

中等职业学校教材

化工分析实验报告

专 业 _____
班 级 _____
姓 名 _____
学 号 _____
任课教师 _____



化 学 工 业 出 版 社

· 北京 ·

目 录

实验一 分析天平的称量练习	1
实验二 滴定分析仪器使用练习	3
实验三 0.1mol/L NaOH 标准溶液的配制与标定	5
实验四 0.1mol/L HCl 标准溶液的配制与标定	7
实验五 烧碱液的分析	9
实验六 纯碱含量的测定（双指示剂与混合指示剂法）	11
实验七 乙酸含量的测定	13
实验八 工业硫酸含量的测定	15
实验九 铵盐纯度的测定	17
实验十 工业甲醛含量的测定	19
实验十一 EDTA 标准溶液的配制与标定	21
实验十二 工业用水总硬度的测定	23
实验十三 铝盐中铝含量的测定	25
实验十四 石灰石中钙镁含量的测定	27
实验十五 0.02mol/L KMnO ₄ 标准溶液的配制与标定	29
实验十六 硫酸亚铁含量的测定	31
实验十七 双氧水含量的测定	33
实验十八 0.1mol/L Na ₂ S ₂ O ₃ 标准溶液的配制与标定	35
实验十九 乙酸铜氨液中总铜含量的测定	37
实验二十 工业苯酚含量的测定	39
实验二十一 硝酸银标准溶液的配制与标定及水中氯化物含量的测定	41
实验二十二 硫酸钠含量的测定	43
实验二十三 电位法测定水溶液的 pH 值	45

实验二十四	纯碱中少量氯化物的测定（银量-电位滴定法）	47
实验二十五	电导法检测水的纯度	49
实验二十六	液态化工产品色度的测定	51
实验二十七	纯碱中微量铁的测定	53
实验二十八	水中微量酚的测定	55
实验二十九	环己烷中微量苯的测定	57
实验三十	半水煤气全分析	59
实验三十一	苯、甲苯、邻二甲苯混合物的分析	61
实验三十二	苯、甲苯、二甲苯异构体混合物的分析	63
实验三十三	乙醇中少量水分的分析	65

实验一 分析天平的称量练习

实验日期_____

计分_____

一、实验目的要求

二、仪器与试剂

三、实验步骤

四、实验数据记录

表 1 铜片的称量

铜片编号	1号	2号
(铜片+表面皿)质量/g		
表面皿质量/g		
铜片质量/g		

表 2 固体样品的称量

样品编号	1	2	3
(称量瓶+试样)质量/g			
(倾样后称量瓶+试样)质量/g			
试样质量/g			

五、问题讨论

实验二 滴定分析仪器使用练习

实验日期_____

计分_____

一、实验目的的要求

二、仪器与试剂

三、实验步骤

四、实验数据记录

表 1 体积比的测定

项 目	1	2	3
HCl 的体积/mL			
NaOH 的体积/mL			
$V(\text{NaOH})/V(\text{HCl})$			

表 2 Na_2CO_3 溶液的滴定

项 目	1	2	3
Na_2CO_3 溶液的体积/mL			
消耗 HCl 的体积/mL			
绝对偏差			

五、问题讨论

实验三 0.1mol/L NaOH 标准 溶液的配制与标定

实验日期_____
计分_____

一、实验目的的要求

二、实验原理

三、仪器与试剂

四、实验步骤

五、实验数据记录

样品序号	1	2	3
基准物质量/g			
NaOH 的体积/mL			
$c(\text{NaOH})/(\text{mol/L})$			
$c(\text{NaOH})(\text{平均值})/(\text{mol/L})$			

六、分析结果计算

七、问题讨论

实验四 0.1mol/L HCl 标准 溶液的配制与标定

实验日期 _____
计分 _____

一、实验目的的要求

二、实验原理

三、仪器与试剂

四、实验步骤

五、实验数据记录

样品序号	1	2	3
基准物质量/g			
HCl 的体积/mL			
$c(\text{HCl})/(\text{mol/L})$			
$c(\text{HCl})(\text{平均值})/(\text{mol/L})$			

六、分析结果计算

七、问题讨论

实验五 烧碱液的分析

实验日期_____

计分_____

一、实验目的的要求

二、实验原理

三、仪器与试剂

四、实验步骤

五、实验数据记录

样品序号	1	2	3
样品质量/g			
HCl 的体积(第一终点)/mL			
HCl 的体积(第二终点)/mL			
$c(\text{HCl}) / (\text{mol/L})$			
NaOH 的含量/(g/L)			
Na_2CO_3 的含量/(g/L)			
总碱量(以 NaOH 计)/(g/L)			
NaOH 的平均含量/(g/L)			
Na_2CO_3 的平均含量/(g/L)			
总碱量(平均 NaOH)/(g/L)			

六、分析结果计算

七、问题讨论

实验六 纯碱含量的测定（双指示剂与 混合指示剂法）

实验日期_____
计分_____

一、实验目的要求

二、实验原理

三、仪器与试剂

四、实验步骤

五、实验数据记录

样品序号	1	2	3
样品质量/g			
HCl 的体积(第一终点)/mL			
HCl 的体积(第二终点)/mL			
$c(\text{HCl})/(\text{mol/L})$			
NaHCO_3 的含量/(g/L)			
Na_2CO_3 的含量/(g/L)			
NaHCO_3 的平均含量/(g/L)			
Na_2CO_3 的平均含量/(g/L)			

六、分析结果计算

七、问题讨论

实验七 乙酸含量的测定

实验日期_____

计分_____

一、实验目的要求

二、实验原理

三、仪器与试剂

四、实验步骤

五、实验数据记录

样品序号	1	2	3
样品种积/mL			
消耗 NaOH 的体积/mL			
$c(\text{NaOH})/(\text{mol/L})$			
乙酸含量/(g/L)			
乙酸平均含量/(g/L)			

六、分析结果计算

七、问题讨论