

『化学職 パーフェクト演習講座 物理化学』(KU20254)

訂正表

2025年6月5日現在

ページ	訂正箇所	訂正内容	掲載日
P. 72	No. 2 4	<p>〔No. 2 4〕 〈ギブズエネルギー〉 正 解 4</p> <p>等温可逆変化においては、理想気体の状態方程式 $PV = nRT$ より、 $PV =$一定であるから、 $\Delta(PV) = 0$</p> <p>となる。また、等温であるから、内部エネルギー U の変化はなく、 $\Delta U = 0$</p> <p>となる。したがって、そのエンタルピー変化を計算すると、 $\Delta H = \Delta U + \Delta(PV) = 0 + 0 = 0$</p> <p>であるから、 $\Delta G = \Delta H - \Delta(TS) = 0 - T_0 \Delta S = nRT_0 \ln\left(\frac{V_1}{V_2}\right)$</p> <p>となる。</p> <p>よって、正解は肢 4 である。</p>	2025/6/5
		<p>〔No. 2 4〕 〈ギブズエネルギー〉 正 解 5</p> <p>等温可逆変化においては、理想気体の状態方程式 $PV = nRT$ より、 $PV =$一定であるから、 $\Delta(PV) = 0$</p> <p>となる。また、等温であるから、内部エネルギー U の変化はなく、 $\Delta U = 0$</p> <p>となる。したがって、そのエンタルピー変化を計算すると、 $\Delta H = \Delta U + \Delta(PV) = 0 + 0 = 0$</p> <p>であるから、 $\Delta G = \Delta H - \Delta(TS) = 0 - T_0 \Delta S = nRT_0 \ln\left(\frac{V_2}{V_1}\right)$</p> <p>となる。</p> <p>よって、正解は肢 5 である。</p>	
P. 82	No. 4 1 解説の最後 に付け足し	<p>誤 $K_a \times K_b = K_w$ なので、 $K_a = K_w \div K_b$ $= (1.0 \times 10^{-14}) \div (4.2 \times 10^{-10})$ $= 2.4 \times 10^{-5}$</p>	2022/4/25
P. 101	No. 8 0 解説 5 行目の式 に付け足し	<p>誤 $\text{CH}_3\cdot + \text{CH}_3\cdot \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_6 \quad 4 \quad k_4$</p> <p>正 $\text{CH}_3\cdot + \text{CH}_3\cdot \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_6 \quad 4 \quad k_4$ (C_2H_6 の増加速度を基に定義される)</p>	2024/3/28

※「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。