

『化学職 総まとめ講座 物理化学』(KU21462)

訂正表

2024年7月8日現在

ページ	訂正箇所	訂正内容	掲載日
第2回 板書	4ページ 下から2行目の式	誤 ④ $\frac{10000}{800} = 250$	2024/7/8
		正 ④ $\frac{10000}{400} = 25$	
第2回 板書	5ページ	誤 ①～⑤まで合計すると $\begin{array}{l} 1220 + 200 \ln 2 \\ 2440 + 200 \ln 2 \end{array} \quad \left. \begin{array}{l} \\ \end{array} \right\} \times 2$	2024/7/8
		正 ①～⑤まで合計すると $\begin{array}{l} 950 + 200 \ln 2 \\ 1990 + 400 \ln 2 \end{array} \quad \left. \begin{array}{l} \\ \end{array} \right\} \times 2 \\ = 1990 + 400 \times 0.69 \\ = 2266 \text{ [J/K]}$	
P. 21	説明文 下から7行目	誤 次に、ギブズの自由エネルギーと圧力との関係を見よう。 正 次に、非膨張仕事(電気的工作、磁気的工作、光的工作など)をしない閉鎖系において、ギブズの自由エネルギーと圧力との関係を見よう。	2023/2/3
P. 50	[解説 2] 4行目～	誤 これから、この水溶液のモル伝導率は、 $\Lambda = \frac{\kappa}{c} = \frac{1}{c} \cdot \frac{l}{A} \cdot \frac{1}{R}$ $= \frac{1}{0.10} \times 63.45 \times \frac{1}{250} = 2.538 \text{ [m}^2/\text{mol} \cdot \Omega]$ と求められる。 正 解 2.538 [m²/mol · Ω]	2024/3/4
		正 0.10 mol/L = 100 mol/m ³ であるから、この水溶液のモル伝導率は、 $\Lambda = \frac{\kappa}{c} = \frac{1}{c} \cdot \frac{l}{A} \cdot \frac{1}{R}$ $= \frac{1}{100} \times 63.45 \times \frac{1}{250} = 0.002538 \text{ [m}^2/\text{mol} \cdot \Omega]$ と求められる。 正 解 0.002538 [m²/mol · Ω]	
P. 58	[例題 6] 問題文	誤 [例題 6] Cu ²⁺ Cu と Cu ⁺ Cu の標準電極電位は+0.337 [V]、+0.522 [V]で与えられる。この2つの電極で作られた電池についてE°を計算せよ。 正 [例題 6] Cu ²⁺ Cu と Cu ⁺ Cu の標準電極電位は+0.337 [V]、+0.522 [V]で与えられる。このとき、Cu ²⁺ Cu ⁺ のE°を計算せよ。	2023/5/17

P. 59	5行目と7行目の式	誤	$M^{z+}(a_1) \rightarrow M^{z+}(a_2)$ <p>である。この電池の起電力は、(7.9)で同一金属であるため $E^\circ = 0$ であるから、</p> $E = -\frac{RT}{nF} \ln \frac{a_2}{a_1} \quad \dots\dots(7.12)$	2023/5/17
		正	$M^{z+}(a_2) \rightarrow M^{z+}(a_1)$ <p>である。この電池の起電力は、(7.9)で同一金属であるため $E^\circ = 0$ であるから、</p> $E = -\frac{RT}{nF} \ln \frac{a_1}{a_2} \quad \dots\dots(7.12)$	

※「掲載日」は、上掲訂正情報がLECホームページの『公務員 テキスト改訂・修正情報一覧』(<http://www.lec-jp.com/koumuin/info/teisei/>)に掲載された日付です。