











参考答案

一、选择题（每小题2分，共50分）

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

二、填空题（每个化学方程式2分，其余每空1分，共28分。化学式写错或没配平不给分）

26．（1）2H2 （2）NH4+ （3）2O （4）两个碳原子

27．（1）② （2）④ （3）③ （4） ①

28．（1）吸附 （2）隔绝空气（或氧气）

（3）6HCl+Fe2O3 ==2FeCl3+3H2O

29．（1）合成 （2）8，四 （3）4Al+3O2==2 Al2O3

30．（1） C＜B＜A （2）C （3）降温 （4）＜

31．（1） CH4+2O2 点燃 CO2+2H2O （2）可再生

32．（1） CaCO3 （2）Na2CO3+Ca(OH) 2 ==CaCO3↓+2NaOH 、复分解反应

三、实验探究题（每个化学方程式2分，其余每空1分，共16分。化学式写错或没配平不给分）

33．（1）铁架台，长颈漏斗

（2）2KMnO4== K2MnO4+MnO2+ O2↑ ，D，撤离水槽内的导管，熄灭酒精灯；

集气瓶中没有铺一层细砂（或集气瓶中没有存少量水或铁丝与集气瓶内壁接触）

（3）C ，c

34．（1）②①③④

（2）没有用玻璃棒引流，液面高于滤纸边缘（或滤纸破损或承接的仪器不干净）

（3）较多固体

（4）A，增多

四、计算题（共6分）

35．（1）2.2（1分）

（2）解：设生成2.2g CO2所需HCl质量为*x*

Na2CO3+2HCl==2NaCl+2H2O+CO2↑…………………………（1分）

73 44

*x* 2.2g



…………………………（1分）

*x=*3.65 g

所用稀盐酸溶质质量分数为×100%=7.3% …………………（1分）

（3）解：设Na2CO3质量为y

Na2CO3+2HCl==2NaCl+H2O+CO2↑

106 44

y 2.2g



y=5.3g …………………………（1分）

样品中NaOH质量为：9.3g-5.3g=4g

NaOH%为：%≈43.0% …………………………（1分）

答：略。