

番号	訂正箇所		原	文	訂	正	文
	ページ	行					
1	214	左段 27	<p>2 (1) A $\text{H}_2 \longrightarrow 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$ B $\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$</p> <p>(2) B (3) ア (4) 水素 4.48 L 酸素 <u>3.2 g</u></p> <p>(注) (3) H^+ は電極Aで生成して電極Bで消費されるため、電 解液中をアの向きに移動する。</p> <p>(4) 流れた電子の物質量は、</p> $\frac{3.86 \times 10^4 \text{ C}}{9.65 \times 10^4 \text{ C/mol}} = 0.400 \text{ mol}$ <p>電極Aで消費された水素の体積は、</p> $0.400 \text{ mol} \times \frac{1}{2} \times 22.4 \text{ L/mol} = 4.48 \text{ L}$ <p>また、電極Bで消費された酸素の質量は、</p> $0.400 \text{ mol} \times \frac{1}{4} \times 32.0 \text{ g/mol} = \underline{3.2 \text{ g}}$	<p>問</p> <p>《解註</p>	<p>2 (1) A $\text{H}_2 \longrightarrow 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$ B $\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$</p> <p>(2) B (3) ア (4) 水素 4.48 L 酸素 <u>3.20 g</u></p> <p>(注) (3) H^+ は電極Aで生成して電極Bで消費されるため、電 解液中をアの向きに移動する。</p> <p>(4) 流れた電子の物質量は、</p> $\frac{3.86 \times 10^4 \text{ C}}{9.65 \times 10^4 \text{ C/mol}} = 0.400 \text{ mol}$ <p>電極Aで消費された水素の体積は、</p> $0.400 \text{ mol} \times \frac{1}{2} \times 22.4 \text{ L/mol} = 4.48 \text{ L}$ <p>また、電極Bで消費された酸素の質量は、</p> $0.400 \text{ mol} \times \frac{1}{4} \times 32.0 \text{ g/mol} = \underline{3.20 \text{ g}}$	<p>問</p> <p>《解註</p>	35