**参考答案**

一、单选题（每题2分，共48分）

1-5 BBCBB 6-10 ACBBD 11-15 DADCA 16-20 BAACD 21-24 ACAD

二、填空题（除特殊标记外，每空2分）

25．（10分）

（1） （2） （3）① ②胶头滴管、容量瓶 ③AC

26．（15分）

（1）分液漏斗（1分） 圆底烧瓶（1分）

（2） A（1分）

（3）X（1分） ① Cl2＋2Br＋===2Cl－＋Br2 ②棉球变蓝

③ Cl2＋2OH－===Cl－＋ClO－＋H2O

（4）检验氯气是否被吸收完全

（5）不能（1分） 实验无法证明Br和I得电子能力的相对强弱(其他合理答案也可)

27．（10分）

（1）Na（1分） Cl2（1分） 

（2） 4Fe(OH)2+O2 +2H2O=4Fe(OH)3

（3）取适量F溶液于试管中，加入KSCN溶液，溶液显红色

28．（17分）

（1）第三周期第IIA族 F（1分） HF（1分）

（2）S2->Cl->F- HClO4 （1分） 2F2+2H2O=O2+4HF

（3）OH－＋Al(OH)3＝2H2O＋

（4）S和Cl电子层数相同，S最外层有6个电子，Cl最外层有7个电子，Cl比S易得到1个电子形成稳定结构，因此Cl的非金属性比S的非金属性强

（5） Na＋＞Mg2+＞Al3+ ab