2021—2022学年度第二学期期中教学质量监测

化学试题参考答案及评分参考

**说明：**1.提供的答案除选择题外，不一定是唯一答案，对于与此不同的答案，只要是合理

的，同样给分。

2.以下化学方程式的书写中，化学式正确1分;其它1分，其中不配平、错漏条件

和“↑”“↓”任一种、两种或三种情况扣1分。

**一、选择题：本大题包括15小题，每小题3分，共45分。**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 |
| 答案 | A | C | B | C | D | B | B | C |
| 题号 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |  |
| 答案 | A | D | D | C | B | D | B |  |

**二、非选择题：本大题共6小题，第16小题8分，第17小题7分，第18-21小题各10分，共55分。**

16. （1）2H2+O22H2O（2分）

（2）干冰 （1分） 吸收（1分） 降低 （1分）

（3）阻隔 （1分） 2:7（2分）

17. （1）延展性（1分）

（2）高温下，金也不与氧气反应（1分）

（3）大（1分） 盐酸（或稀硫酸、硫酸铜溶液、硝酸银溶液等）（1分）

（4）硝酸银溶液（1分） Cu+2AgNO3=Cu（NO3)2+2Ag（2分）

18. （1）分液漏斗（1分）

1608622159(1)（2） （2分）

（3）Zn+H2SO4 == ZnSO4+H2↑ （2分） 可以控制反应的发生和停止（1分）

（4）很大（或太快）（1分） 难溶于水 （1分）

（5） b （1分） 观测氧气输出的速率（1分）

19.【提出假设】Na2CO3、NaCl　（1分）

　【实验探究】实验1：Ⅱ　（1分）

实验2：AgNO3（1分） 　产生白色沉淀（1分）

【讨论分析】（1）纯碱（或苏打）（1分）

夏天气温高，水分易蒸发，且氯化钠的溶解度受温度影响不大，易析出氯化钠晶体　（1分）

（2）检验并完全除去碳酸钠（1分） 避免对检验氯化钠是否存在产生干扰（1分）

（3）AgNO3+NaCl = AgCl↓+NaNO3（2分）

20. （1）CO2（1分） 不属于（1分）

（2）Ca(OH)2+2HNO3=Ca(NO3)2+2H2O（2分） ＝7 （1分）

（3）降温结晶（1分）

（4）蒸发浓缩耗时、 耗能源（2分）

（5）不能（1分） 氧化钙反应放热会导致硝酸受热分解（1分）

21. （1）排尽装置内的空气，防止加热时发生爆炸（2分）

（2）①450（1分）

② 解： 设生成Fe的质量为*xg*  (1分）

3CO+ Fe2O3wps2Fe+ 3CO2

160  112

320*g* *x*g (1分）

=  (1分）

*x*=224 (1分）

答：*x*的值为224 (1分）

1. D (2分）