**昆八中2017-2018学年度下学期期中考**

**平行高一化学试卷（参考答案）**

一．选择题（共24个小题，每小题2分，合计48分）．

1-5 DABBD 6-10 DDCAD 11-15 CAABC 16-20 CCDBC

21-24 ACCC

二．非选择题（共4大题，合计52分）

25．（11分）(1)． （1分）

（2）F- > Al3+（1分） 离子（1分）

（3） Al(OH)3＋OH— ==AlO2— +H2O （2分）

（4） 2H2S+Cl2=2HCl+S （2分）

（5）方法一：将相同大小相同表面积的镁片和铝片分别投入到沸水(或相同浓度的盐酸溶液中)中，观察实验现象，若镁条与沸水(或相同浓度盐酸)反应剧烈，则证明③比④单质还原性强。方法二：将相同大小相同表面积的镁片和铝片投入到沸水，向反应后的溶液中各滴加几滴无色酚酞溶液，若镁条与沸水反应后溶液变红，铝条与沸水反应后溶液不变色，则证明③比④单质还原性强 （2分，答案合理可得分）

（6）H++HSO3- = SO2↑+H2O（2分）

1. （15分） Ⅰ.(1)验证锂、钠、钾的活泼性(或同一主族，从上到下元素的金属性逐渐增强)（2分） (2)c（1分） (3)2Na＋2H2O=2Na＋＋2OH-＋H2↑（2分）

Ⅱ.（1）分液漏斗（1分） 圆底烧瓶 （1分）

1. 检查装置的气密性 （1分）
2. （2分）

除去SO2气体（2分） 盛有Na2SiO3溶液的试管中出现白色沉淀（1分）

CO2+H2O+SiO32-=H2SiO3+ CO32-（2分）

1. （14分，每空2分）（1） A 46 0.04moI/(L·min) 5:4
2. A D>A>B>C 0.1

28．（12分） （1）由a到b （2分）

（2）2H2＋4OH－－4e－===4H2O（或H2＋2OH－－2e－===2H2O） （2分）

1. 增大电极单位面积吸附H2、O2的分子数，加快电极反应速率 （2分）
2. （4）Li（1分） H2O（1分） 8.7×10－4 （2分） 32（2分）