

番号	訂正箇所		原文	訂正文
	ページ	行		
1	68	36行	$\text{H}_2\text{SO}_4(\text{液}) \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{H}_2\text{SO}_4 \text{aq} \quad \Delta H = -95.3 \text{ kJ} \quad (5)$	<p style="text-align: center;"><u>9</u></p>
		側注	<p>① たとえば、次の反応 $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ の場合、水素 2 mol, 酸素 1 mol が減少して、水が 2 mol 生成したときのこと。</p> <p>② 以前は、熱化学方程式 という表記方法が使用されていた。→ p.336</p> <p>③ solid(固体), liquid(液体), gas(気体)の頭文字をとって、(s), (l), (g)と付記することもある。状態が明らかな場合は省略されることもある。また、同素体が存在するときは、その名称を明示する。生成エンタルピーを示すときは最も安定な同素体を選ぶ。</p> <p>④ この反応式は次のように表すこともできる。 $\text{H}_2(\text{気}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{気}) \longrightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{液})$ このときは、$\Delta H = -286 \text{ kJ}$ となる。</p> <p>⑤ 反応エンタルピーは、おもに 25 °C, $1.013 \times 10^5 \text{ Pa}$ (1 atm)における値を使う。</p>	<p>① たとえば、次の反応 $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ の場合、水素 2 mol, 酸素 1 mol が減少して、水が 2 mol 生成したときのこと。</p> <p>② 以前は、熱化学方程式 という表記方法が使用されていた。→ p.336</p> <p>③ solid(固体), liquid(液体), gas(気体)の頭文字をとって、(s), (l), (g)と付記することもある。状態が明らかな場合は省略されることもある。また、同素体が存在するときは、その名称を明示する。生成エンタルピーを示すときは最も安定な同素体を選ぶ。</p> <p>④ この反応式は次のように表すこともできる。 $\text{H}_2(\text{気}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{気}) \longrightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{液})$ このときは、$\Delta H = -286 \text{ kJ}$ となる。</p> <p>⑤ 反応エンタルピーは、おもに 25 °C, $1.013 \times 10^5 \text{ Pa}$ (1 atm)における値を使う。</p>

番号	訂正箇所		原文	訂正文
	ページ	行		
		側注	<p>それぞれの反応エンタルピーは、物質 1 mol あたりの熱量であるため、単位には kJ/mol を使用する。ただし、化学反応式に付記する場合は、係数が物質量に対応すると考えて、/mol をつけずに kJ を使用する。</p> <p>⑥ 生成エンタルピーは、単体のもつエンタルピーを基準(0)としたときの各物質のエンタルピーとみなせる。</p> <p>⑦ 注目する物質の係数を 1 とする。ほかの物質の係数が分数になることもある。</p> <p>⑧ aq は、化学式に付記された場合は水溶液を表す。多量の水を表すために単独で用いられることもある。</p>	<p>それぞれの反応エンタルピーは、物質 1 mol あたりの熱量であるため、単位には kJ/mol を使用する。ただし、化学反応式に付記する場合は、係数が物質量に対応すると考えて、/mol をつけずに kJ を使用する。</p> <p>⑥ 生成エンタルピーは、単体のもつエンタルピーを基準(0)としたときの各物質のエンタルピーとみなせる。</p> <p>⑦ 注目する物質の係数を 1 とする。ほかの物質の係数が分数になることもある。</p> <p>⑧ aq は、化学式に付記された場合は水溶液を表す。多量の水を表すために単独で用いられることもある。</p> <p>⑨ この反応式は次のように表すこともある。 $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{液}) + \text{aq} \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ aq}$</p>

番号	訂正箇所		原文	訂正文
	ページ	行		
2	325	中段 9行	$\Delta H = -1560 \text{ kJ}$	<u>-1561</u>

番号	訂正箇所		原文	訂正文
	ページ	行		
3	102	表 2	↓表 2 N ₂ O ₅ の <u>温度変化</u>	<u>濃度</u>
4	324	右段	p.113 類題 2 <u>44.8</u>	<u>45</u>