



最新

初中毕业生

化学

总复习与能力自测题

本书编写组 编

广东教育出版社



最新初中毕业生总复习与能力自测题

化 学

叶 蓓 顾曼华 编
吴顺昌 王跃发

广东教育出版社

粤新登字 03 号

最新初中毕业生总复习与能力自测题

化 学

叶 蓓 顾曼华 吴顺昌 王跃发 编

广东教育出版社出版发行

顺德桂洲印刷纸类厂印刷

(厂址:顺德市桂洲工业路 50 号)

787×1092 毫米 32 开本 4.5 印张 86,860 字

1996 年 6 月第 2 版 1996 年 6 月第 1 次印刷

印数:1—10,000 册

ISBN 7-5406-1943-0/G·1922

定价:4.30 元

如发现印装质量问题,影响阅读,请与承印厂联系调换。

目 录

第一单元(绪言 空气 氧 化学实验常用仪器和基本操作)

训练题..... (1)

第一单元(绪言 空气 氧 化学实验常用仪器和基本操作)

测试卷..... (6)

第二单元(分子和原子)训练题 (10)

第二单元(分子和原子)测试卷 (15)

第三单元(水 氢)训练题 (20)

第三单元(水 氢)测试卷 (26)

第四单元(化学方程式)训练题 (31)

第四单元(化学方程式)测试卷 (36)

第五单元(碳和碳的化合物)训练题 (40)

第五单元(碳和碳的化合物)测试卷 (45)

第六单元(铁)训练题 (50)

第六单元(铁)测试卷 (55)

第七单元(溶液)训练题 (59)

第七单元(溶液)测试卷 (64)

第八单元(酸 碱 盐)训练题 (70)

第八单元(酸 碱 盐)测试卷 (76)

第一学期期中测试卷 (81)

第二学期期中测试卷 (87)

第一学期期末测试卷 (93)

毕业测试卷(A 卷) (99)

毕业测试卷(B 卷) (106)

目 录

参考答案 (115)

(在初中数学竞赛中常出现的题) 第一章

(1) 第一章

(在初中数学竞赛中常出现的题) 第二章

(2) 第二章

(3) 第三章

(4) 第四章

(5) 第五章

(6) 第六章

(7) 第七章

(8) 第八章

(9) 第九章

(10) 第十章

(11) 第十一章

(12) 第十二章

(13) 第十三章

(14) 第十四章

(15) 第十五章

(16) 第十六章

(17) 第十七章

(18) 第十八章

(19) 第十九章

(20) 第二十章

第一单元(绪言 空气 氧 化学实验 常用仪器和基本操作)训练题

一 选择题(将正确答案的序号填入括号)

- 下列变化不是属于物理变化的是()
A. 煤的燃烧 B. 酒精挥发
C. 水结成冰 D. 空气液化
- 下列关于氧气的性质,属于化学性质的是()
A. 氧气没有颜色 B. 氧气没有气味
C. 氧气能支持燃烧 D. 氧气不易溶于水
- 将烧红的木炭放入盛有氧气的集气瓶里,可以观察到的现象是()
A. 比在空气里烧得更旺,发出蓝紫色火焰
B. 剧烈燃烧,火星四射,生成黑色固体
C. 比在空气里烧得更旺,发出白光,瓶壁上有水雾出现
D. 比在空气里烧得更旺,发出白光
- 能使澄清石灰水变浑浊的是()
A. 氮气 B. 氧气
C. 二氧化碳 D. 稀有气体
- 下列变化中,既是化合反应,又是氧化反应的是()
A. 蜡烛在氧气中燃烧 B. 蜡烛受热熔化
C. 硫在氧气中燃烧 D. 高锰酸钾受热分解
- 对分解反应的正确叙述是()
A. 由一份物质分成两份或两份以上物质的变化

- B. 由一种物质生成两种其它物质的反应
C. 由一种物质生成两种或两种以上其它物质的反应
D. 由两种物质生成两种其它物质的反应
7. 可在实验室用来制取氧气的物质是()
A. 氯化钾 B. 氧化镁
C. 高锰酸钾 D. 碱式碳酸铜
8. 下列关于催化剂的说法, 正确的是()
A. 使用催化剂一定能加快其它物质的反应速度
B. 使用催化剂可以增加反应生成物的质量
C. 不使用催化剂就不能发生化学反应
D. 使用催化剂能改变其它物质的反应速度
9. 用排水法收集氧气, 是因为氧气()
A. 易溶于水 B. 不易溶于水
C. 无色无味 D. 密度比空气大
10. 下列有关氧气的用途的叙述中, 错误的是()
A. 可用于急救呼吸发生困难的病人
B. 用液氧浸渍多孔的可燃物质制液氧炸药
C. 液态氧用作宇宙火箭的燃料
D. 用于金属的气焊或气割
11. 鉴别盛有空气和氧气的两瓶气体的方法是()
A. 观察气体的颜色 B. 比较气体的轻重
C. 分别倒入澄清的石灰水试验
D. 用带火星的木条试验
12. 可直接在酒精灯火焰上加热的一组仪器是()
A. 烧杯和烧瓶 B. 烧杯和试管
C. 试管和蒸发皿 D. 量筒和集气瓶

13. 给试管里的固体物质加热时,试管应该()

- () A. 垂直,试管口向上
- () B. 平放,与桌面平行
- () C. 倾斜,试管口略高于试管底
- () D. 倾斜,试管口略低于试管底

14. 给烧杯加热时要垫上石棉网,目的是()

- () A. 降低温度
- () B. 加快反应速度
- () C. 使烧杯放平稳
- () D. 使烧杯受热均匀

15. 下列实验操作正确的是()

- () A. 用剩的药品倒回原试剂瓶以免浪费
- () B. 用嘴吹灭酒精灯
- () C. 制取气体前应检查装置的气密性
- () D. 用托盘天平称量时,将待称量物放在右盘上

二 是非判断题(说法正确的,在括号内画“√”,错误的画“×”)

1. 发光、发热的变化一定是化学变化。 ()

2. 凡有氧气参加的反应都是化合反应。 ()

3. 催化剂在化学反应里起催化作用。 ()

4. 加热盛放高锰酸钾的试管时,试管口应略向下倾斜,是为了让氧气容易从导管逸出。 ()

5. 熄灭正在燃烧的物质,可用降低物质着火点的方法。 ()

6. 自燃是由缓慢氧化而引起的自发燃烧,不需要具备使可燃物燃烧的两个条件。 ()

7. 用排水法收集气体时,当导管口开始有气泡冒出时,就应该立即收集。 ()

8. 给试管里的液体加热时,应该用手拿在试管的中上部,
并竖直地放在酒精灯火焰上加热。 ()
9. 氧气不能燃烧,但能支持物质燃烧。 ()
10. 标准状况通常是指温度为 0°C ,压强为 1.01×10^5 帕
的状况。 ()

三 填空题

1. 物质不需要发生化学变化就表现出来的性质叫做____。
如____、____、____、____、____、____、____等。
2. 空气的成分按体积计算,大约____占 78%,____占
21%,占 0.94%的是____,占 0.03%的是____,
其它气体和杂质占____。
3. 空气是人类和一切动植物的生命支柱,同时也是重要的
自然资源。造成空气污染的有害物质大致可分为
____和____两大类。其中气体污染物常见的有
____、____、____等。
4. 燃烧是一种____反应,而有些氧化反应进行得
很慢,甚至不易察觉,这种氧化叫做____。由缓慢
氧化而引起的自发燃烧叫做____。爆炸是可燃物的急
速燃烧发生在____而引起的。
5. 可燃物的燃烧,需要同时满足两个条件,一是____;
二是____,因此,在
灭火时可以采取两种方法:一是____;
二是____。
6. 在实验室取用药品,如果未说明用量,液体一般取用
____毫升,固体只需____。
7. 取用固体药品一般用____,块状的药品可用____夹取。

8. 向酒精灯里添加酒精时,不能超过酒精灯容积的_____。

给试管里的液体加热,液体体积一般不超过试管容积的_____。

9. 使用漏斗过滤时,滤纸紧贴_____,滤纸边缘低于_____,滤液低于_____,漏斗下端的管口要紧靠_____。

10. 粗盐的提纯实验需用到下列仪器中的_____ (填写编号)。

- ①试管 ②烧杯 ③烧瓶 ④玻璃棒 ⑤漏斗
⑥水槽 ⑦蒸发皿 ⑧酒精灯

四 把下列左边的反应跟右边相应的现象用直线连接起来

木炭在氧气中燃烧	发出白光,出现水雾
蜡烛在氧气中燃烧	发出白光,放出热量
硫粉在氧气中燃烧	火星四射,生成黑色固体
铁丝在氧气中燃烧	蓝紫色火焰,生成刺激性气味的气体

五 参照书后附录(常用仪器的简单绘图方法)画图

仪器名称	试管	烧杯	水槽	酒精灯
仪器图				

第一单元(绪言 空气 氧 化学实验 常用仪器和基本操作)测试卷

一 选择题(45%)(每小题只有一个正确答案)

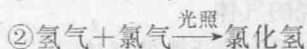
- 下列叙述中,属于描述物质化学性质的是()
A. 氧气不易溶于水 B. 白磷容易自燃
C. 氮气没有颜色 D. 氧化镁是白色固体
- 有新物质生成的变化一定是()
A. 发光发热的变化 B. 物质状态的变化
C. 物理变化 D. 化学变化
- 将带有火星的木条伸入一瓶无色气体中,木条着火燃烧,这种气体是()
A. 空气 B. 氮气 C. 氧气 D. 二氧化碳
- 下列反应中,属于氧化反应的是()
A. $\text{氢气} + \text{氧气} \xrightarrow{\text{点燃}} \text{水}$
B. $\text{氧化汞} \xrightarrow{\text{加热}} \text{汞} + \text{氧气}$
C. $\text{盐酸} + \text{氢氧化钠} \longrightarrow \text{氯化钠} + \text{水}$
D. $\text{二氧化碳} + \text{氢氧化钙} \longrightarrow \text{碳酸钙} + \text{水}$
- 下列说法中正确的是()
A. 任何发光发热的变化都叫燃烧
B. 燃烧就是可燃物跟氧的反应
C. 化合反应就是两种物质生成一种物质的反应
D. 氧化反应就是物质跟氧的反应
- 能在氧气中剧烈燃烧,火星四射,并生成黑色固体物质

- 的是()
- A. 镁带 B. 木炭 C. 铁丝 D. 蜡烛
7. 硫在空气里燃烧时,火焰的颜色是()
- A. 淡蓝色 B. 蓝紫色 C. 白色 D. 苍白色
8. 用氯酸钾制氧气时,常加入少量二氧化锰,其作用是()
- A. 使产生氧气多一些 B. 使产生氧气纯一些
C. 使产生氧气快一些 D. 使产生氧气慢一些
9. 实验室制取氧气的主要实验操作步骤有
①给试管加热 ②将药品装入试管,用带导管的塞子塞紧试管 ③将导管从水槽中取出 ④停止加热 ⑤检查装置的气密性 ⑥用排水法收集一瓶氧气 ⑦用铁夹把试管固定在铁架台上,正确的操作顺序是()
- A. ⑤②⑦①⑥③④ B. ⑤②⑦①⑥④③
C. ⑦②①⑥④③⑤ D. ②⑦①⑥④③⑤
10. 分离液态空气制氧气时,首先蒸发出来的是()
- A. 氧气 B. 氮气
C. 稀有气体 D. 二氧化碳
11. 下列关于氧气的叙述中,正确的是()
- A. 氧气是一种能燃烧的气体
B. 氧气是一种化学性质比较活泼的气体
C. 氧气跟其它物质反应时都有燃烧现象
D. 氧气、液氧和固氧都是无色物质
12. 将混有少量高锰酸钾的氯酸钾晶体,放入试管中加热,完全反应后,试管里剩余的物质共有()
- A. 一种 B. 二种 C. 三种 D. 四种

13. 物质燃烧、缓慢氧化、爆炸三种变化的相同点是()
- A. 都有热量产生 B. 都发光
C. 都很剧烈 D. 都要达到着火点的温度
14. 需要垫上石棉网加热的一组仪器是()
- A. 试管和蒸发皿 B. 烧瓶和烧杯
C. 试管和烧杯 D. 烧瓶和集气瓶
15. 若在实验时不小心将酒精灯打翻着火,应当立即()
- A. 用水扑灭 B. 用油扑灭
C. 用扇子扇灭 D. 用湿抹布盖灭

二 填空题(30%)

1. 空气中含量最多的气体是___气,按体积计算___气大约占 $\frac{1}{5}$ 。
2. 二氧化碳能使澄清的石灰水变浑浊,这一性质属于二氧化碳的___性质。
3. 可燃物需要与___接触并使温度达到___才能燃烧。
4. 下列几个变化中,属于化合反应的是___,属于氧化反应的是___,属于分解反应的是___。



5. 使用托盘天平称量时,把待称物放在___盘,砝码放在___盘。

三 简答题(25%)

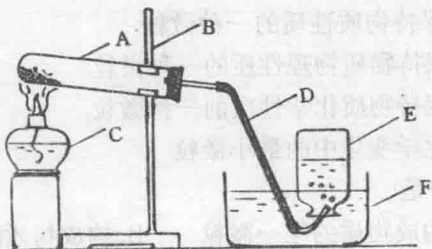
1. 实验室用氯酸钾和二氧化锰混和加热制取氧气,反应

的文字表达式是

2. 下图是制取氧气的实验装置图, 各种仪器的名称是:

A. _____ B. _____ C. _____

D. _____ E. _____ F. _____



3. 用排水法收集氧气是因为氧气_____。

4. 加热试管时, 试管底部应放在酒精灯火焰的_____部分加热。实验结束, 熄灭酒精灯火焰应该用_____盖灭。

5. 若用高锰酸钾加热制取氧气, 应在试管口内放一团棉花, 目的是为了防止加热时_____。

第二单元(分子和原子)训练题

一 选择题(每小题只有一个正确答案)

1. 分子是()

- A. 保持物质性质的一种微粒
- B. 保持物质物理性质的一种微粒
- C. 保持物质化学性质的一种微粒
- D. 化学变化中的最小微粒

2. 原子是()

- A. 构成物质的唯一微粒
- B. 构成物质的最小微粒
- C. 化学变化中的最小微粒
- D. 保持物质化学性质的最小微粒

3. 原子和分子的本质区别是()

- A. 大小不同
- B. 质量不同
- C. 性质不同
- D. 在化学反应中是否可分

4. 下列物质直接由原子构成的是()

- A. 硅
- B. 二氧化碳
- C. 水
- D. 氧气

5. 氧的原子量是()

- A. 一个氧原子的质量
- B. 16
- C. 2.657×10^{-26} 千克
- D. 16 克

6. 下列原子各 1 克, 它们所包含的原子个数最少的是()

- A. 铁原子
- B. 氢原子
- C. 碳原子
- D. 氧原子

7. 下列元素在地壳里的含量由大到小的排列顺序正确的是()
- A. $\text{Si} > \text{O} > \text{Fe} > \text{Al}$ B. $\text{O} > \text{Si} > \text{Al} > \text{Fe}$
C. $\text{Al} > \text{Fe} > \text{O} > \text{Si}$ D. $\text{O} > \text{Al} > \text{Si} > \text{Fe}$
8. 下列物质属于单质的是()
- A. 水 B. 氧气 C. 氧化镁 D. 高锰酸钾
9. 下列物质属于化合物的是()
- A. 水 B. 氢气 C. 铁 D. 空气
10. 下列物质属于混合物的是()
- A. 液态氧 B. 五氧化二磷
C. 液态空气 D. 氯酸钾
11. 下列物质不属于氧化物的是()
- A. 水 B. 氧气
C. 二氧化锰 D. 四氧化三铁
12. 关于过氧化氢(H_2O_2)的叙述正确的是()
- A. 过氧化氢是由两个氢原子和两个氧原子组成的
B. 过氧化氢是由氢气和氧气组成的
C. 过氧化氢是由氢分子和氧分子组成的
D. 过氧化氢是由氢元素和氧元素组成的
13. 下列物质化学式的书写正确的是()
- A. 氧化镁 OMg
B. 二氧化硫 2SO
C. 水 H_2O
D. 五氧化二磷 $2\text{P}_5\text{O}$
14. 化学式 NO_2 中的“2”表示的意义是()
- A. 两个二氧化氮分子

- B. 一个氧分子中含有 2 个氧原子
 C. 一个二氧化氮分子中含有 1 个氧分子
 D. 一个二氧化氮分子中含有 2 个氧原子
15. 二氧化硫中硫元素与氧元素的质量比是()
 A. 1:2 B. 2:1 C. 1:1 D. 1:3
16. 水中氢元素的百分含量的计算,表达正确的是()
 A. $\frac{H}{H_2O} \times 100\%$ B. $\frac{H_2}{H_2O} \times 100\%$
 C. $\frac{2H}{H_2O} \times 100\%$ D. $\frac{H_2O}{2H} \times 100\%$
17. n 个硫酸(H_2SO_4)分子中所含的氧原子数与()个二氧化碳分子所含的氧原子数相同
 A. n B. $2n$ C. $3n$ D. $4n$
18. 在化合物 $FeCl_x$ 中,铁元素的百分含量是 44%,则 x 值是()
 A. 1 B. 2 C. 3 D. 4
19. 含 0.1 克氢元素的硫酸(H_2SO_4)的质量是()
 A. 9.8 克 B. 4.9 克 C. 49 克 D. 98 克
20. 跟 1 克氯化钾(KCl)的含钾量相等的硫酸钾(K_2SO_4)的质量是()
 A. 1.32 克 B. 0.96 克 C. 1.16 克 D. 0.71 克

二 填空题

1. 用数字和符号表示。
 铁元素_____,两个氮原子_____
 一个氢分子_____,五个五氧化二磷分子_____
2. 填写下列符号表示的意义。
 O_2 _____ $2O$ _____