**泉州七中2019--2020学年度高一（上）化学分组实验报告**

**班级： 姓名 学号**

**实验规则：**

1.课前必须做好预习工作，明确实验目的、原理、操作关键步骤及注意事项。

2.注意实验安全。

3.实验前应先清洗仪器，以免干扰现象的观察。

4.实验中要严肃认真专心操作，注意观察实验过程中出现的现象和结果，并将实验结果如实记录。

5.使用试剂前应仔细辨认标签，看清名称，取出试剂后，立即将瓶塞盖好，切勿盖错；胶头滴管在取用不同试剂之前必须先清洗，以免污染试剂。

6.实验结束后，**必须清洗仪器**，试管倒置，其余仪器按次序放好，**值日生必须打扫实验室**。

**实验三 常见离子的检验**

|  |  |
| --- | --- |
| （1）SO42—的检验  取两支试管，分别加入少量Na2SO4、Na2CO3溶液，先滴加过量稀盐酸，再滴加几滴BaCl2溶液，观察实验现象。  （2）Cl—的检验  取两支试管，分别加入少量NH4Cl、KCl溶液，再各滴加几滴AgNO3溶液和稀硝酸，观察实验现象。  （3）NH4+的检验  取一支试管，加入约1mLNH4Cl溶液，再加入1mLNaOH溶液，加热试管，将湿润的红色石蕊试纸靠近试管口，观察试纸的颜色变化。  （4）取一根细铁丝，放在酒精灯火焰上灼烧至无色。蘸取少量NaCl溶液，置于火焰上灼烧，观察火焰颜色。再用稀盐酸洗净铁丝，并在火焰上灼烧至无色，蘸取少量KCl溶液，置于火焰上灼烧，透过蓝色钴玻璃观察火焰颜色。 | （1）Na2SO4：现象：  离子方程式：  Na2CO3：现象：  离子方程式：  （2）现象：    离子方程式：  （3）现象：    离子方程式：  （4）现象： |