

『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 6 月 20 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.262 上から2行目	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$																								
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.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>陰極(天国)</td></tr><tr><td>電極</td><td>酸化剤の反応</td></tr><tr><td></td><td>$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$</td></tr><tr><td>Pt</td><td rowspan="3">$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$</td></tr><tr><td>-</td></tr><tr><td>Pt</td></tr><tr><td>Fe</td><td></td></tr></table>		陰極(天国)	電極	酸化剤の反応		$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$	Pt	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$	-	Pt	Fe		□は水の電気分解 <table><tr><td></td><td>陰極(天国)</td></tr><tr><td>電極</td><td>酸化剤の反応</td></tr><tr><td></td><td>$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$</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>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		$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$	Pt	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$	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																									
	$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$																									
Pt	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$																									
-																										
Pt																										
Fe																										
	陰極(天国)																									
電極	酸化剤の反応																									
	$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$																									
Pt	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$																									
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