紫外-可见吸收光谱

2. 解:

因 A=lg (1/T) A=をbc T=0.5,M_{甲苯}=92g/mol

故需甲苯量 m=lg(2/7900)×92×0.1=3.5×10⁻⁴g

3. 解

 $0.683 \text{ A}/5 \times 10^{-4} + 0.106 \text{ B}/8 \times 10^{-5} = 1.022$

 $0.139 \text{A}/5 \times 10^{-4} + 0.470 \text{B}/8 \times 10^{-5} = 0.414$

联立以上两式,可以求得:

 $A=7.13\times10^{-4}$ mol/L, $B=3.68\times10^{-5}$ mol/L

4. 解

 CuR_2^{2+} = $Cu^{2+} + 2R$

因为 c[Cu²+]=3.10×10-5mol/L, [R]=2.00×10-2mol/L

所以可认为[R]》 $[Cu^{2+}]$,即络合反应进行完全,故可认为平衡时

 $[CuR_2^{2+}]=3.10\times10^{-5}mol/L_{\circ}$

根据 A=εbc,A₁/A₂=C₁/C₂

 $c_2 = A_2 \times c_1/A_1 = 0.366 \times 3.10 \times 10^{-5}/0.675 = 1.68 \times 10^{-5} \text{ mol/L}$

故 K= $(5.00-1.68) \times 10^{-5} \times (6.00 \times 10^{-4}-2 \times 1.68 \times 10^{-5})^2/1.68 \times 10^{-5}=6.34 \times 10^{-7}$

验算:设第一种情况平衡时的[CuR_2]为 x,则有

 $(3.10\times10^{-5}-x)\times4\times10^{-4}/x=6.34\times10^{-7}$

解得: $x=3.095\times10^{-5}$ mol/L,可见开始时的假设是成立的。

5. 解

 $2CrO_4^{2-}+2H^+$ $\mathcal{L}_2O_7^{2-}+H_2O$

 $[Cr_2O_7^{2-}]/[CrO_4^{2-}]^2 \times [H^+]^2 = 4.2 \times 10^{14}$

由 pH=5.6 可求得[H⁺]=2.51×10⁻⁶ mol/L,设 Cr₂O₇²⁻反应 c₁,

则有 $(4\times10^{-4}-c_1)/4c_1^2\times(2.51\times10^{-6})^2=4.2\times10^{14}$

解得: c₁=1.53×10⁻⁴ mol/L。故平衡时[Cr₂O₇²⁻]=2.47×10⁻⁴ mol/L,

 $[CrO_4^2]=3.06\times10^{-4} \text{ mol/L}$

根据 $A=\epsilon_1bc_1+\epsilon_2bc_2$,可求得 $A_{345}=0.83$, $A_{370}=1.65$, $A_{400}=0.62$

以此类推,可得下表:

浓度	$[\operatorname{Cr_2O_7^{2-}}]$	$[\operatorname{CrO_4}^{2-}]$	A ₃₄₅	A ₃₇₀	A ₄₀₀
4×10 ⁻⁴	2.47×10 ⁻⁴	3.05×10^{-4}	0.83	1.65	0.62
3×10^{-4}	1.72×10^{-4}	2.55×10^{-4}	0.65	1.35	0.51
2×10^{-4}	1.02×10^{-4}	1.96×10^{-4}	0.47	1.02	0.39
1×10^{-4}	3.92×10^{-5}	1.22×10^{-4}	0.27	0.62	0.24

6. 解

A=lg(1/T)=-lgT=-0.4343InT,所以dA=-0.4343dT/T

 $1>A=\epsilon bc=1.50$, T=0.0316, $dA=-0.4343dT/T=-0.4343\times0.005/0.0316=0.0687$

所以,A_{测定}=1.50± 0.0687

2>dA/A=0.0687/1.50=4.58%, 所以 dc/c=dA/&bc=0.0687/1.5=4.58%

3>A'=εb(c-c₀),A' =0.7, εbc₀=εbc-A' =1.5-0.7=0.8,所以 c₀=5.33×10⁻⁵M

4>A'=0.700, 所以 T'=0.200, 所以 dA'=0.4343×0.005/0.200=0.0109

所以 dc/c=dA'/をbc=0.0109/1.50×10⁴×1.00×10⁻⁴=0.727%

5> T'/T=0.200/0.0316=6.33