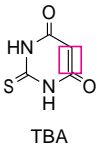
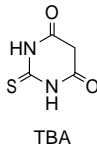


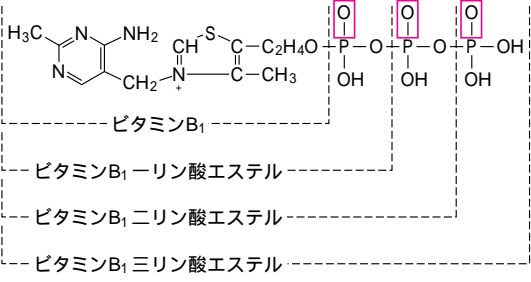
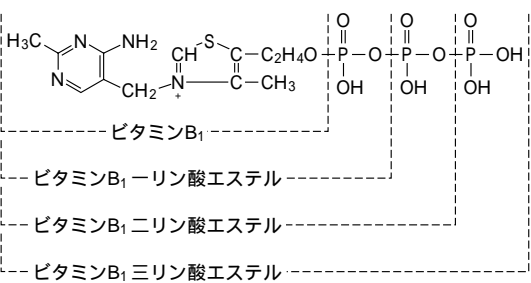
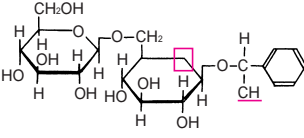
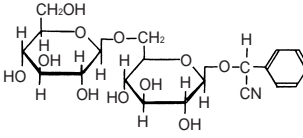
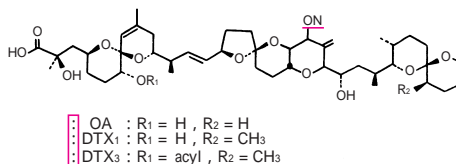
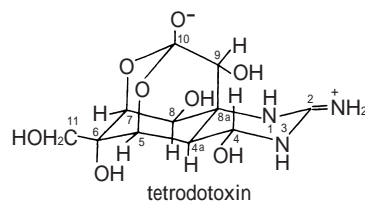
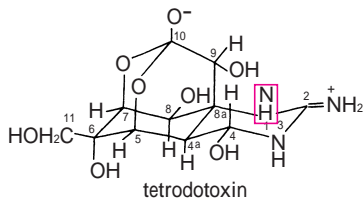
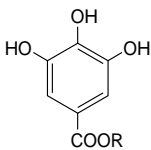
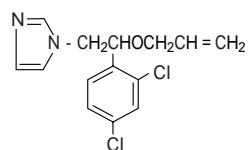
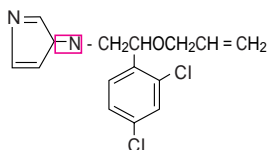
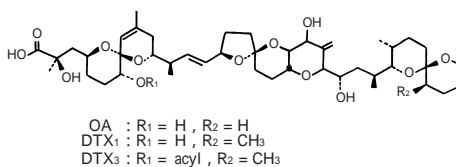


67 頁	本文左段上 7 行目	( 誤 ) およびグルコース溶液を寒天溶液に混合する .	( 正 ) 混合する .
92 頁	図 I	( 誤 )  TBA	( 正 )  TBA
		( 誤 )  赤色素	( 正 )  赤色素
97 頁	左段構造式	( 誤 ) R = $\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & \text{CH}_3 & & & \\   & &   &   & & & \\ \text{CH} & \text{CH} & \square & \text{CH} & \text{CH} & \text{CH}_3 & \cdots \text{D}_2 \end{array}$ R = $\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & & & \text{CH}_3 & & & \\   & & &   & & & \\ \text{CH} & \text{CH} & \text{CH}_2 & \text{CH}_2 & \text{CH} & \text{CH}_3 & \cdots \text{D}_3 \end{array}$	( 正 ) R = $\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & \text{CH}_3 & & & \\   & &   &   & & & \\ \text{CH} & \text{CH} = \text{CH} & \text{CH} & \text{CH} & \text{CH}_3 & & \cdots \text{D}_2 \end{array}$ R = $\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & & & \text{CH}_3 & & & \\   & & &   & & & \\ \text{CH} & \text{CH}_2 & \text{CH}_2 & \text{CH}_2 & \text{CH} & \text{CH}_3 & \cdots \text{D}_3 \end{array}$
99 頁	右段構造式	( 誤 )  ----- ビタミンB <sub>1</sub> ----- ----- ビタミンB <sub>1</sub> 一リン酸エステル ----- ----- ビタミンB <sub>1</sub> 二リン酸エステル ----- ----- ビタミンB <sub>1</sub> 三リン酸エステル -----	( 正 )  ----- ビタミンB <sub>1</sub> ----- ----- ビタミンB <sub>1</sub> 一リン酸エステル ----- ----- ビタミンB <sub>1</sub> 二リン酸エステル ----- ----- ビタミンB <sub>1</sub> 三リン酸エステル -----
109 頁	表 I の バラチノース 2 量体 の構造式	( 誤 ) Glc 1 → 6 Fru 2 → 2 Fru6 → 1Glc	( 正 ) Glc 1 → 6 Fru 2 Glc 1 → 6 Fru 1
113 頁	アミグダリンの 構造式	( 誤 )  アミグダリン	( 正 )  アミグダリン

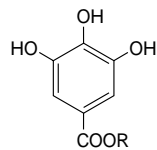
121 頁	図 I の tetrodotoxin	(誤)	(正)
123 頁	図 I	(誤)	(正)
127 頁	イマザリルの構造式	(誤)	(正)
131 頁	図 I	(誤)	(正)



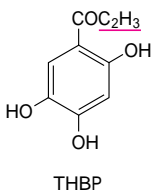
(正)



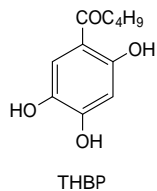
R = C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> PG  
 C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> OG  
 C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> DG

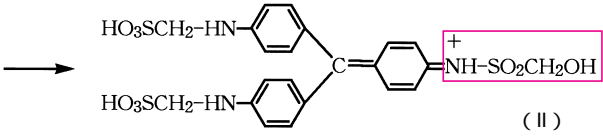
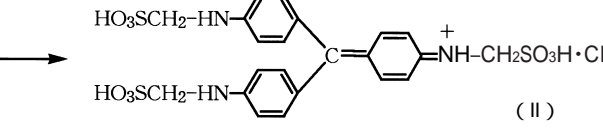
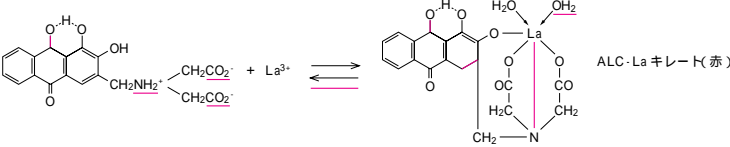
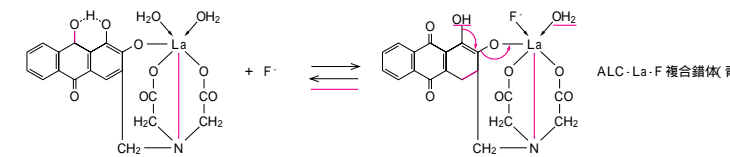
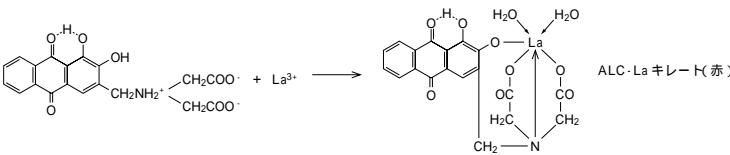
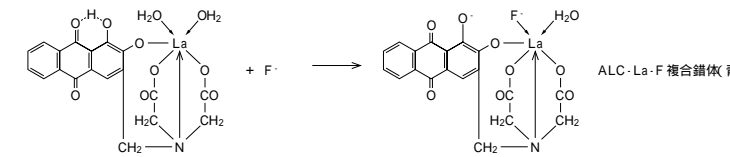
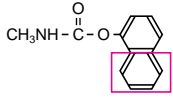
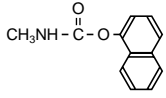
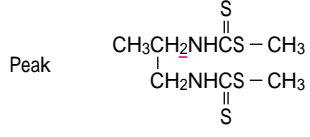
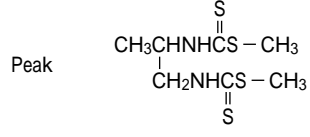


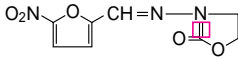
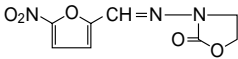
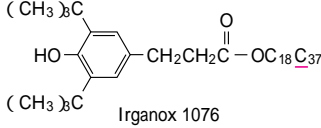
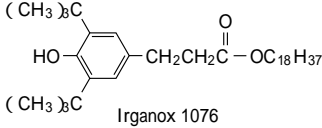
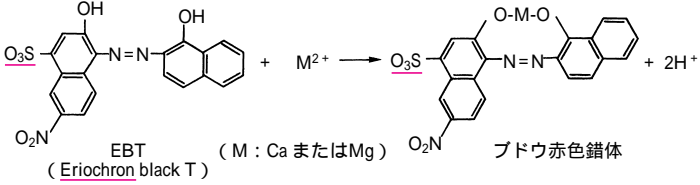
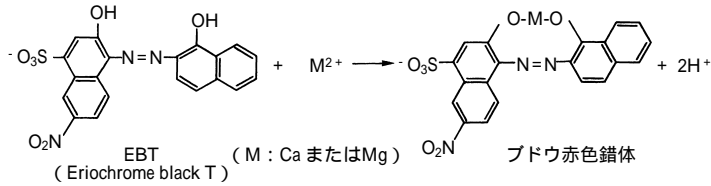


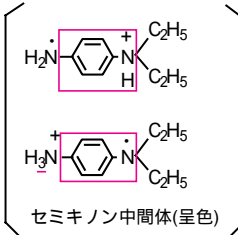
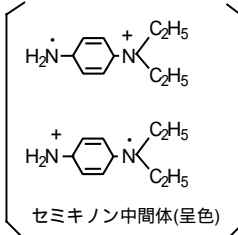
R = C<sub>3</sub>H<sub>7</sub> PG  
 C<sub>8</sub>H<sub>17</sub> OG  
 C<sub>12</sub>H<sub>25</sub> DG

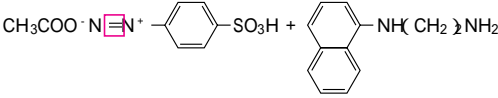
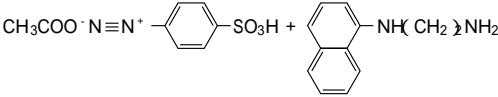


(正)



134 頁	左段 (II) の構造式	<p>(誤)</p>  <p>(II)</p> <p>(正)</p>  <p>(II)</p>
160 頁	反応式	<p>(誤)</p>  <p>ALC-La キレート(赤)</p>  <p>ALC-La-F 複合錯体(青)</p> <hr/> <p>(正)</p>  <p>ALC-La キレート(赤)</p>  <p>ALC-La-F 複合錯体(青)</p>
161 頁	本文右段上 23 行目	<p>(誤) えて正確に 100 m/ とする . この溶液 10 m/ をとり , 0.1</p> <p>(正) えて正確に 100 m/ とする . この溶液 10 m/ をとり , 0.05</p>
172 頁	表 I 中のカルバリルの構造式	<p>(誤)</p>  <p>(正)</p> 
176 頁	図 II Peak	<p>(誤)</p>  <p>Peak</p> <p>(正)</p>  <p>Peak</p>

184 頁	表 I フラゾリドンの 構造式	(誤) 	(正) 
229 頁	図 I Irganox POVV Irganox POPO	(誤)  Irganox 1076	(正)  Irganox 1076
244 頁	左段【解説】 の反応式	(誤)  EBT (Eriochrom black T) (M: Ca または Mg) ブドウ赤色錯体	(正)  EBT (Eriochrome black T) (M: Ca または Mg) ブドウ赤色錯体
246 頁	右段反応式	(誤) $\text{NH}_3 + \text{Cl}_3 = \text{NH}_2\text{Cl} + \text{HCl}$ $2 \text{NH}_2\text{Cl} + 2 \text{C}_6\text{H}_4\text{OH} \rightleftharpoons$  $+ \text{NH}_4\text{Cl} + \text{HCl}$	(正) $\text{NH}_3 + \text{Cl}_2 = \text{NH}_2\text{Cl} + \text{HCl}$ $2 \text{NH}_2\text{Cl} + 2 \text{C}_6\text{H}_4\text{OH} \longrightarrow$  $+ \text{NH}_4\text{Cl} + \text{HCl}$
253 頁	反応式	(誤)  セミキノン中間体(呈色)	(正)  セミキノン中間体(呈色)

298 頁	本文左段下 12	(誤) 0.025 mol/l 硫酸鉄	(正) 0.1 mol/l 硫酸鉄
"	" 下 11	(誤) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 9.4g	(正) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 9.4g
"	" 下 5	(誤) 0.025 mol/l	(正) 0.1 mol/l
"	" 右段上 1	(誤) $f = 10/0.1/0.25 \times a$	(正) $f = 10/[(0.1/0.25) \times a]$
"	" 上 13	(誤) 0.025 mol/l FeSO <sub>4</sub>	(正) 0.1 mol/l FeSO <sub>4</sub>
"	" 上 15	(誤) 赤褐色になるときとする <sup>9)</sup> 。	(正) 赤褐色になるときとする <sup>2)</sup> 。
"	" 上 16	(誤) 別に水 50 ml をとり <sup>10)</sup>	(正) 別に水 50 ml をとり <sup>3)</sup>
306 頁	表 II	(誤) 結合の種類 - CH <sub>2</sub> - CH <sub>3</sub> - CH <sub>2</sub> , - CH <sub>3</sub> - C=O - C=O - C=O	(正) 結合の種類 > CH <sub>2</sub> - CH <sub>3</sub> > CH <sub>2</sub> , - CH <sub>3</sub> > C=O > C=O > C=O
312 頁	本文左段下 14	(誤) る。選定された 210 種の物質は、	(正) る。選定された 234 種の物質は、
332 頁	本文左段上 26 行目に追加  " 本文左段下 22 行目に追加	$2\text{NO} + \text{O}_2 + \text{M} \rightarrow 2\text{NO}_2 \dots\dots\dots (1)$ $\text{NO}_2 \xrightarrow{\text{光}} \text{NO} + \text{O} \dots\dots\dots (2)$ $\text{O}_2 + \text{O} + \text{M} \xrightarrow{\text{光}} \text{O}_3 \dots\dots\dots (3)$ $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 + \text{O}_3 \rightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\   \quad   \\ \text{O} \quad \text{O} \\ \diagdown \quad / \\ \text{O} \end{array} + \text{CH}_3\text{CH}\cdot + \text{CH}_3\text{CHO}$ <p style="text-align: center;">(オゾナイド生成) (パーオキシラジカル生成)</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}\cdot \\   \\ \text{O}-\text{O}\cdot \end{array} \quad \text{CH}_3\text{COO}\cdot$ $\text{CH}_3\text{COO}\cdot + \text{O}_2 \rightarrow \begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{CH}_3\text{COO}\cdot \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{CH}_3\text{COO}\cdot + \text{NO}_2 \end{array} \quad \begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{CH}_3\text{COONO}_2 \\ \text{(PAN)} \end{array}$	
335 頁	反応式	(誤) 	(正) 
341 頁	本文右段 6 行目	(誤) ン同族体の毒性は、ベンゼンが特に強く、生態内でフ	(正) ン同族体の毒性は、ベンゼンが特に強く、生体内でフ