

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。**

訂正箇所	誤	正
P. 22 問題 5 (3)	・・・その蒸気 <b>比重</b> は高所に・・・	・・・その蒸気は高所に・・・
P. 23 問題 7 (1)	・・・酸素を含む自己 <b>燃焼性</b> の物質・・・	・・・酸素を含む自己 <b>反応性</b> の物質・・・
同上 解説	自己 <b>燃焼性</b>	自己 <b>反応性</b>
P. 24 問題 8 の解説 D	・・・炭素と水素から化合物・・・	・・・炭素と水素から <b>なる</b> 化合物・・・
P. 39 表 ②過塩素酸カリウム 過塩素酸アンモニウム	水溶性 ○ 水溶性 <b>記載なし</b>	<b>削除</b> ○
P. 39 表 ④亜塩素酸塩類	亜塩素酸カリウム (NaClO <sub>2</sub> ) 亜塩素酸ナトリウム	亜塩素酸カリウム 亜塩素酸ナトリウム (NaClO <sub>2</sub> )
P. 81 問題 6 下から 5 行目	なお、(ロ)の五酸化二りんは・・・	なお、 <b>(2)</b> の五酸化二リンは・・・
P. 88 表 消火	③硫黄と④鉄粉の間の <b>ライン無い</b> ④鉄粉と⑤金属粉の間に <b>ライン有る</b>	硫黄と鉄粉の間の <b>ラインを入れる</b> ④鉄粉と⑤金属粉の間の <b>ライン削除</b>
同上	⑦引火性固体の 「粉」	⑦引火性固体の 「粉」 <b>削除</b>
P.89 ＜消火方法＞ 2.	乾燥砂（または粉末消火剤か <b>二硫化炭素</b> 消火剤）で消火する。	乾燥砂（または粉末消火剤か <b>二酸化炭素</b> 消火剤）で消火する。
P.91 (4) 消火方法	乾燥砂等か金属用粉末消火剤	乾燥砂等か金属 <b>火災</b> 用粉末消火剤
P.96 【問題 4】 解説 4 行目	・・・誤っているのは B, E の 2 つ・・・	・・・誤っているのは <b>A</b> , E の 2 つ・・・
P.96 【問題 5】 解説	正しいのは、A, D, E の 3 つになります。	正しいのは、 <b>C</b> , D, E の 3 つになります。
P.102 【問題 17】 A	・・・ <b>紙袋</b>	・・・ <b>わら袋</b>
P.103 【問題 17】 解説	A・・・ <b>紙袋</b>	A・・・ <b>わら袋</b>
P.103 【問題 18】 A	A・・・ <b>紙袋</b>	A・・・ <b>わら袋</b>
P.103 【問題 18】 A	B・・・ <b>紙袋</b>	B・・・ <b>わら袋</b>
P.103 【問題 18】 解説	B より・・・ <b>紙袋</b> ・・・	<b>塊状のものは</b> ・・・ <b>わら袋</b> ・・・
P.104 【問題 19】 選択肢 (1)	水 ( <b>棒</b> 状) の放射	水 ( <b>霧</b> 状) の放射
P.104 【問題 19】 解説 硫黄の出題ポイント	・塊状の・・・ <b>紙袋</b> ・・・	・塊状の・・・ <b>わら袋</b> ・・・
P129 2 行目	(4) 水と接触する熱と・・・	(4) 水と接触する <b>と</b> 、熱と・・・
P132 5～6 行目	・・・水 <b>酸</b> 化ナトリウム、・・・水 <b>酸</b> 化リチウム・・・	・・・水 <b>素</b> 化ナトリウム、・・・水 <b>素</b> 化リチウム・・・
P.138 表 1 ④化学式	⇒P.3 5 9	<b>削除</b>
P.138 表 1 ⑧ 消火	砂, CO <sub>2</sub>	砂, <b>消石灰, ソーダ灰</b>
P.144 3 行目	・・・ <b>二酸化炭素</b> 消火剤・・・	・・・ <b>消石灰, ソーダ灰</b> ・・・
P.193 表②硝酸エステル類	ニトロセルロース [C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> (ONO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ] <sub>n</sub>	ニトロセルロース [C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> (NO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> O <sub>5</sub> ] <sub>n</sub>
P.204 【問題 4】	(4) <b>水や有機溶剤</b> によく溶ける	(4) <b>水には溶けないが、有機溶剤</b> にはよく溶ける。
P217 【問題 27】 (2)	<b>熱水</b> に溶ける。	水に溶ける。
P217 【問題 27】 解説 (2)	・・・水には <b>溶けません</b> が、 <b>熱水</b> のほか、・・・	・・・水のほか、・・・
P218 【問題 29】 (2)	<b>冷水</b> によく <b>溶け</b> 、・・・	<b>水には溶けるが</b> 、・・・
P218 【問題 29】 解説 (2)	<b>冷水には溶けず</b> 、ジエチルエーテル・・・	<b>ピクリン酸は水のほか</b> 、ジエチルエーテル・・・
P238 (3) 水溶性	・・・(過 <b>酢</b> 酸、アジ化ナトリウム、・・・	・・・(ピクリン酸、過 <b>酢</b> 酸、アジ化ナトリウム、・・・
P.263 【問題 13】 (1)	K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
P.273 【問題 31】 (4)	発煙硝酸は濃 <b>硫酸</b> より酸化力が強い。	発煙硝酸は濃 <b>硝酸</b> より酸化力が強い。
P.276 【問題 35】 解説	発煙硝酸は、濃 <b>硫酸</b> に二酸化窒素を加圧飽和	発煙硝酸は、濃 <b>硝酸</b> に二酸化窒素を加圧飽和
P.288 問題 57 選択肢 (2)	<b>液化</b> しやすい	<b>気化</b> しやすい
P.291 問題 61 解説 (5)	・・・(これより <b>低い</b> 温度だと液体になる)	・・・(これより <b>高い</b> 温度だと液体になる)
P.308 【問題 27】 解説	・塊状の・・・ <b>紙袋</b> ・・・	・塊状の・・・ <b>わら袋</b> ・・・

訂正箇所	誤	正
P.54【問題 15】 P.112【問題 35】 P.276【問題 38】 P.287【問題 56】 P.300【問題 31】 P.323【問題 26】 問題文中	・ ・ ・ A～D	・ ・ ・ A～ <b>E</b>
P.286【問題 55】 問題文中	・ ・ ・ A～C	・ ・ ・ A～ <b>D</b>