

# 『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7年12月1日

ページ	箇所・行目	誤	正
86	②図中、③図中	$2\text{CO}_2(\text{気}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{気})$	$2\text{CO}_2(\text{気}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{液})$
90	ロボ セリフ 3行目	主役がある $\text{C}_2\text{H}_8$ の係数が 1～	主役がある $\text{C}_2\text{H}_6$ の係数が 1～
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～～
96	(8) 答	$\text{NaOH}(\text{固}) + \text{aq} \rightarrow \text{NaOHaq} \quad \Delta H=3.9\text{kJ}$	$\text{NaCl}(\text{固}) + \text{aq} \rightarrow \text{NaClaq} \quad \Delta H=3.9\text{kJ}$
96	(10) 答 右辺第1項目	$\frac{1}{2}\text{NaSO}_4\text{aq}$	$\frac{1}{2}\text{Na}_2\text{SO}_4\text{aq}$
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 $-86\text{ kJ/mol}$
102	「比熱」枠内 1 行目	1g の物質の温度を $1^\circ\text{C}$ ( $m$ または $1\text{K}$ ) ～	1g の物質の温度を $1^\circ\text{C}$ (または $1\text{K}$ ) ～
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