

《物理化学》(多媒体版)教材勘误表

(红字标注, 2013年以后重印版看未改部分即可! 2018-6-29)

章	页	行	错误(2008年版)	正确	2009版
0	2	16	在1877年	在1887年	已改
1	31	倒10	式(1.6.3)	式(1.6.2)	已改
1	33	倒6	$Q_V = \Delta U = C_V(T_2 - T_1)$	$Q_V = \Delta U = -C_V(T_2 - T_1)$	已改
1	38	倒5	$C(\text{石墨}) + 2H_2(g) = C_2H_4(g)$	2 $C(\text{石墨}) + 2H_2(g) = C_2H_4(g)$	已改
1	42	图1.8.1	绝热多孔塞	多孔塞	未改
2	52	1	$Q_2 = -(Q_1 - W)$	$Q_2 = -(Q_1 + W)$	已改
	52	3	$-(Q_1 - W)$	$-(Q_1 + W)$	已改
	52	10	$(Q_1 - W)$	$(Q_1 + W)$	已改
	52	12	$(Q_1 - W) - (Q_1 - W)$	$(Q_1 + W) - (Q_1 + W)$	已改
	52	图2.2.3	$-(Q_1 - W)$	$-(Q_1 + W)$	已改
	52	图2.2.3	$(Q_1 - W)$	$(Q_1 + W)$	已改
	91	21题(3)	$dS = C_V d\ln T + nR d\ln V = C_p d\ln T + nR d\ln p$	$dS = C_V d\ln T + nR d\ln V = C_p d\ln T - nR d\ln p$	未改
3	97	倒7	$\left(\frac{\partial V}{\partial n_B}\right)_{T,p,n_C \neq n_B} + p \left(\frac{\partial V}{\partial n_B}\right)_{T,p,n_C \neq n_B}$	$\left(\frac{\partial U}{\partial n_B}\right)_{T,p,n_C \neq n_B} + p \left(\frac{\partial V}{\partial n_B}\right)_{T,p,n_C \neq n_B}$	已改
3	107	倒1, 3, 5	$\mu_A^*(l, T, p, x_A)$	$\mu_A^*(l, T, p)$	已改
	117	(8题)	8. 已知苯溶剂的凝固点为318.2 K,	8. 已知某溶剂的凝固点为318.2 K,	已改
	117	8(3题)	$V_m\{(\text{CH}_3)_2\text{CO}\} = 166 \text{ cm}^3 \cdot \text{mol}^{-1}$	$V_m\{(\text{CH}_3)_2\text{CO}\} = 74.228 \text{ cm}^3 \cdot \text{mol}^{-1}$	已改
	117	5(2题)	$k_x(\text{N}_2) = 1.199 \text{ Pa}, k_x(\text{H}_2) = 1.299 \text{ Pa}, k_x(\text{O}_2) = 2.165 \text{ Pa}$	$k_x(\text{N}_2) = 1.199 \times 10^9 \text{ Pa}, k_x(\text{H}_2) = 1.299 \times 10^9 \text{ Pa}, k_x(\text{O}_2) = 2.165 \times 10^9 \text{ Pa}$	已改
4	122	倒8	$p_B = (c_B / e^{\ominus}) RT$	$p_B = c_B RT$	已改
	126	图4.2.1	$\Delta G_m^{\ominus}(2), \Delta G_m^{\ominus}(3), \Delta G_m^{\ominus}(4)$	$\Delta G_m(2), \Delta G_m(3), \Delta G_m(4)$	已改
	126	倒2	$\Delta G_m^{\ominus}(2)$ $\Delta G_m^{\ominus}(3)$ $\Delta G_m^{\ominus}(4)$	$\Delta G_m(2)$ 去除标准态符号 $\Delta G_m(3)$ 去除标准态符号 $\Delta G_m(4)$ 去除标准态符号	已改
	127	第1, 3, 4, 5行	同上	同上	已改
	133	倒9	$-\Delta_r H_m^{\ominus} / R = 2059 \text{ K}$	$\Delta_r H_m^{\ominus} / R = 2059 \text{ K}$	已改
	131	倒2	对比式(4.3.4)	对比式(4.5.4)	已改
	135	倒3	学计量比时, 转化率最高。	学计量比时, 产物比例最高。	
	139	倒16(8题)	$\text{CO}(g) + 2\text{H}_2(g) = \text{CH}_3\text{OH}(g)$	$\text{CO}(g) + 2\text{H}_2(g) = \text{CH}_3\text{OH}(l)$	未改
	147	图5.2.4	p/kPa	$p/0.01\text{GPa}$	未改
	148	第1行	常压	3 GPa	未改

	169	图5.5.14f	$A(s)+B(s)$	$A(s)+C(s)$	已改
5	178	4(第6题)	2653	4653	已改
6	184	倒12	$-dc(Cl_2)/dt = k_1c(Cl_2)c(M)$ $-k_{-1}c(Cl \cdot)^2c(M)$	$-dc(Cl_2)/dt = k_1c(Cl_2)c(M)$ $-k_{-1}c(Cl \cdot)^2c(M) + k_3c(H \cdot) c(Cl_2)$	已改
6	213	9行	即为 势垒	即为 活化能	未改
7	240	图7.2.2	$\kappa/(S \cdot m^{-1})$	$\kappa/(100 S \cdot m^{-1})$	未改
	240	图7.2.3	$A_m/(S \cdot mol^{-1} \cdot m^{-2})$	$A_m/(10^{-4} S \cdot m^2 \cdot mol^{-1})$	未改
7	250	10	$\Delta_r H_m = \dots = -zFE + zFT (\partial G/\partial T)_p$	$\Delta_r H_m = \dots = -zFE + zFT (\partial E/\partial T)_p$	已改
	263	1行	$W' = zFE = zF(E_{阳} - E_{阴}) = -\Delta_r G$	$W' = zFE = zF(E_{阳} - E_{阴}) = \Delta_r G$	未改
	265	14行	$6C + Li_xA_mO_n \xrightleftharpoons[充电]{放电} Li_yC_6 + Li_{x-y}A_mO_n$	$Li_yC_6 + Li_{x-y}A_mO_n \xrightleftharpoons[充电]{放电} 6C + Li_xA_mO_n$	未改
7	269	13题(2)	(2) 计算电池中 HCl 溶液...	(2) 计算电池中 HBr 溶液。	已改
	270	24,26题	kg·mol⁻¹ (3处)	mol kg⁻¹ (3处)	未改
8	293	2	弗罗因德利希吸附等温式是一个经验公式, 适用于 中等 压力范围, 相当于图8.5.2中的第 I 类吸附, 压力很高 或很低 时偏差较大。	弗罗因德利希吸附等温式是一个经验公式, 适用于 中低 压力范围, 相当于图8.5.2中的第 I 类吸附, 压力很高时偏差较大。	已改
	293	倒14	吸附和脱附过程可作为基于 反应 过程处理,	吸附和脱附过程可作为基 元 反应过程处理,	已改
	293	到4	若压力...与溶液 表明 吸附式...	若压力...与溶液表 面 吸附式...	已改
附录	383	填空题5	$Q_{p,m} = Q_{v,m} + \sum v_B RT = \dots = 102.5 kJ \cdot mol^{-1}$	$Q_{p,m} = Q_{v,m} + \sum v_B RT = \dots = 97.5 kJ \cdot mol^{-1}$	已改
	384	6(21题)	(2) -384.59J	(2) -136.93kJ	已改
	384	7(22题)	$\Delta_f H_m^\ominus(60^\circ C) = -44.89 kJ \cdot mol^{-1}$	$\Delta_f H_m^\ominus(60^\circ C) = 44.89 kJ \cdot mol^{-1}$	已改
	385	(22题)	10MPa 时 $T_f' = 273.08K$, 100MPa 时 $T_f' = 272.42K$	10MPa 时 $T_f' = 272.42K$, 100MPa 时 $T_f' = 265.87K$	已改
	385	倒8(3题)	3. $V=887.20cm^3$, $\Delta_{mix}V=0.90cm^3$	3. $V=887.20cm^3$, $\Delta_{mix}V= -0.52cm^3$	已改
	386	倒12(6题)	(2) $K^\ominus=6.21$	(2) $K^\ominus=4201$	已改
	386	倒2(14题)	$\Delta_r H_m^\ominus=5.951 kJ \cdot mol^{-1}$; $\Delta_r S_m^\ominus=36.704 J \cdot K^{-1} \cdot mol^{-1}$	$\Delta_r H_m^\ominus=161.5 kJ \cdot mol^{-1}$; $\Delta_r S_m^\ominus=249.2 J \cdot K^{-1} \cdot mol^{-1}$	已改
	387	6(21题)	(3) 36.35%	(3) 29.27%	已改
	387	6(22题)	$p=1.245 \times 10^5 Pa$	$p=1.061 \times 10^5 Pa$	已改
	387	到1(11题)	(1)Mg Si₂	(1)Mg Si	已改
	388	填空题1	1. -a, -b, c, d	1. -a, -b, g, h	已改
	388	倒 10(10题)	10. 一级, 0.0963h⁻¹	10. 一级, 0.0791h⁻¹	已改
	388	倒1(17题)	(2) $E_a=23.23 kJ \cdot mol^{-1}$;	(2) $E_a=240.6 kJ \cdot mol^{-1}$;	已改
	389	6(21题)	(1) $K_p=2000 p^\ominus$, $K^\ominus=2000$;	(1) $K_p=5000 p^\ominus$, $K^\ominus=5000$;	已改
	389	倒5	(2) $V=2*0.6969L$	(2) $V=0.6969L$	已改

390	倒7	(3) $b(\text{Co}^{2+}) = 4.75 \times 10^{-19} \text{ kg} \cdot \text{mol}^{-1}$	(3) $b(\text{Co}^{2+}) = 4.75 \times 10^{-19} \text{ mol} \cdot \text{kg}^{-1}$	已改
391	11题	$\dots \Gamma = \Gamma_{\infty} = a/RT = 5.373 \times 10^{-6} \text{ m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$;	$\dots \Gamma = \Gamma_{\infty} = a/RT = 5.373 \times 10^{-6} \text{ mol} \cdot \text{m}^{-2}$	未改
391	10题	(2) $\Gamma = 1.86 \times 10^{-8} \text{ mol}^{-1} \cdot \text{m}^{-2}$	(2) $\Gamma = 1.86 \times 10^{-8} \text{ mol} \cdot \text{m}^{-2}$	未改
392	8题(计算)	$\zeta = 0.0213\text{V}$	$\zeta = 0.0142\text{V}$	已改