

『化学職 総まとめ講座 物理化学』(KU21462)

訂正表

2024年3月4日現在

ページ	訂正箇所	訂正内容	掲載日
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。 <u>正 解 2.538 [m²/mol・Ω]</u> 正 <u>0.10 mol/L=100 mol/m³である</u> 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。 <u>正 解 0.002538 [m²/mol・Ω]</u>	2024/3/4
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) → M ^{z+} (a ₂) 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°=0であるから、 $E = -\frac{RT}{nF} \ln \frac{a_2}{a_1} \quad \dots\dots(7.12)$ 正 M ^{z+} (a ₂) → M ^{z+} (a ₁) 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°=0であるから、 $E = -\frac{RT}{nF} \ln \frac{a_1}{a_2} \quad \dots\dots(7.12)$	2023/5/17

※「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。