

高等学校理科 化学改訂版 (化学 312)

平成 31 年度用教科書では以下について訂正いたします。ご迷惑をおかけいたしますこととお詫び申し上げますとともに、ご指導に際しましては、ご配慮いただきますようお願い申し上げます。

(株)新興出版社啓林館編集部

| 訂正箇所 | | 原文 | 訂正文 | 訂正理由 |
|------|-----|-------------------------|---------|------|
| ページ | 行 | | | |
| 230 | 表1 | MnのM殻の網かけを削除し、N殻に網かけをする | | 誤記 |
| 266 | 表2 | 構造による分解 | 構造による分類 | 誤記 |
| 406 | 脚注① | 付加重合 | 付加縮合 | 誤記 |

◆改善のための訂正◆

| 訂正箇所 | | 原文 | 訂正文 | 訂正理由 |
|------|----------------------------------|--|---|--|
| ページ | 行 | | | |
| 47 | ④図 | メタン <u>3.0L</u> , 酸素 <u>2.0L</u> | メタン <u>2.0L</u> , 酸素 <u>3.0L</u> 装置球部のサイズを左右入れ換える | 誤記(完全燃焼する条件とするため) |
| 458 | 右段 25-32 | (1) <u>1.8</u> ×10 ⁵ Pa (2) <u>4.2</u> ×10 ⁵ Pa (3) <u>1.8</u> ×10 ⁵ Pa 解説 (1)3.0×10 ⁵ Pa× <u>3.0L</u> =p _{CH₄} ×(<u>3.0</u> + <u>2.0</u>)L p _{CH₄} = <u>1.8</u> ×10 ⁵ Pa (2)6.0×10 ⁵ Pa× <u>2.0L</u> =p _{O₂} ×(<u>3.0</u> + <u>2.0</u>)L p _{O₂} = <u>2.4</u> ×10 ⁵ Pa 全圧は <u>1.8</u> ×10 ⁵ Pa+ <u>2.4</u> ×10 ⁵ Pa= <u>4.2</u> ×10 ⁵ Pa CH ₄ とCO ₂ | (1) <u>1.2</u> ×10 ⁵ Pa (2) <u>4.8</u> ×10 ⁵ Pa (3) <u>2.4</u> ×10 ⁵ Pa 解説 (1)3.0×10 ⁵ Pa× <u>2.0L</u> =p _{CH₄} ×(<u>2.0</u> + <u>3.0</u>)L p _{CH₄} = <u>1.2</u> ×10 ⁵ Pa (2)6.0×10 ⁵ Pa× <u>3.0L</u> =p _{O₂} ×(<u>2.0</u> + <u>3.0</u>)L p _{O₂} = <u>3.6</u> ×10 ⁵ Pa 全圧は <u>1.2</u> ×10 ⁵ Pa+ <u>3.6</u> ×10 ⁵ Pa= <u>4.8</u> ×10 ⁵ Pa O ₂ とCO ₂ | |
| 459 | 右段35 左段2 左段7 左段 8-10 | <u>1.8</u> <u>2.4</u> <u>0.6</u> <u>0</u> よって、p _{CH₄} = <u>0.6</u> ×10 ⁵ Pa p _{CO₂} =1.2×10 ⁵ Pa 全圧は、 <u>0.6</u> ×10 ⁵ Pa+1.2×10 ⁵ Pa= <u>1.8</u> ×10 ⁵ Pa | <u>1.2</u> <u>3.6</u> <u>0</u> <u>1.2</u> よって、p _{O₂} = <u>1.2</u> ×10 ⁵ Pa p _{CO₂} =1.2×10 ⁵ Pa 全圧は、 <u>1.2</u> ×10 ⁵ Pa+1.2×10 ⁵ Pa= <u>2.4</u> ×10 ⁵ Pa | |
| 153 | 脚注① | 酸化 <u>二鉄(III)鉄(II)</u> | 酸化鉄(II)二鉄(III) | 誤記 (p.233と統一) |
| 162 | 26 | 1.0×10 ⁻⁵ mol/Lのとき | 1.0×10 ⁻³ mol/Lのとき | 誤記 (αが1に比べて著しく小さくなるようにし、近似を使える条件とするため) |
| 465 | 左段4 左段 7-10 | pH <u>5.55</u> [H ⁺]=√1.0×10 ⁻⁵ mol/L×7.8×10 ⁻⁷ mol/L =√7.8×10 ⁻¹² mol/L pH=- $\frac{1}{2}$ log ₁₀ (7.8×10 ⁻¹²) =- $\frac{1}{2}$ (0.90-12)= <u>5.55</u> | pH <u>4.55</u> [H ⁺]=√1.0×10 ⁻³ mol/L×7.8×10 ⁻⁷ mol/L =√7.8×10 ⁻¹⁰ mol/L pH=- $\frac{1}{2}$ log ₁₀ (7.8×10 ⁻¹⁰) =- $\frac{1}{2}$ (0.90-10)= <u>4.55</u> | |