

本書の掲載内容に下記の誤りがございました。ここに訂正させていただきますとともに深くお詫び申し上げます。初版時からの訂正を載せております。お手持ちの本では修正されている可能性もございます。

頁	箇所	誤	正
10		※ 目次のページ番号に誤りがございました。次の通りに訂正いたします。 3. 毒物, 劇物の貯蔵方法を整理しよう! .....224 3.1 主な毒物, 劇物の貯蔵条件 (まとめ) .....225 <b>第2章 毒物, 劇物の識別及び廃棄方法</b> .....231 1. 毒物, 劇物の識別方法を整理しよう! .....232 1.1 主な毒物, 劇物の識別方法 (まとめ) .....233 2. 毒物, 劇物の廃棄方法を整理しよう! .....246 2.1 主な毒物, 劇物の廃棄方法 (まとめ) .....247 <b>第4編 模擬試験問題</b> .....251 毒物及び劇物に関する法令.....252 基礎化学.....254 毒物及び劇物の性質と取扱方法・実地.....256	
54	重要暗記ポイント 3 (a)	硝酸タリウム	硫酸タリウム
81	合格への近道 4 行目	噴出	紛失
111	モルの計算例	32.25 (g)	104.25 (g)
113	重要暗記ポイント 1 (b)	一定量の気体の体積は, 圧力に比例し, 絶対温度に反比例する。	一定量の気体の体積は, 圧力に <b>反比例</b> し, 絶対温度に <b>比例</b> する。
134	発展問題 48 B	H <sub>2</sub> (液)	H <sub>2</sub> O(液)
165	下から 1 行目	アルカリ土類金属はアルカリ金属の次に柔らかく, 融点の低い金属です。	<b>一般に</b> アルカリ土類金属はアルカリ金属の次に柔らかく <b>硬く</b> , 融点の <b>高い</b> 金属です。
211	右欄	二酸化炭素は	二 <b>硫</b> 化炭素は

以上