

正誤表

新版 大学生の化学（第 2 版）

1～8 刷

ページ	項目	訂正の内容
72	式 5.2	赤字のように訂正
		2) 質量モル濃度 ($\text{mol} \cdot \text{kg}^{-1}$) = $\frac{\text{溶質の物質質量 (mol)}}{\text{溶媒の質量 (kg)}}$ (5.2)
73	まとめ	赤字のように訂正
		質量モル濃度 ($\text{mol} \cdot \text{kg}^{-1}$) = $\frac{M_u \text{ (mol)}}{G_V \text{ (kg)}}$
160	5～8 行目	赤字のように訂正
		$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \quad \Delta H = -891 \text{ kJ} \quad (9.1)$ と書きあらわす。これは、メタンと酸素の系が二酸化炭素と水の系より $891 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ だけ熱量（エンタルピー）的に高い状態にあることをあらわしている（図 9.1 (a)）。
	図 9.1	下図に差替え
		(a) (b)
161	式 9.2	赤字のように訂正
		$\text{H}_2\text{O} \text{ (液)} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \text{ (気)} \quad \Delta H = +41 \text{ kJ} \quad (9.2)$
161	式 9.3	赤字のように訂正
		$\text{H}_2 \text{ (気)} + 1/2\text{O}_2 \text{ (気)} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \text{ (液)} \quad \Delta H = -286 \text{ kJ} \quad (9.3)$

以上