

『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:2025 年 12 月 1 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.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	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot \text{2H}_2\text{O}$
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.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	<div style="text-align: center;">□は水の電気分解</div> <table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="2">陰極(天国)</th> <th>酸化剤の反応</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>電極</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td>Pt</td> <td>$2\text{H}^{+} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2$</td> </tr> <tr> <td></td> <td>Pt</td> <td>$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$</td> </tr> <tr> <td></td> <td>Fe</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	陰極(天国)		酸化剤の反応	電極				Pt	$2\text{H}^{+} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2$		Pt	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$		Fe		<div style="text-align: center;">□は水の電気分解</div> <table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="2">陰極(天国)</th> <th>酸化剤の反応</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>電極</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td>Pt</td> <td>$2\text{H}^{+} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2$</td> </tr> <tr> <td></td> <td>Pt</td> <td>$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$</td> </tr> <tr> <td></td> <td>Fe</td> <td>$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$</td> </tr> </tbody> </table>	陰極(天国)		酸化剤の反応	電極				Pt	$2\text{H}^{+} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2$		Pt	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$		Fe	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$
陰極(天国)		酸化剤の反応																														
電極																																
	Pt	$2\text{H}^{+} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2$																														
	Pt	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$																														
	Fe																															
陰極(天国)		酸化剤の反応																														
電極																																
	Pt	$2\text{H}^{+} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2$																														
	Pt	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$																														
	Fe	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$																														
別冊 p.38	オキリ酸	オキシ酸																														
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