2013年化学实验操考核试卷（六）

学校_____姓名_____序号_____

项 目	操作内容	评分	操 作 及 评 分 细 则	得 分
1. 基本实验： 将10g 10%的氯化钠溶液稀释成5%的氯化钠溶液	（1）计算	1分	配制溶质质量分数为 5%的氯化钠溶液所需水的体积为_____mL （1分）	
	（2）量取	1分	用量筒量取所需水的体积 （1分）	
	（3）混合	2分	1．将所需水和10 g 10%的氯化钠溶液（体积约为9 mL）在烧杯中混合 （1分） 2. 用玻璃棒搅拌 （1分）	
	（4）回收	1分	将烧杯里的氯化钠溶液转移到指定容器中 （1分）	
2. 探究实验： 鉴别澄清石灰水和氢氧化钠溶液（6号样品和8号样品）	（1）取样	1分	取两支试管，分别加入少量澄清石灰水和氢氧化钠溶液 （1分）	
	（2）加药品	2分	1．再向两支试管中分别滴入适量碳酸钠溶液（或用吸管吹气） （1分） 2．振荡试管 （1分）	
	（3）填写探究结果	1分	观察现象，得出结论： 6号样品为_____，8号样品为_____。 （1分）	
3．整理复位		1分	清洗仪器，整理复位 （1分）	
总 得 分				

评定成绩_____考核教师_____考核组长_____

月 日