

『化学の解法フレーム [理論化学編]』

(2024 年 6 月 17 日発行第 1 刷)

本書に以下のような誤りがございました。お詫びして訂正いたします。

129 ページ 上から 4 行目

誤

$$1.25 \times 10^{-4}$$

正

$$1.25 \times 10^{-2}$$

185 ページ [Ⅲ] 問 3 と 問 4 の解答

誤

[Ⅲ] 問 3 106 kJ/mol 問 4 236 kJ/mol

正

[Ⅲ] 問 3 -106 kJ/mol 問 4 -236 kJ/mol

187 ページ 右上 エンタルピーの図内

誤

$$H = H_2 - H_1 \Delta > 0$$

正

$$H = H_1 - H_2 \Delta > 0$$

194 ページ 実践問題[Ⅰ] 問題文中のプロパンの生成エンタルピー

誤

$$\Delta_f H^\circ (\text{C}_3\text{H}_8) = 105 \text{ [kJ/mol]}$$

正

$$\Delta_f H^\circ (\text{C}_3\text{H}_8) = -105 \text{ [kJ/mol]}$$

196 ページ 解答 [I] 問3と問4の解答

誤

$$\text{問3 } x f(\text{C}_2\text{H}_6) = x(\text{C}-\text{C}) + 6x(\text{C}-\text{H}) - 2x(\text{昇華}) - 3x(\text{H}-\text{H})$$

$$\text{問4 } x f(\text{C}_3\text{H}_8) = 2x(\text{C}-\text{C}) + 8x(\text{C}-\text{H}) - 3x(\text{昇華}) - 4x(\text{H}-\text{H})$$

正

$$\text{問3 } x f(\text{C}_2\text{H}_6) = -x(\text{C}-\text{C}) - 6x(\text{C}-\text{H}) + 2x(\text{昇華}) + 3x(\text{H}-\text{H})$$

$$\text{問4 } x f(\text{C}_3\text{H}_8) = -2x(\text{C}-\text{C}) - 8x(\text{C}-\text{H}) + 3x(\text{昇華}) + 4x(\text{H}-\text{H})$$

237 ページ 問8 1行目

誤

水の電離反応の熱化学方程式は $\text{H}_2\text{O} = \text{H}^+ + \text{OH}^- - 57 \text{ kJ}$ である。

正

水の電離反応のエンタルピーは 57 kJ/mol である

254 ページ 上から9行目

誤

$$\text{CuSO}_4 = 250$$

正

$$\text{CuSO}_4 = 160$$

256 ページ 「フレーム 49」 の解説

誤

つまり $K[A(\text{固相})]$ も一定値になる

正

つまり $K[\textcolor{red}{MmAa}(\text{固})]$ も一定値になる

ダウンロード特典3 確認問題 問2 オ

誤

11

正

12

ダウンロード特典3 [解説] 問3 1行目

誤

典型元素 (1, 2, 11 ~ 18 族)

正

典型元素 (1, 2, **13** ~ 18 族)

ダウンロード特典10 [解説] [1] (へ) 3行目

誤

平衡状

正

平衡状**態**

第2刷より内容を訂正いたしますとともに、読者の皆様にご迷惑をおかけしましたことを、深くお詫び申し上げます。