

正誤情報

このたびは森北出版株式会社発行の書籍をお買い求めいただき、誠にありがとうございました。下記の書籍につきまして誤りのある箇所がございましたので、お詫びし訂正させていただきます。

2017年2月24日 森北出版株式会社 生産マネジメント部

タイトル

新編高専の化学問題集[第2版]

正誤対象

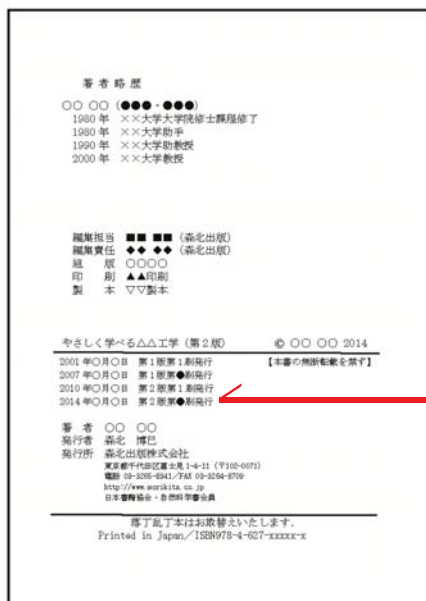
お手持ちの書籍の刷数をお調べのうえ、下の表をご覧ください。正誤表内の一番左に「対応刷数」という列がございます。該当する刷数の訂正情報をご参照下さい。

なお、刷数につきましては下記「刷数の調べ方」をご参照ください。

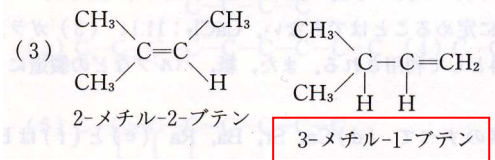
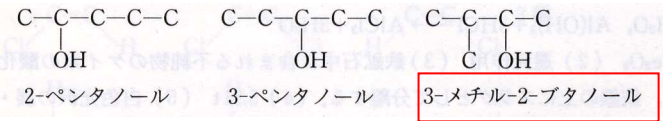
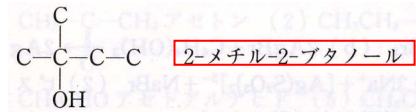
お持ちの本の刷数	
7	対応刷数 7 より 12 までをご参照ください
8-10	対応刷数 10 より 12 までをご参照ください
11-12	対応刷数 12 をご参照ください
それ以降	現在把握している訂正情報はございません

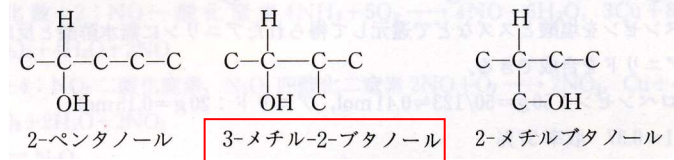
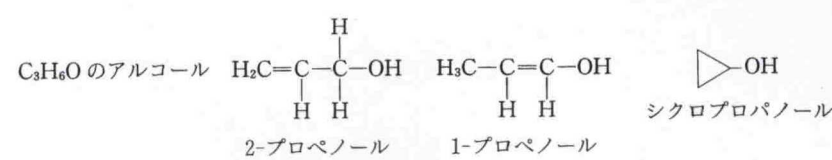
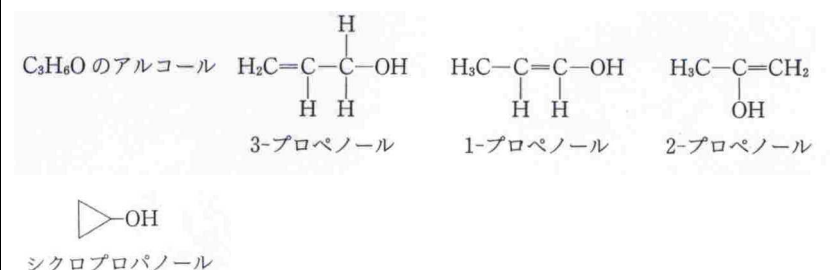
刷数の調べ方

本の一番後ろのページ(広告等除く)に下図のようなページがございます。ご参照いただき、お持ちの本の刷数をお調べください。



日付の最も新しい行に記載された数字がお持ちの本の刷数となります

対応刷数	頁	行数, 図・表・式番号	誤	正
7	57	2.3	周期表第 4 族典型元素の…	周期表第 14 族典型元素の…
7	59	2.11	(表内, 質量の上段) 134.968851	(表内, 質量の上段) 34.968851
7	75	3.24	…活性化エネルギーが 30kcal のとき, …	…活性化エネルギーが 30kcal/mol のとき, …
7	93	7.2	…人工衛生から観測された…	…人工衛星から観測された…
10	99	2.69	…, 総電子数 18 個 (③, ⑦, ⑩, ⑪, ⑭)	…, 総電子数 18 個 (③, ⑤, ⑦, ⑩, ⑪, ⑭)
10	100	2.87	(分母) 0.82×303	0.082×303
10	102	3.12 (3)	$k = 2.6 \text{ l/mol} \cdot \text{s}$	$k = 2.5 \text{ l/mol} \cdot \text{s}$
12	105	3.51 (2)	$\dots = k \times (0.20 \text{ mol}/19)^2, \dots$	$\dots = k \times (0.20 \text{ mol}/\underline{l})^2, \dots$
10	106	3.52 (2)	$\dots \frac{(x/2)^2}{[(2-x)/2]^2} - 2.5 \times 10^{-1}$	$\dots \frac{(x/2)^2}{[(2-x)/2]^2} = 2.5 \times 10^{-1}$
10	106	3.61 (3)	2.0 l	3.0 l
10	110	5.6 (3)	右のように修正	 <p>(3) <chem>CC(C)=C</chem> <chem>CC(C)C=C</chem> 2-メチル-2-ブテン 3-メチル-1-ブテン</p>
10	110	5.7 (1)	右のように修正	 <p><chem>CCCCC(O)</chem> <chem>CCC(O)CC</chem> <chem>CC(C)C(O)C</chem> 2-ペンタノール 3-ペンタノール 3-メチル-2-ブタノール</p>
10	110	5.6 (3)	右のように修正	 <p><chem>CC(C)(O)CC</chem> 2-メチル-2-ブタノール</p>

10	110	5.6 (5)	右のように修正	 <p>2-ペンタノール 3-メチル-2-ブタノール 2-メチルブタノール</p>
7	116	解答 2.3	b) 非金属 : C, Si, 半導体 : Ge...	b) 非金属 : C, 半導体 : Ge, Si...
7	117	2.15	$\dots (\pi_{2p})^2 (\sigma_{2p})^2$.	$\dots (\pi_{2p})^4 (\sigma_{2p})^2$.
7	121	3.8	...の物質量はそれぞれ 0.16, 0.42, 1.26mol となる. ... = $1.03 \times 10^{-1} \text{ atm}^{-2}$... = $2.49 \text{ l}^2 \text{ mol}^{-2}$の分圧はそれぞれ 0.16, 0.42, 1.26atm となる. ... = $3.05 \times 10^{-1} \text{ atm}^{-2}$... = $73.8 \text{ l}^2 \text{ mol}^{-2}$.
10	124	3.34	右のように修正	<p>(a) $5\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{MnO}_4^- + 6\text{H}^+ \longrightarrow 5\text{O}_2 + 2\text{Mn}^{2+} + 8\text{H}_2\text{O}$</p> <p>(b) $2\text{MnO}_4^- + 3\text{Mn}^{2+} + 4\text{OH}^- \longrightarrow 5\text{MnO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$</p> <p>(c) $\text{PbS} + 4\text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow \text{PbSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$</p>
7	131	5.16	<p>C₃H₆O のアルコール</p>  <p>2-プロペノール 1-プロペノール シクロプロパノール</p>	<p>C₃H₆O のアルコール</p>  <p>3-プロペノール 1-プロペノール 2-プロペノール</p> <p>シクロプロパノール</p>