

『大学入試 亀田和久の 化学[理論・無機]が面白いほどわかる本』正誤表

このたびは、小社刊『大学入試 亀田和久の 化学[理論・無機]が面白いほどわかる本』の第1刷の記述につき誤りがありました。

お詫びとともに訂正させていただきます。

最終更新日:2026 年 7 月 14 日

	誤	正
本冊 p.11 図「状態と物質の持つエネルギー」	個体	固体
本冊 p.33 女性キャラクター吹き出し	機体	気体
本冊 p.53 Point「非晶質と結晶の分類」上から2行目	結晶質	分類
本冊 p.59 Point「六方最密構造」の右下の吹き出し	この層で $\left(\frac{1}{12} \times \frac{1}{6}\right) \times 2 = 0.5$ 個	この層で $\left(\frac{1}{12} + \frac{1}{6}\right) \times 2 = 0.5$ 個
本冊 p.129 先生キャラクター吹き出し	溶解熱	溶解エンタルピー
本冊 p.130 「燃焼エンタルピー」の「内容」	燃焼するとき に発生する エンタルピー変化	燃焼するとき の エンタルピー変化
本冊 p.142 図「自発的に起こる反応の考え方」最右のビーカー内	$\Delta S_{\text{外界}}$	$\Delta S_{\text{系}}$
本冊 p.149 左の吹き出しの2行目	外界に熱を放出 $0 < \Delta H_{\text{系}}$	外界に熱を放出 $\Delta H_{\text{系}} < 0$
本冊 p.149 右の吹き出しの2行目	外界から熱を吸収 $\Delta H_{\text{系}} < 0$	外界から熱を吸収 $0 < \Delta H_{\text{系}}$
本冊 p.247 下から7行目	水 酸 化物イオン	水 素 化物イオン
本冊 p.262 上から2行目	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot \textbf{2}\text{H}_2\text{O}$
本冊 p.280 Point「酸化物の分類」内の最下行	両性酸化物	両性 水 酸化物
本冊 p.283 Point「オキソ酸と酸性の強さ」の最下行	亜 硫 酸	亜 硝 酸

本冊 p.288 Point「S の参加数と還元剤、酸化剤の判定」の左中央の吹き出し	酸化剤にも還元剤になる～	酸化剤にも還元剤にもなる～																																
本冊 p.291 Point「酸塩基反応の考え方」	HS ⁻ 硫 ^酸 水素イオン	HS ⁻ 硫 ^化 水素イオン																																
本冊 p.306 上から 2 行目のビーカー内	塩 ^化 アンモニウム	硫 ^酸 アンモニウム																																
別冊 p.24 表の囲み	□は水の電気分解 <table><tr><td></td><td></td><td>陰極 (天国)</td></tr><tr><td>電極</td><td></td><td>酸化剤 の反応</td></tr><tr><td></td><td></td><td>2 H⁺ + 2 e⁻ → H₂</td></tr><tr><td>Pt</td><td rowspan="2">-</td><td>2 H₂O + 2 e⁻ → H₂ + 2 OH⁻</td></tr><tr><td>Pt</td></tr><tr><td>Fe</td><td></td><td></td></tr></table>			陰極 (天国)	電極		酸化剤 の反応			2 H ⁺ + 2 e ⁻ → H ₂	Pt	-	2 H ₂ O + 2 e ⁻ → H ₂ + 2 OH ⁻	Pt	Fe			□は水の電気分解 <table><tr><td></td><td></td><td>陰極 (天国)</td></tr><tr><td>電極</td><td></td><td>酸化剤 の反応</td></tr><tr><td></td><td></td><td>2 H⁺ + 2 e⁻ → H₂</td></tr><tr><td>Pt</td><td rowspan="2">-</td><td>2 H₂O + 2 e⁻ → H₂ + 2 OH⁻</td></tr><tr><td>Pt</td></tr><tr><td>Fe</td><td></td><td>2 H₂O + 2 e⁻ → H₂ + 2 OH⁻</td></tr></table>			陰極 (天国)	電極		酸化剤 の反応			2 H ⁺ + 2 e ⁻ → H ₂	Pt	-	2 H ₂ O + 2 e ⁻ → H ₂ + 2 OH ⁻	Pt	Fe		2 H ₂ O + 2 e ⁻ → H ₂ + 2 OH ⁻
		陰極 (天国)																																
電極		酸化剤 の反応																																
		2 H ⁺ + 2 e ⁻ → H ₂																																
Pt	-	2 H ₂ O + 2 e ⁻ → H ₂ + 2 OH ⁻																																
Pt																																		
Fe																																		
		陰極 (天国)																																
電極		酸化剤 の反応																																
		2 H ⁺ + 2 e ⁻ → H ₂																																
Pt	-	2 H ₂ O + 2 e ⁻ → H ₂ + 2 OH ⁻																																
Pt																																		
Fe		2 H ₂ O + 2 e ⁻ → H ₂ + 2 OH ⁻																																
別冊 p.38	オキ ^リ 酸	オキ ^ソ 酸																																
別冊 p.60 タイトル	4 両 ^生 酸化物, 両 ^生 水酸化物, 両 ^生 金属の反応	4 両 ^性 酸化物, 両 ^性 水酸化物, 両 ^性 金属の反応																																

以 上