**2022年秋期九年级化学第一次月考试题**

**一、选择题（每题1分，共14分）**

1. 下列传统工艺品的制作过程中，一定发生了化学变化的是

A. 南阳玉雕 B. 洛阳剪纸 C. 开封汴绣 D. 汝州瓷器

2. 下列说法不正确的是

A. 工业上应用新技术、新工艺减少污染物的产生

B. 生产生活垃圾分类放置

C. 农业上禁止使用化肥和农药

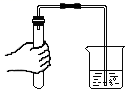
D. 农业上改大水漫灌为喷灌、滴灌

3. 下列物质的用途主要与其化学性质有关的是

A. 铁可用于制作炊具 B. 氮气做保护气

C. 铜常用来做电线电缆 D. 干冰可用作人工降雨

4. 下列有关化学实验操作的图示中正确的是（ ）

A. 检查装置的气密性 B. 熄灭酒精灯

C. 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！加入块状固体 D. 闻气体气味

5. 下列物质排放到空气中，不会造成大气污染的是

A. 二氧化硫 B. 二氧化碳 C. 一氧化碳 D. 粉尘

6. 下列有关实验现象的描述正确的是

A. 硫在空气中燃烧，发出明亮的蓝紫色火焰

B. 红磷在空气中燃烧，产生大量白烟

C. 木炭在氧气中燃烧、发出白光，生成二氧化碳

D. 铁在空气中剧烈燃烧、火星四射，生成黑色固体

7. 救治新冠肺炎重症患者采用呼吸机能帮助患者增加氧气吸入量。下列关于氧气的说法，正确的是

A. 工业上通过分离液态空气法制得的氧气是化学变化

B. 氧气化学性质比较活泼，氧气能与所有物质发生化学反应

C. 人呼吸时，氧气与体内物质反应释放热量

D. 在火箭发射时，氧气可以做燃料

8. 杜甫的绝句《沙暖睡鸳鸯》中写道“迟日近山丽，春风花草香”诗中描写的情景用化学原理解释正确的是

A. 分子很小，但分子有一定的质量

B. 分子很小，但分子之间有间隙

C. 分子很小，但分子在不停地运动着

D. 分子很小，但分子是由原子构成的

9. 下列反应中，既属于化合反应又属于氧化反应是（　　）

A. 酒精＋氧气水＋二氧化碳

B. 磷＋氧气五氧化二磷

C. 碳酸氢铵氨气＋水＋二氧化碳

D. 乙炔＋氧气水＋二氧化碳

10. 下列方法能鉴别空气、氧气和二氧化碳 3 瓶气体的是

A. 闻气味 B. 向集气瓶中倒入澄清的石灰水

C. 观察颜色 D. 将燃着的木条伸入集气瓶中

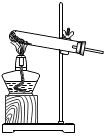
11. 大家都想有一口洁白美丽的牙齿，但有时遇到蛀牙需要修复较好的方法是安装牙套。二氧化锆具有良好半透明外观、密度和强度很高，是目前最流行的牙套材料。锆元素在元素周期表中的信息如图所示。下列叙述错误的是

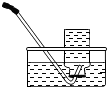


A. 锆属于金属元素 B. 锆原子中的核外电子数为40

C. 锆的相对原子质量是91.22 D. 锆原子中的中子数是40

12. 关于实验室制取氧气，下列说法错误的是

A.  装置①可用于高锰酸钾制氧气 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！ 装置②可用于过氧化氢溶液制取氧气

C. 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！ 装置③可用于收集氧气 D.  装置④可用于收集氧气

13. 如图所示装置，有洗气、储气等用途。在医院给病人输氧气时，也利用了类似的装置，并在装置中，盛放大约半瓶蒸馏水，以下说法中错误的是



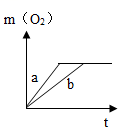
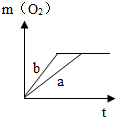
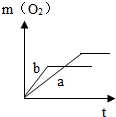
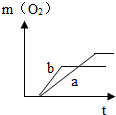
A. b导管连接供给氧气的钢瓶。

B. b导管连接病人吸氧气的塑胶管。

C. 该装置可用来观察否已有氧气输出。

D. 该装置可用来观察输出氧气的速度。

14. a、b两支试管，b试管内有少量二氧化锰，a、b两试管内过氧化氢溶液的浓度相同；a、b两试管内物质的质量相等，能正确表示a、b两支试管放出的氧气质量纵坐标与反应时间横坐标关系的图是

A.  B.  C.  D. 

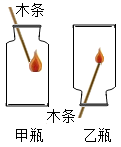
**二、填空题**

15. 利用化学知识填空：2019年被联合国大会确定为“国际化学元素周期表年”。发现了元素周期律并编制出元素周期表的化学家是\_\_\_\_\_\_；地壳中含量最多的非金属元素的符号是\_\_\_\_\_\_。

16. 下列物质中，属于混合物的是\_\_\_\_\_\_，属于纯净物的是\_\_\_\_\_\_（填序号）

①蒸馏水 ②五氧化二磷 ③空气 ④高锰酸钾 ⑤稀有气体 ⑥二氧化锰 ⑦冰水混合物 ⑧过氧化氢溶液

17. 将装满氧气的集气瓶按如下图方式放置（固定装置略去），并将带火星的木条伸入瓶中，发现木条复燃，且在甲瓶中燃烧得比在乙瓶中剧烈。由此可说明氧气具有的性质是:①\_\_\_\_\_\_\_\_；②\_\_\_\_\_\_\_。



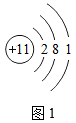
18. 将一种无色液体A和一种黑色固体B混合能得到另一种无色液体C和无色气体D，E在D中剧烈燃烧，火星四射，放出大量的热，生成黑色固体F。

（1）写出A、B得到C、D的文字表达式：\_\_\_\_\_\_；在此反应中B的作用是\_\_\_\_\_\_。

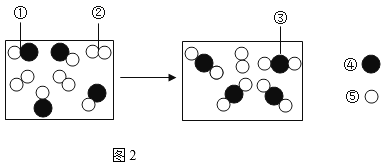
（2）在做E在D中燃烧的实验时，要预先在集气瓶内放少量水，目的是\_\_\_\_\_\_。

19. 初中化学学习中，我们初步认识了物质的微观结构。

（1）如图1是某粒子的结构示意图，该粒子在化学反应中容易\_\_\_\_\_\_电子（填“得到”或“失去”）。



（2）如图2是某两种物质反应的微观示意图。



①该反应的基本反应类型是\_\_\_\_\_\_。

②反应前后没有发生变化的粒子是\_\_\_\_\_\_。

A．①② B．②③ C．③④ D．④⑤

（3）微粒观解释水和过氧化氢化学性质不同的原因\_\_\_\_\_\_。

20 填空：

（1）玻璃仪器清洗干净的标准是\_\_\_\_\_\_。

（2）用试管加热固体时，试管口略向下倾斜的原因是\_\_\_\_\_\_。

（3）写出铁丝在氧气中燃烧的元素符号表达式\_\_\_\_\_\_。

**三、简答题（本题包括4小题，共10分）**

21. 请从微观角度解释：

（1）酒香不怕巷子深\_\_\_\_\_\_。

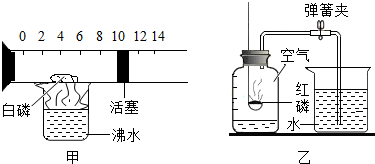
（2）加压时，6000L氧气可以装入容积40L的钢瓶\_\_\_\_\_\_。

22. 化学是以实验为基础的学科，请回答下列问题：

（1）测定空气中氧气含量时，为什么不能用硫和木炭代替红磷？

（2）铁丝在氧气中燃烧实验时，没有观察到明显现象的原因是什么？

23. 如图：是一个具有刻度和活塞可滑动的玻璃容器，其中有空气和足量的白磷，将它放在盛有沸水的烧杯上方，进行实验。请完成实验报告：



实验目的：测定空气中氧气的体积分数。

（1）图甲的实验现象：

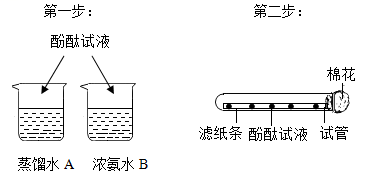
①\_\_\_\_\_\_；

②活塞先右移，后左移，最后停在刻度约为\_\_\_\_\_\_（填整数）的位置上。

实验结论；氧气约占空气体积分数的五分之一

（2）反思：图乙实验中所测氧气体积分数偏小的原因（写出一条）\_\_\_\_\_\_。

24. “比较出真知”，比较是科学实验中常用的一种方法。小刚同学利用比较的方法探究得出了分子在不断地运动的结论。下面是他设计的实验如图：

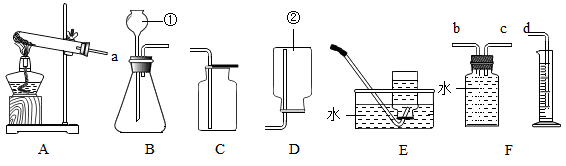


（1）在第一步中他所观察到的现象是\_\_\_\_\_\_。

（2）第二步中他用如图装置进行实验，实验中用仪器C吸取、滴加试剂，仪器C的名称是\_\_\_\_\_\_。滤纸条上每间隔一段距离滴加酚酞溶液，棉花上滴加浓氨水；放置一段时间后，他观察到的现象是\_\_\_\_\_\_，由此说明分子在不断地运动着。

**四、综合应用题**

25. 下图是实验室制取气体的常用装置，请回答下列问题。



（1）写出标号仪器的名称：①\_\_\_\_\_\_；②\_\_\_\_\_\_。

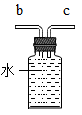
（2）小林同学想用氯酸钾和二氧化锰的混合物制取较纯净氧气，他应选择的制取装置是\_\_\_\_\_\_（填字母）。该反应文字表达式是\_\_\_\_\_\_。

（3）小安同学想用一定质量高锰酸钾制取氧气，并通过排水量测定所收集到的氧气体积，她选用了装置A、F、G。请你帮她完成下列分析过程：

①写出实验室用高锰酸钾制氧气的文字表达式\_\_\_\_\_\_。若用排水法收集完氧气，小安发现制得的氧气并不能使带火星的木条复燃，则他的错误操作可能是\_\_\_\_\_\_。

②小安在实验过程发现F中的水变成了红色，原因是他忘记了\_\_\_\_\_\_。

③若各装置的连接顺序是：a→b→c→d，那么F装置内导管（“b”或“c”）应该怎样延伸？请在下图中画出\_\_\_\_\_\_。



④若忽略氧气在水中的溶解性，当小安开始做实验时未将装置F装满水，则他最终测得的氧气体积将会\_\_\_\_\_\_。（填偏小、偏大或者不变）

（4）乙炔是一种无色、无味、密度比空气小，不溶于水的气体。实验室用电石（固体）与水在常温下反应制取乙炔。你认为制取乙炔应选择的装置组合是\_\_\_\_\_\_。

**2022年秋期九年级化学第一次月考试题**

**一、选择题（每题1分，共14分）**

【1题答案】

【答案】D

【2题答案】

【答案】C

【3题答案】

【答案】B

【4题答案】

【答案】A

【5题答案】

【答案】B

【6题答案】

【答案】B

【7题答案】

【答案】C

【8题答案】

【答案】C

【9题答案】

【答案】B

【10题答案】

【答案】D

【11题答案】

【答案】D

【12题答案】

【答案】C

【13题答案】

【答案】A

【14题答案】

【答案】B

**二、填空题**

【15题答案】

【答案】 ①. 门捷列夫 ②. O

【16题答案】

【答案】 ①. ③⑤⑧ ②. ①②④⑥⑦

【17题答案】

【答案】 ①. 氧气的密度比空气大 ②. 氧气具有助燃性

【18题答案】

【答案】（1） ①.  ②. 催化作用

（2）防止生成的高温熔融物溅落炸裂集气瓶底部

【19题答案】

【答案】（1）失去 （2） ①. 化合反应 ②. D （3）分子构成不同

【20题答案】

【答案】（1）玻璃仪器内壁上的水即不聚成水滴，也不成股流下

（2）为了防止冷凝水回流到热的试管底部，炸裂试管

（3）

**三、简答题（本题包括4小题，共10分）**

【21题答案】

【答案】（1）酒液中含有的乙醇分子是在不断运动的，向四周扩散，使人们闻到酒香；

（2）分子间有间隔，气体受压后，分子间隔变小，气体的体积减小

【22题答案】

【答案】（1）硫和木炭在空气中燃烧生成气体，化学反应前后，压强变化不大

（2）铁丝太粗，或铁丝表面有一层铁锈，或氧气浓度低

【23题答案】

【答案】（1） ①. 白磷燃烧，产生大量白烟，放出大量热  
 ②. 8

（2）红磷不足或装置气密性不好或未冷却就打开弹簧夹等

【24题答案】

【答案】（1）A烧杯无明显现象，B烧杯溶液变为红色

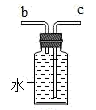
（2） ①. 胶头滴管 ②. 滤纸条从右向左依次变红

**四、综合应用题**

【25题答案】

【答案】（1） ①. 长颈漏斗 ②. 集气瓶

（2） ①. AE ②. 氯酸钾氯化钾+氧气

（3） ①. 高锰酸钾锰酸钾+二氧化锰+氧气 ②. 刚有气泡冒出就开始收集或集气瓶未装满水（合理即可） ③. 试管口未放棉花 ④.  ⑤. 不变 （4）BD或BE