

本書には下記のような誤りがありました。おわびして訂正いたします。

| 頁   | 行                         | 誤  | 正  |
|-----|---------------------------|--|--|
| 28  | 表 2-5 の周期 3               | Cr   | Cl   |
| 31  | 2-B3 の 3 行目               | (1) 1g の…  | (2) 1g の…  |
| 31  | 2-B4 の(2)                 | (2) $^{27}\text{Co}$   | 削除します  |
| 35  | 図 3-2 の F <sup>-</sup> の下 | 17+  | 9+   |
| 72  | 例題 8-3 の(3)               | Ca(OH <sub>2</sub> )   | Ca(OH) <sub>2</sub>  |
| 118 | 4.溶解度曲線                   | 縦軸に温度, 横軸に溶解度を…  | 横軸に温度, 縦軸に溶解度を…  |
| 129 | 12-A1 の(1)                | 98%  | 98.0%  |
| 129 | 12-A1 の(3)                | 63 g   | 63.0 g   |
| 146 | 2 行目の分母                   | 2.00min  | 20.0min-0min   |
| 165 | 下から 7 行目                  | 式 16-13  | 式 16-15  |
| 165 | 下から 6 行目                  | 式 16-14  | 式 16-16  |
| 168 | 式 17-1                    | $\frac{1}{\log_{10}[\text{H}^+]}$  | $\log_{10} \frac{1}{[\text{H}^+]}$   |
| 168 | 側注                        | $= 10^{-\log_{10}[\text{H}^+]}$  | $= 10^{\log_{10}[\text{H}^+]}$   |
| 183 | 18-B2                     | 水酸化カリウム  | 水酸化ナトリウム   |
| 194 | 例題 19-7 の 2~3 行目          | …滴定したところ, 20.0mL 加えたときに水溶液の赤紫色が消えた。  | …滴定したところ, 反応の終点までに 20.0mL を要した (MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup> と Mn <sup>2+</sup> イオンの色の变化は巻頭カラーページ参照)。   |
| 199 | 例題 20-1 (2)               | (2) 硫酸銀  | (2) 硝酸銀  |
| 260 | 予習                        | (1)… (1)… (1)…   | (1)… (2)… (3)…   |
| 265 | 式 26-5                    | 1,1,2,2-テトラプロエタン   | 1,1,2,2-テトラブロモエタン  |
| 308 | 2-A3 の(1)                 | $\cdot\ddot{\text{N}}\cdot$  | $\cdot\ddot{\text{N}}\cdot$  |
| 308 | 2-B4 の(2)                 | (2) $^{45}\text{Rh}$   | 削除します  |
| 308 | 3-B1 の(1)                 | (1) フッ素  | (1) 塩素   |
| 309 | 5-B3                      | $\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:}\ddot{\text{B}}\text{:} \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \end{array} + \begin{array}{c} \text{H} \\ \text{:}\ddot{\text{N}}\text{:} \\ \text{H} \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:}\ddot{\text{B}}\text{:}\ddot{\text{N}}\text{:} \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \end{array} \text{H}$ | B の-と N の+を右边に移動<br>$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:}\ddot{\text{B}}\text{:} \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \end{array} + \begin{array}{c} \text{H} \\ \text{:}\ddot{\text{N}}\text{:} \\ \text{H} \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:}\ddot{\text{B}}\text{:}\ddot{\text{N}}\text{:} \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \end{array} \text{H}$ |
| 310 | 11-A1 の(1)                | $1.00 \times 10^6 \text{ Pa}$  | $1.00 \times 10^9 \text{ Pa}$  |
| 310 | 11-B2 の(1)(2)             | (1) 13.6atm (2) 1.56Pa   | (1) 13.7atm (2) $1.56 \times 10^5 \text{ Pa}$  |