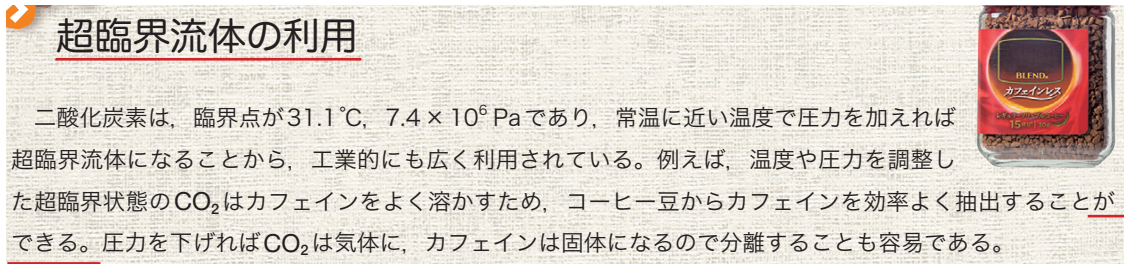
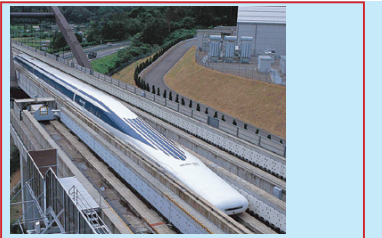




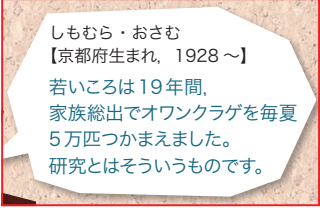
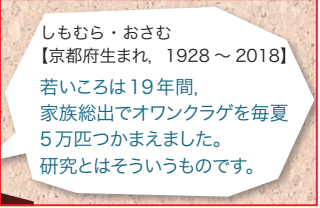


訂正箇所		原 文
ページ	行	
3	2行目	● <u>超臨界流体の利用</u> 13
13	コラムのタイトル 下から2行目	<div data-bbox="255 256 1375 520" data-label="Complex-Block">  <p>超臨界流体の利用</p> <p>二酸化炭素は、臨界点が31.1°C、7.4×10^6 Paであり、常温に近い温度で圧力を加えれば超臨界流体になることから、工業的にも広く利用されている。例えば、温度や圧力を調整した超臨界状態のCO₂はカフェインをよく溶かすため、<u>コーヒー豆からカフェインを効率よく抽出することができる。</u>圧力を下げればCO₂は気体に、カフェインは固体になるので分離することも容易である。</p> </div>

訂正箇所		訂 正 文
ページ	行	
3	2行目	● <u>カフェインレスコーヒーの製法</u> …………… 13
13	コラムのタイトル 下から2行目	<div data-bbox="255 261 1375 520" data-label="Complex-Block">  <p>カフェインレスコーヒーの製法</p> <p>二酸化炭素は、臨界点が31.1℃、7.4×10^6 Paであり、常温に近い温度で圧力を加えれば超臨界流体になることから、工業的にも広く利用されている。例えば、温度や圧力を調整した超臨界状態のCO₂はカフェインをよく溶かすため、<u>コーヒー豆からカフェインを効率よく抽出することに利用されている。</u>圧力を下げればCO₂は気体に、カフェインは固体になるので分離することも容易である。</p> </div>

訂正箇所		原 文		訂 正 文	
ページ	行				
128	14-16	$\text{CH}_3\text{COONa} \longrightarrow \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+ \quad (1)$ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^- \quad (2)$ $+)$ <hr/> $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{Na}^+ + \text{OH}^-$ <small>塩基性を示す</small>		$\text{CH}_3\text{COONa} \longrightarrow \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+ \quad (1)$ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^- \quad (2)$ <small>塩基性を示す</small> CH_3COOH	
	22-24	$\text{NH}_4\text{Cl} \longrightarrow \text{NH}_4^+ + \text{Cl}^- \quad (3)$ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}^+ \quad (4)$ $+)$ <hr/> $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{H}^+ + \text{Cl}^-$ <small>酸性を示す</small>		$\text{NH}_4\text{Cl} \longrightarrow \text{NH}_4^+ + \text{Cl}^- \quad (3)$ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}^+ \quad (4)$ <small>酸性を示す</small> $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
135	上段	<p>【例】</p> $\text{CH}_3\text{COONa} \longrightarrow \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^-$ $+)$ <hr/> $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{Na}^+ + \text{OH}^-$ <small>塩基性を示す</small>		<p>【例】</p> $\text{CH}_3\text{COONa} \longrightarrow \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^-$ <small>塩基性を示す</small> CH_3COOH	
		$\text{NH}_4\text{Cl} \longrightarrow \text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}^+$ $+)$ <hr/> $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{H}^+ + \text{Cl}^-$ <small>酸性を示す</small>		$\text{NH}_4\text{Cl} \longrightarrow \text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}^+$ <small>酸性を示す</small> $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
44	分散質と分散媒の表	<p>豆腐(ゲル) 分散質：<u>タンパク質</u> 分散媒：<u>水</u></p>	<p>こんにゃく(ゲル) 分散質：<u>グルコマンナン</u> 分散媒：<u>水</u></p>	<p>豆腐(ゲル) 分散質：<u>水</u> 分散媒：<u>タンパク質</u></p>	<p>こんにゃく(ゲル) 分散質：<u>水</u> 分散媒：<u>グルコマンナン</u></p>
		▲分散質と分散媒		▲分散質と分散媒	
134	表電離定数	電離定数 K_a, K_b		電離定数 K_a, K_b	

訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
170	16	$\text{Zn(OH)}_2 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2[\text{Zn(OH)}_4]$ テトラヒドロキシド亜鉛(II)酸ナトリウム	$\text{Zn(OH)}_2 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2[\text{Zn(OH)}_4]$ テトラヒドロキシド亜鉛(II)酸ナトリウム
	18	$\text{Zn(OH)}_2 + 4\text{NH}_3 \longrightarrow [\text{Zn(NH}_3)_4]^{2+} + 2\text{OH}^-$ テトラアンミン亜鉛(II)イオン	$\text{Zn(OH)}_2 + 4\text{NH}_3 \longrightarrow [\text{Zn(NH}_3)_4]^{2+} + 2\text{OH}^-$ テトラアンミン亜鉛(II)イオン
177	4	<p>け，無色の水溶液になる。これは，テトラアンミン亜鉛(II)イオン $[\text{Zn(NH}_3)_4]^{2+}$ が生じるからである。このような，中心となる金属イオ</p>	<p>け，無色の水溶液になる。これは，テトラアンミン亜鉛(II)イオン $[\text{Zn(NH}_3)_4]^{2+}$ が生じるからである。このような，中心となる金属イオ</p>
197	図9	 <p>図9 リニアモーターカー</p>	 <p>図9 リニアモーターカー</p>
142	左上	 <p>液体ヘリウムはリニアモーターカーに用いられる。 → p.143</p>	 <p>液体ヘリウムはリニアモーターカーに用いられる。 → p.143</p>
225	23	<p>うが，エーテルには不溶である。<u>甘味があるが有毒である。</u></p>	<p>うが，エーテルには不溶である。<u>有毒である。</u></p>
335	右図		

訂正箇所		原 文	訂 正 文				
ページ	行						
336	a	<table border="1"> <tr> <td>試薬</td> <td><u>濃度</u></td> </tr> </table>	試薬	<u>濃度</u>	<table border="1"> <tr> <td>試薬</td> <td><u>およその濃度</u></td> </tr> </table>	試薬	<u>およその濃度</u>
試薬	<u>濃度</u>						
試薬	<u>およその濃度</u>						
④	下	 <p>しもむら・おさむ 【京都府生まれ、1928～】 若いころは19年間、 家族総出でオワンクラゲを毎夏 5万匹つかまえました。 研究とはそういうものです。</p>	 <p>しもむら・おさむ 【京都府生まれ、1928～2018】 若いころは19年間、 家族総出でオワンクラゲを毎夏 5万匹つかまえました。 研究とはそういうものです。</p>				