三共出版株式会社

更新日:2025年11月27日

## 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( $mol \cdot kg^{-1}$ ) = $溶質の物質量(mol) 溶媒の質量(kg) (5.2)$
73	まとめ	赤字のように訂正
		質量モル濃度 $(\text{mol} \cdot \text{kg}^{-1}) = \frac{M_{\text{u}} (\text{mol})}{G_{\text{V}} (\text{kg})}$
160	5~8	赤字のように訂正
	行目	$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O  \Delta H = -891 \text{ kJ} $ (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 kJ・mol <sup>-1</sup> だけ熱量(エンタルピー)的に <mark>高い</mark> 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
		$CH_4 + 2O_2$ $C (黒鉛) + O_2$ $\Rightarrow 891 \text{ kJ}$ $CO_2 + 2H_2O$ $CO_2$ $CO_3$ $CO_4$ $CO_2$ $CO_3$ $CO_4$ $CO_2$ $CO_3$ $CO_4$ $CO_4$ $CO_2$ $CO_3$ $CO_4$ $CO_5$ $CO_2$ $CO_3$
	式 9.2	赤字のように訂正
		$H_2O$ (液) → $H_2O$ (気) $\Delta H = +41 \text{ kJ}$ (9.2)
161	式 9.3	赤字のように訂正
		$H_2$ (気) + 1/2O <sub>2</sub> (気) → $H_2$ O (液) $\Delta H = -286$ kJ (9.3)

以上