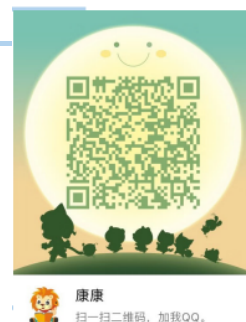




2017~2018年10月深圳南山前海中学初三上化学...

一、选择题

扫码领取更多资料



康康
扫一扫二维码，加我QQ。

1 下列诗句包含化学变化的是 ()

- A. 白玉为堂金做马
- B. 夜来风雨声，花落知多少
- C. 野火烧不尽，春风吹又生
- D. 大河上下，顿失滔滔

2 下列变化过程中既有物理变化又有化学变化的是 ()

- A. 酒精挥发
- B. 水结成冰
- C. 点燃蜡烛
- D. 氧气变成液氧

3 变质肉会产生硫化氢等有毒物质，下列有关硫化氢的介绍中，属于化学性质的是 ()

- A. 标准状况下是一种无色气体
- B. 点火时能在空气中燃烧
- C. 能溶解于水、乙醇及甘油中
- D. 具有臭鸡蛋气味

4 下列物质的用途主要利用其化学性质的是 ()

- A. 石墨棒作干电池电极
- B. 天然气用作燃料
- C. 金刚石雕刻成钻石
- D. 铜用于制造导线

5 在进行“对人体吸入的空气与呼出的气体的探究”时，小亮提出：“人体呼出的气体可能比吸入的空气中含有的水蒸气多。”就这一过程而言，属于科学探究环节中的 ()

- A. 猜想与假设
- B. 收集证据
- C. 设计实验
- D. 得出结论

6 不属于蜡烛燃烧实验现象的是 ()

- A. 火焰分为三层，外层最亮
- B. 熄灭后有白烟产生
- C. 生成二氧化碳和水
- D. 罩在火焰上的烧杯内壁出现水雾



7 在“人吸入的空气和呼出的气体有什么不同”的探究中，下列说法不正确的是（ ）

- A. 证明呼出气体含二氧化碳多的证据是：呼出的气体使澄清石灰水更浑浊
- B. 证明呼出气体含氧气少的证据是：呼出的气体使木条燃烧更旺
- C. 证明呼出气体含水蒸气多的证据是：呼出的气体在玻璃上结下水珠
- D. 判断呼出气体含有氮气的依据是：空气中含有氮气，而氮气不为人体吸收

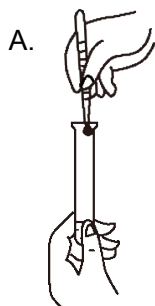
8 下列各组物质可根据颜色来区分的是（ ）

- A. 水和酒精
- B. 氧气和氮气
- C. 铜和铁
- D. 糖和食盐

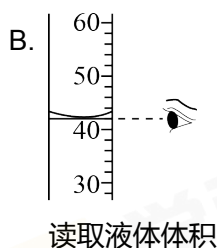
9 集气瓶中装满某气体，可能是下列气体中的一种：①二氧化碳 ②氧气 ③空气 ④氮气。将燃着的木条伸入瓶中，火焰立即熄灭，则该瓶气体可能是（ ）

- A. ①或②
- B. ②或③
- C. ①或④
- D. ③或④

10 下列实验操作中正确的是（ ）



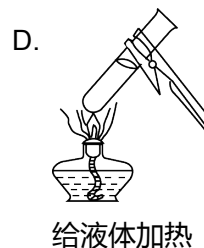
放块状固体



读取液体体积

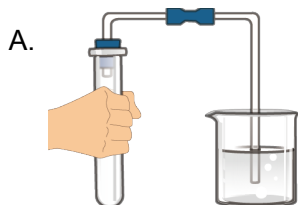


闻气体气味

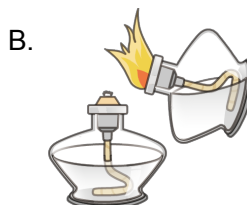


给液体加热

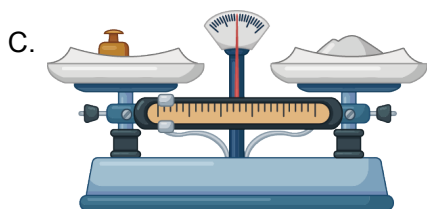
11 下列实验操作正确的是（ ）



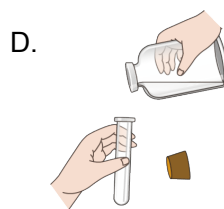
检查装置气密性



点燃酒精灯



称量固体



倾倒液体

12 正确量取 15 mL 液体，应选用的最合适仪器有（ ）

① 10 mL 量筒；② 20 mL 量筒；③ 50 mL 量筒；④ 胶头滴管

A. ①④

B. ②

C. ③④

D. ②④

13 下列化学仪器中能用酒精灯加热，但需垫石棉网的是（ ）

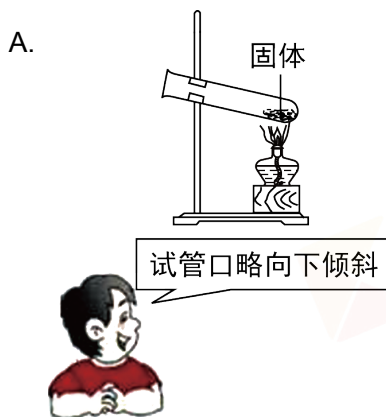
A. 试管

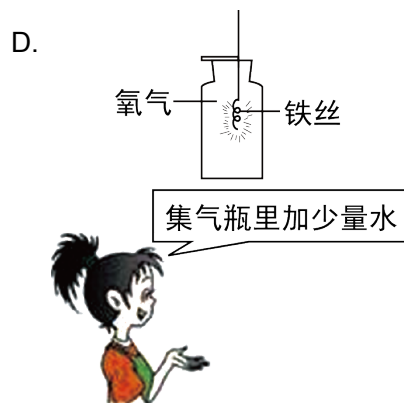
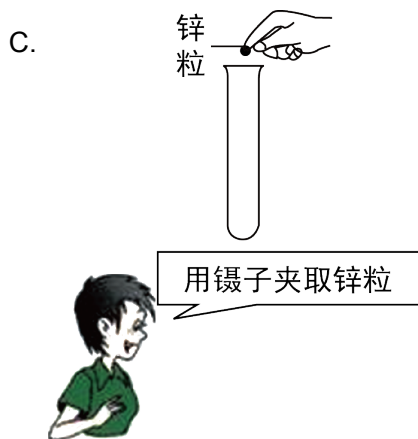
B. 烧杯

C. 蒸发皿

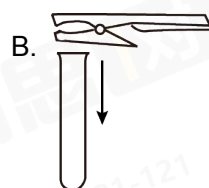
D. 量筒

14 以下错误的操作都可能引起玻璃仪器破裂，有 4 位同学分别进行了纠正，按照他们的方法纠正后玻璃仪器仍可能破裂的是（ ）

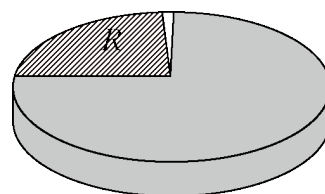




15 下列操作正确的是 ()



16 人的生存离不开空气。如图为空气成分示意图，其中 R 指的是 ()



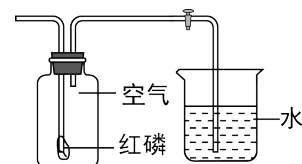
A. 氮气

B. 氧气

C. 稀有气体

D. 二氧化碳

17 测定空气中氧气的含量，下列对该实验的认识中正确的是 ()



A. 将红磷改成木炭不影响实验结论

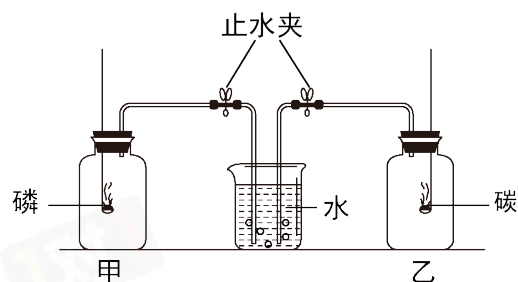
B. 燃烧匙中的红磷可以换成细铁丝



C. 该实验可说明 N_2 难溶于水

D. 红磷的量不足会导致进入集气瓶中水的体积大于 $\frac{1}{5}$

- 18 如图所示，等体积的甲乙两集气瓶内充满空气，燃烧匙内分别盛有过量的红磷和碳，点燃使其充分反应，冷却至室温，打开弹簧夹，最初出现的现象的是（ ）



- A. 甲瓶没有水流入，乙瓶中有水流入
B. 甲、乙两瓶均有水流入
C. 甲瓶中有水流入，乙瓶没有水流入
D. 甲、乙两瓶均无水流入

- 19 短跑测试的运动场上，发令枪打响时，产生了白烟。其主要成分可能是（ ）

- A. 二氧化硫 (SO_2)
B. 五氧化二磷 (P_2O_5)
C. 水蒸气 (H_2O)
D. 二氧化碳 (CO_2)

- 20 下列说法正确的是（ ）

- A. 洁净的空气属于纯净物
B. 二氧化碳导致酸雨的形成
C. 氮气、惰性气体化学性质不活泼，可作保护气
D. 空气中氮气的质量分数为 78%

- 21 下列物质中，不会污染空气的是（ ）

- A. 焚烧垃圾产生的气体
B. 汽车排放的尾气
C. 人体呼吸作用排出的气体
D. 工厂排放的废气

- 22 下列关于氧气的说法正确的是（ ）



- A. 氧气能支持燃烧，故氧气可作燃料
- B. 铁丝在空气中可燃烧，故氧气的化学性质比较活泼
- C. 鱼可在水中呼吸，所以氧气易溶于水
- D. 通常情况下密度略大于空气

23 下列实验现象叙述错误的是 ()

- A. 硫在空气中燃烧发出淡蓝色的火焰
- B. 铁丝在氧气中剧烈燃烧，火星四射，生成四氧化三铁
- C. 木炭在氧气中燃烧生成使得澄清石灰水变浑浊的气体
- D. 磷在空气中燃烧放出大量白烟

24 一氧化氮(NO)在常温下是一种无色气体，难溶于水，密度比空气略大，能跟空气中的氧气迅速发生化学反应生成红棕色的二氧化氮(NO_2)气体。实验室要收集一瓶一氧化氮气体，应采用的方法是 ()

- A. 用排水法
- B. 用向上排空气法
- C. 用排水法或向上排空气法
- D. 用向下排空气法

25 可以一次鉴别出空气、氧气、二氧化碳三瓶气体的最好方法是 ()

- A. 将燃着的木条分别伸入瓶中
- B. 将带火星的木条分别伸入瓶中
- C. 分别加入适量澄清石灰水
- D. 分别加入蒸馏水

26 下列是火柴头中含有的四种物质，火柴被点燃时，能嗅到一股有刺激性气味的气体，且知这种气体会污染空气，对人体有害。点燃时能燃烧生成这种有害气体的物质是 ()

- A. 氯酸钾(KClO_3)
- B. 二氧化锰(MnO_2)
- C. 红磷(P)
- D. 硫磺(S)

27 某密闭容器内盛有氧气和氮气的混合气体，采用燃烧法除去其中的氧气，且不能混入新的气体，最好采用的可燃物是 ()



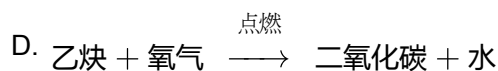
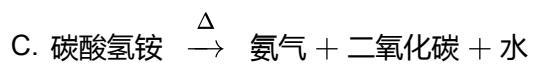
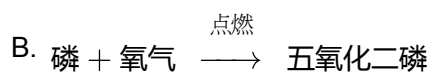
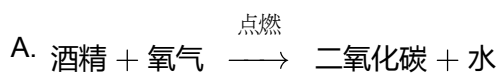
A. 硫磺

B. 红磷

C. 铁丝

D. 木炭

28 下列反应中，既属于化合反应又属于氧化反应的是（ ）



29 区分下列各组物质的方法不正确的是（ ）

A. 水和过氧化氢（双氧水）— 加二氧化锰

B. 氧气和氮气 — 闻气味

C. 硫粉和二氧化锰 — 看颜色

D. 澄清石灰水和水 — 通二氧化碳

30 已知实验室可用加热氯酸钾和二氧化锰的混合物制氧气，其中二氧化锰在反应中起加快氯酸钾分解的作用，某同学在用加热氯酸钾制氧气的实验中忘加了二氧化锰，其结果是（ ）

A. 反应较慢，但产生氧气总量不变

B. 反应较慢，但产生氧气总量减少

C. 反应正常，产生氧气总量不变

D. 反应正常，产生氧气总量减少

31 以下四种制取氧气的方法，其中有一种方法与其它三种本质不同的是（ ）

A. 加热氯酸钾

B. 双氧水分解

C. 分离液态空气

D. 加热高锰酸钾

32 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，试管中剩余的固体物共有（ ）

A. 2 种

B. 3 种

C. 4 种

D. 5 种

33 实验室用高锰酸钾制取氧气有如下的操作步骤，正确的顺序是（ ）

①加热，②检查装置的气密性，③装药品，④用排水法收集氧气，⑤从水槽中取出导管，⑥熄灭酒精灯

A. ②③①④⑤⑥

B. ②③①④⑥⑤

C. ③②①④⑤⑥

D. ③④②①⑥⑤



34 下列实验室用高锰酸钾制取氧气的操作中，不正确的是（ ）

- ①试管水平放置
- ②用排水法收集氧气
- ③铁夹夹在离试管口 $\frac{1}{3}$ 处
- ④收集完集气瓶倒放在桌面上

A. ①④ B. ①②④ C. ①③④ D. ①②③

35 下列变化中，不属于缓慢氧化的是（ ）

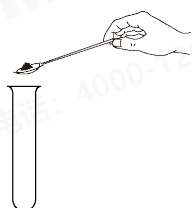
A. 牛奶变酸 B. 铁生锈 C. 蜡烛燃烧 D. 呼吸作用

36 下列反应中，不属于分解反应也不属于化合反应的是（ ）

- A. $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2$
- B. $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$
- C. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{H}_2\text{O}$

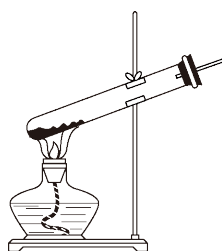
37 实验室用高锰酸钾制取氧气的部分操作如图所示，其中正确的是（ ）

A.



装药品

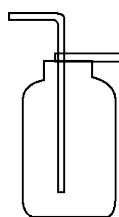
B.



制备



C.



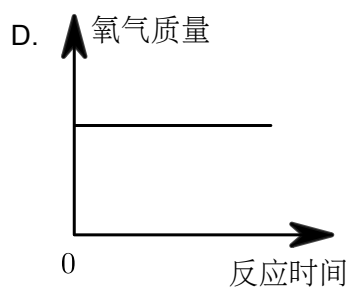
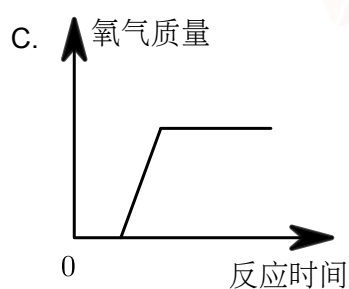
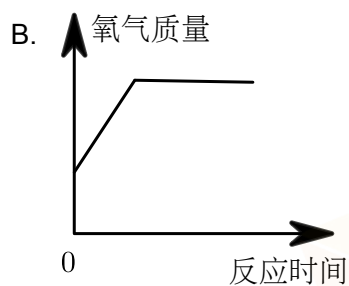
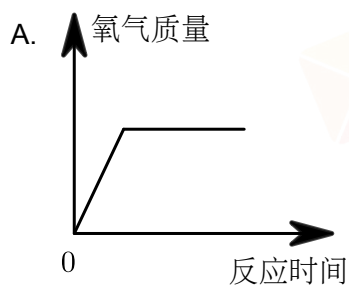
收集

D.



验满

38 如图是实验室用高锰酸钾制取氧气随时间的变化关系图，与该反应事实相吻的是（ ）





39 某同学在称量物体质量时，把物体放在右盘，砝码放在左盘，最后读数为 13.4 克，该同学所称物体的实际质量是（ ）

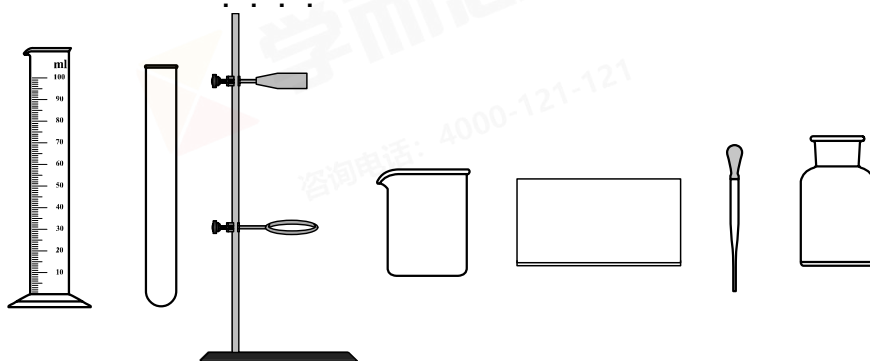
- A. 13.4 克
- B. 13.8 克
- C. 13 克
- D. 12.6 克

40 用量筒量取液体时，某同学操作如下：先平视液体凹液面最低处读数为 20 毫升，倾倒出一部分液体，又俯视液体凹液面最低处读数为 13 毫升。这位同学取出液体的体积是（ ）

- A. 7 毫升
- B. 大于 7 毫升
- C. 小于 7 毫升
- D. 无法判断

二、填空题

41 如图所示，把下列实验所用的仪器名称填在横线上：



- (1) 固定和支持各种仪器用 _____。
- (2) 既可用作反应容器，又能直接加热的是 _____。
- (3) 取用一定量液体试剂，需使用的仪器是 _____，_____。
- (4) 收集和储存少量气体时用 _____。
- (5) 溶解较多固体 _____。

42 有 A、B、C、D、E、F、G 七种物质。

A 是无色无气味的气体，B 是黄色粉末，在 A 中可以剧烈燃烧，产生明亮的蓝紫色火焰，且生成有刺激性气味的气体 C。

将燃着的 D 伸入装有 A 的集气瓶中，剧烈燃烧并生成无色无味的 E，倒入澄清石灰水并振荡，石灰水变浑浊。

F 能在空气中燃烧，放出耀眼白光，生成白色固体。

G 也能在空气中燃烧，产生大量白烟，放出黄光，生成白色固体。

由此可以推断：

(1) A 是 _____；B 是 _____；C 是 _____；D 是 _____；E 是 _____；F 是 _____；G 是 _____。（填写物质的名称或化学式）

(2) 回答下列问题。

① B 在 A 中燃烧文字表达式：_____。

② D 在 A 中燃烧文字表达式：_____。

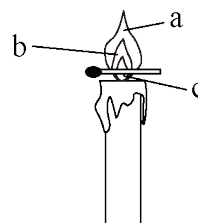
③ F 在空气中燃烧文字表达式：_____。

④ G 在空气中燃烧文字表达式：_____。

三、实验探究题

43 在对蜡烛及其燃烧进行了探究以后，请你填写下列空格：

(1) 点燃蜡烛，观察到蜡烛火焰分为三层（如图），把一根火柴梗放在蜡烛的火焰上约 1S 后取出，可以看到 _____ 处（填字母）的火柴梗最先碳化。结论：蜡烛火焰的 _____ 温度最高。



I. 蜡烛火焰各层温度比较

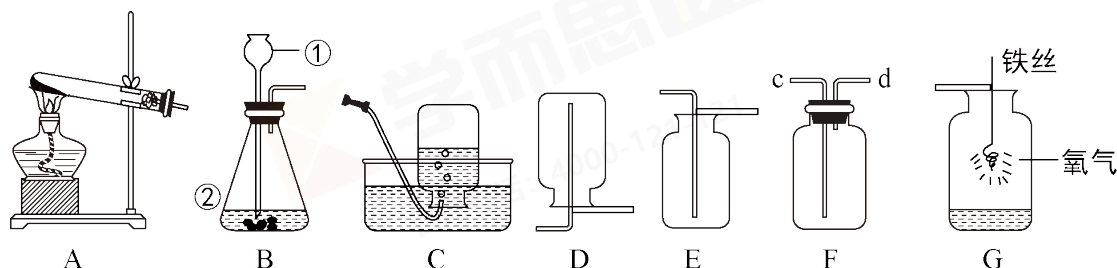
(2)

再将一只干燥的烧杯罩在蜡烛火焰的上方，烧杯内壁出现 _____，片刻后取下烧杯，迅速向烧杯内倒入少量的澄清石灰水，振荡后发现澄清石灰水 _____。结论，蜡烛燃烧以后的生成物是 _____。

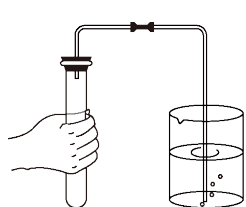


II. 蜡烛燃烧
产物检验

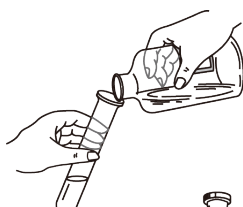
44 根据下列装置，结合所学化学知识回答下列问题。



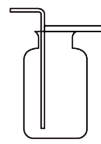
- (1) 请写出图中标号仪器的名称：① _____；② _____。
- (2) 实验室用过氧化氢制取氧气时，该反应的文字表达式：_____。发生装置选用 _____（填编号），如需控制该反应的速度，可将装置①替换成 _____（填仪器名称），若要收集较干燥的氧气，收集装置可选用 _____（填编号），当收集完一瓶氧气后，验证是否集满可用一根 _____ 的木条放在集气瓶 _____ 处，观察现象即可。
- (3) 实验室用高锰酸钾制取氧气时，可选用的实验装置组合是 _____（填编号）；写出其反应的表达式 _____，其基本反应类型为 _____ 反应。
- (4) 实验结束后要先移出导管后熄灭酒精灯的原因是 _____。
- (5) 如图 G，铁丝在氧气中燃烧，其现象为 _____，瓶底预先放入少量水的目的是 _____，写出其文字表达式 _____，其基本反应类型为 _____ 反应。
- (6) 下列五个示意图是小敏完成实验的主要操作过程，按评分标准，每项操作得 1 分，满分 5 分，实验完毕后，小敏得 3 分，造成他失分的操作是 _____（填序号）。



①检查装置气密性

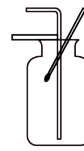


②加入药品

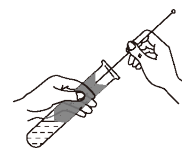


③收集气体

火柴熄灭



④气体验满



⑤洗涤仪器，整理桌面

