

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。

2015年4月1日 森北出版株式会社 生産マネジメント部

タイトル

やさしく学べる基礎化学

正誤対象

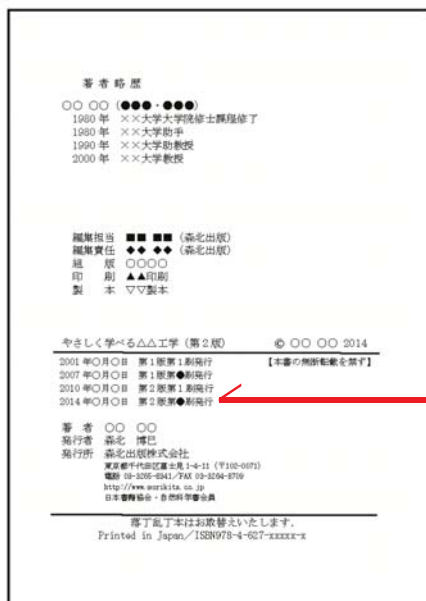
お手持ちの書籍の刷数をお調べのうえ、下の表をご覧ください。正誤表内の一番左に「対応刷数」という列がございます。該当する刷数の訂正情報をご参照下さい。

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	
6	対応刷数 6 より 10 をご参照ください
7-9	対応刷数 9 より 10 をご参照ください
10	対応刷数 10 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
6	16	問3	(4) 塩を水に溶かす	(4) <u>ドライアイス</u> を昇華させた
6	22	図2・6	図2・6 原子番号と質量の表わし方と同位体	図2・6 原子番号と質量 <u>数</u> の表わし方と同位体
6	25	問8	問8 次の下線を引いた元素の原子価を求めよ. (1) <u>Si</u> O ₂ (2) H ₂ <u>S</u> (3) K ₂ <u>Cr</u> ₂ O ₇ (4) H ₃ PO ₄	問8 次の下線を引いた元素の原子価を求めよ. (1) <u>Si</u> O ₂ (2) H ₂ <u>S</u> (3) H ₃ PO ₄
6	27	表2・8	(表上部中央) 原子核 (<u>n</u>)	<u>電子殻</u> (<u>n</u>)
6	81	問23 2~3行目	…および重量モル濃度を求めよ.	…および <u>質量</u> モル濃度を求めよ.
6	126	下から 2行目	…Hの残っている塩を酸性塩, Mg(OH)Clのような…	…Hの残っている塩を酸性塩, <u>MgCl(OH)</u> のような…
6	127	表4・14 下から 1行目	塩基性塩 Cu(OH)Cl, Mg(OH)Cl	塩基性塩 <u>CuCl(OH)</u> , <u>MgCl(OH)</u>
6	127	3行目	…塩基性塩の Mg(OH)Cl は酸性である.	…塩基性塩の <u>MgCl(OH)</u> は酸性である.
6	128	問19	(5) Mg(OH)Cl	(5) <u>MgCl(OH)</u>
6	150	8行目	塩化銅(II)水溶液に白金電極 (電極物質の反応をさけるために用いる) を…	塩化銅(II)水溶液に <u>黒鉛</u> 電極 (電極物質の反応をさけるために用いる) を…
6	151	化学反応式 (4・146)	陰極 $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$ $(\text{Na}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{NaOH})$ 陽極 $2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$	陰極 $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$ <u>$(\text{Na}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{NaOH})$</u> 陽極 $2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$
9	162	最下行	SiO ₄ ⁻ の酸素原子の…	<u>SiO₄</u> の酸素原子の…
9	163	図5・2	点線での構造は SiO ₄ ²⁻ の正四面体	点線での構造は <u>SiO₄</u> の正四面体

