

おわび (正誤表)

『高校標準問題集 化学』の内容に下記のような誤りがございました。誠に申し訳ございませんが、訂正してご利用いただきますよう、よろしくお願いいたします。

頁	場所	【誤】 (現在の状態) → 【正】
8	① (1) ア	【誤】 $\frac{1}{V}$ → 【正】 $\frac{1}{V}$
24	③ 図中	【誤】 ○陽イオン ●陰イオン 【正】 ○陰イオン ●陽イオン
31	④ ワンポイント 3行目	【誤】 3.9kJ/mol 失う → 【正】 3.9kJ/mol 得る
36	② (2) 1行目	【誤】 イオン → 【正】 陰イオン
72	① 2行目	【誤】 (②) に属し… → 【正】 (②) 族に属し…
75	④ 7行目	【誤】 <u>ヘキサシアノ鉄</u> → 【正】 <u>ヘキサシアニド鉄</u>
79	④ (1) 1行目	
87	⑤ (1) オ	【誤】 $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{-O-C-CH}_3 \\    \\ \text{O} \end{array}$ → 【正】 $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C-O-C-CH}_3 \\    \\ \text{O} \end{array}$
89	⑩ (2) ②	【誤】 <u>カルボキシル基</u> → 【正】 <u>カルボキシ基</u>
99	⑫ (1) 2行目	【誤】 <u>カリウム</u> → 【正】 <u>ナトリウム</u>
115	右段 図	【誤】 $\begin{array}{c} \text{C} \quad \text{O} \\ \diagdown \quad / \\ \text{C} \end{array}$ の部分 → 【正】 $\begin{array}{c} \text{O} \quad \text{O} \\ \diagdown \quad / \\ \text{C} \end{array}$
123	③ (3) 5行目	【誤】 <u>カルボキシル基</u> → 【正】 <u>カルボキシ基</u>
127	② 2行目, 6行目	
解答 2	左段 ② (2)	【誤】 75J/(mol・℃) → 【正】 $1.0 \times 10^2 \text{J}/(\text{mol} \cdot ^\circ\text{C})$
	右段 ③ 解説 Ⅰ 1, 2行目	【誤】 酸素原子のまわりの電子対間の角度が決まっている。 【正】 氷では1つの水分子は4つの水分子に囲まれている。
解答 3	左段 ④ 解説 (1) 1行目	【誤】 $\frac{1.0 \times 10^5 \text{Pa} \times 1.66 \text{L}}{8.3 \times 10^3 \times 300 \text{K}}$ → 【正】 $\frac{2.5 \times 10^5 \text{Pa} \times 8.3 \text{L}}{8.3 \times 10^3 \times 300 \text{K}}$
解答 6	左段 ① (2) 解説 3行目 式中	【誤】 $N_A$ → 【正】 $N_A$
解答 8	右段 ④ 解説 (1) 4行目	【誤】 $\frac{0.0270}{180} \text{mol}$ → 【正】 $\frac{0.270}{180} \text{mol}$
解答 9	右段 ⑧ 解説 (3) 1行目	【誤】 $\frac{100}{M}$ → 【正】 $\frac{1.00}{M}$
解答 11	右段 ⑤ 解説 (2) 2行目	【誤】 2つの容器内の… → 【正】 3つの容器内の…
解答 13	左段 ⑧ (2)	【誤】 解答脱落 → 【正】 (N 量体) $\frac{w_1 \alpha}{NM_1}$ , (総物質質量)
解答 14	左段 ① 解説 (1) ㉗ 5行目	【誤】 ②-③ → 【正】 ③-②

解答 14	右段 ② 解説 (3) 8行目	【誤】 黒煙 → 【正】 黒鉛
	右段 ③ (2) ②	【誤】 $\text{CO}_2 + \text{C}(\text{黒鉛}) = 2\text{CO} + 174\text{kJ}$ → 【正】 $\text{CO}_2 + \text{C}(\text{黒鉛}) = 2\text{CO} - 174\text{kJ}$
解答 15	左段 ③ 解説 (2) ②4行目	【誤】 $Q_2 = 174\text{kJ/mol}$ → 【正】 $Q_2 = -174\text{kJ/mol}$
	左段 ③ 解説 (3) 6行目	【誤】 $\text{H}_2 + \frac{1}{2}\text{O}_2 = \text{H}_2\text{O} \ 286\text{kJ}$ → 【正】 $\text{H}_2 + \frac{1}{2}\text{O}_2 = \text{H}_2\text{O} \pm 286\text{kJ}$
解答 17	左段 ③ (3)	【誤】 $3.92 \times 10^5 \text{C}$ → 【正】 $3.95 \times 10^5 \text{C}$
	左段 ③ 解説 (3) 6行目	
	左段 ③ (4)	【誤】 28 時間 → 【正】 26 時間
	左段 ③ 解説 (4) 3行目	【誤】 $\frac{100\text{L}}{300\text{K}} \dots V = 91.0\text{L}$ → 【正】 $\frac{100\text{L}}{298\text{K}} \dots V \doteq 91.6\text{L}$
	左段 ③ 解説 (4) 5行目	【誤】 $\frac{91.0\text{L}}{22.4\text{L/mol}} = \frac{65}{16}$ → 【正】 $\frac{91.6\text{L}}{22.4\text{L/mol}} = \frac{229}{56}$
	左段 ③ 解説 (4) 6行目	【誤】 $\frac{65}{16} \text{mol}$ → 【正】 $\frac{229}{56} \text{mol}$
	左段 ③ 解説 (4) 8行目	【誤】 $\dots \frac{65}{16} \text{mol} \times \dots = 929.5\text{kJ}$ → 【正】 $\dots \frac{229}{56} \text{mol} \times \dots \doteq 935.6\text{kJ}$
	左段 ③ 解説 (4) 10行目	【誤】 $\frac{929.5 \times 10^3 \text{J}}{(3600 \times h) \text{秒}}$ → 【正】 $\frac{935.6 \times 10^3 \text{J}}{(3600 \times h) \text{秒}}$
	左段 ③ 解説 (4) 11行目	【誤】 25.81 時間 $\doteq$ 25.8 時間 → 【正】 25.98 時間 $\doteq$ 26.0 時間
解答 20	左段 ② (1)	【誤】 (E) → 【正】 ㍁
	左段 ② (2)	【誤】 (B) → 【正】 ㍂
	左段 ② (3)	【誤】 (D) → 【正】 ㍃
	右段 ③ ④	【誤】 左 → 【正】 右
	右段 ④ (4)	【誤】 12.7 → 【正】 13.7
解答 22	左段 ⑥ 解説 (1) 6行目	【誤】 (ウ)(ア)(イ) → 【正】 ③ ① ②
	左段 ⑥ 解説 (2) 1行目	【誤】 ㍁より... → 【正】 ②より...
解答 23	右段 ⑫ 解説 (3) 1行目	【誤】 $K_u = \frac{[\text{H}^+][\text{S}^{2-}]}{[\text{H}_2\text{S}]}$ → 【正】 $K_a = \frac{[\text{H}^+]^2[\text{S}^{2-}]}{[\text{H}_2\text{S}]}$
解答 25	右段 ② 解説 (2) ② 2行目	【誤】 $\frac{12W}{10V}$ → 【正】 $\frac{12W}{1.0V}$
解答 26	左段 ③ 解説 (3) (4) 2~3行目	【誤】 陰極 陽極 → 【正】 陽極 陰極

解答 27	左段 ⑤ (3)	【誤】 9.96 → 【正】 9.95
	右段 ⑤ 解説 (4) 7行目	【誤】 $1.0 \times 10^{-9} \text{ mol}$ → 【正】 $1.0 \times 10^{-9} \text{ mol/L}$
解答 27	右段 ①	【誤】 ⑤～⑮ → 【正】 ④～⑭に順次変更
解答 28	右段 ⑤ (1)	【誤】 ㄐ → 【正】 ㄱ
	右段 ⑥ 解説 力 1行目	【誤】 $-296^\circ\text{C}$ → 【正】 $-269^\circ\text{C}$
解答 30	ここに注意 ④ 2行目	【誤】 $n\text{C}+m\text{H}_2\text{O}$ → 【正】 $m\text{C}+n\text{H}_2\text{O}$
	右段 ⑥ 解説 (1) 6行目	【誤】 $(\text{①式} \times 2 + \text{②式} + \text{③式} \times 2) \div 2$ 【正】 $\text{①式} \times 2 + \text{②式} + \text{③式} \times 2$
解答 31	右段 ① 解説 (7) 2行目	【誤】 $2.24 \times 10^6 \text{ L}$ → 【正】 $2.24 \times 10^5 \text{ L}$
解答 32	右段 ② 解説 1行目	【誤】 ㄐ → 【正】 ㄱ
	右段 ⑤ (2) ア右辺	【誤】 $\text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$ → 【正】 $\text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4] + \text{H}_2$
	右段 ⑤ (2) ウ右辺	【誤】 $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4](\text{OH})_2$ → 【正】 $\text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$
	右段 ⑤ (2) エ右辺	【誤】 $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4](\text{OH})_2$ → 【正】 $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + 2\text{OH}^-$
解答 33	左段 ① 解説 (2) 4行目	【誤】 $58.5 \times 10^3 \text{ g}$ → 【正】 $5.85 \times 10^3 \text{ g}$
	右段 ② ウ 右辺	【誤】 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4](\text{OH})_2$ → 【正】 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + 2\text{OH}^-$
解答 34	右段 ③ ④	【誤】 塩基 → 【正】 中性～塩基
解答 36	右段 ② (1)	【誤】 $2\text{Ag} + 2\text{OH}^- \cdots$ → 【正】 $2\text{Ag}^+ + 2\text{OH}^- \cdots$
解答 40	左段 ⑩ 解説 (1) ① 8行目	【誤】 $\div 2.93$ → 【正】 $\div 2.93 \text{ mmol}$
解答 41	左段 解説 上から6行目	【誤】 $\div (2.934 \text{ mg} \div 2.93 \text{ mg})$ → 【正】 $(9.88 \text{ mg})$
解答 42	右段 ④ 解説 (1) ㄐ	【誤】 $\text{CH}_3$ $\text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ → 【正】 $\text{CH}_3$ $\text{CH}_3\text{CH}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
解答 43	左段 ⑤ 解説 (1) 5行目	【誤】 物質体積 → 【正】 標準状態の体積
	右段 ② (4)	【誤】 $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{C}_6$ → 【正】 $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
解答 44	右段 ここに注意 ④ エノール形	【誤】 $\text{H}-\text{H}=\text{C}$ の部分 → 【正】 $\text{H}-\text{C}=\text{C}$
解答 45	左段 ④ 解説 マレイン酸 図	【誤】 $\begin{array}{c} \text{C}=\text{O} \\ // \\ \text{O} \\ \backslash \\ \text{H} \end{array}$ の部分 → 【正】 $\begin{array}{c} \text{C}=\text{O} \\ / \\ \text{O} \\ \backslash \\ \text{H} \end{array}$
	左段 ④ 解説 フマル酸 図	【誤】 分子内に… → 【正】 分子間に…

解答 46	左段 9 (1)	【誤】 C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O → 【正】 <u>(組成式)</u> C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O
	左段 9 (1)	【誤】 <u>(2)</u> C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub> → 【正】 <u>(分子式)</u> C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>
解答 46	左段 9	【誤】 <u>(3)</u> → 【正】 <u>(2)</u>
	右段 11 解説 (1) 6行目	【誤】 $\frac{1.48\text{g}}{74}$ → 【正】 $\frac{14.8\text{g}}{74}$
解答 47	左段 12 解説 (1) 6行目	【誤】 $\frac{1.00}{M}\text{g}$ → 【正】 $\frac{1.00\text{g}}{M}$
解答 50	左段 8 解説 5行目	【誤】 C <sub>7</sub> <u>N</u> <sub>7</sub> NO <sub>2</sub> → 【正】 C <sub>7</sub> <u>H</u> <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>
解答 53	左段 解説9行目	【誤】 A : $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\overset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}-\text{CH}_3$ → 【正】 A : $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\overset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
	右段 2 解説 (4) 下から7行目	【誤】 A + <u>E</u> → 【正】 A + <u>D</u>
	右段 2 解説 (4) 下から6行目	【誤】 A + <u>D</u> → 【正】 A + <u>E</u>
	右段 2 解説 (4) 下から5行目	【誤】 <u>B + E + D</u> → 【正】 <u>D + B + E</u>
解答 54	右段 5 (2)	【誤】 212 mol 【正】 <u>(アジピン酸)</u> 212 mol <u>(アミド結合)</u> 0.0265 mol
解答 55	右段 3 (1)	【誤】 <u>ア</u> -高密度 <u>イ</u> -低密度 → 【正】 <u>ア</u> -低密度 <u>イ</u> -高密度
解答 56	左段 5 解説 2行目	【誤】 … <u>おきたい</u> 。 → 【正】 … <u>おきたい</u> (●は必須アミノ酸)。
解答 57	右段 4 解説 (3) ㊦	【誤】 <u>グリシ</u> → 【正】 <u>グリシン</u>
解答 58	左段 8 K, L	【誤】 脂肪酸, <u>グリセリン</u> → 【正】 脂肪酸, <u>モノグリセリド</u>
解答 60	左段 1 解説 (4) 2行目	【誤】 <u>(a)~(d)</u> → 【正】 <u>ア~エ</u>
解答 61	右段 2 解説 ㊦	【誤】  枝分かれの根元 → 【正】  枝分かれの根元