

2020-2021 学年度第一学期期末学业水平质量监测

九年级化学试题

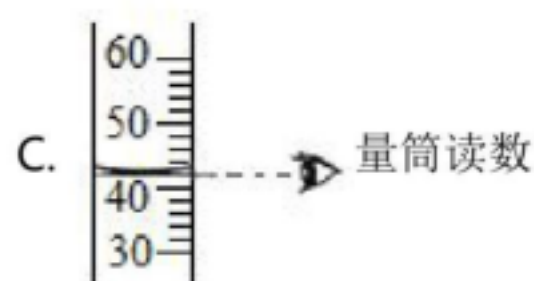
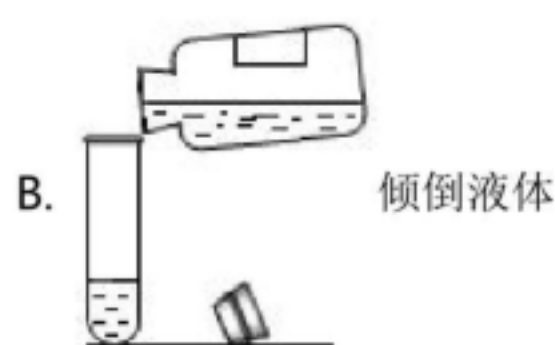
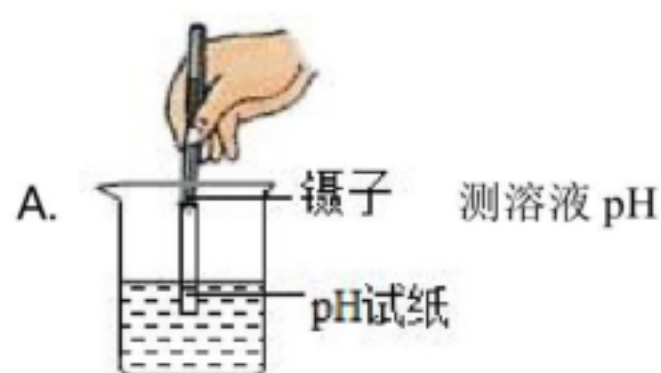
可能用到的相对原子质量：H-1 C-12 N-14 O-16 S-32 Zn-65 Fe-56

一、选择题(本题包括 12 小题，每小题 2 分，共 24 分。每小题只有一个选项符合题意)

1. “绿水青山就是金山银山”。下列做法与该主题不相符的是

- A. 研制开发清洁能源
- B. 工业废水灌溉农田
- C. 用布袋代替塑料制品
- D. 积极推广共享单车

2. 下列图示实验操作，正确的是



3. 下列化学用语表示正确的是

- A. 二个氮分子：N₂
- B. 氦气：He
- C. 过氧化氢：H₂O₄
- D. 锌离子：Zn⁺²

4. 下图是铝元素在元素周期表中的相关信息，下列说法正确的是

13	Al
铝	
26.982	

- A. 铝元素在地壳中的含量最高
- B. 铝元素形成氧化物的化学式为 AlO
- C. 铝的相对原子质量约为 27g
- D. 反应中铝原子易失去电子形成 Al³⁺

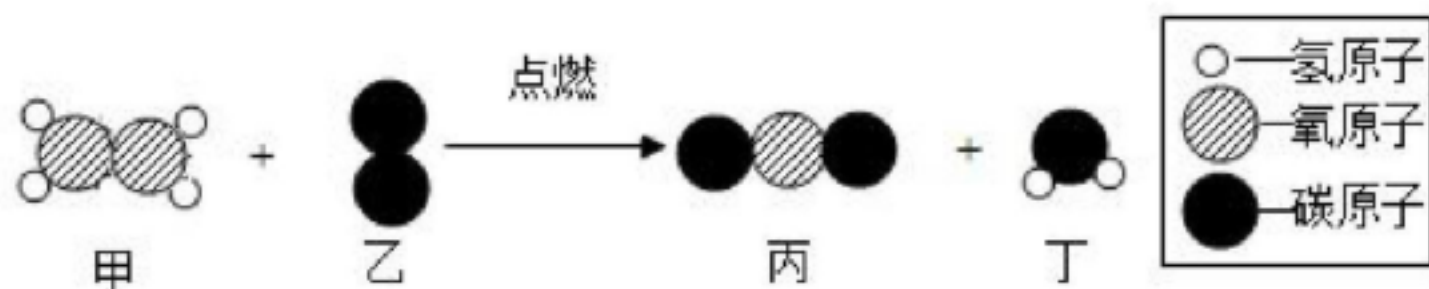


微信公众号
教辅资料站

5. 下列有关燃烧与灭火的说法中，正确的是

- A. 逃离火灾现场时，可用湿毛巾捂住口鼻，并尽量贴近地面
- B. 不慎碰倒酒精灯，洒出的酒精在桌上燃烧，立即用水浇灭
- C. 燃烧前常将汽油喷成雾状，是为了使汽油分子变得更小，燃烧更充分
- D. 巴黎圣母院失火，消防队员用水灭火是为了降低可燃物的着火点

6. 下图是某反应的微观示意图，下列说法正确的是



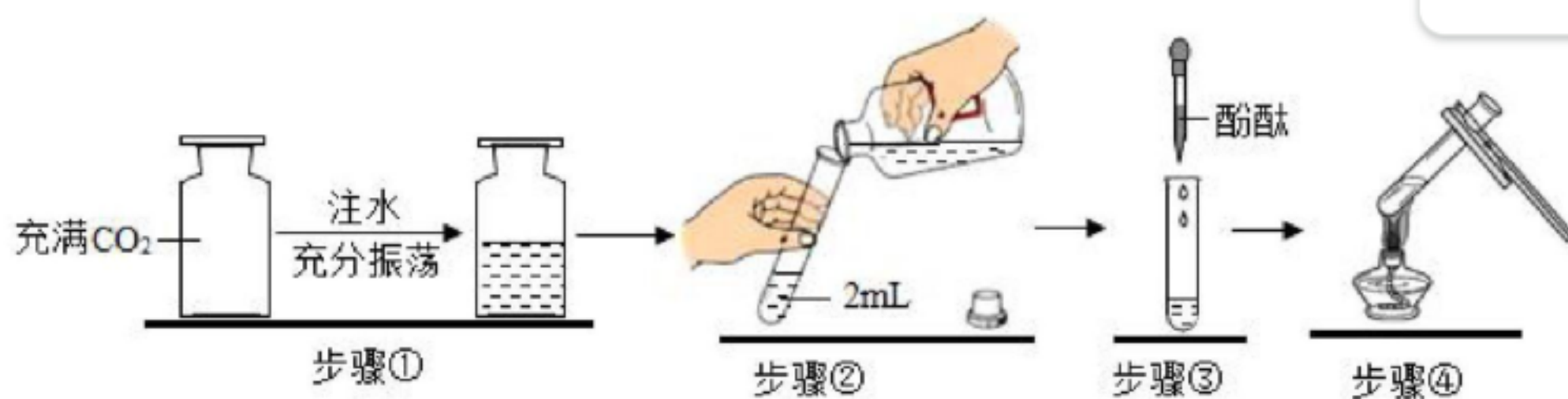
- A. 该反应属于置换反应
- B. 该反应前后分子的个数发生改变
- C. 反应生成的丙、丁物质的质量比为 22 : 9
- D. 参加反应的甲、乙分子个数比为 1 : 1

7. 下列物质的性质与用途具有对应关系的是

- A. 木炭具有吸附性，可用于冶炼金属
- B. 铜有金属光泽，可用于制造电线
- C. CO_2 能与水发生反应，可用于灭火
- D. 一氧化碳具有可燃性，可用于作燃料

8. 为了验证二氧化碳与水反应生成碳酸，小赵做了以下实验，不合理的是 ()

微信公众号
教辅资料站



A. 步骤①

B. 步骤②

C. 步骤③

D. 步骤④

9. 20℃时, 在各盛有 100 克水的烧杯中, 分别加入 10 克甲、乙、丙三种纯净物(不含结晶水, 不与水反应),

充分溶解后, 结果如图。下列说法正确的是()



A. 所得溶液可能都是饱和溶液

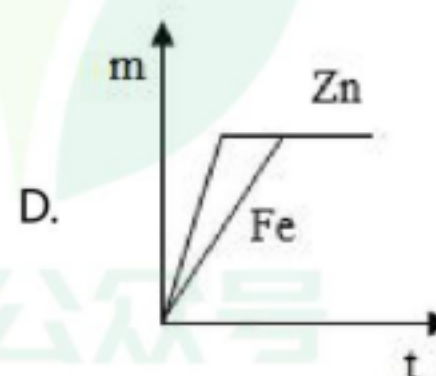
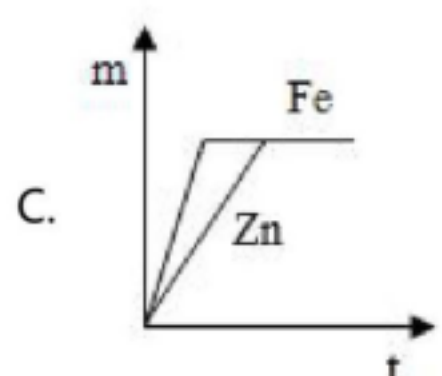
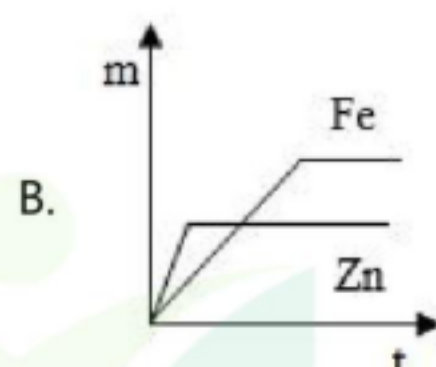
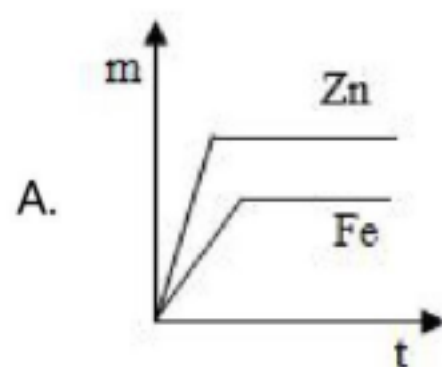
B. 20℃时, 乙溶液的溶质质量最小

C. 溶液溶质的质量分数: 甲>丙>乙

D. 升高温度, 溶液溶质的质量分数一定变大

10. 将足量的锌片和铁片(均已打磨)分别与等质量等质量分数浓度的稀硫酸充分反应, 产生氢气的质量(m)

与时间(t)的关系图正确的是

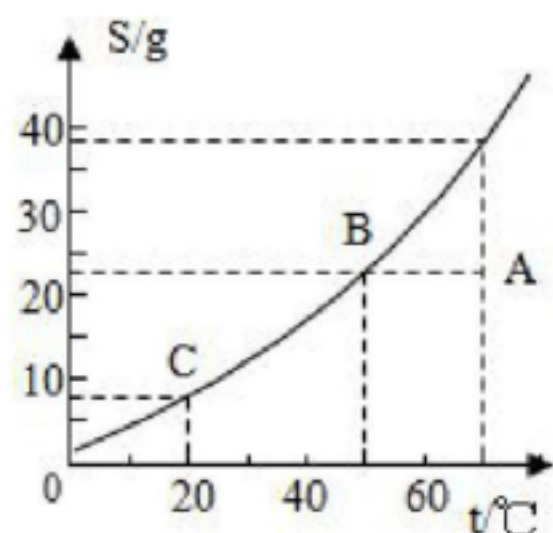


微信公众
站
教辅资料站

11. 要将 50g 质量分数为 5% 的某溶液变为 10% (溶解度允许值内), 可采用的方法有

- A. 把溶剂蒸去一半(恒温)
- B. 把溶剂蒸去 25g(恒温)
- C. 再加入 50g 5% 的该溶液
- D. 加入 2.5g 该溶质固体

12. 下图为某物质的溶解度曲线图。对于该物质下列说法错误的是



- A. A 点的溶液是不饱和溶液
- B. 50°C 时的溶解度大于 20°C 时的溶解度
- C. 将 A 点溶液降温至 20°C 时, 将有晶体析出
- D. A、B 点比较, B 点溶液的溶质质量分数较大

二、非选择题(本题包括 4 小题, 共 36 分)

13. 空间站里的化学。

(1) 空间站里的氧气主要来自电解水, 该反应的类型_____。

(2) 为了保持太空舱空气新鲜, 航天员产生的二氧化碳被一种叫“分子筛”的设备分离出来, “分子筛”起到的作用类似于实验室中的_____操作。

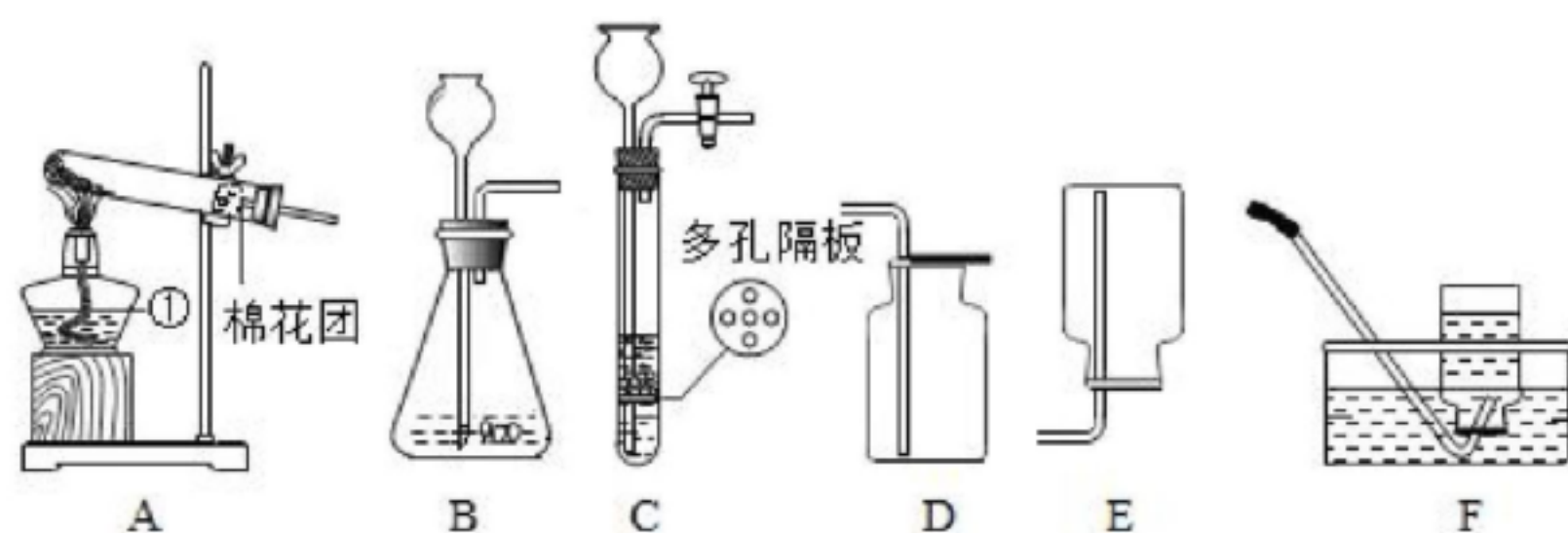
(3) 航天员饮用的小分子团水与普通水相比, 具有水溶性强、密度高、在人体内储留时间长、排放量少等特点。下列关于小分子团水的说法, 正确的是_____。

- A. 水分子的化学性质被改变了
- B. 小分子团水中水分子间没有间隙
- C. 小分子团水中水分子停止了运动
- D. 小分子团水的部分物理性质与普通水有所不同

(4) 舱外服中的废气处理系统保障着航天员的生命。第一步让呼吸产生的废气进入装有活性炭的滤网, 这一过程利用了活性炭的_____性; 第二步, 用氢氧化锂 LiOH 吸收二氧化碳, 生成碳酸锂 (Li_2CO_3) 和水, 该反

应的化学方程式为_____。

14. 根据下列装置图, 回答有关问题:



(1)图中标号仪器的名称: ①_____。

(2)利用上图中 A、F 装置的组合可以制取某种气体, 实验室制取该气体的化学方程式是____, 看到有____现象发生时, 说明气体已经集满集气瓶。

(3)实验室通常利用上图中装置 B 与____的组合制取二氧化碳(选填字母), 该反应的化学方程式为____。若用 C 装置代替 B 装置进行实验, 优点为_____。

(4)为了得到纯净、干燥的二氧化碳气体, 除杂装置(如图)的导管按气流方向连接顺序是____。(选填字母)



A. a→b→d→c

B. b→a→c→d

C. d→c→a→b

D. c→d→b→a

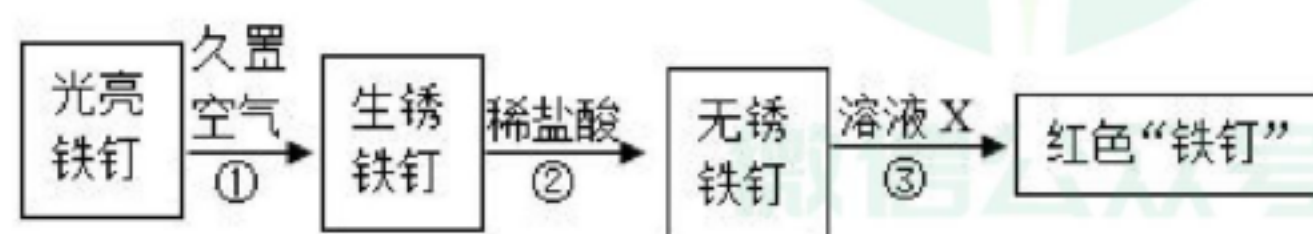
常用澄清石灰水检验二氧化碳的存在, 该反应的化学方程式为_____。

15. 金属在生活、生产中应用广泛。

(1)锡锡合金做保险丝, 利用了它的_____性质。

(2)写出工业上用赤铁矿石炼铁的化学方程式_____。

(3)下图是光亮铁钉的一系列变化。



①中铁钉锈蚀主要是铁与空气中的_____和_____发生化学反应。

②中稀盐酸的作用是_____。

③中所用的溶液 X 中的金属阳离子为_____ (用符号表示)。

(4)为验证 Fe、Cu、Ag 三种金属的活动性顺序, 下列选用的药品可行的是_____ (填字母)。

A Fe、CuSO₄ 溶液、Ag B FeSO₄ 溶液、Cu、Ag

C FeSO₄ 溶液、Cu、AgNO₃ 溶液 D FeSO₄ 溶液、CuSO₄ 溶液、Ag

16. 某混合气体由 CO、CO₂、SO₂ 三种气体组成, 某兴趣小组对此进行了相关探究实验:

【查阅资料】

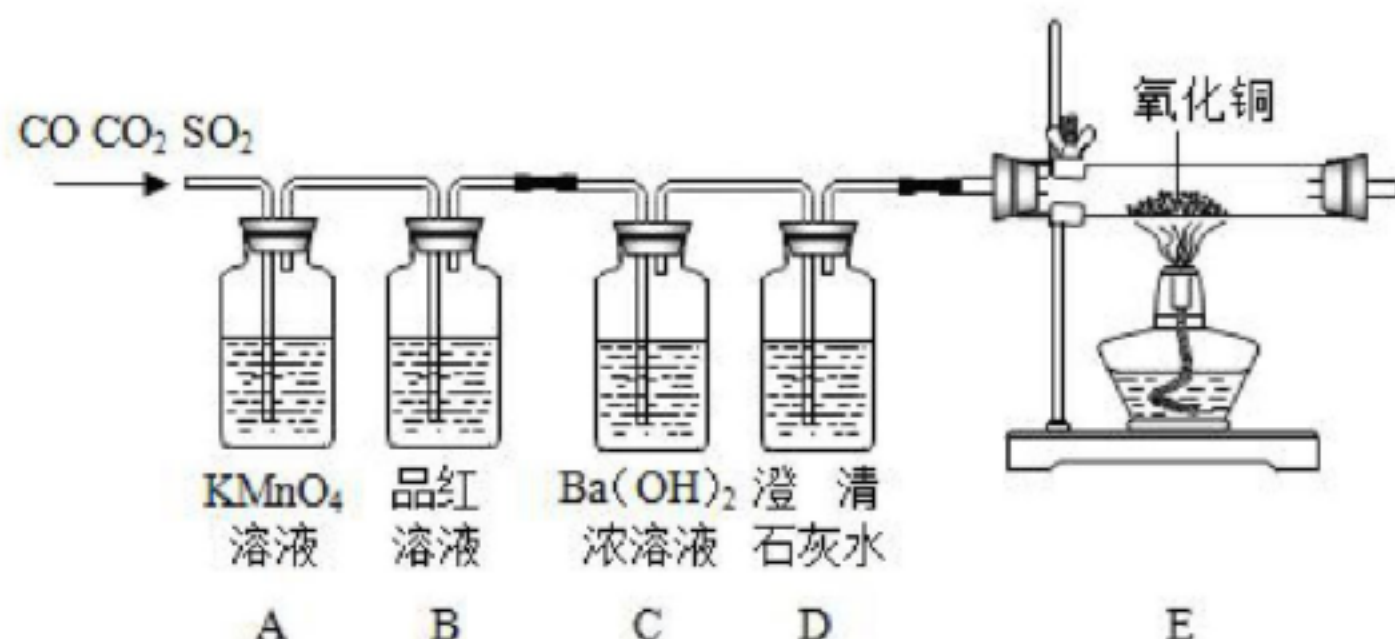
①SO₂ 能使品红溶液褪色;

②SO₂ 易与高锰酸钾溶液反应而被吸收, 并能使其褪色;

③SO₂ 能使氢氧化钡溶液和澄清石灰水变浑浊;

④CO 和 CO₂ 均不能使品红溶液褪色, 也不与高锰酸钾溶液反应。

【实验研究】为验证这三种气体, 同学们设计并进行如下实验:



【事实与结论】通过实验验证了以上三种气体都存在。

(1)装置 A 的作用是_____和_____;

(2)能证明气体中含有 CO₂ 的现象是_____和_____;

(3)写出 E 中的发生反应化学方程式_____;

【反思与评价】

(4)有同学提出上述原装置中省略 D 装置也能达到实验目的, 你认为该同学的想法有无道理_____(填有或者无), 他的理由是_____。

(5)老师对同学们的设计在给与肯定的同时, 指出该套装置 E 后还应该增加_____和_____装置;

微信公众号
教辅资料站

2020-2021 学年度第一学期期末学业水平质量监测

九年级化学答案

1—5 BCBDA

6—10 CDCAD

11—12 BD

13. (1). 分解反应 (2). 过滤 (3). D (4). 吸附 (5). $2\text{LiOH} + \text{CO}_2 = \text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

14. (1). 酒精灯 (2). $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$ (3). 集气瓶瓶口有大气泡冒出 (4). D

(5). $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ (6). 能控制反应的发生和停止 (7). C (8).

$\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$

15. (1). 熔点低 (2). $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ (3). 水蒸气 (4). 氧气 (5). 去除铁锈 (6).

Cu^{2+} (7). AC

16. (1). 检验二氧化硫气体 (2). 除去二氧化硫气体 (3). B 中溶液不褪色 (4). C 中溶液变浑浊

(5). $\text{CO} + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$ (6). 有 (7). 装置 E 中黑色固体变红色也能证明混合气体中含有一氧化

碳 (8). 装置 D 澄清石灰水 (9). 尾气处理



微信公众号
教辅资料站

VV99.net

免费文档下载