**昆八中2020-2021学年度下学期月考一**

**平行高一化学试卷参考答案**

1. **选择题（每题只有一个正确答案 每题2分 共50分）**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| B | A | B | B | C | A | D | D | C | B |
| 11 | 12 | 13 | ·14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| C | D | D | A | B | B | B | C | B | A |
| 21 | 22 | 23 | 24 | 25 |  |  |  |  |  |
| B | B | A | D | B |  |  |  |  |  |

**二．非选择题（共4题 合计50分）**

26．（10分，每空2分）

NH4HCO3(或(NH4)2CO3) 2Na2O2＋2CO2=2Na2CO3＋O2

3Cu＋8HNO3(稀)=3Cu(NO3)2＋2NO↑＋4H2O

3NO2＋H2O=2HNO3＋NO

2NH4Cl＋Ca(OH)2CaCl2＋2NH3↑＋2H2O

27．（16分）

（1）分液漏斗（1分） Na2SO3+H2SO4=Na2SO4+H2O+SO2↑ （2分）

（2） 酸性（1分） 浅黄色沉淀生成（2分） SO2+2H2S-=3S+2H2O（2分）

（3）加热，又恢复红色的是二氧化硫的漂白；不恢复红色的是次氯酸的漂白。（2分）

还原（2分） SO2+I2+2H2O=H2SO4+2HI（2分）

（4） SO2+2OH-=SO32-+H2O （2分）

28．（14分）

Cu （1分） 氧化 （1分） AgNO3溶液（1分）

碳棒上出现银白色物质（1分） 108 （2分）

2H++2e-=H2↑ （2分） Al （2分） 2Al+2OH-+2H2O=2+3H2↑（2分）

AD （2分）

29．（10分）

679（1分） 862（1分） 放出（2分） 183 （2分） 吸热 （1分）

放热（1分） 吸热（1分） 小于（1分）