**2019-2020学年度第一学期期末质量检测**

化学参考答案及评分标准

一、选择题（本题共18个小题，每小题2分，共36分）

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

二、理解与应用（本大题包括6个小题，每空1分，化学方程式每空2分）

19．（共7分）（1）Hg （2）2CO32- （3）N2O5（4）3CO+Fe2O3 2Fe+3CO2（2分）

（5）CO2+Ca(OH)2 = CaCO3 ↓+ H2O

20．（共5分）（1）B； A；E；BC （2）①③

21．（共3分）（1）蒸馏 （2）肥皂水； 煮沸

22．（共4分）（1）C2H5OH（2）物理（3）C2H5OH＋3O22CO2+3H2O （2分）



23．（共8分）（1）①水通电分解生成氢气和氧气（或者氢气和氧气化合生成水）②不属于，它们的质子数不同

（2）①CE （错选、少选、多选不得分）②31 R与Al位于同一族，原子最外层电子数相同

（2分） 将R放入硝酸铝溶液中，观察现象【或把Al放入的溶液中，观察现象】（合理即可）



24.（共6分）（1）热 CH4 + 2O22H2O+CO2 （2分）



（2） （2分） 置换反应



三、实验题（本大题包括2个小题，共19分，每空1分，化学方程式2分，其中26题（3）小题每空2分）

25．（共10分）（1）2H2O2O2↑＋2H2O（2分） （2）4P＋5O22P2O5（2分）； 1



（3）H2 （4）蜡烛自下而上熄灭； 不支持燃烧且密度比空气大（5）吸附； 混合物

26．（共9分，每空1分，化学方程式2分，（3）小题两空每空2分）

（1） （2分）



（2）大量的白烟弥漫到空气中，使得生成物收集不全

（3）（实验探究）实验操作：收集产物中的黄色固体放入试管中，加入适量的水，在试管口放置湿润的红色石蕊试纸 （2分） 实验现象及结论：有刺激性气味的气体生成，试纸由红色变蓝色；黄色固体是 （2分）



（反思与交流）①氮气化学性质不如氧气活泼 ②燃烧不一定需要有氧气参加

四、计算题（本大题包括2个小题，共12分）

27．（6分，每空2分）（1）90（2）6：1：8（3）40%

28．（6分）（1）生成二氧化碳的质量；（2分）

50g+10g-57.8g=2.2g

（2）计算该鸡蛋壳中碳酸钙的质量分数（4分）

解：设10g鸡蛋壳中碳酸钙的质量为X

CaCO3 ＋ 2HCl = CaCl2+CO2↑+H2O （2分）

100 44

X 2.2g

 = 

X=5g （1分）



×100%＝50%（1分）

答：原鸡蛋壳中碳酸钙的质量分数为50%。

