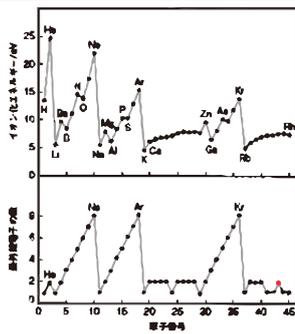


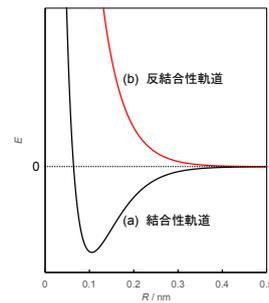
ページ	行	誤	正
10	6	$a_0 = \frac{\epsilon_0 h^2}{\pi m_e^2}$	$a_0 = \frac{\epsilon_0 h^2}{\pi m e^2}$
	式(1-14)	$\Delta E = h\nu$	$\Delta E = h\nu = hc\left(\frac{1}{\lambda}\right) = hc\tilde{\nu}$
	式(1-15)	$\nu = \left(\frac{1}{h}\right)(E_{n_2} - E_{n_1}) = \left(\frac{me^4 Z^2}{8\epsilon_0^2 h^3}\right)\left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2}\right)$	$\nu = \left(\frac{1}{h}\right)(E_{n_2} - E_{n_1}) = c\left(\frac{me^4 Z^2}{8\epsilon_0^2 h^3 c}\right)\left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2}\right)$
	式(1-15)の1行下	$R = \left(\frac{me^4 Z^2}{8\epsilon_0^2 h^3}\right)$	$R = \left(\frac{me^4 Z^2}{8\epsilon_0^2 h^3 c}\right)$
18	11	$\dots, 2, 1, 0, 1, 2, \dots, -(l-1), -1$	$\dots, 2, 1, 0, -1, -2, \dots, -(l-1), -l$
23	9	水素型電子	水素型原子
25	表1・4	64 Gd [Xe] 4f <sup>8</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	64 Gd [Xe] 4f <sup>7</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>
34	式(2-2)の1行下	$\nabla^2 = \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2}$	$\nabla^2 = \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2}$
44	図2・12	$D = qR$	$\mu = qR$
45	7	C <sup>δ+</sup> O <sup>δ-</sup>	C <sup>δ+</sup> O <sup>δ-</sup>
56	図3・3(d)	$p_x = \frac{F_x}{L} = \dots$	$p_x = \frac{F_x}{L^2} = \dots$
59	下から2行目	$V = \frac{p}{nRT} = \frac{1.013 \times 10^5 \text{ Pa}}{1 \text{ mol} \times 8.315 \text{ J} \cdot \text{K} \cdot \text{mol}^{-1} \times 273 \text{ K}}$	$V = \frac{nRT}{p} = \frac{1 \text{ mol} \times 8.315 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} \times 273 \text{ K}}{1.013 \times 10^5 \text{ Pa}}$
64	図3・10	$V_i = V_r - nb$	$V_{id} = V_r - nb$
		$p_r = p_i - a\left(\frac{n}{V_r}\right)^2$	$p_r = p_{id} - a\left(\frac{n}{V_r}\right)^2$
		$V_r$	$V_r$
		$V_i$	$V_{id}$
	2	$V$	$V_r$
	式(3-21)	$p(V - nb) = nRT$	$p(V_r - nb) = nRT$
	12	$n/V$	$n/V_r$
	15	$p$	$p_r$
65	式(3-22)	$p = p_{id} - a\left(\frac{n}{V}\right)^2$	$p_r = p_{id} - a\left(\frac{n}{V_r}\right)^2$
	式(3-23)	$\left\{p + a\left(\frac{n}{V}\right)^2\right\}(V - nb) = nRT$	$\left\{p_r + a\left(\frac{n}{V_r}\right)^2\right\}(V_r - nb) = nRT$
	10	物質質量 $n$ の <b>実在</b> 気体	物質質量 $n$ の気体
	11	$V_r$	$V$
	式(3-24)	$Z = \frac{pV_r}{nRT}$	$Z = \frac{pV}{nRT}$
	例	$b = 2.37 \times 3 \times 10^{-5} \text{ m}^3 \text{ mol}^{-1}$	$b = 2.37 \times 10^{-5} \text{ m}^3 \text{ mol}^{-1}$
72	表4・1	電気 <b>的</b> 仕事	電気 <b>による</b> 仕事
	図4・2	おもりの位置エネルギーが水の熱エネルギーの <b>増加</b> へ定量的に変換される。	おもりの位置エネルギーが水の熱エネルギーへ定量的に変換される。
74	表4・2	示強性 <b>の</b> 状態量	示強性 <b>の</b> 状態量
		示量性 <b>の</b> 状態量	示量性 <b>の</b> 状態量
95	図5・1	等温可逆過程(a)と自由膨張過程(b)の膨張前の圧力、体積と温度条件と膨張後の圧力、体積と温度条件は <b>同じ</b> である。	等温可逆過程(a)と自由膨張過程(b)の膨張前の圧力、体積と温度条件と膨張後の圧力、体積と温度条件は <b>それぞれ</b> 同じである。
112	14	$T$ を <b>かけて</b> を移項すると	$T$ を <b>かけると</b>

ページ	行	誤	正
118	問 10	分子間力が大きいほど、標準エントロピーが小さくなるのはなぜか。また、固体、液体、気体の順に標準エントロピーが大きくなるのはなぜか。	固体、液体、気体の順に標準エントロピーが大きくなるのはなぜか。
123	図 6・1	$T_f$	$T_m$
129	図 6・5	$p_A^\circ$	$p_A^*$
		$p_B^\circ$	$p_B^*$
	下から 2 行目	Dalton の法則式 (6-17) より	Dalton の法則 (式 (6-17)) より
130	図 6・6	$p_A^\circ$	$p_A^*$
		$p_B^\circ$	$p_B^*$
132	6	$dG = Vdp - SdT$ である	式 (A4-14) より $dG = Vdp - SdT$ である
133	2	$T, V$ および	$T, p$ および
	10	$dG = \mu_i dn_i$	$dG = \sum_i \mu_i dn_i$
148	問 14	凝固点降下度を示す、式 (6-53)	凝固点降下度を示す式 (6-53)
163	問 6	$\text{Ca}_2\text{CO}_3(\text{s})$	$\text{CaCO}_3(\text{s})$
解答 9	問 10(問題文)	分子間力が大きいほど、標準エントロピーが小さくなるのはなぜか。また、固体、液体、気体の順に標準エントロピーが大きくなるのはなぜか。	固体、液体、気体の順に標準エントロピーが大きくなるのはなぜか。
解答 9 ~ 10	問 10 (解答)	分子間力によって束縛されていると、分子がとりうる状態の数が少なくなるため(規則性のある状態になるため)、エントロピーは小さくなる。同様に考えると、固体、液体、気体の相変化に伴って、...	固体、液体、気体の相変化に伴って、...

図を次のように変更



p. 27 図 1・15 ( $^{43}\text{Tc}$  の最外殻電子は 2)



p. 35 図 2・3