

『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10月23日

ページ	箇所・行目	誤	正
86	②図中、③図中	$2\text{CO}_2(\text{気}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{気})$	$2\text{CO}_2(\text{気}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{液})$
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 ZuCl_2 を多量の～～	1mol の ZnCl_2 を多量の～～
91	上から11行目	塩化亜鉛 ZuCl_2 の～～	塩化亜鉛 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	H_2O の凝固エンタルピーは～～	H_2O の凝縮エンタルピーは～～
98	上から12行目	H_2O の凝縮エンタルピーは～～	H_2O の凝固エンタルピーは～～
101	最終行	生成エンタルピーは 86 kJ/mol	生成エンタルピーは -86 kJ/mol
102	「比熱」枠内1行目	1g の物質の温度を 1°C (m たは 1K) ～	1g の物質の温度を 1°C (または 1K) ～
104	(3) 答	42 kJ/mol …(答)	-42 kJ/mol …(答)
104	(3) 別解 答	42 kJ/mol …(答)	-42 kJ/mol …(答)

以上