

『新基礎化学 —物質と分子を学ぼう—』（第1版 第1刷）

2007年1月25日

正 誤 表

誤

正

16ページ	2行目	$P = P_0 \exp \left[ \frac{\Delta H_v}{R} \left( \frac{1}{T} - \frac{1}{T_0} \right) \right]$	→	$P = P_0 \exp \left[ \frac{\Delta H_v}{R} \left( \frac{1}{T_0} - \frac{1}{T} \right) \right]$
16ページ	29行目	<b>-3900 / 8.31</b>	→	<b>-39000 / 8.31</b>
29ページ	4行目	<b>(2.13)式</b>	→	<b>(2.14)式</b>
31ページ	29行目	<b>25°C</b>	→	<b>0°C</b>
34ページ	7行目	$17.8 r^2 \sqrt{\frac{2.55 RT}{M}} \rho$	→	$17.8 r^2 \sqrt{\frac{2550 RT}{M}} \rho$
36ページ	15行目	問題 2.4 <b>1 mol, 1 atm</b>	→	<b>0°C, 1 mol, 1 atm</b>
65ページ	21行目	(4.31)式と欄外 $\left( \frac{\partial S}{\partial U} \right)_T$	→	$\left( \frac{\partial S}{\partial V} \right)_T$
75ページ	19行目	問題 4.6 <b>[CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>]</b>	→	<b>[CH<sub>3</sub>COOH]</b>
117ページ	13行目	<b>[C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>COOH]</b>	→	<b>[C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>COOH]</b>
126ページ	5行目	<b>O<sub>2</sub> (固体)</b>	→	<b>O<sub>2</sub> (気体)</b>
126ページ	18行目	<b>O<sub>2</sub> (固体)</b>	→	<b>O<sub>2</sub> (気体)</b>
127ページ	20行目	<b>413 kJ</b>	→	<b>416 kJ</b>
128ページ	28行目	<b>mol<sup>-1</sup> K<sup>-1</sup></b>	→	<b>mol<sup>-1</sup></b>
144ページ	29行目	<b>CH<sub>4</sub> 1 m<sup>3</sup></b>	→	<b>0°C, 1 atm での CH<sub>4</sub> 1 m<sup>3</sup></b>