

改訂化学の新演習 正誤表 1刷用

【注】「電子(を)吸引(性・力)」「電子(を)求引(性・力)」は、どちらの表記も存在しますが後者がより適切と判断して修正しました。数が多いので正誤表には入れていません。

| ページ | 問題番号など | 訂正前 | 訂正前(脚) | 訂正後(正) |
|------|--------|------------|-----------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 本冊 | 14 | 21 (2) | --- | 〈文末に追加〉 ただし、O原子は3個のTi原子に正三角形の頂点方向から取り囲まれているものとする。 |
| 本冊 | 24 | 42 (4) | 1行目 | 存在割合が3番目に多い |
| 本冊 | 30 | --- | ページ欄外 | 10^{-3} |
| 本冊 | 30 | 51 (1) | --- | 〈問題文を変更〉 気体の状態方程式 $PV = nRT$ から、気体の密度 $\rho = \frac{PM}{RT}$ を求める式を導く。ただし、 P は気体の圧力、 V は気体の体積、 M は気体の分子量を表し、 T は絶対温度、 n は気体定数とする。 |
| 本冊 | 32 | --- | ページ欄外 | 10^{-3} |
| 本冊 | 34 | --- | ページ欄外 | 10^{-3} |
| 本冊 | 36 | 63 (3) | --- | 〈文末に追加〉 (気体定数 $R = 8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L} / (\text{K} \cdot \text{mol})$) とする。) |
| 本冊 | 40 | 73 | 6行目 | 〈文末に追加〉 (気体定数 $R = 8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L} / (\text{K} \cdot \text{mol})$) とする。) |
| 本冊 | 46 | 84 (6) | 1行目 | [nm] |
| 本冊 | 48 | 87 | 22行目 | [cm] |
| 本冊 | 48 | 87 | 25~26行目 | 混合物(共晶)のみが析出する すべて固体で、氷と $\text{NaCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ の含水塩が共存する範囲であり、 $\sim \text{NaCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ の含水塩と共晶の共存する範囲である。 |
| 本冊 | 58 | 108 (1) | 1~2行目 | 混合物(共晶)のみが一緒に析出する |
| 本冊 | 69 | 128 (5) | 2行目 | 反応物の濃度 C の変化する速さ ヨウ化水素の分解速度 |
| 本冊 | 70 | 129 | 反応式の左辺 | 相対温度 +KOH |
| 本冊 | 70 | 129 (1) | --- | ①の化学平衡の平衡定数 K_c は、次式で表すことができる。 $K_c = \frac{[\text{H}_2\text{O}]^2}{[\text{H}_2][\text{O}_2]}$ (18-クラウン-6・ K^+ 錯体) / ([18-クラウン-6] $\cdot \text{K}^+$ 錯体) |
| 本冊 | 71 | --- | ページ欄外 | 問題130, 131で、必要があれば、水のイオン積 $K_w = 1.0 \times 10^{-14}$ (mol/L) を用いよ。 |
| 本冊 | 71 | 131 (4) | 1行目 | NH_4Cl 水溶液100mLを |
| 本冊 | 72 | 132 | 11行目 | NH_4Cl 水溶液150mLを |
| 本冊 | 72 | 132 (2) | --- | 下の(4) モル濃度 |
| 本冊 | 74 | --- | ページ欄外 | 問題136~139で、必要があれば、水のイオン積 $K_w = 1.0 \times 10^{-14}$ (mol/L) を用いよ。 |
| 本冊 | 84 | 157 | 14行目 | $[\text{CO}_3^{2-}]$ |
| 本冊 | 86 | 160 (2) | --- | $[\text{Cl}^-]$ |
| 本冊 | 86 | 161 | 1行目 | [A] ~ [D] の各実験を |
| 本冊 | 100 | 185 | 10行目 | , フェラデー定数 $F = 9.65 \times 10^4 \text{ C/mol}$ |
| 本冊 | 103 | 189 | 1行目 | 9.65 |
| 本冊 | 104 | 190 | 8行目 | (削除) |
| 本冊 | 104 | 190 | 9行目 | また、任意の2つの金属の |
| 本冊 | 104 | 190 | 15行目 | 1mol/Lの場合の値(これを標準起電力という)であり、 |
| 本冊 | 104 | 190 | 20行目 | E^\ominus : 起電力, E^\oplus : 標準起電力 |
| 本冊 | 104 | 190 | 表左列 | H_2 |
| 本冊 | 104 | 190 | 表右列 | 標準電極電位 E^\ominus |
| 本冊 | 104 | 190 | 表下 | E^\ominus の高い金属ほど |
| 本冊 | 104 | 190 (1) | 1行目 | 次の電池の起電力 |
| 本冊 | 113 | 205 (問) | 4行目 | 次の電池反応の起電力 $\text{Si} = 28$ |
| 本冊 | 151 | 267 [B] | Dの構造式 | (位置を入れ替える) |
| 本冊 | 211 | 364 | 2行目 | 単量体は 単量体bは |
| 別冊解答 | 2 | 1 解説(4)④ | 全文 | 同族元素のイオン半径は、原子半径と同様に説明できるが、同周期元素では、ふつう1, 2, 13族元素はその周期の1つ前の周期の貴ガスの電子配置をもつ陽イオンになるの、この順にイオン半径は小さくなる。16, 17族元素はその周期の貴ガスの電子配置をもつ陰イオンになるの、この順にイオン半径は大きくなる。つまり、原子番号とイオン半径は一定の傾向を示さない。 |
| 別冊解答 | 17 | 21 解説(2) | --- | (図版リスト: 1に差し替え) |
| 別冊解答 | 28 | 40 解説(3) | 7行目 | [mol] |
| 別冊解答 | 28 | 40 参考 | 23行目 | (数式中の数字2か所) 4 |
| 別冊解答 | 29 | 42 解答(4) | --- | 2.6% |
| 別冊解答 | 29 | 42 解説(4) | 1~6行目 | 2番目に存在割合の少ない BCl_3 分子は、存在割合の少ない BCl_2 を含む。(3)の考察より、③と④では、 $0.76 \times 3 > 0.24$ より、③>④。よって、2番目に存在割合が少ないのは、 BCl_2 である。その存在割合 [%] は、 $0.20 \times 0.76 \times (0.24) \times 3 \times 100 = 2.64$ [%] |
| 別冊解答 | 43 | 65 解答(3) | --- | 5.6g |
| 別冊解答 | 43 | 65 解説(2) | 4・9行目 | 52.4 |
| 別冊解答 | 43 | 65 解説(2) | 10行目 | 42.88 |
| 別冊解答 | 43 | 65 解説(3) | 5行目 | 52.4 |
| 別冊解答 | 43 | 65 解説(3) | 6行目 | 5.6 |
| 別冊解答 | 70 | 102 解答(3) | --- | 7.0 [cm] |
| 別冊解答 | 70 | 102 解説(3) | 5~6行目 | $(0.500/80) : (0.400/40) = 4.40 : z$ $\therefore z = 7.04 \approx 7.0$ (cm) |
| 別冊解答 | 73 | 107 解答(4) | --- | $0.080 \text{ mol/L} \cdot \text{分}$ |
| 別冊解答 | 73 | 107 解説(2) | 2行目 | $k = 0.294$ (分) |
| 別冊解答 | 73 | 107 解説(3) | 1行目 | $= 0.294 \times 0.540 = 0.159$ |
| 別冊解答 | 73 | 107 解説(4) | 5行目 | 0.5より、 |
| 別冊解答 | 73 | 107 解説(4) | 6行目 | NO_2 の生成速度 $0.159 \times 2 = 0.318$ (mol/L・分) |
| 別冊解答 | 73 | 107 解説(4) | 7行目 | O_2 の生成速度 $0.159 \times 0.5 = 0.0794$ (mol/L・分) |
| 別冊解答 | 74 | 108 解説(1) | --- | $\frac{dC}{dt} = -kC$ |
| 別冊解答 | 74 | 108 解説(1) | 2~3行目 | 反応物の濃度 C の変化する速さ ヨウ化水素の分解速度 |
| 別冊解答 | 91 | 132 解説(2) | 7行目 | モル濃度 |
| 別冊解答 | 106 | 157 解答イ | --- | 2.0×10^{-6} |
| 別冊解答 | 107 | 157 解説(ii) | 8行目 | 1.21×10^{-5} |
| 別冊解答 | 107 | 157 解説(ii) | 9行目 | $2.01 \times 10^{-6} \approx 2.0 \times 10^{-6}$ |
| 別冊解答 | 112 | 163 解説 | 12行目 | NaC_2O_4 |
| 別冊解答 | 112 | 163 解説(2) | 5行目 | KMnO_4 |
| 別冊解答 | 112 | 163 解説(2) | 7行目 | $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ |
| 別冊解答 | 113 | 164 解説(1) | 4行目の反応式右辺 | O_2 |
| 別冊解答 | 129 | 187 解説(6) | 7行目 | 4.05 |
| 別冊解答 | 131 | 190 解説(1) | 6・19行目 | 電池 |
| 別冊解答 | 131 | 190 解説(2) | 5行目 | 電池 |
| 別冊解答 | 131 | 190 解説(3) | 2行目 | 希釈直後は |
| 別冊解答 | 131 | 190 解説(3) | 13行目 | この電池の反応式は |
| 別冊解答 | 131 | 190 参考 | 3・5行目 | 単極電位 |

