

## 『改訂版 大学入試 坂田アキラの 化学 [理論化学編] の解法が面白いほどわかる本』 正誤表

このたびは弊社刊『改訂版 大学入試 坂田アキラの 化学 [理論化学編] の解法が面白いほどわかる本』第1刷 (2024年1月26日発行) 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：令和6年5月8日

ページ	箇所・行目	誤	正
91	上から9行目	$\text{ZuCl}_2(\text{固}) + \text{aq} \rightarrow \text{ZuCl}_2\text{aq}$	$\text{ZnCl}_2(\text{固}) + \text{aq} \rightarrow \text{ZnCl}_2\text{aq}$
91	上から10行目	1mol の $\text{ZuCl}_2$ を多量の～～	1mol の $\text{ZnCl}_2$ を多量の～～
91	上から11行目	塩化亜鉛 $\text{ZuCl}_2$ の～～	塩化亜鉛 $\text{ZnCl}_2$ の～～
98	上から6行目	$\text{H}_2\text{O}$ の凝固エンタルピーは～～	$\text{H}_2\text{O}$ の凝縮エンタルピーは～～
98	上から12行目	$\text{H}_2\text{O}$ の凝縮エンタルピーは～～	$\text{H}_2\text{O}$ の凝固エンタルピーは～～
101	最終行	生成エンタルピーは $86 \text{ kJ/mol}$	生成エンタルピーは $-86 \text{ kJ/mol}$
104	(3) 答	$42 \text{ kJ/mol}$ …(答)	$-42 \text{ kJ/mol}$ …(答)
104	(3) 別解 答	$42 \text{ kJ/mol}$ …(答)	$-42 \text{ kJ/mol}$ …(答)

以上