 B 卷	13
第三章 分子和原子 单元测试 A 卷	17
第三章 分子和原子 单元测试 B 卷	21
第四章 化学方程式 单元测试 A 卷	25
第四章 化学方程式 单元测试 B 卷	29
第五章 水 氢 单元测试 A 卷	33
第五章 水 氢 单元测试 B 卷	37
期中综合测试卷	41
第六章 核外电子排布的初步知识 化合价 单元测试 A 卷	49
第六章 核外电子排布的初步知识 化合价 单元测试 B 卷	53
第七章 碳 单元测试 A 卷	57
第七章 碳 单元测试 B 卷	61
期末综合测试卷	65

第二册

第一章 金属 单元测试卷	73
第二章 溶液 单元测试 A 卷	77
第二章 溶液 单元测试 B 卷	81
第三章 酸和碱 单元测试 A 卷	85
第三章 酸和碱 单元测试 B 卷	89
第四章 盐 单元测试 A 卷	93
第四章 盐 单元测试 B 卷	97
第五章 有机化合物 单元测试卷	101

目 录

第一册

第一章 物质的变化和性质 单元测试 A 卷	1
第一章 物质的变化和性质 单元测试 B 卷	1
第二章 空气 氧 单元测试 A 卷	2
第二章 空气 氧 单元测试 B 卷	3
第三章 分子和原子 单元测试 A 卷	3
第三章 分子和原子 单元测试 B 卷	4
第四章 化学方程式 单元测试 A 卷	5
第四章 化学方程式 单元测试 B 卷	6
第五章 水 氢 单元测试 A 卷	7
第五章 水 氢 单元测试 B 卷	8
期中综合测试卷	9
第六章 核外电子排布的初步知识 化合价 单元测试 A 卷	10
第六章 核外电子排布的初步知识 化合价 单元测试 B 卷	11
第七章 碳 单元测试 A 卷	11
第七章 碳 单元测试 B 卷	13
期末综合测试卷	14

第二册

第一章 金属 单元测试卷	15
第二章 溶液 单元测试 A 卷	15
第二章 溶液 单元测试 B 卷	16
第三章 酸和碱 单元测试 A 卷	17
第三章 酸和碱 单元测试 B 卷	17
第四章 盐 单元测试 A 卷	18
第四章 盐 单元测试 B 卷	19
第五章 有机化合物 单元测试卷	19

第一册

第一章 物质的变化和性质

单元测试 A 卷

题号	一	二	三	四	总分
得分					

一、选择题(每小题只有 1 个正确答案,每题 3 分,共 30 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
选择										

- 下列变化中属于化学变化的是
 - 潮湿的衣服经太阳晒后变干了
 - 铜锭抽成铜丝
 - 铁在高温下熔化成铁水
 - 煤的燃烧
- 物质发生化学变化时,一定有
 - 颜色改变
 - 发光放热
 - 新物质生成
 - 固态变为气态
- 下列实验现象的叙述中正确的是
 - 镁条在加热条件下发生化学变化生成氧化镁
 - 碱式碳酸铜受热后看到有二氧化碳气体放出
 - 水受热后有白色水蒸气发生
 - 二氧化碳通入澄清石灰水中,石灰水变浑浊
- 下列描述中属于物质的化学性质的是
 - 胆矾是蓝色的固体
 - 镁条在点燃条件下能燃烧
 - 澄清石灰水中通入二氧化碳后变浑浊
 - 矿石粉碎

5. 向试管中装入固体药品时,用不到的实验用品是

- A. 纸槽
- B. 镊子
- C. 药匙
- D. 试管夹

6. 下列操作不正确的是

- A. 给试管里的液体加热,液体不能超过试管容积的 $\frac{2}{3}$
- B. 酒精灯内的酒精,不能超过酒精灯容积的 $\frac{2}{3}$
- C. 试管夹应夹在试管的中上部
- D. 称量干燥的固体药品时,应在两个托盘上各放一张质量相同的纸

7. 下列实验操作正确的是

- A. 把烧杯放在铁圈上直接加热
- B. 称量氢氧化钠固体时,应在托盘天平两端各放一张质量相同的纸
- C. 为节约药品,用剩的药品应放回原瓶
- D. 滴瓶上的滴管使用后直接放回原瓶

8. 如图 1A-1 所示,检查装置气密性时,①导管口有气泡冒出(说明气密性良好)②把导管的一端浸入水中③移开手后,导管内形成一段水柱④用手掌紧贴容器外壁,正确的步骤为

- A. ①②③④
- B. ②④③①
- C. ②④①③
- D. ④③②①

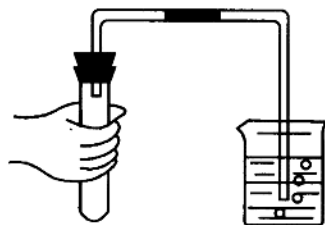


图 1A-1

9. 下列操作中,仪器间不应接触的是

- A. 过滤时,漏斗下端管口与烧杯内壁
- B. 使用胶头滴管时,尖嘴与试管内壁
- C. 过滤时,盛放被过滤液体的烧杯与玻璃棒
- D. 向试管倾倒液体药品时,试剂瓶口与试管口

10. 读量筒中液体的体积时,俯视凹液面读数为 20.0ml,正确读数

- A. 大于 20.0ml
- B. 小于 20.0ml
- C. 等于 20.0ml
- D. 无法判断

二、多选题(每小题有 1~2 个正确答案,每题 3 分,共 15 分)

题号	11	12	13	14	15
选择					

11. 下列各组变化中,前者属于物理变化,后者属于化学变化的是

- A. 水结成冰,灯丝发光
- B. 酒精挥发,食物腐烂
- C. 汽油燃烧,汽车爆胎

D. 冰雪融化,生铁铸成锅

12. 氧气具有下列性质,其中属于化学性质的是

- A. 常温常压下氧气是一种无色无味的气体
- B. 氧气不能燃烧也不能支持燃烧
- C. 在点燃条件下,氧气可以与氢气化合得到水
- D. 氧气的密度大于空气,不易溶于水

13. 下列仪器中,不能加热的是

- A. 集气瓶
- B. 试管
- C. 量筒
- D. 蒸发皿

14. 下列仪器,不适合做反应容器的是

- A. 试管
- B. 量筒
- C. 集气瓶
- D. 烧杯

15. 下列实验操作中,不需用到玻璃棒的是

- A. 取少量混有泥沙的粗盐
- B. 将粗盐放入烧杯并加水溶解
- C. 将烧杯中的物质转移至漏斗进行过滤
- D. 将滤液进行蒸发得到固体食盐

三、填空题(共 35 分)

16. 酒精是一种①无色透明,②具有特殊气味的液体,③易挥发,④能与水以任意比例互溶,⑤能溶解碘等物质,⑥易燃烧,⑦当点燃酒精灯时,酒精在灯芯上边气化,⑧燃烧生成水和二氧化碳.根据上述文字可归纳出:

(1)酒精的物理性质有_____.(填序号,下同).

(2)化学性质有_____.

(3)酒精发生的物理变化是_____.

(4)发生的化学变化是_____.

17. 现有如下仪器:a.量筒 b.玻璃棒 c.药匙 d.托盘天平 e.蒸发皿 f.胶头滴管.请回答:

(1)称量固体药品的是_____.(填字母,下同).

(2)取用固体药品的是_____.

(3)量取一定体积的液体的是_____.

(4)可用于搅拌液体的是_____.

(5)用于给液体加热的是_____.

(6)用于吸取和滴加少量液体的是_____.

18. 镁带在空气中燃烧,是镁和空气中的_____发生反应,生成的物质是_____,
该反应的文字表达式为_____.

19. 酒精灯火焰分_____个部分,其中_____温度最高,_____温度最低,
加热时应将受热物质放在_____部分.

20. 取用药品的最少量为:液体_____ml,固体只要_____.

21. 读取量筒中液体的体积时,视线应与_____,若仰视,读数会
_____ (填“偏大”或“偏小”).

22. 蒸发滤液时,用玻璃棒不断搅拌的目的是_____.

四、实验题(共 20 分)

23. 图 1A-2 为加热碱式碳酸铜的实验装置图,回答下列问题:

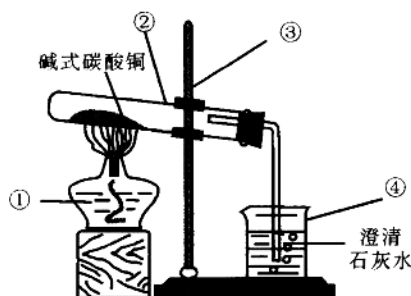


图 1A-2

(1)指出有关仪器的名称:①_____②_____③_____④_____.

(2)实验时试管口略向下倾斜的原因是_____.

(3)实验结束时应先_____,然后_____,其原因是_____.

(4)写出加热碱式碳酸铜的文字表达式:_____.

(5)实验中观察到的现象是:①_____②_____.

③_____.

第一章 物质的变化和性质

单元测试 B 卷

题号	一	二	三	四	总分
得分					

一、选择题(每小题只有 1 个正确答案,每题 3 分,共 30 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
选择										

- 电子消毒橱中的臭氧(O_3)发生器在消毒过程中将空气中的氧气转化成臭氧,这种变化属于
 - 物理变化
 - 化学变化
 - 没有发生任何变化
 - 物理变化和化学变化之外的变化
- 下列关于物质的描述中属于化学变化的是
 - 氢气的密度比空气的密度小
 - 碱式碳酸铜受热易分解
 - 纯净的一氧化碳在空气中安静的燃烧
 - 氧气不易溶于水
- 下列叙述正确的是
 - 发生物理变化时一定发生化学变化
 - 在化学变化的同时一定发生物理变化
 - 物质变化时,只要有发光、放热等现象发生,就一定是化学变化
 - 物质爆炸,一定是化学变化
- 城市中的生活用水是经自来水厂净化处理过的,其过程可表示为:
取水→沉降→过滤→吸附→消毒→配水,其中属于化学变化的是
 - 沉降
 - 过滤
 - 吸附
 - 消毒
- 发展绿色食品,避免“白色污染”,增强环境意识是保护环境、提高人类生存质量的主要措

施.通常所说的“白色污染”是指

- A. 冶炼厂排放的白色烟尘
- B. 石灰窑放出的白色粉尘
- C. 聚乙烯等白色塑料垃圾
- D. 白色建筑材料垃圾

6. 下列玻璃仪器中,能够在酒精灯火焰上直接加热的是

- A. 量筒
- B. 烧杯
- C. 试管
- D. 集气瓶

7. 给试管中的液体物质加热时,不正确的操作是

- A. 试管与桌面成 45° 角
- B. 液体体积不要超过试管容积的 $1/3$
- C. 加热时要先进行预热
- D. 加热过程中不能移动试管

8. 某同学进行碱式碳酸铜加热实验,实验结束后发现试管已炸裂,他分析可能有以下几个原因:①实验前试管外壁有水②没有给试管进行预热③试管口略向下倾斜了④试管底部与酒精灯的灯芯接触了⑤加热时温度过高,你认为可能原因是

- A. ①②④
- B. ②③④⑤
- C. ①③④
- D. ①②③④⑤

9. 某学生用托盘天平称量 9.5g 食盐,操作正确,放好砝码和食盐之后,观察天平指针稍向右偏转,此时他应该

- A. 调节平衡螺母
- B. 取出部分食盐
- C. 向左移动游码
- D. 增加一些食盐

10. 下列各组仪器中,均可以在酒精灯的火焰上直接加热的是

- A. 蒸发皿、试管、燃烧匙
- B. 试管、量筒、蒸发皿
- C. 试管、烧杯、量筒
- D. 试管、蒸发皿、集气瓶

二、多选题(每小题有 1~2 个正确答案,每题 4 分,共 20 分)

题号	11	12	13	14	15
选择					

11. 下列现象体现物质的物理性质的是

- A. 水可以分解成氢气和氧气

18. 高温陶瓷材料可以制造陶瓷发动机,陶瓷发动机的材料可选用氮化硅(Si_3N_4),它的机械强度高、硬度大、热膨胀系数低、导热性好、化学性质稳定,是很好的高温陶瓷材料.工业上普遍采用高纯硅与纯氮在 1300°C 反应后制得.根据以上叙述,请你总结一下高温陶瓷材料氮化硅的两点物理性质_____.

19. 用天平称取 5.4g 粗盐,有以下几个步骤:①调节天平平衡,②加砝码,③在托盘天平两端各放一张质量相等的纸,④将粗盐小心放在纸上,⑤将砝码放回盒中,⑥移动游码.你认为正确的顺序应该是_____.

20. 根据所学知识填写表格

物质	胆矾	镁带	氧化镁	铜绿	氧化铜	二氧化碳
颜色						
状态						

四、实验题(共 20 分)

21. 对于日常生活中常见的下列物质,可以用不同的方法加以区分.下面有两组物质,请你用简便的方法将他们区分开来,并指出区分时各利用了它们的什么性质?

- ①酒精和水_____.
- ②淀粉和白糖_____.

22. 实验室有一包含有少量泥沙的食盐,需要将其中的泥沙除去,实验过程如下在:

(1)将含有泥沙的食盐溶于盛有适量蒸馏水的烧杯中,实验时使用了玻璃棒,它的作用是_____.

(2)用如图 1B-1 所示的装置进行过滤,应注意漏斗下端要_____,滤纸边缘要_____,液面要_____,此时玻璃棒的作用是_____,它的下端应_____.

(3)将过滤出的澄清滤液倒入_____中,放在铁架台的铁圈上进行加热,在加热过程中,应用玻璃棒不断搅动,其目的是_____,当_____,即停止加热.



图 1B-1

第二章 空气 氧

单元测试 A 卷

题号	一	二	三	四	总分
得分					

一、选择题(每小题只有 1 个正确答案,每题 2 分,共 20 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
选择										

- 空气的成分,按体积分数计算,其含量最多的是
A. 氧气 B. 氮气 C. 水蒸气 D. 二氧化碳
- 保护环境,防止空气污染的有效措施是
A. 植树绿化
B. 减少城市人口
C. 用石油天然气代替煤
D. 加强工业排气管理
- 下列关于氧气的描述,属于化学性质的是
A. 氧气是一种无色无味的气体
B. 氧气不易溶于水
C. 氧气液化时变为淡蓝色
D. 氧气能支持燃烧,供给呼吸
- 下列物质在氧气中燃烧时,能生成有刺激性气味气体的是
A. 碳 B. 硫 C. 镁 D. 磷
- 能使带火星的木条复燃的气体是
A. 空气 B. 氧气 C. 氮气 D. 二氧化碳
- 下列反应不属于化合反应的是
A. 碳酸氢铵 $\xrightarrow{\text{加热}}$ 氨气 + 水 + 二氧化碳
B. 镁 + 氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 氧化镁
C. 木炭 + 氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 二氧化碳

D. 铁丝 + 氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 四氧化三铁

7. 关于催化剂的说法正确的是

- A. 加入催化剂化学反应速率一定加快
- B. 不使用催化剂物质就不能发生化学反应
- C. 使用催化剂可增加生成物的质量
- D. 催化剂在化学反应前后质量和化学性质均未改变

8. 实验室制取氧气的主要步骤有:①装药品 ②检查气密性 ③固定装置 ④加热 ⑤收集气体。其正确的操作顺序为

- A. ①②③④⑤ B. ③①②⑤④ C. ②①③④⑤ D. ①③②④⑤

9. 下列说法正确的是

- A. 由两种物质生成一种物质的反应叫做化合反应
- B. 氧化反应是指物质与氧气发生的反应
- C. 凡是在空气中不易燃烧的物质在纯氧中也不易燃烧
- D. 蜡烛燃烧的过程既有物理变化又有化学变化

10. 下列说法正确的是

- A. 可燃物的温度达到着火点时就一定会燃烧
- B. 酒精灯不慎打翻起火,应用湿抹布盖灭
- C. 汽油着火时可用自来水浇灭
- D. 木炭放在纯氧中就能燃烧

二、多选题(每小题有 1~2 个正确答案,每题 3 分,共 15 分)

题号	11	12	13	14	15
选择					

11. 下列说法不正确的是

- A. 植物的光合作用有益于生态环境
- B. 废水直接排入江河不利于鱼类生长
- C. “绿色食品”中不含任何化学物质
- D. 吸烟有害人体健康,又污染环境

12. 下列说法错误的是

- A. 常温下氧气是一种无色无味的气体,加压降温后可变成淡蓝色液体
- B. 氧气性质非常活泼,常温下可以与很多物质发生反应
- C. 氧气可以支持其它物质燃烧,而且燃烧时放出大量热
- D. 氧气和其它物质的反应既属于化合反应又属于氧化反应

13. 下列物质中含有氧气的是

- A. 二氧化锰 B. 氯酸钾 C. 空气 D. 氧化镁

14. 实验室用加热氯酸钾或高锰酸钾的方法制取氧气,其共同点是