

## 『大学入試 龜田和久の 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 龜田和久の 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	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
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.291 Point「酸塩基反応の考え方」	$\text{HS}^-$ 硫酸水素イオン	$\text{HS}^-$ 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	<p style="text-align: center;">□は水の電気分解</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th colspan="2">陰極(天国)</th> </tr> <tr> <th>電極</th> <th>酸化剤 の反応</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Pt</td> <td><math>2 H^+ + 2e^- \rightarrow H_2</math></td> </tr> <tr> <td>-</td> <td><math>2 H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-</math></td> </tr> <tr> <td>Pt</td> <td></td> </tr> <tr> <td>Fe</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	陰極(天国)		電極	酸化剤 の反応	Pt	$2 H^+ + 2e^- \rightarrow H_2$	-	$2 H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$	Pt		Fe		<p style="text-align: center;">□は水の電気分解</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th colspan="2">陰極(天国)</th> </tr> <tr> <th>電極</th> <th>酸化剤 の反応</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Pt</td> <td><math>2 H^+ + 2e^- \rightarrow H_2</math></td> </tr> <tr> <td>-</td> <td><math>2 H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-</math></td> </tr> <tr> <td>Pt</td> <td><math>2 H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-</math></td> </tr> <tr> <td>Fe</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	陰極(天国)		電極	酸化剤 の反応	Pt	$2 H^+ + 2e^- \rightarrow H_2$	-	$2 H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$	Pt	$2 H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$	Fe	
陰極(天国)																										
電極	酸化剤 の反応																									
Pt	$2 H^+ + 2e^- \rightarrow H_2$																									
-	$2 H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$																									
Pt																										
Fe																										
陰極(天国)																										
電極	酸化剤 の反応																									
Pt	$2 H^+ + 2e^- \rightarrow H_2$																									
-	$2 H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$																									
Pt	$2 H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$																									
Fe																										
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