

お詫びと訂正

2026 年版 大学赤本シリーズ No. 416 『明治薬科大学』

本書におきまして、内容の一部に誤りがございました。
訂正箇所をお知らせいたしますとともに、謹んでお詫び申し上げます。

教学社編集部

記

2025 年度 p. 166 化学 大問Ⅲ 問2 解答

誤 反応式： $2\text{Cl}^- + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cl}_2$

正 反応式： $2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$

2025 年度 p. 166 化学 大問Ⅲ 問5 解答

誤 12. 6

正 12. 3

2025 年度 p. 167 化学 大問Ⅲ 問5 解説

正 電解後、Ⅲ槽の水酸化物イオンのモル濃度は

$$[\text{OH}^-] = 1.00 \times 10^{-2} \times \frac{1000}{500} = 2.00 \times 10^{-2} \text{ [mol/L]}$$

$$\text{pOH} = -\log_{10}[\text{OH}^-] = -\log_{10}(2.00 \times 10^{-2})$$

$$= 2 - \log_{10} 2 = 1.7$$

水のイオン積は $1.0 \times 10^{-14} \text{ (mol/L)}^2$ なので

$$\text{pH} = 14 - 1.7 = 12.3$$

以上