

## HCl 标准溶液 (0.1 mol/L) 的标定

一、实验目的和要求

二、实验原理

三、实验操作

四、实验结果与计算

$$\text{计算公式: } C_{\text{HCl}} = \frac{W_{\text{Na}_2\text{CO}_3}}{V_{\text{HCl}} \times \frac{\text{Na}_2\text{CO}_3}{2000}}$$

1. 称重	1	2	3
瓶+基准物重/g	16.2375	16.1041	15.9774
倒出后重/g	16.1041	15.9774	15.8423
基准物重/g	0.1334	0.1267	0.1351
2. 标定			
HCl 终读数/mL	24.01	22.64	24.35
HCl 初读数/ mL	0.00	0.06	0.05
消耗的毫升数	24.01	22.58	24.30
$C_{\text{HCl}}$ /mol/L	0.1049	0.1047	0.1048
平均 $C_{\text{HCl}}$ /mol/L		0.1048	
相对平均偏差		0.16%	

五、讨论