

次の書籍には訂正がございますので、下記をご参照ください。
みなさまにはご迷惑をおかけいたしますこととお詫び申し上げます。

- 書名『化学 計算問題エクササイズ』
- 対象となる版2024年 6 月20日発行 初版 第 1 刷
2025年 6 月20日発行 初版 第 2 刷

●訂正の内容

箇所		誤	正
問題編54ページ	類題 6－5 問 1（2）	水に溶けているN ₂ とO ₂ の質量比を求めよ。	水に溶けているN ₂ とO ₂ の質量比を <u>一桁の整数比</u> で求めよ。
解説編13ページ	類題 6－1（4）	…＝7.19÷7.2[mg]	…＝ <u>72</u> [mg]
解説編14ページ	類題 6－5 問 1（2）	…よって、N ₂ ：O ₂ ＝2：3	…よって、N ₂ ：O ₂ ＝ <u>21：32</u> ＝2：3
解説編29ページ	類題 1 3－5 問 1	訂正表の 2 枚目を参照	訂正表の 2 枚目を参照

- 対象となる版2024年 6 月20日発行 初版 第 1 刷
- 訂正の内容

箇所		誤	正
問題編254ページ	類題 3 4－5	14.673 g のヘキサメチレンジアミンと11.600 g のアジピン酸を反応させたところ…	<u>11.658 g</u> のヘキサメチレンジアミンと <u>14.600 g</u> のアジピン酸を反応させたところ…
解説編87ページ	類題 3 4－5	n ヘキサメチレンジアミン： n アジピン酸＝ 14.673/146：11.600/116＝…	n ヘキサメチレンジアミン： n アジピン酸＝ 11.658/116：14.600/146＝…

【誤】

問 1 (e)は C_2H_2 の解離エネルギーを表している。(a)に 公式 を適用すると,

$$231 = (2 \times 718 + 436) - Q \quad \therefore Q = 1641 \text{ [kJ]}$$

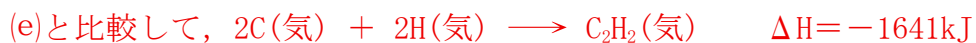
【正】

問 1 C_2H_2 の解離エネルギーを x [kJ/mol] とすると,



(a)に 公式 を適用すると,

$$231 = (2 \times 718 + 436) - x \quad \therefore x = 1641 \text{ [kJ]}$$



$$\therefore Q = -1641 \text{ [kJ]}$$