

『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 9 月 10 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	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot \textbf{2}\text{H}_2\text{O}$
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.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 colspan="2">[陰極](天国)</td></tr><tr><td>電極</td><td>酸化剤 の反応</td></tr><tr><td rowspan="2">Pt</td><td>$2\text{H}^{+} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2$</td></tr><tr><td>$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$</td></tr><tr><td>Pt</td><td></td></tr><tr><td>Fe</td><td></td></tr></table>	[陰極](天国)		電極	酸化剤 の反応	Pt	$2\text{H}^{+} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2$	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$	Pt		Fe		□は水の電気分解 <table><tr><td colspan="2">[陰極](天国)</td></tr><tr><td>電極</td><td>酸化剤 の反応</td></tr><tr><td rowspan="2">Pt</td><td>$2\text{H}^{+} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2$</td></tr><tr><td>$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$</td></tr><tr><td>Pt</td><td>$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$</td></tr><tr><td>Fe</td><td>$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$</td></tr></table>	[陰極](天国)		電極	酸化剤 の反応	Pt	$2\text{H}^{+} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2$	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$	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)																								
電極	酸化剤 の反応																							
Pt	$2\text{H}^{+} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2$																							
	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$																							
Pt																								
Fe																								
[陰極](天国)																								
電極	酸化剤 の反応																							
Pt	$2\text{H}^{+} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2$																							
	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^{-} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^{-}$																							
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 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