

番号	訂正箇所		原文	訂正文
	ページ	行		
1	92	16 表1 脚注	$\text{H}_2\text{SO}_4(\text{液}) \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{H}_2\text{SO}_4 \text{aq}$ <p>▼表1 燃焼エンタルピー</p> <p>② aq はラテン語の水(aqua)を略したもので、aq だけで多量の水を表すこともある。 ③ H_2(気)、C(黒鉛)の燃焼エンタルピーは、それぞれ H_2O(液)、CO_2(気)の生成エンタルピーと考えることもできる。</p> <p>92</p>	<p>③ aq</p> <p>④</p> <p>③ この反応式は右のように表すこともある。 $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{液}) + \text{aq} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 \text{aq}$ ④ H_2(気)、C(黒鉛)の燃焼エンタルピーは、それぞれ H_2O(液)、CO_2(気)の生成エンタルピーと考えることもできる。</p>
2	125	9- 10	<p>極に析出する。陽極では酸化物イオン O^{2-} が生成し、<u>電極の炭素と反応して CO</u>,</p>	<p><u>と電極の炭素Cが</u></p>
3	187	12	<p><u>$2.86 \times 10^{-5} \text{ mol/L}$</u></p>	<p><u>97</u></p>