**2021—2022学年度第一学期期末考试**



**九年级化学评分标准**

**一、选择题**（每小题2分，共40分。）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| D | B | C | C | D | C | D | A | B | C |
| 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| D | A | D | B | B | B | D | C | D | D |

**二、填空及简答题**（本大题6个小题；每空1分，计48分）

21．（1）吸附 （2） 过滤

（3）人工降雨（做制冷剂或制造舞台云雾）

（4）移走可燃物 （5）元素 （6）HCl

22.（1）导电性 小 （2）4 （3）Be+2HCl=== BeCl2＋H2↑

23． （1）搅拌，防止局部温度过高造成液体飞溅 引流

滤纸破损 （承接滤液的烧杯不干净或滤液的边缘高于滤纸的边缘）

（2） ①温度没有达到红磷的着火点

② 白磷没有和氧气接触

③用导管对准水中的白磷通入氧气（或空气）

④CuO

⑤白磷燃烧没有在密闭装置中进行，生成的五氧化二磷会污染空气 。

（3）偏大

24. （1）①酒精灯 ②长颈漏斗

（2）A 反应物为固体 反应条件为加热 2KMnO4 K2MnO4＋MnO2＋O2↑

（3）BD(或BF或CD或CF) CaCO3+2HCl===CaCl2+ H2O+CO2↑　 正

将燃着的木条放在集气瓶口，若木条熄灭，则满。

（4）a 　CO2+Ca（OH）2=CaCO3↓+H2O

（5）形成夜封，防止生成的气体从漏斗口逸出

（6）C 排水

（7）密度比空气小、不与空气中的气体成分发生反应

（8）浓硫酸 d e b

25. （1）能与无色酚酞（指示剂）作用 能与稀盐酸（酸）反应

（2）红色消失 CaCl2 HCl Ca(OH)2+ 2HCl═CaCl2 +2H2O

26. （1）Cu

（2）Fe+H2SO4 === FeSO4＋H2↑ (或Fe+2HCl=== FeCl2＋H2↑ )

（3）支持燃烧（或供给呼吸） （4）复分解反应

**三、实验探究题**（本大题共1个小题；每空1分，计7分）

27．

反应前不含有碳元素，根据质量守恒定律，反应后不应出现含有碳元素的产物

木条不复燃 品红溶液不褪色 C 酸

用玻璃棒蘸取少量硫酸铜溶液滴在干燥的pH试纸上，把试纸显示的颜色与标准比色卡对比，若pH＜7，说明硫酸铜溶液显酸性 （答案不唯一，合理即可）

**四、计算题**（本大题共1道小题，共5分）

28．（1）1.6g

（2）设该过氧化氢溶液中溶质的质量为*x*





*x*＝=3.4g

该过氧化氢溶液中溶质的质量分数为 。

答：该过氧化氢溶液中溶质的质量分数为6.8%。