2003年化学实验操作考核试卷（一）

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： 用氯化钠固体和水配制50 g溶质质量分数为5%的氯化钠溶液	(1)计算	1分	计算配制50 g质量分数为5%的氯化钠溶液所需氯化钠固体和水的质量： 氯化钠固体_____ g，水_____g（1分）	
	(2)称量	2分	1. 将天平水平放置，调节“零点”（0.5分） 2. 两个托盘上各放一张相同质量的的纸片（0.5分） 3. 用镊子夹取砝码，左物右码（0. 5分） 4. 平衡准确，及时复原（0. 5分）	
	(3)溶解	1分	1. 将称量的氯化钠固体加入烧杯中，用量筒量取所需水的量（0. 5分） 2. 把量取的水倒入盛有氯化钠固体的烧杯里，用玻璃棒搅拌，使氯化钠固体全部溶解（0. 5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： 鉴别硬水和软水（1号样品和2号样品）	(1)取样	1分	在两支试管中分别加入适量硬水和软水（1分）	
	(2)分别加入肥皂水	2分	1. 再向两支试管中分别加入适量肥皂水（1分） 2. 振荡（1分）	
	(3)填写探究结果	1分	观察现象，得出结论： 1号样品为_____，2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

2003年化学实验操作考核试卷（二）

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10g10%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10g10%的氯化钠溶液（体积约为9mL）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： 鉴别稀盐酸和氯化钠溶液（3号样品和4号样品）	(1) 取样	1分	取两支试管分别加入适量稀盐酸和氯化钠溶液（1分）	
	(2) 加药品	2分	1、再向两支试管中滴加石蕊试液（或用pH试纸检验）（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： 3号样品为_____ 4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