**2020-2021学年度上学期期末质量监测**

**九年化学参考答案**

**第一部分 选择题（共15分）**

**（本题包括13小题，其中1-11题，每题1分；12、13题每题2分）**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **题号** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** |
| **答案** | D | B | D | C | B | B | A |
| **题号** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** |  |
| **答案** | C | D | D | B | D | A |  |

**第二部分 非选择题（共50分）**

14．（5分）

（1）纱布（其他答案合理即可） （1分）

（2）①吸附水中悬浮的颗粒，形成较大颗粒而沉降 （1分）

②玻璃棒 （1分） 引流 （1分）

（3）AB （1分）

15．（6分）

（1）Sr2+ （1分） （2）BDE （1分）

（3）Na2O （1分） 离子 （1分）

（4）锶的相对原子质量为87.62（其他答案合理即可） （1分）

（5） 2H2O 通电 2H2↑ ＋ O2↑ （或 2H2O2 MnO22H2O ＋ O2↑） （1分）

16．（9分）

（1）试管 （1分）

（2）A （1分） 2KMnO4 △ K2MnO4＋MnO2＋O2↑ （1分）

氧气的密度略大于空气 （1分）

1. ①③ （1分）
2. CaCO3＋2HCl＝CaCl2＋H2O＋CO2↑ （1分）

将燃着的木条放在集气瓶口，若木条熄灭则二氧化碳已集满。 （1分）

（5）0.2g （1分） 35% （1分）

17．（7分）

1. C2H5OH + 3O2 点燃 2CO2 + 3H2O （1分） 物质具有可燃性 （1分）
2. 白磷 （1分） 温度达到可燃物的着火点 （1分）

（3）ABC （1分）

（4）①增大面粉与氧气的接触面积 （1分） ②容器内氧气浓度低，不足以支持蜡烛燃烧 （1分）

18．（8分）

1. AC （1分）

Fe＋CuSO4＝FeSO4＋Cu （或4P ＋ 5O2 点燃 2P2O5） （1分）

B装置中酒精和蒸馏水不能发生化学反应 （1分）

1. 装置没有密闭，反应生成的CO2逸出。 （1分）
2. G （1分） 加入少量稀盐酸（或控制产生气体的量不能太多） （1分）

E装置中反应生成的CO2使气球胀大，装置受到空气的浮力变大 （1分）

F装置中发生两个化学反应，无法验证单一的化学反应质量是否守恒（1分）

19．（15分）（1）铝表面有气泡产生，铜表面无现象 （1分）

2Al ＋ 3H2SO4 ＝ Al2(SO4)3 ＋ 3H2↑ （1分）

X为铝，Y为CuSO4溶液 （或X为铜，Y为Al2(SO4)3溶液） （1分）

（2）①C＋CO2 高温 2CO （1分）

②红棕色固体变为黑色 （1分） 3CO + Fe2O3 高温 2Fe＋3CO2 （1分）

③CO：A中反应生成CO，在B中未完全参加反应； CO2：装置中充满的CO2、通过A装置的CO2未完全参加反应、B中反应生成的CO2 （1分）

④C、CO （1分）

（3）**炼铁原料的选择：**焦炭 （1分）

氧化铁中含铁量高、不产生大气污染物SO2 （1分）

**高炉炼铁的产物：**CO、CO2、N2 （1分） 生铁 （1分）

（4）① ②③ （1分） ③④ （1分）

（5）回收利用废旧金属 （1分）