苏州大学 物理化学下(一)课程期末试卷答案

考试形式 闭 卷 2015年7月(2012级应化、师范、化学专业)

```
一、选择题 (共10题 20分)
1. 2分
     [答] (A)
2. 2分
    [答] (A)
3. 2分
    [答] (C)
4. 2分
    [答] (C)
5. 2分
    [答] (B)
6. 2分
    [答] (B)
7. 2分
    [答] (A)
8. 2分
    [答] (A)
9. 2分
    [答] (C)
10. 2分
    [答] (A)
二、填空题 (共8题 15分)
11. 2分
     [答] 76.33×10<sup>-4</sup> S·m<sup>2</sup>·mol<sup>-1</sup>
12. 2分
     [答] 减小
13. 2分(4153)
     [答] Pt,O_2(g)|OH^-(aq)|Ag_2O(s)|Ag(s)
14. 1分
    [答] 3.12×10<sup>-4</sup>
        N/N_0 = \exp(-E_c/RT)
15. 2分
[答] -119 J • K<sup>1</sup> • mol<sup>-1</sup>
16. 2分
    [答] 4.8×10<sup>-9</sup> mol • s<sup>-1</sup>
        dn(Fe^{2+})/dt = 1.3 \times 10^{-5} \text{ mol/} (36.5 \times 60) = 5.9 \times 10^{-9} \text{ mol} \cdot \text{s}^{-1}
```

 $I_a = [dn(Fe^{2+})/dt]/\Phi$

17. 2分

[答]
$$r = \frac{2\gamma}{\rho gh} = 0.03 \text{ cm}$$
 (2分)

18. 2分

[答]
$$\{[Fe(OH)_3]_m \cdot nFeO^+ \cdot (n-x)CI\}^{x+} \cdot xCI$$

三、计算题 (共5题 45分)

19. 5分

解:电池反应
$$\frac{1}{2}$$
 H₂(g)+AgCl(s)=Ag(s)+H⁺+Cl (2 分)

 $E=E^{\ominus}-RT/F \times \ln[a(H^{\dagger}) \cdot a(C\Gamma)]=E^{\ominus}-RT/F \times \ln(m/m^{\ominus})^{2}$

$$-RT/F \times \ln \gamma_{\pm}^{2}$$

 $\gamma_{\pm} = 0.887$ (3 分)

20.10 分

[答] (1) 阳:
$$2Cu + H_2O \longrightarrow Cu_2O + 2H^+ + 2e^-$$
 (2 分) 阴: $2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$ (2 分)

(2) 理论产量
$$W=(95\times7\times3600/96500)\times\frac{1}{2}\times143.08=1775$$
 g
电流效率=实际产量/理论产量= $1660/1775=0.935$ (3 分)

(3) 由
$$\Delta_l G_m^{\ominus}$$
 数据,算得 E^{\ominus} =0.5 V
电能效率=0.935×0.5/1.5 =0.31 (3 分)

21.10 分

[答]
$$(1) k_1 = 0.693/(t_{\frac{1}{2}}) = 1.39 \times 10^{-4} \,\mathrm{s}^{-1}$$
 (3 分)

(2)
$$k_2 = 0.693/(t_{\frac{1}{3}}) = 6.93 \times 10^{-4} \text{ s}^{-1}$$
 (3 $\%$)

(3)
$$E_a = RT_1T_2/(T_2-T_1) \times \ln(k_2/k_1) = 124 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$
 (4 $\frac{1}{2}$)

22. 10 分

[答]
$$A_c = (k_B T/h)e^2(c^{\ominus})^{-1} \exp(\Delta^{\neq} S_m/R)$$

$$\Delta^{\neq} S_{m} = 79.2 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$A_{\rm p} = (k_{\rm B}T/h){\rm e}^2(p^{\ominus})^{-1}\exp(\Delta^{\neq}S_{\rm m}^{\ominus}/R)$$

$$\Delta^{\neq} S_{m}^{\ominus} = \Delta^{\neq} S_{m} - R[\ln(A_{c}c^{\ominus}/A_{p}p^{\ominus})] \tag{5 \%}$$

$$A_{\rm p} = A_{\rm c} (RT)^{-1} = 1.85 \times 10^{-9} \,\mathrm{Pa}^{-1} \cdot \mathrm{s}^{-1}$$
 (2 $\,\%$)

$$\begin{split} \Delta^{\neq} S_{m}^{\ominus} &= 79.2 - 8.314 \times [\ln \frac{0.0100 \times 10^{3}}{1.85 \times 10^{-9} \times 1.01 \times 10^{5}}] \text{ J} \cdot \text{K}^{1} \cdot \text{mol}^{1} \\ &= [79.2 - 8.314 \times (\ln 5.35 \times 10^{4})] \text{ J} \cdot \text{K}^{1} \cdot \text{mol}^{1} \\ &= (79.2 - 90.4) \text{ J} \cdot \text{K}^{1} \cdot \text{mol}^{1} \\ &= -11.2 \text{ J} \cdot \text{K}^{1} \cdot \text{mol}^{1} \end{split}$$

23.10 分

[答]
$$p_{\rm s} = \frac{2\gamma}{r} \qquad \rho V_{\rm m} = M \tag{4分}$$

$$\ln \frac{p_{\rm r}}{p_{\rm o}} = \frac{2\gamma M}{RTr\rho} = \frac{2 \times \frac{p_{\rm s} r}{2} \times \rho V_{\rm m}}{RTr\rho} = \frac{p_{\rm s} V_{\rm m}}{RT}$$

$$= \frac{1.39 \times 10^7 \times 1.84 \times 10^{-5}}{8.314 \times 313.15} = 0.098.22 \tag{4 \(\frac{1}{2}\)}$$

$$\frac{p_{\rm r}}{p_0} = 1.103$$

$$\frac{p_{\rm r} - p_0}{p_0} \times 100\% = 10.3\% \tag{2 \%}$$

四、问答题 (共2题 20分)

24.10分

[答]

$$\theta = ap/(1+ap)$$
 $\theta/p = a(1-\theta)$

$$ln(\theta/p) = ln \ a + ln(1-\theta) = lna-\theta$$

(因为
$$\theta$$
<< 1 时, $\ln(1-\theta)$ =- θ) 以 $\ln\theta/p \sim \theta$ 作图,斜率为 -1 (5 分)

 $\ln(V/p) = \ln V_{\rm m} a - V/V_{\rm m}$

$$ln(V/p) \sim V$$
 作图, 斜率为 $-1/V_m$ (5分)

25.10 分

[答] 由稳态近似可得 $[H]=(k_1/k_2)^{1/2} \cdot [H_2]^{1/2}$,

$$[C_2H_5] = (k_2/k_3)(k_1/k_4)^{1/2}[C_2H_4]/[H_2]^{1/2}$$
(4 分)

$$d[C_2H_6]/dt = k_3[H_2][C_2H_5] = k_2(k_1/k_4)^{1/2}[C_2H_4][H_2]^{1/2}$$
(3 分)

$$: k(表) = k_2(k_1/k_4)^{1/2} : E_a = E_2 + \frac{1}{2} (E_1 - E_4)$$
 (3 分)