物理化学实验

B.H.Zhang

2021年10月5日

1

2

3

4

5

6 实验六:原电池电动势的测定

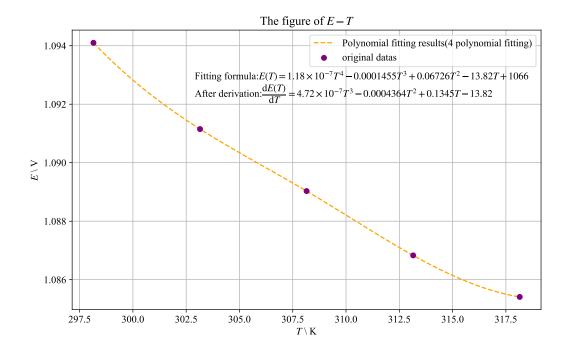


图 6.1: 利用四次多项式拟合得到的 E-T 曲线,其中横坐标为热力学温度 T(单位:开尔文 K),纵坐标为原电池 $\operatorname{Zn}_{(\operatorname{s})}|\operatorname{ZnSO}_4(0.1\operatorname{mol/L})||\operatorname{CuSO}_4(0.1\operatorname{mol/L})||\operatorname{Cu}_{(\operatorname{s})}$ 的电池电动势 E(单位:伏特 V)。多项式拟合结果为: $E(T)=1.18\times 10^{-7}T^4-0.0001455T^3+0.06726T^2-13.82T+1066$,公式中的 E(T) 与 T 视作无量纲数,即: $E(T)=\frac{E(T)}{\mathrm{V}}$, $T=\frac{T}{\mathrm{K}}$,上式两边对温度 T 求一阶导数,E(T) 恒 压下为温度 T 的函数,得: $\left(\frac{\partial E}{\partial T}\right)_p=\frac{\operatorname{d} E(T)}{\operatorname{d} T}=4.72\times 10^{-7}T^3-0.0004364T^2+0.1345T-13.82$ 。

7 实验七:溶液表面张力的测定

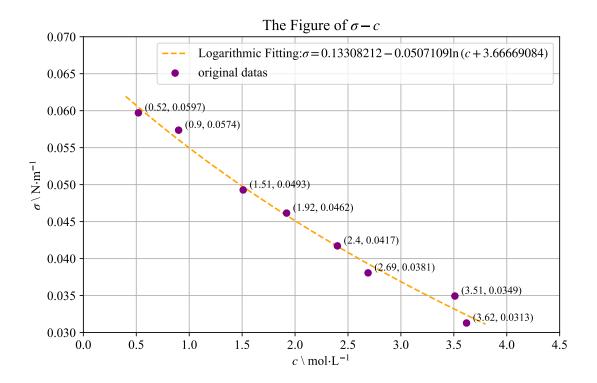


图 7.1: 利用函数 $\sigma=a+b\ln{(c+d)}$ 拟合得到的 $\sigma-c$ 曲线。其中 a,b,d 均为参数,c 为乙醇溶液的浓度(去除单位为: $mol\cdot m^{-1}$), σ 为溶液表面张力(去除单位为: $N\cdot m^{-2}$)得到的拟合拟合结果为: $\sigma=0.13308212+0.0507109\ln{(c+3.66669084)}$,回归系数 $R^2=0.993$ 。

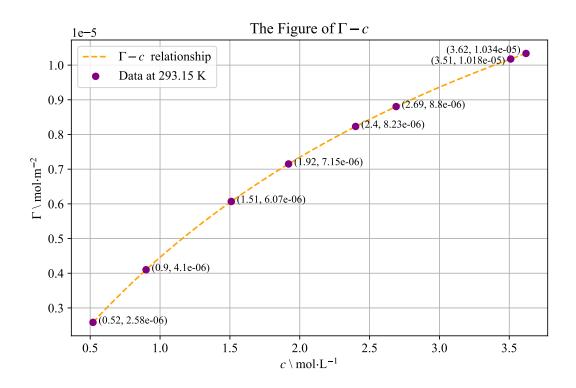


图 7.2: 利用 $\sigma-c$ 的拟合结果求出 $\Gamma-c$ 曲线。其中 Γ 是溶质在表面层的吸附量(去除单位为 mol m^{-2} ,纵坐标为 $1\times 10^{-5}\mathrm{mol}$ m^{-2}),计算公式为 $\Gamma=\frac{c}{RT}\left(\frac{\mathrm{d}\sigma}{\mathrm{d}c}\right)_T$,其中 T 取实验温度 $T=293.15\mathrm{K}$ 。

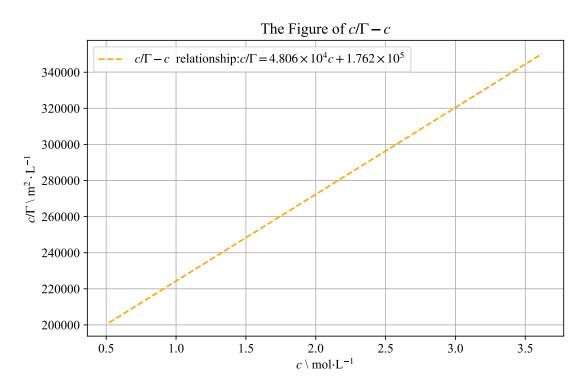


图 7.3: $\frac{c}{\Gamma} - c$ 关系图,纵坐标为 $\frac{c}{\Gamma}$ (去单位为 $\mathrm{m^2 \cdot L^{-1}}$)。利用一次拟合,得到一直线,关系式为 $\frac{c}{\Gamma} = 4.806 \times 10^4 c + 1.762 \times 10^5$,应符合关系式 $\frac{c}{\Gamma} = \frac{c}{\Gamma_\infty} + \frac{1}{K\Gamma_\infty}$,故其斜率之倒数为 $\Gamma_\infty = 2.081 \times 10^{-5} \mathrm{mol·m^{-2}}$