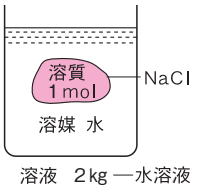


『毒物劇物取扱者 短期合格テキスト 第2版』お詫びと訂正のお知らせ

弊社出版物「毒物劇物取扱者 短期合格テキスト 第2版」をご購入いただきまして、誠にありがとうございます。

本書の内容に誤りがございました。この度はご迷惑をおかけ致しまして誠に申し訳ございません。訂正してお詫び申し上げます。

頁数等	内容	
99 ページ ㊦ 溶液の濃度と性質 ● 質量モル濃度 右図	誤	
150 ページ ㊦ 反応熱と熱化学方程式 ● ヘスの法則	誤	(1) 式から (2) 式を引いて、CO <sub>2</sub> (気) を消去する。 $C(\text{黒鉛}) - CO(\text{気}) + \frac{1}{2}O_2(\text{気}) = 111\text{kJ}$ CO (気) を移項して整理する。 $C(\text{黒鉛}) + \frac{1}{2}O_2(\text{気}) = CO_2(\text{気}) + 111\text{kJ}$ ①の反応熱は、111kJ/molとなる。
153 ページ ㊦ 非金属元素 ● 窒素の単体と化合物 [オストワルト法]	誤	$NH_3 \xrightarrow[\text{Pt (触媒)}]{O_2} NO \xrightarrow{O_2} NO_2 \xrightarrow{H_2O} NH_3 + NO$
155 ページ ㊦ 金属元素 ● 金属イオンの分離と確認 [塩化物イオンとの反応]	誤	一般に金属の塩化物は水に溶けやすい。しかし、Ag <sup>+</sup> とクロム鉛(Ⅱ)イオンPb <sup>2+</sup> を含む水溶液に希塩酸を加えると、白色の沈殿を生じる。
	正	一般に金属の塩化物は水に溶けやすい。しかし、Ag <sup>+</sup> と鉛(Ⅱ)イオンPb <sup>2+</sup> を含む水溶液に希塩酸を加えると、白色の沈殿を生じる。