**鄄城育才实验学校2022-2023学年度上学期第一次月考**

**九年级化学试题**

**一、单项选择题（每题只有一个选项符合题意，每题1分，共15分）**

1. 化学使世界变得更加绚丽多彩。下列认识不合理的是

A. 垃圾分类回收有利于保护环境、节约资源

B. 大量使用化石燃料符合“低碳经济”理念

C. 研制合成新药物为生命键康提供保障

D. 材料科学的发展为实现“中国制造2025”提供有力支撑

2. 下列属于化学变化的是

A. 木柴燃烧 B. 酒精挥发 C. 河水结冰 D. 胆矾研碎

3. 实验桌上有一包黑色粉末，为验证该粉末是铁粉，有同学提出将磁铁放在黑色粉末上方，这属于科学探究中的

A. 猜想假设 B. 收集证据 C. 设计实验 D. 得出结论

4. 下列反应，属于分解反应的是

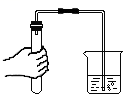
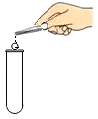
A 

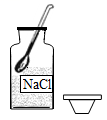
B. 

C. 

D. 

5. 下图所示实验操作正确的是

A.  检查装置气密性 B.  往试管中加入大理石

C.  加热液体 D.  固体药品的取用

6. 下列物质中，属于纯净物的是（　　）

A.  加碘盐 B. 学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材以及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！调和植物油

C. 洗涤剂 D. 干冰

7. 下列物质不属于空气污染物的是

A. 氧气 B. 一氧化碳 C. 烟尘 D. 二氧化硫

8. 在通常情况下空气中各种成分的含量保持相对稳定，其中体积分数最高的气体是

A. 氢气 B. 氧气 C. 二氧化碳 D. 水蒸气

9. 下列变化中，既属于化合反应又属于氧化反应的是

A. 甲烷+氧气二氧化碳+水 B. 硫+氢气硫化氢

C 氧化汞汞+氧气 D. 氧气+氢气水

10. 下列有关氧气的描述正确的是

A. 氧气参与燃烧，是高能燃料

B. 工业上可以利用分离液态空气方法制取氧气

C. 鱼类能在水里生存，说明氧气易溶于水

D 低温下氧气可以变成无色液体

11. 下列有关实验现象描述正确的是

A. 硫在氧气中燃烧产生淡蓝色的火焰

B. 红磷在空气中燃烧产生大量的白烟

C. 硫在空气中燃烧生成二氧化碳

D. 将铁丝伸入盛有氧气的集气瓶中剧烈燃烧

12. 关于氧气用途的说法不正确的是

A. 氧气可用来炼钢

B. 氧气可用于登山或飞行

C. 氧气可用来灭火

D. 氧气可提供动植物呼吸

13. 下列现象属于缓慢氧化的是

A. 木炭燃烧 B. 食物腐败 C. 蜡烛燃烧 D. 汽油燃烧

14. 实验室制取氧气的过程，大致分为以下七个主要操作：①点燃酒精灯，给试管加热；②熄灭酒精灯；③检查装置的气密性；④将高锰酸钾装入试管里，试管口放一小团棉花，用带导管的胶塞塞紧；⑤用排水法收集氧气；⑥将导管从水中取出；⑦将它固定在铁架台上。正确的操作顺序是

A. ③④①⑤②⑥⑦ B. ③④⑦①⑤⑥② C. ④⑦①③⑤②⑥ D. ④①⑦③⑤⑥②

15. 下列关于催化剂的说法正确的是（ ）

A. 化学反应前后催化剂的质量不变

B. 化学反应前后催化剂的性质不变

C. 催化剂增加了生成物的质量

D 没有催化剂化学反应不能发生

**二、填空题**

16. 写出下列反应的文字表达式。

（1）木炭在氧气中燃烧：\_\_\_\_\_\_。

（2）用过氧化氢和二氧化锰制取氧气：\_\_\_\_\_\_

（3）硫在氧气中燃烧：\_\_\_\_\_\_。

（4）铁丝在氧气中燃烧：\_\_\_\_\_\_。

17. 正确的操作能保证实验顺利进行。请填写下列有关实验操作中的空格：

（1）固体药品应储存在\_\_\_\_\_\_。

（2）用酒精灯给物质加热时，要用酒精灯火焰的\_\_\_\_\_\_。

（3）实验室用高锰酸钾制取氧气时，必须先在试管口\_\_\_\_\_\_。

（4）做细铁丝在氧气中燃烧的实验时，集气瓶底应预先\_\_\_\_\_\_。

（5）用量筒量取液体读数时，视线与\_\_\_\_\_\_保持水平，俯视读数会\_\_\_\_\_\_。（填“偏大”成“偏小”）

18. 从氢气、二氧化碳、二氧化硫、氦气、氮气五种气体中，选择适当的物质填空。

（1）污染空气的气体是\_\_\_\_\_\_。

（2）光合作用的主要原料之一是\_\_\_\_\_\_。

（3）可填充霓虹灯且通电时会发出有色光的是\_\_\_\_\_\_。

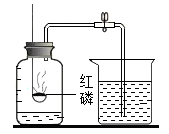
（4）食品包装袋中充填的气体\_\_\_\_\_\_。

19. 下列物质①氮气 ②自来水 ③二氧化碳 ④石灰水 ⑤铜丝（以下空格填序号）

（1）属于混合物\_\_\_\_\_\_。

（2）属于纯净物\_\_\_\_\_\_。

20. 如图所示，是测定空气里氧气含量的装置，气密性良好，在集气瓶内加入少量水，将水面上方空间分为五等份，用弹簧夹夹紧橡皮管，点燃红磷后迅速伸入瓶中，并塞紧寨子，待燃烧停止并冷却至室温后，打开弹簧夹。



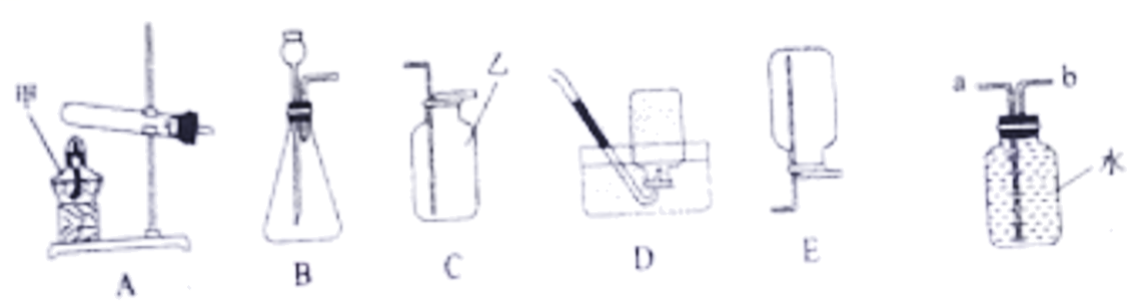
（1）红磷燃烧的文字表达式为\_\_\_\_\_\_。

（2）打开弹簧夹后烧杯中的水能够进入到集气瓶中的原因是：\_\_\_\_\_\_。

（3）实验结束，进入集气瓶中水的体积小于瓶内空间的1/5，可能的一种原因是\_\_\_\_\_\_。

（4）该实验能否用木炭或硫粉代替红磷\_\_\_\_\_\_（填能或否）。

21. 实验室中分别用高锰酸钾、过氧化氢、氯酸钾制取比较纯净的氧气，请你按照要求回答问题：



请结合上图回答问题：

（1）写出甲、乙所指仪器名称：甲\_\_\_\_\_\_；乙\_\_\_\_\_\_。

（2）用过氧化氢制氧气的装置与其他两种方法的装置相比具有的优点\_\_\_\_\_\_。（写出一条）

（3）实验室用高锰酸钾制氧气的文字表达式为\_\_\_\_\_\_，用高锰酸钾制取比较纯净的氧气应选择的发生装置和收集装置分别是\_\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_\_。选择该发生装置的依据是\_\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_\_。

（4）在加药品前要先\_\_\_\_\_\_。

（5）若用如图装置收集一瓶氧气，气体应从\_\_\_\_\_\_（填a或b）端进入集气瓶。

（6）检验氧气的方法是\_\_\_\_\_\_，若木条复燃，则证明收集的气体为氧气。

22. 阅读下面的短文，回答问题：

①纯净的氮气是一种没有颜色、没有气味的气体；②密度与空气相差不大；③氮气能与氢气在高温、高压并有催化剂的条件下生成氨气；④氮气难溶于水；⑤氮气还能与氧气在放电的条件下生成无色的一氧化氮气体。

（1）以上描述的是氮气的物理性质的是\_\_\_\_\_\_（填序号）。

（2）化学性质是\_\_\_\_\_\_（填序号）。

（3）实验室要收集氮气时，应采取\_\_\_\_\_\_法，是因为\_\_\_\_\_\_。

**鄄城育才实验学校2022-2023学年度上学期第一次月考**

**九年级化学试题**

**一、单项选择题（每题只有一个选项符合题意，每题1分，共15分）**

【1题答案】

【答案】B

【2题答案】

【答案】A

【3题答案】

【答案】C

【4题答案】

【答案】B

【5题答案】

【答案】A

【6题答案】

【答案】D

【7题答案】

【答案】A

【8题答案】

【答案】B

【9题答案】

【答案】D

【10题答案】

【答案】B

【11题答案】

【答案】B

【12题答案】

【答案】C

【13题答案】

【答案】B

【14题答案】

【答案】B

【15题答案】

【答案】A

**二、填空题**

【16题答案】

【答案】（1）

（2）

（3）

（4）

【17题答案】

【答案】（1）广口瓶 （2）外焰

（3）一团棉花 （4）加水或细沙

（5） ①. 凹液面最低处 ②. 偏大

【18题答案】

【答案】（1）二氧化硫##SO2

（2）二氧化碳##CO2

（3）氦气##He （4）氮气##N2

【19题答案】

【答案】（1）②④##④② （2）①③⑤

【20题答案】

【答案】（1）磷+氧气五氧化二磷

（2）红磷燃烧消耗了氧气生成五氧化二磷固体，瓶内压强减小，大气压将水压入集气瓶中

（3）红磷的量不足（或装置漏气或未等到装置冷却至室温就打开了弹簧夹） （4）否

【21题答案】

【答案】（1） ①. 酒精灯 ②. 集气瓶

（2）操作简单（合理即可）

（3） ①. 高锰酸钾锰酸钾+二氧化锰+氧气 ②. A ③. D ④. 反应物为固体 ⑤. 需要加热 （4）检验装置气密性 （5）b

（6）将带火星木条的伸入集气瓶中

【22题答案】

【答案】（1）①②④ （2）③⑤

（3） ①. 排水 ②. 氮气难溶于水