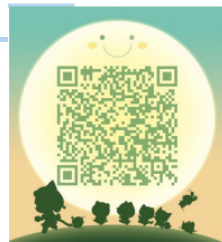




2017~2018学年10月深大附中初三上化学月考试卷

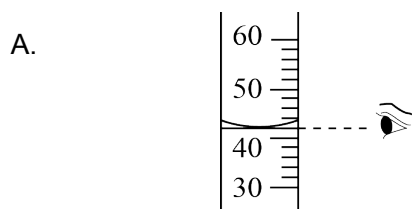
一、选择题

扫码领取更多资料



康康
扫一扫二维码，加我QQ。

- 1 下列变化中，有一种变化和其它三种变化有本质上的不同，它是（ ）
- A. 纸张燃烧 B. 粮食酿酒 C. 火药爆炸 D. 湿衣服晾干
- 2 小梅家有一批盆栽的郁金香，过去一直开红色花，现在却开出了紫花，有人认为这是土壤中缺水引起的，但小梅经过一段时间补充水分后，还是开紫花，这说明实验结果与原来的假说是不符合的，最好的处理方法是（ ）
- A. 实验不成功，停止探究 B. 修改实验过程，使之与假说相符
- C. 修改结果，使之与假说相符 D. 修改假说，重新实验
- 3 在 2018 年西安市初中化学实验操作技能考试中，某同学抽到“试题三：给液体加热”，考试结束时，老师发现他使用的试管破裂了，其原因可能是（ ）
- A. 试管口对着自己或他人 B. 液体的量超过试管容积的 $\frac{1}{3}$
- C. 没有擦干试管外壁的水便开始加热 D. 先用外焰均匀加热，再固定位置加热
- 4 某同学量取液体，视线与液体凹液面的最低处相平，读数为 20 mL，将液体倒出一部分后，俯视读数为 10 mL，则该同学实际倒出的液体的体积是（ ）
- A. $> 10 \text{ mL}$ B. $< 10 \text{ mL}$ C. $= 10 \text{ mL}$ D. 无法确定
- 5 下列基本的实验操作不正确的是（ ）



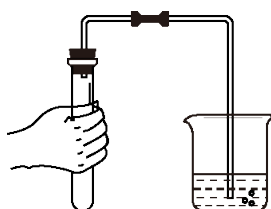
液体体积读数

B.



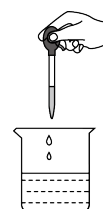
熄灭酒精灯

C.



检查气密性

D.



滴加液体

6 实验室里下列仪器属于玻璃仪器，可直接加热的是（ ）

- A. 烧杯 B. 量筒 C. 试管 D. 锥形瓶

7 用量筒量取了 15.6 mL 的蒸馏水，选用的量筒体积最适宜的是（ ）

- A. 10 mL B. 20 mL C. 50 mL D. 100 mL

8 一位学生要用托盘天平称量 2.5 g 药品，在称量中发现指针向左偏转。这时他应该（ ）

- A. 减少药品 B. 向右盘中加砝码
C. 移动游码 D. 调节天平的平衡螺母

9 如果不慎将酒精灯碰倒，洒出的酒精在桌子上燃烧起来，你应采取的应急措施是（ ）

- A. 拨打火警 119 B. 用湿抹布盖灭 C. 找老师一起想办法 D. 逃跑

10 以下实验方法的归纳，正确的是（ ）

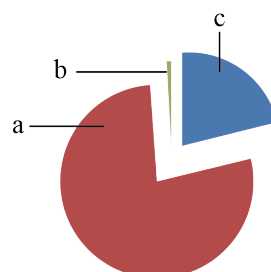
- A. 给玻璃仪器加热时，均应垫上石棉网
B. 洗涤干净的试管，放在铁架台上晾干
C. 用托盘天平称量物质时，先加小砝码，再依次加较大的砝码
D. 取用液体药品可用滴管吸取，也可直接倾倒



11 实验室用高锰酸钾制氧气的实验中，不需使用的一组仪器是（ ）

- A. 烧杯、玻璃棒 B. 大试管、集气瓶 C. 酒精灯、铁架台 D. 导管、单孔塞

12 如图为空气成分示意图（按体积计算），其中“a”代表的是（ ）



- A. 氧气 B. 氮气 C. 二氧化碳 D. 稀有气体

13 由于森林的过量砍伐、草场大面积开垦，土地出现沙漠化，导致我市今年出现了近几年来最严重的沙尘暴天气。沙尘暴天气使空气中增加了大量的（ ）

- A. 可吸入颗粒物 B. 一氧化碳 C. 二氧化氮 D. 二氧化硫

14 下列物质不属于空气污染物的是（ ）

- A. 二氧化碳 B. 一氧化碳 C. 烟尘 D. 二氧化硫

15 2月29日，新发布的《环境空气质量标准》中增加了PM_{2.5}监测指标。PM_{2.5}是指大气中直径小于或等于2.5微米的颗粒物，对人体健康影响甚大，主要来源之一是化石燃料的燃烧。下列措施能减少PM_{2.5}污染的是（ ）

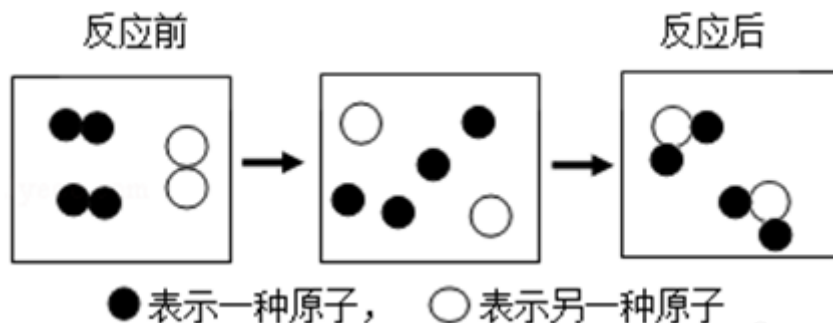
- A. 鼓励开私家车出行 B. 鼓励使用太阳能热水器
C. 鼓励用煤火力发电 D. 鼓励用液化石油气作燃料

16 下列关于O₂的说法中，正确的是（ ）

- A. 分离液态空气制取O₂发生了分解反应
B. 可用带火星的木条来检验空气中是否含有O₂
C. 用过氧化氢溶液制O₂，必须用MnO₂作催化剂

D. 铁丝在 O_2 里燃烧，能看到火星四射，生成黑色固体

17 如图是某个化学反应的微观模拟示意图。从图中获得的有关信息不正确的是 ()



- A. 反应前后原子的种类和个数都没有改变
- B. 该反应的基本类型为分解反应
- C. 在化学反应中分子可分为原子，但原子不能再分
- D. 反应前是混合物，反应后是纯净物

18 “神州七号”太空舱将利用 $NiFe_2O_4$ 将航天员呼出的 CO_2 转化为 O_2 ，而 $NiFe_2O_4$ 的质量和化学性质都不改变，在该过程中 $NiFe_2O_4$ 是 ()

- A. 反应物
- B. 生成物
- C. 催化剂
- D. 消毒剂

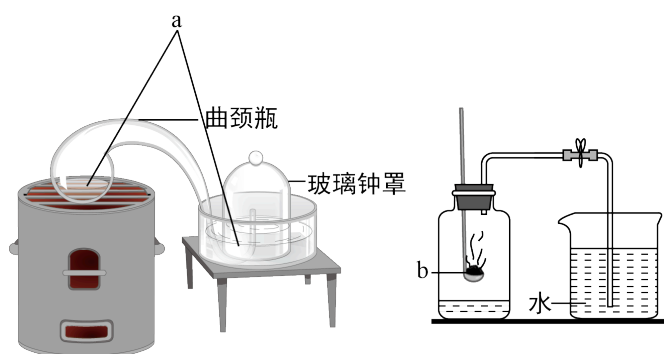
19 某同学在用氯酸钾和二氧化锰制取氧气时，错把高锰酸钾当成了二氧化锰加入了试管，其后果是 ()

- A. 化学反应速率不变
- B. 反应速率加快，产生的氧气质量不变
- C. 产生氧气速度变慢
- D. 反应速率加快，产生的氧气质量增加

20 在一定条件下下列反应都能发生，其中既属于化合反应又属于氧化反应的是 ()

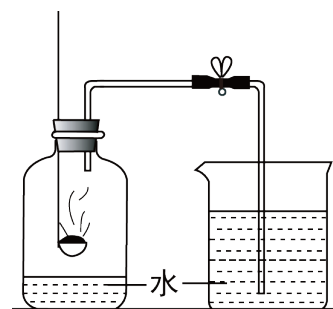
- A. 葡萄糖 + 氧气 $\xrightarrow{\text{酶}}$ 水 + 二氧化碳
- B. 碳酸氢钠 $\xrightarrow{\Delta}$ 碳酸钠 + 二氧化碳 + 水
- C. 镁 + 氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 氧化镁
- D. 氧化钙 + 水 \rightarrow 氢氧化钙

下列装置都可用于测定空气里氧气的含量，a、b 两物质的选择正确的是（ ）



- A. a 是铜，b 是红磷
- B. a 是铜，b 是木炭
- C. a 是汞，b 是红磷
- D. a 是汞，b 是木炭

22 用红磷燃烧测定空气中氧气含量的实验装置如图所示，实验过程中，下列做法会使实验结果产生明显误差的是（ ）



- A. 使用过量的红磷
- B. 把红磷改为蜡烛
- C. 恢复到实验开始前的温度才进行测量
- D. 不打开橡胶塞，用放大镜聚焦太阳光点燃红磷

23 下列有关分子与原子的说法不正确的是（ ）

- A. 温度越高分子的运动速度越快
- B. 在化学反应中分子可分，原子不可再分
- C. 气体受热后由分子的体积增大而体积膨胀
- D. 分子可构成物质，原子也可直接构成物质



24 要善于从化学的视角认识世界。对下列事实解释错误的是 ()

选项	事实	解释
A	墙内开花墙外香	分子在不断运动
B	50 mL 水和 50 mL 酒精混合后的体积小于 100 mL	分子之间有间隔
C	水蒸发变成水蒸气	分子大小发生改变
D	N_2 的化学性质不活泼, O_2 的化学性质比较活泼	不同分子性质不同

A. A

B. B

C. C

D. D

25 下列关于分子和原子的说法, 错误的是 ()

A. 分子和原子都可以构成物质

B. 由分子构成的物质, 分子是保持其化学性质的最小粒子

C. 在化学变化中, 分子可以分成原子, 原子又可以结合成新的分子

D. 分子和原子之间都有间隔, 分子之间间隔较大, 原子之间间隔较小

二、填空题 (50分)

26 如图是铁丝在氧气中燃烧的实验, 回答下列问题:



(1) 铁丝在氧气中燃烧的现象是 _____。

(2) 铁丝绕成螺旋状的目的是 _____。

(3) 实验开始时先点燃火柴的目的是 _____。

- (4) 若将氧气换成空气, 则该反应 _____ 进行 (填“能”或“不能”) 。
- (5) 该实验可以得出的结论是: ①可燃物在氧气中燃烧通常比在空气中 _____ ; ②在空气中 _____ (填“易”或“不易”) 燃烧的物质, 在氧气中却 _____ 。
- (6) 集气瓶里预先要装入少量的细沙或水, 原因是 _____ ; 写出这一反应的文字表达式 _____ 。
- (7) 写出红磷在氧气中燃烧的文字表达式: _____ 。

27 根据下列事实说明空气中含有的成份的名称:

- (1) 小白鼠在装有空气的密闭容器中可存活一段时间, 说明空气中含有 _____ 。
- (2) 空气是制取氮肥的天然原料, 说明空气中含有 _____ 。
- (3) 澄清的石灰水放在空气中会逐渐变浑浊, 说明空气中含有 _____ 。
- (4) 盛有冰水的杯子, 放在空气中, 外壁会潮湿, 说明空气中含有 _____ 。
- (5) 形成酸雨的气体 _____ 、 _____ 。

28 图 1 是实验室制取氧气的一些装置, 据图回答有关问题。(以下所选装置均填装置序号)

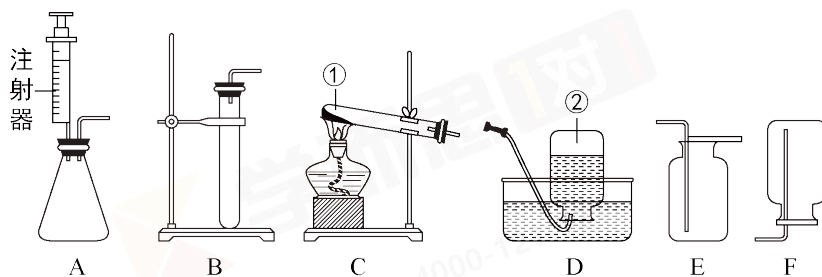


图 1

- (1) 写出指定仪器的名称: ① _____ ; ② _____ 。
- (2) 若以高锰酸钾为原料, 用 C、D 装置制取、收集氧气时, C 装置中一处明显的错误是 _____ ; 试管口略向下倾斜的原因是 _____ ; 实验结束时, 应先 _____ , 后 _____ 。高锰酸钾制取氧气的文字表达式: _____ 。
- (3) 实验室在常温下用块状电石与水反应制取微溶于水的乙炔气体, 该反应必须严格控制加水速度, 以免剧烈反应放热引起发生装置炸裂。你认为图中最适合制取乙炔气体的发生装置是 _____ ; 如果用图 2 装置收集乙炔, 气体应从 _____ (填“a”或“b”) 端管口通入。

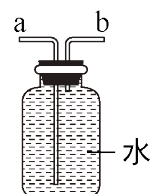


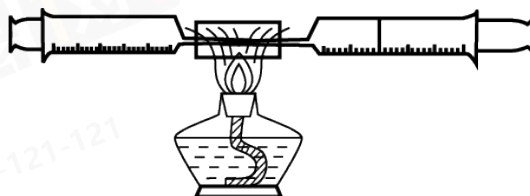
图2

(4) 若用双氧水来制取氧气，请写出双氧水制取氧气的文字表达式：

_____。

29

如图是某同学测定空气中氧气含量的装置。玻璃管中装的是细铜丝。(已知： $\xrightarrow{\text{加热}}$ 铜+氧气 \longrightarrow 氧化铜；氧化铜是固体)



(1) 若加热前，两注射器组成的密闭系统中有 50 mL 空气，停止加热冷却到室温后，理论上密闭容器中剩余的气体的体积为 _____ mL，由此证明空气中氧气约占空气总体积的

_____。

(2) 不同的同学在做上述实验时结果差别较大，甲同学最后剩余气体 44 mL，你认为可能的原因有哪些？

a _____；b _____；c _____。

(3) 该实验能否将铜丝换成木炭？_____，为什么？

_____。

30

有 A、B、C、D 四种物质，分别是空气、氮气、木炭、硫、氧气、二氧化碳、红磷、铁丝等几种物质中的一种，A 是无色无气味的气体；B 在 A 中燃烧的更旺，生成无色无味的气体 C，C 可使澄清的石灰水变浑浊；D 是一种无色无味的气体，将烧红的 B 放入 D 中，B 立即熄灭，且 C 和 D 是不同的物质，则：

A 是 _____；B 是 _____；C 是 _____；D 是 _____。

31

空气质量检测报告提醒人们要关心环境、保护环境。以下提供两组数据。请按要求分析：



(1) 2010 年元月某一天，首都北京、全国重工业基地兰州、滨海城市威海空气质量数据如下：

指数 指标 城市	可吸入颗粒物	NO ₂	SO ₂	空气质量指标
北京	250	208	84	四级
兰州	301	251	76	五级
威海	35	47	37	一级

注：各部分指标与污染指数之间的关系：一级 < 50 ，二级 $50 - 100$ ，三级 $100 - 200$ ，四级 $200 - 300$ ，五级 $300 - 400$ ，六级 $400 - 500$ 。

- ① 空气质量最差的城市是 _____。
- ② 上面城市中雾霾最严重的是 _____。

(2) 南方某城市春夏秋冬四季空气监测平均数据如下：

指数 指标 季节	可吸入颗粒物	NO ₂	SO ₂	空气质量指标
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 对该城市的空气质量影响最大的指标项目是 _____，其治理方法有 _____、_____（至少写两种方法）。
- ② 夏季各项数据明显降低，主要原因是 _____（写一点即可）。

32 已知碱性溶液能使无色酚酞试液变红，氨的水溶液具有碱性。某兴趣小组设计以下实验，探究分子运动的有关情况。请回答实验中的有关问题：

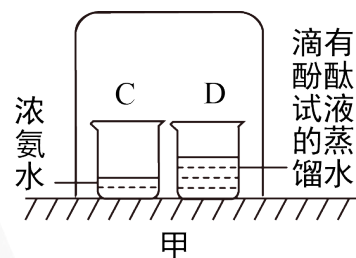
(1)



实验 I：在盛有少量蒸馏水的小烧杯中滴入 2 ~ 3 滴酚酞试液，再向其中滴加浓氨水。

可观察到的实验现象是 _____ ；由实验 I 得出的结论有 _____ 。

(2) 实验 II (如图中甲所示)：烧杯 B 中的现象是 _____ ；产生这一现象的原因是 _____ 。



(3) 为使实验结论准确可靠，该兴趣小组设计实验 III (如图中乙所示) 作为对比实验。你认为有无必要？ _____ ，理由是 _____ 。

