2021年县质检化学参考答案

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

第Ⅱ卷

11.（8分每空1分）

（1）16， 次外层（第二层）有8个电子， 3， 5；

（2）使红磷的温度达到着火点， 白烟， 五分之一， 4。

12.（7分，化学方程式3分，其余每空1分）

（1）温室；（2）光合， 化学， 64。

（3）CO2+Ca(OH)2==CaCO3↓+H2O（有二氧化碳参加，合理给分）。

1. （6分，每空1分）

（1）升温；（2）t1℃时，A、C两物质的溶解度相等；

（3）B>A>C；（4）33.3%,10；（5）A=C>B。

14.（11分）（1）肥皂水；（2）带火星的木条， B （3）增强水的导电性；25（2分）

（4）①无色酚酞（或紫色石蕊）， 变红（变蓝）；②2NaCl+2H2O=====2NaOH+Cl2↑+H2↑。

15.（7分，化学方程式3分，其余每空1分）

（1）原子， 1:2。 （2）隔绝铁和氧气、水的接触。

（3）Fe(NO3)2， Fe+Cu(NO3)2==Cu+Fe(NO3)2或Fe+2AgNO3==2Ag+Fe(NO3)2。

16.（11分，化学方程式3分，其余每空1分）

1. 分液漏斗；

MnO2

∆

1. 2KClO3=====2KCl+3O2↑或2KMnO4===K2MnO4+MnO2+O2↑；

∆

高温

（3）a；（4）A；3CO+Fe2O3=====2Fe+3CO2。

（5）偏大；（6）E处再接上一个尾气处理装置。

17.（14分，化学方程式3分，其余每空2分）

1. CaC2+2H2O===Ca(OH)2+C2H2↑；

（2）①碳化钙、氢氧化钙、碳酸钙；②有气泡产生；③稀盐酸

（3）CaCO3+2HCl==CaCl2+H2O+CO2↑；（4）密封、防潮。

1. （6分）

（1）A 1分

（2）解：设样品中硫酸铵的质量为x

2(NH4）2SO4+6CH2O==(CH2)2N4+2H2SO4+6H2O

264 196 1分

X 9.8g 1分

264:x=196:9.8g 1分 x=13.2g 1分

样品中硫酸铵的质量分数为13.2÷15×100%=88% 1分

答：略