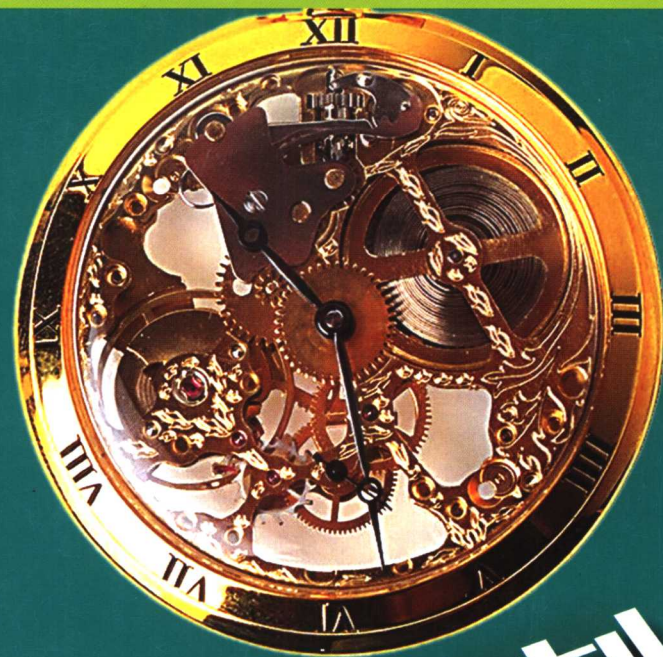


最新中考冲刺丛书



凤凰出版传媒集团
江苏教育出版社

JIANGSU EDUCATION PUBLISHING HOUSE



中考冲刺

化学

ZUIXINZHONGKAOCHONGCICONGSHU

最新中考冲刺丛书——化学

凤凰出版传媒集团

 江苏教育出版社

图书在版编目(CIP)数据

最新中考冲刺丛书. 化学/《最新中考冲刺丛书》编写
组编. —南京: 江苏教育出版社, 2005. 9
ISBN 7-5343-6971-1

I. 最... II. 最... III. 化学课—初中—升学参
考资料 IV. G634

中国版本图书馆 CIP 数据核字(2005)第 113861 号

书 名 最新中考冲刺丛书——化学
责任编辑 薛春南
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 南京展望文化发展有限公司
印 刷 江苏新华印刷厂
厂 址 南京市张王庙 88 号(邮编 210037)
电 话 025-85521756
开 本 787×1092 毫米 1/16
印 张 9.5
字 数 192 000
版 次 2005 年 11 月第 1 版
2005 年 11 月第 1 次印刷
书 号 ISBN 7-5343-6971-1/G·6656
总 定 价 68.00 元 (共四册)
邮购电话 025-85400774, 8008289797
批发电话 025-83260767, 83260768, 83260760
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



Contents

第一单元 走进化学世界	1
第二单元 我们周围的空气	7
第三单元 自然界的水	13
第四单元 物质构成的奥秘	19
第五单元 化学方程式	25
第六单元 碳和碳的氧化物	31
第七单元 燃料及其利用	38
第一学期期末练习一	44
第一学期期末练习二	50
第八单元 金属和金属材料	56
第九单元 溶液	62
第十单元 酸和碱	68
第十一单元 盐和化肥	75
第十二单元 化学与生活	82
第二学期期末练习一	88
第二学期期末练习二	95
中考模拟练习一	102
中考模拟练习二	108
中考模拟练习三	115
中考模拟练习四	121
2005 年无锡市中考化学试题	128
参考答案	135

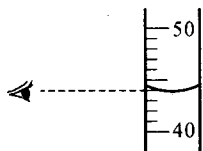
第一单元 走进化学世界

一、选择题(每小题只有一个选项符合题意)

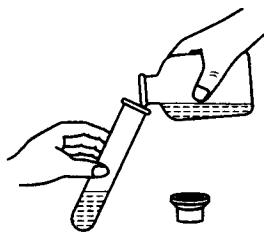
1. 化学是一门自然科学,研究和发展化学学科的基础是 ()
A. 推理 B. 实验 C. 计算 D. 假设
2. 下列说法中不正确的是 ()
A. 人类利用化学合成了成千上万的物质
B. 化学实验是科学研究的重要手段
C. 化学使世界变得更加绚丽多彩
D. 化学工业给人类带来的只有益处,没有害处
3. 下列实验操作中正确的是 ()



A.



B.



C.



D.

4. 化学实验成功的关键是 ()
① 严谨的科学态度 ② 合理的实验步骤 ③ 正确的操作方法
A. ① B. ② C. ③ D. ①②③
5. 液体药品通常盛放在 ()
A. 广口瓶 B. 细口瓶 C. 集气瓶 D. 任意容器
6. 下列社会问题中与化学有关的是 ()
① 农药和化肥的合理使用可以增加粮食产量 ② 无氟冰箱与臭氧层空洞的形成
③ 汽车新能源——太阳能的开发和利用 ④ 禁止使用无磷洗衣粉
A. ①③④ B. ②③④ C. ①②③④ D. ①②③
7. 下列事例中不属于化学科学研究的是 ()
A. 开发新能源和新材料 B. 生产高效化肥和农药
C. 培养新的水稻品种 D. 综合利用自然资源,保护环境
8. 在下列气体中滴入数滴澄清石灰水,不能使澄清石灰水变浑浊的气体是 ()
① 空气 ② 人体呼出的气体 ③ 蜡烛燃烧后生成的气体 ④ 氧气
A. ①④ B. ②③ C. ③④ D. ①②
9. 可以用来区分空气和二氧化碳的最好方法是 ()
A. 燃着的木条 B. 小木条 C. 带火星的木条 D. 澄清石灰水



10. 下列现象中与蜡烛燃烧时所观察到的现象不相符的是 ()
- A. 燃烧时放出热量
B. 火焰上方如果罩一个干燥烧杯,则能发现烧杯壁上有水
C. 蜡烛逐渐变短
D. 蜡烛燃烧时黑烟滚滚
11. 将少量碳酸钠粉末放入试管中,可用 ()
- A. 药匙或纸槽 B. 镊子 C. 滴管 D. 另一支试管
12. 试管夹夹持试管的正确方法是 ()
- A. 夹在试管的中上部 B. 夹在试管的 $1/4$ 处
C. 夹在离试管口约 $1/4$ 处 D. 夹在试管的任何地方
13. 给 50 mL 液体加热,需要使用的仪器是下列仪器中的 ()
- ① 试管 ② 烧杯 ③ 试管夹 ④ 酒精灯 ⑤ 蒸发皿 ⑥ 石棉网 ⑦ 铁架台(附铁圈) ⑧ 坩埚钳
- A. ①③④ B. ②④⑦ C. ②④⑥⑦ D. ④⑤⑧
14. 欲用天平称量 10.8 g 的药品,某同学用了 10 g 砝码并将游码移到 0.8 g 处,发现指针偏向右方,此时他应该 ()
- A. 将游码向左边移动 B. 取出一定量的药品
C. 添加一定量的药品 D. 将右边的调节螺丝向左移动
15. 正确量取 15 mL 的液体,应选用的一组仪器是 ()
- ① 5 mL 量筒 ② 10 mL 量筒 ③ 20 mL 量筒 ④ 胶头滴管
- A. ③④ B. ①③④ C. ②④ D. 只用③
16. 右图所示是量筒量取的液体,正确的读数是 ()
- A. 48 mL B. 45 mL
C. 44 mL D. 43 mL
17. 下列叙述中正确的是 ()
- A. 量取液体时量筒要平放,视线与量筒内凹液面保持水平
B. 为了不浪费药液,应将滴管伸入试管内滴加
C. 用过的药匙或镊子可以用干净纸擦拭也可以不擦
D. 倾倒液体时注意,瓶塞要倒放,标签要向着手心
18. 下列使用胶头滴管的操作方法中正确的是 ()



A.



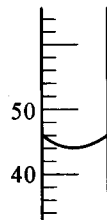
B.



C.



D.





19. 振荡试管里的液体的正确操作是 ()

- A. 手握紧试管用臂晃动 B. 拇指堵住试管口上下晃动
C. 手指拿住试管用手腕摆动 D. 手握试管上下晃动

20. 下列实验中仪器之间不允许接触的是 ()

- A. 将试剂瓶中的液体药品倒入试管 B. 用胶头滴管向试管内滴加试剂
C. 将试剂瓶中的液体药品倒入量筒中量取 D. 从烧杯中向试管内加入液体

二、选择题(每小题有 1~2 个选项符合题意)

21. 有关仪器刻度位置的叙述中,正确的是 ()

- A. 量筒上端的刻度值比下端的小
B. 温度计的“0”刻度在最下端
C. 托盘天平标尺的“0”刻度在中间
D. 量筒上端刻度值比下端的大

22. 用滴管吸取和滴加少量试剂,下列操作错误的是 ()

- A. 将滴管伸入试剂瓶中,然后用手指捏紧橡胶胶帽,赶走滴管中的空气
B. 取液后的滴管保持橡胶胶帽在上,不可平放或倒置
C. 向试管内滴加试剂时,将滴管悬空在试管上方,将试剂滴下
D. 滴瓶上的滴管,用过后立即用清水冲洗干净

23. 下列化学实验基本操作中正确的是 ()

- A. 把固体药品直接放在天平的左盘上称量
B. 用酒精灯的外焰加热
C. 连接并组装成套仪器时,一般按由下自上,从左至右的顺序进行
D. 为了避免浪费,应把实验用剩的药品放回原试剂瓶

24. 一同学欲从量筒中取出部分液体,他先仰视凹液面的最低处读出读数为 50 mL,倒出液体后,他又仰视凹液面的最低处读出读数为 10 mL,他实际倒出的液体体积为 ()

- A. 40 mL B. 大于 40 mL C. 小于 40 mL D. 不能确定

25. 对下列实验中的事故处理错误的是 ()

- A. 洒出的酒精在桌上燃烧起来,立即用灭火器扑灭
B. 皮肤上沾上了浓硫酸,立即用水冲洗,再用碳酸氢钠溶液冲洗
C. 眼睛里沾进了酸或碱,立即用水冲洗,边洗边眨眼睛
D. 碱液流到实验台上,立即用过量的稀醋酸冲洗,再用水冲洗

三、填空题

26. 化学是一门研究物质的组成、_____、_____以及_____的科学,化学研究的重要手段是_____。

27. 固体药品通常保存在_____里,取用固体药品一般用_____,往试管里装入碳酸钠固体粉末,可用_____或_____,装入锌粒可用_____。

28. 实验室里的药品有的有毒,有的有腐蚀性,因此不能_____,不能_____,更不能_____。

29. 给试管里的液体加热时,试管里的液体一般不要超过_____,试管口不能



- _____, 试管要与桌面成_____角。
30. 固体药品一般盛放在广口瓶中, 取用时可用_____, _____或者_____, 在取用液体药品时, 首先将瓶塞取下_____放在桌上, 倾倒时标签要_____。
31. 酒精灯里的酒精不足时应及时添加, 但酒精的量不能超过酒精灯容积的_____, 另外酒精灯使用时应特别小心, 注意不得_____, 不得_____, 熄灭酒精灯时应_____, 绝不能_____。
32. 取用药品时要严格按照实验要求取用, 如实验没有说明用量应取最少量, 即液体取_____, 取固体只要_____。
33. 取 30 mL 的某种液体应选用 10 mL、20 mL、50 mL、100 mL 的量筒中的_____规格, 如果读数是仰视的, 那么量取的液体体积将会_____ (填“大于”、“等于”或“小于”) 30 mL。
34. 托盘天平只能用于粗略的称量, 能称准到_____ g, 称量时, 称量物放在_____盘, 称量干燥的固体药品前, 应在两个托盘上各放_____。如是易潮解的药品, 必须放在_____里称量。某同学将砝码与药品位置放颠倒了, 读出读数为 4.9 g, 则物质的实际质量是_____。
35. 用量筒量取液体时, 量筒必须放_____, 读数时视线必须_____。如果俯视那么读数会偏_____, 而量取的液体体积会_____。
36. 实验室用剩的药品既不能_____, 也不能_____, 更不能_____。
37. 玻璃仪器洗干净的标准是_____, 也不_____。
38. 取用一定量的液体, 需要用到的仪器为_____, _____, 用滴管吸取液体应保持橡胶胶帽_____, 不要_____或_____。

四、简答题

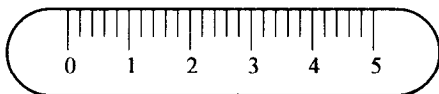
39. 绿色化学的主要特点是什么?

40. 试从正反两方面举两个事例说明化学给人类带来巨大利益的同时也给人们带来了隐患。



41. 某同学需要用托盘天平称量一未知质量的烧杯。现用“↓”表示向托盘天平上添加砝码,用“↑”表示从托盘天平上取走砝码。请用“↓”和“↑”在下表中表示你的称量过程,并在下图中用“△”表示游码在标尺上的位置。(设烧杯的实际质量为 35.8 g)

砝 码/g	50	20	20	10	5
取用情况					



五、连线与判断题

42. 判断正误(正确的打“√”,错误的打“×”)

- (1) 给试管里的液体加热时,试管与桌面成 45° ()
- (2) 用一个酒精灯向另一个酒精灯添加酒精 ()
- (3) 用镊子取用块状固体或金属颗粒 ()
- (4) 将烧杯放在酒精灯火焰上直接加热 ()
- (5) 吸取糖水的滴管,马上再去吸取另一种液体 ()

43. 化学要研究自然界存在的物质,更要创造自然界不存在的物质,为人类造福。请将下列由化学变化创造出来的新物质与其相匹配的造福人类的作用用短线连起来。

- | | |
|---------------|----------------|
| 利用化学合成药物 | 抑制细菌和病毒 |
| 利用化学生产化肥、农药 | 增加粮食产量 |
| 利用掺硅技术制新型超导体 | 改善生存条件,提高生活质量 |
| 利用化学开发新材料、新能源 | 在液氧的低温条件下显示超导性 |

六、实验题

44. 某学生在称取 5.1 g 食盐时的操作如下:先在天平左右两边的托盘中各放一张等质量的纸,然后将 5 g 的砝码放入左盘,移动游码 0.1 g,将食盐放入右盘,直到天平两边平衡。

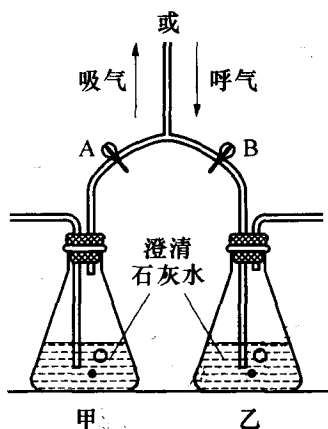
- (1) 他的操作中错误的地方有_____、_____;
- (2) 他称得的食盐的实际质量是_____。

45. 现有三瓶无色、无味的气体,已知它们分别是氧气、空气和二氧化碳。试设计简单的方法来区分这三瓶气体。



46. 人通过肺与外界进行气体交换,吸入空气中的氧气,排出二氧化碳和水蒸气,但人体排出的二氧化碳究竟是空气中原有的,还是人体代谢的最终产物。为了证实这个问题,有人采用了如图装置进行了实验。

- (1) 人吸气时,应将活塞 A _____ (填“打开”或“关闭”,下同),活塞 B _____。
- (2) 人呼气时,应将活塞 A _____, 活塞 B _____, 此时可观察到乙瓶内的现象是 _____。
- (3) 甲瓶内所装试剂的作用是 _____, 乙瓶内所装试剂的作用是 _____。将上述操作反复进行, _____ 能证明人呼出的气体中所含的二氧化碳不是来自空气,而是人体的代谢产物。



第二单元 我们周围的空气

一、选择题(每小题只有一个选项符合题意)

- 下列变化中属于化学变化的是 ()
A. 海水晒盐 B. 食物腐烂 C. 冰融化为水 D. 瓷碗破碎
- 以下不属于纯净物的是 ()
A. 二氧化碳 B. 硫磺 C. 液态氮气 D. 新鲜的空气
- 下列四种变化中,有一种变化与其他三种变化本质不同的是 ()
A. 化合 B. 蒸发 C. 分解 D. 氧化
- 近几年沙尘暴频繁侵袭我国的北方部分地区,造成这种现象的有害物质是 ()
A. 二氧化硫 B. 二氧化碳 C. 可吸入颗粒 D. 一氧化碳
- 田径比赛中,发令枪里冒出的白烟是何种物质的燃烧引起的 ()
A. 硫 B. 铝 C. 镁 D. 磷
- 我国三峡工程所提供的水电相当于每年燃烧 3×10^7 t 原煤的火力发电厂产生的电力,因此三峡工程有助于控制 ()
A. 温室效应 B. 白色污染
C. 臭氧层空洞 D. 化肥、农业的污染
- 氧气的化学性质比氮气活泼,下列事实中不能说明氧气比氮气活泼的是 ()
A. 氧气和氮气都是无色无味的气体
B. 氧气可以炼钢,氮气常用作保护气
C. 红磷在氧气中可以燃烧,在氮气中不能燃烧
D. 食品包装防腐时充入氮气而不充入氧气
- 下列情况中,会引起大气污染的是 ()
① 燃烧烟煤 ② 工业废气的排放 ③ 燃放鞭炮 ④ 植物的光合作用
⑤ 汽车尾气的排放 ⑥ 秸秆的焚烧
A. ①②③⑤⑥ B. ①②③⑤ C. ①②③④⑤ D. ①⑤
- 以下变化中属于缓慢氧化的是 ()
A. 木炭燃烧 B. 动植物的呼吸
C. 酒精挥发 D. 红磷燃烧
- 判断铝箔在氧气中燃烧是化学变化的依据是 ()
A. 发出耀眼的白光 B. 有白色固体生成
C. 燃烧时放出大量的热 D. 铝箔变少了
- 下列叙述中错误的是 ()
A. 催化剂可以加快或减慢其他物质的化学反应速率
B. 在化学反应中催化剂的质量不变



- C. 一种物质生成两种物质的反应叫做分解反应
D. 过氧化氢溶液中加入二氧化锰制取氧气的反应是分解反应
12. 某气体既能用排水法收集又能用向上排空气法收集,则该气体具有的性质是 ()
A. 易溶于水,比空气轻 B. 不易溶于水,比空气重
C. 难溶于水,比空气轻 D. 能溶于水,比空气重
13. 检验氧气是否集满的最好的方法是 ()
A. 用带火星的木条放在瓶口 B. 用带火星的木条伸入瓶中
C. 用燃着的木条放在瓶口 D. 用燃着的木条伸入瓶中
14. 实验室制取氧气可选用的药品有 ()
① 过氧化氢 ② 氧化汞 ③ 二氧化锰 ④ 高锰酸钾 ⑤ 氯酸钾
A. ①②③④ B. ②③④ C. ②③⑤ D. ①③④⑤
15. 检查制取氧气装置的气密性,有以下几步操作:① 用手握住试管外壁,② 把带有导管的橡皮塞塞进试管口,③ 把导管的一端浸到水里,其顺序正确的是 ()
A. ①②③ B. ②③① C. ③②① D. ②①③
16. 下列对物质在氧气中燃烧现象的有关描述中,错误的是 ()
A. 镁——发出耀眼的白光 B. 磷——产生大量白烟
C. 硫——发出蓝紫色火焰 D. 铁——生成白色固体
17. 下列反应中属于分解反应的是 ()
A. 铁丝在氧气中燃烧 B. 蜡烛燃烧
C. 二氧化锰加入过氧化氢溶液中 D. 分离液态空气制氧气
18. 关于催化剂的说法中正确的是 ()
A. 不用催化剂反应就无法进行
B. 催化剂一定加快反应的速率
C. 催化剂在化学反应前后质量和化学性质不变
D. 催化剂能增加生成物的质量
19. 鉴别氧气、空气、氮气三种无色无味的气体,最好选用 ()
A. 燃着的木条 B. 带火星的木条
C. 测气体的密度 D. 看气体在水中的溶解性
20. 下列说法中正确的是 ()
A. 硫酸铜溶液加至过氧化氢溶液中的反应是化合反应
B. 催化剂能使不能发生的反应发生
C. 稀有气体不和其他物质发生反应
D. 检查气密性时,如果气密性很好,在导管移出水面之前松开手,会在导管内形成一段水柱

二、选择题(每小题有 1~2 个选项符合题意)

21. 测定空气中氧气的含量的实验不能说明的是 ()
A. O_2 占空气总体积的 $1/5$ B. O_2 不易溶于水
C. N_2 不能支持燃烧也且不易溶于水 D. O_2 的化学性质比氮气活泼
22. 实验室用氯酸钾和二氧化锰制取氧气,不需用到的仪器是 ()



- A. 长颈漏斗 B. 铁架台 C. 试管 D. 烧杯
23. 下列变化中既属于化合反应又属于氧化反应的是 ()
- A. 蜡烛的燃烧 B. 镁带燃烧
C. 硫在空气中燃烧 D. 双氧水中滴入硫酸铜溶液
24. 下列说法中正确的是 ()
- A. 氧气具有氧化性,是氧化剂
B. 在空气中不能燃烧的物质在氧气中一定也不能燃烧
C. 氧化反应一定是化合反应
D. 物质与氧气的反应一定是氧化反应
25. 下列叙述中正确的是 ()
- A. 硫在空气中和在氧气中燃烧的现象相同
B. 工业上制取的氧气通常加压后存放在蓝色的钢瓶内
C. 含氧的物质叫做氧化物
D. 物质跟氧气发生的反应属于氧化反应

三、填空题

26. 空气的成分按体积分数计算,大约是:氮气____、氧气____、稀有气体____、二氧化碳____、其他气体和杂质 0.03%。
27. 在氧气、二氧化碳、水蒸气、氮气、氦气五种气体中,选择适当的物质填在下面的空格中:
- (1) 可用于炼钢、气焊以及化工生产等的是_____;
- (2) 可用于制硝酸和化肥的是_____;
- (3) 充入电光源可产生红光的是_____;
- (4) 能使澄清石灰水变浑浊的是_____;
- (5) 松脆的饼干遇到会变软的是_____。
28. 选用“物理变化”、“化学变化”、“物理性质”、“化学性质”填空:
- (1) 铁能在潮湿的空气中生锈是_____;
- (2) 铜与氧气反应生成了氧化铜是_____;
- (3) 水蒸气遇冷变成水,水在 0°C 时结成冰是_____;
- (4) 二氧化碳是无色、无味的气体是_____。
29. 二氧化锰加入过氧化氢溶液后,二氧化锰的_____和_____没变,它改变了过氧化氢分解的_____,它起的作用叫_____作用,是这个反应的_____。
30. 洁净的空气对于人类和其他动植物都是非常重要的。但是,随着_____的发展,排放到空气中的_____和_____对空气造成了污染。
31. 写出反应的文字表达式,并指出反应的基本类型(化合反应、分解反应)。
- (1) 淡黄色粉末在氧气中燃烧发出明亮的蓝紫色火焰
_____, _____;
- (2) 一种黑色固体在氧气中燃烧,其生成物能使澄清的石灰水变浑浊



_____ ;
(3) 一种银白色的金属在氧气中燃烧,发出耀眼的白光

_____ ;
(4) 一种无色液体与二氧化锰混合后,生成一种能使带火星的木条复燃的气体

_____ ;
(5) 一种暗紫色的粉末加热后产生一种能使带火星的木条复燃的气体

_____ ;
(6) 一种暗红色的粉末在空气中燃烧,产生大量的白烟

32. 把供选择的答案的序号填在题后的空格内

供选择的答案: A. 物理变化 B. 化学变化 C. 物理性质 D. 化学性质

(1) 在通常情况下,氮气是无色、无味的气体 ()

(2) 食物放在空气中变馊 ()

(3) 可燃物能在空气中燃烧 ()

(4) 从空气中把氧气分离出来 ()

33. 某市春夏秋冬四季空气检测平均数据如下:

季 节	污染指数 指 标	可吸入颗粒	氮氧化合物	二氧化硫	空气质量标准
春 季		92	42	45	二 级
夏 季		77	34	38	二 级
秋 季		93	47	56	二 级
冬 季		98	69	60	二 级

(1) 该市空气质量影响最大的指标项目是_____。

(2) 夏季各项数据明显降低,主要原因是_____。

(3) 为了使天空变得更蓝,环境变得更美好,你认为该如何做?(提两点环保建议)

34. 为了保护环境,无氟冰箱和空调开始进入市场。科学实验发现:冰箱和空调中的致冷剂“氟利昂”能破坏臭氧层,能将臭氧转变成氧气,而“氟利昂”在该变化前后质量和化学性质都未发生改变。“氟利昂”在该反应中起_____作用,称为_____剂。

四、推断题

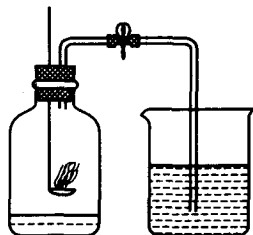
35. 有 A、B、C、D、E、F、G、H 八种物质,已知 A 是一种无色无味的气体;B 是淡黄色的固体,它在 A 中燃烧有蓝紫色的火焰产生,并产生一种有强烈刺激性气味的气体 C;D 是黑色固体,在 A 中能燃烧生成气体 E;E 能使澄清的石灰水变浑浊;F、G、H



在一定条件下都能生成气体 A, 其中 F 在常温下是液体, G 则是一种白色粉末, H 是暗紫色固体。试推断 A、B、C、D、E、F、G、H 各是什么物质? 并写出有关反应的文字(或符号)表达式。

五、实验题

36. 如图, 如果发现测定空气组成时吸入水的体积少于总体积的 $\frac{1}{5}$, 可能是由哪几种原因引起的?

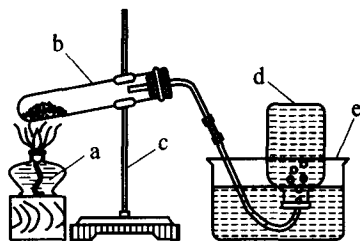


37. 下图是某同学设计的实验室用高锰酸钾制取氧气的实验装置:

(1) 所用仪器的名称: a _____、b _____、
c _____、d _____、e _____。

(2) 其中有几处明显的错误, 请指出:

- ① _____;
② _____;
③ _____;
④ _____。



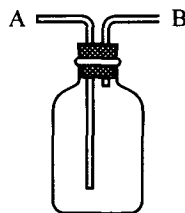
(3) 实验室用高锰酸钾制取氧气有以下操作步骤:

- A. 点燃酒精灯给试管加热 B. 导管移出水面
C. 检查装置的气密性 D. 排水法收集氧气
E. 熄灭酒精灯
F. 将反应物加入试管内, 用带有导管的橡皮塞塞紧并把它固定在铁架台上

① 正确的操作顺序是 _____。

② F 中缺少的操作是 _____。

38. 如图装置可以用来收集氧气, 如用向上排空气法收集氧气, 则氧气应从 _____ 导管通入, 空气从 _____ 导管口排出。如用排水法收集氧气, 可使集气瓶先盛满水, 氧气从 _____ 导管口通入, 水从 _____ 导管口排出。





六、简答题

39. 有三瓶无色无味的气体,分别是空气、氧气、氮气,如何一一鉴别出来?

40. 观察家用的白炽灯,会发现灯内有少量的红色物质(红磷)。结合氧气的性质思考回答,为延长白炽灯的使用寿命,灯泡内放入极少量的红磷,其原因是什么?

第三单元 自然界的水

一、选择题(每小题只有一个选项符合题意)

- 下列文学名句描述中,包含化学变化的是 ()
 - 白玉为床,金做马(《红楼梦》)
 - 大河上下,顿失滔滔(《毛泽东诗词选》)
 - 忽如一夜春风来,千树万树梨花开(岑参《白雪歌送武判官归京》)
 - 粉身碎骨浑不怕,只留清白在人间(于谦《石灰吟》)
- 下列净化操作过程中,发生化学变化的是 ()
 - 沉淀
 - 消毒
 - 过滤
 - 蒸发
- 下列符号表示的物质属于化合物但不属于氧化物的是 ()
 - O_2
 - H_2O
 - $KMnO_4$
 - H_2O_2
- 将 10 mL 水和 10 mL 酒精混合后,所得溶液体积 ()
 - 大于 20 mL
 - 等于 20 mL
 - 小于 20 mL
 - 无法确定
- 下列由原子直接构成的物质是 ()
 - 汞
 - 氧气
 - 二氧化硫
 - 氧化汞
- 物质在不同条件下的三态变化,主要是由于 ()
 - 分子的大小发生变化
 - 分子处于静止还是运动状态
 - 分子之间的间隔发生变化
 - 分子的质量发生变化
- 下列关于电解水的叙述,正确的是 ()
 - 与电源正极相连的试管内产生氧气
 - 与电源正极相连的试管内产生氢气
 - 与电源负极相连的试管内产生氧气
 - 与电源正极相连的试管内产生的气体体积比与电源负极相连的试管内产生的气体体积大
- 根据物质的分类,水不属于 ()
 - 氧化物
 - 单质
 - 化合物
 - 纯净物
- 春暖花开季节,人们站在紫丁香树旁常闻到怡人的香味,这一现象说明 ()
 - 分子很大
 - 分子可分裂成原子
 - 分子在不停运动
 - 分子之间有间隔
- 下列关于水的组成的叙述中正确的是 ()
 - 水是由氢气和氧气组成的
 - 水是由氢元素和氧元素组成的
 - 水是由氢分子和氧原子构成的
 - 水是由两个氢原子和一个氧原子组成的
- 原子和分子的根本区别是 ()
 - 是否能直接构成物质
 - 是否能保持物质的化学性质