









参考答案

一、选择题（在每小题给出的四个选项中，只有一项符合题目要求．每小题3分，共24分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
| 答案 | C | D | B | B | D | C | D | A |

二、填空题（本大题5个小题，化学方程式每个2分。13小题每空2分，其余每空1分，共23分）

42． (4分)(1)2H； (2)O2； (3)K2CO3+2HCl=2KCl+H2O+CO2↑

43． (4 分)(1)Al (2)26.98； (3)AD； (4)A。

44． (6分) (1) 玻璃棒 (2)吸附 (3)肥皂水 (4) HCl+AgNO3=AgCl↓+HNO3  (5) B D

45． (5分)(1) CH4， H2； (2)Fe2O3或氧化铁 (3)Fe+CuSO4=FeSO4+Cu

46．(4 分)7:25； 33.3。

三、实验与探究题（本大题2个小题，化学方程式每个2分，其余每空1分、共20分)

47． (8分)(1)2NaOH+CO2=Na2CO3+H2O (2)氢离子与氢氧根离子结合生成水或H++OH-=H2O

【猜想假设】硫酸钠 【设计实验】① I ②有白色沉淀生成

【反思与评价】CuO+H2SO4=CuSO4+H2O

48． (12分)(1)① < ②A C (2)C Mg+H2SO4=MgSO4+H2↑

(3)① 戊 丁 乙

②乙中红色粉末不变色，澄清石灰水变浑浊 二氧化硫或SO2 证明SO2被除净

【获得结论】C+2H2SO4 △ CO2↑+2SO2↑+2H2O

四、计算题(本大题只有1个小题，共8分)

49． (8分) (1)18 (2)NaCl CaCl2

(3)设第一次加入的氯化钙溶液中溶质质量为X

CaCl2+Na2CO3=CaCO3↓+2NaCl

111 100

X 6g

111:X=100:6g

X=6.66g

氯化钙溶液的溶质质量分数： ×100%=16.7%

答：略