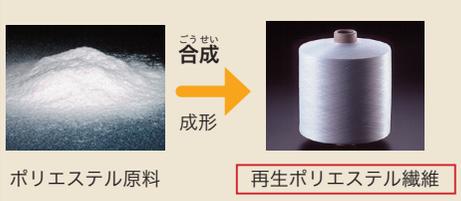
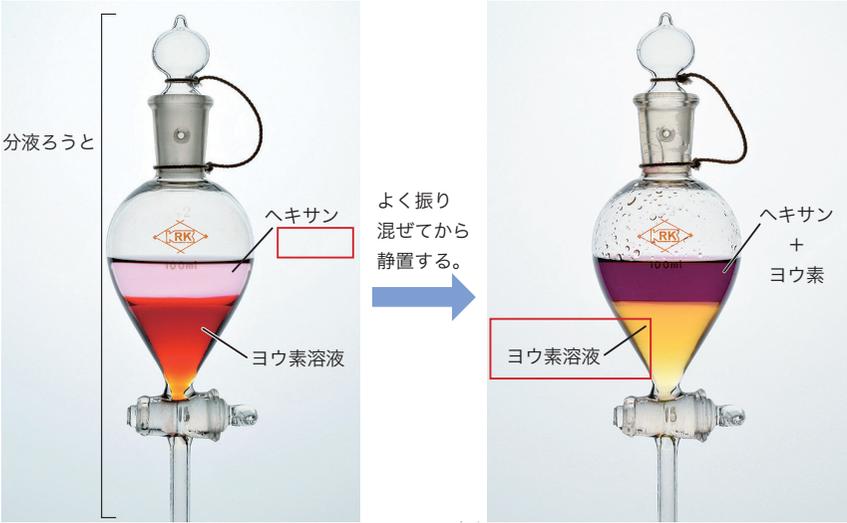
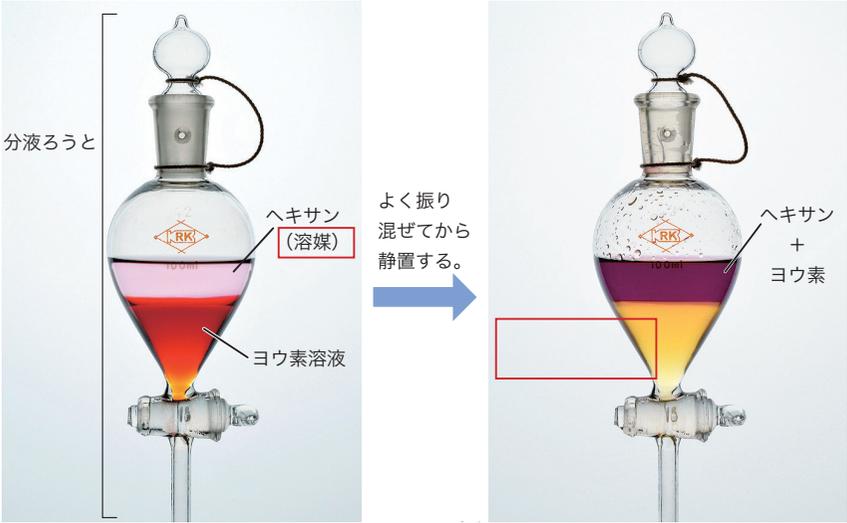
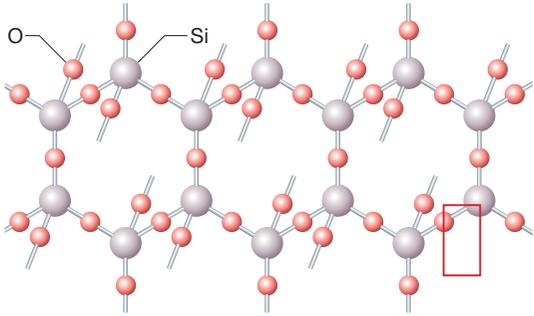
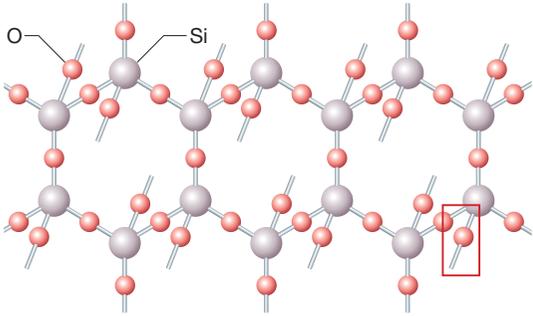
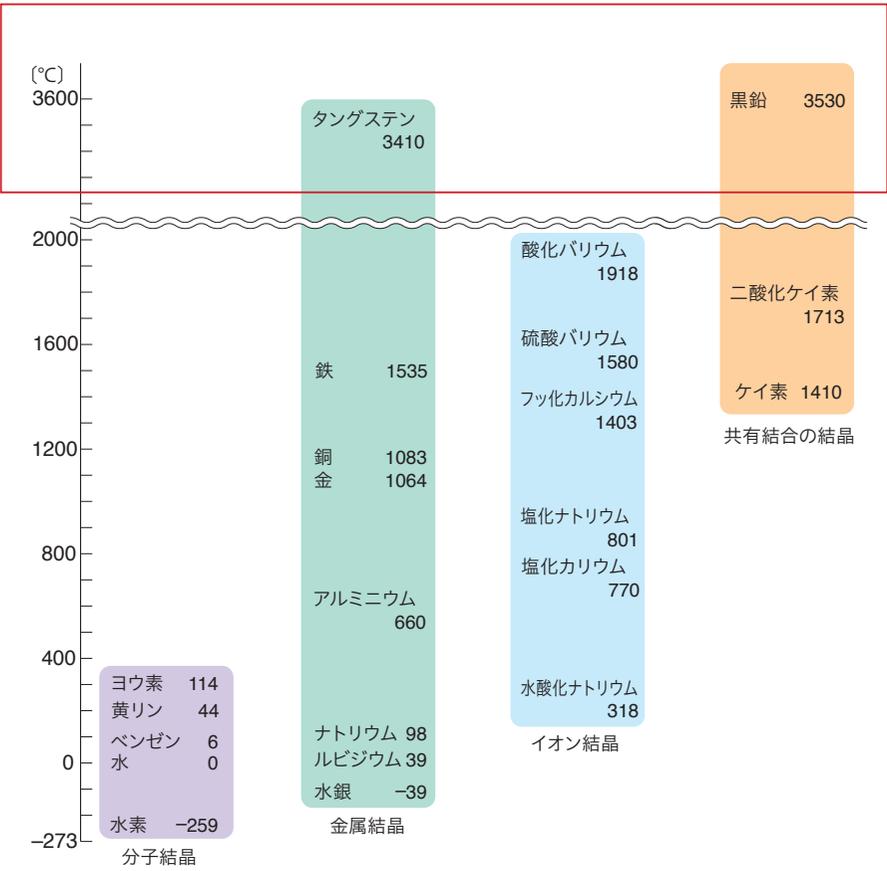
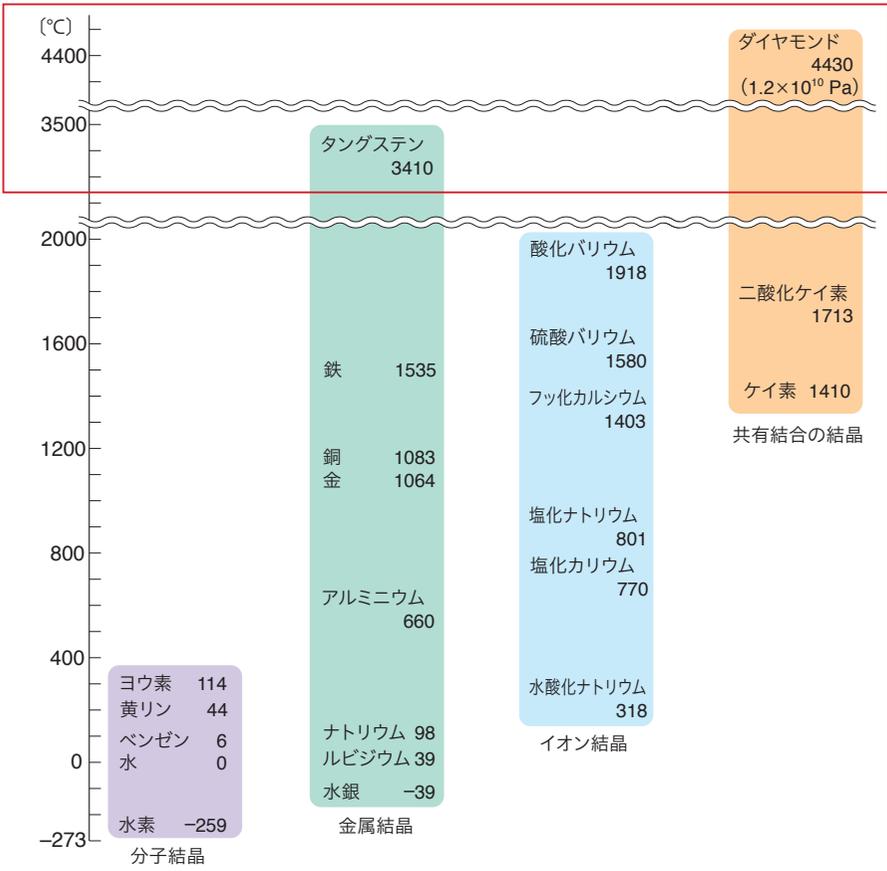
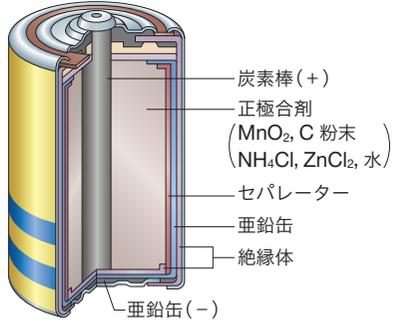
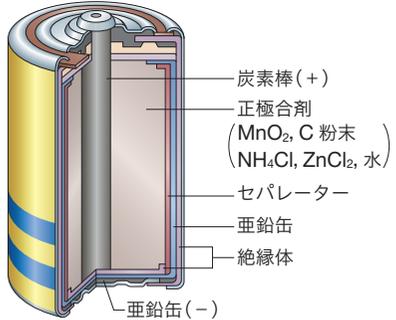


訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
②		<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="border: 1px solid gray; padding: 5px; text-align: center;"> 113Nh ニホニウム <u>(284)</u> </div> <div style="border: 1px solid gray; padding: 5px; text-align: center;"> 114Fl フロロビウム (289) </div> <div style="border: 1px solid gray; padding: 5px; text-align: center;"> 115Mc モスコビウム <u>(288)</u> </div> </div>	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="border: 1px solid gray; padding: 5px; text-align: center;"> 113Nh ニホニウム <u>(278)</u> </div> <div style="border: 1px solid gray; padding: 5px; text-align: center;"> 114Fl フロロビウム (289) </div> <div style="border: 1px solid gray; padding: 5px; text-align: center;"> 115Mc モスコビウム <u>(289)</u> </div> </div>
7	図右下		
7	22	すと、強くて弾力のある鋼ができる。	すと、強くて弾力のある鋼ができる (p.149)。
8	送電線の構造の写真		
8	23	分解によって、アルミニウムを得る。	分解によって、アルミニウムを得る (p.149)。

訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
10	16	<p>陶磁器は、粘土と水をよく練って成形し、乾燥させてから700～1500℃で焼いたものである。粘土には</p>	<p>陶磁器(p.⑧)は、粘土と水をよく練って成形し、乾燥させてから700～1500℃で焼いたものである。粘</p>
14	図中段	 <p>ポリエステル原料 → 再生ポリエステル長繊維</p>	 <p>ポリエステル原料 → 再生ポリエステル繊維</p>
27	21	<p>という。なお、ろ紙を通り抜けた液体をろ液という。</p> <p>探究 3 → p.43</p>	<p>という(p.⑦)。なお、ろ紙を通り抜けた液体をろ液という。</p> <p>探究 3 → p.43</p>
30	図15	 <p>分液ろうと</p> <p>ヘキサン</p> <p>ヨウ素溶液</p> <p>よく振り混ぜてから静置する。</p> <p>ヘキサン + ヨウ素</p> <p>ヨウ素溶液</p>	 <p>分液ろうと</p> <p>ヘキサン (溶媒)</p> <p>ヨウ素溶液</p> <p>よく振り混ぜてから静置する。</p> <p>ヘキサン + ヨウ素</p> <p>ヨウ素溶液</p>

訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
73	図 42		
78	図 54		
78	図 54	<p style="text-align: center;">▲図 54 結晶の融点 (°C)</p>	<p style="text-align: center;">▲図 54 結晶の融点 (°C)</p>

訂正箇所		原 文	訂 正 文												
ページ	行														
81	図上右														
101	23	<p>手順 ① 長さ約7cmのマグネシウムリボンを電子てんびんにのせて質量を量る。</p>	<p>手順 ① 長さ約2cmのマグネシウムリボンを電子てんびんにのせて質量を量る。</p>												
122	左	<p>●● 塩の種類 塩は... のように、酸のHも... NaHSO₄のように、... うに、塩基のOHが残... ただし、これらのイ... の酸性、塩基性、中... リウムNaHSO₄と炭... が、NaHSO₄の水溶... を示す。 観察実験17を行い、</p> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; margin: 10px 0;"> <p>おうちラボ ⑤ → p.170 シャボン玉マジック</p> <p>おうちラボ ⑥ → p.170 変色するホットケーキをつくろう</p> <p>② 硫酸水素ナトリウム NaHSO₄は水溶液中で電離してH⁺を生じる。 HSO₄⁻ ⇨ H⁺ + SO₄²⁻</p> </div> <p>▼表3 塩の種類</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <thead> <tr> <th colspan="2">正塩 (酸のHも塩基のOHも残っていない塩)</th> <th>酸 (酸のHが)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>NaCl</td> <td>塩化ナトリウム</td> <td>NaHSO₄ 硫酸水</td> </tr> </tbody> </table>	正塩 (酸のHも塩基のOHも残っていない塩)		酸 (酸のHが)	NaCl	塩化ナトリウム	NaHSO ₄ 硫酸水	<p>●● 塩の種類 塩は... のように、酸のHも... NaHSO₄のように、... うに、塩基のOHが残... ただし、これらのイ... の酸性、塩基性、中... リウムNaHSO₄と炭... が、NaHSO₄の水溶... を示す。 観察実験17を行い、</p> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; margin: 10px 0;"> <p>おうちラボ ⑤ → p.170 シャボン玉マジック</p> <p>おうちラボ ⑥ → p.170 変色するホットケーキをつくろう</p> <p>② 硫酸水素ナトリウム NaHSO₄は水溶液中で電離してH⁺を生じる。 HSO₄⁻ ⇌ H⁺ + SO₄²⁻</p> </div> <p>▼表3 塩の種類</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <thead> <tr> <th colspan="2">正塩 (酸のHも塩基のOHも残っていない塩)</th> <th>酸 (酸のHが)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>NaCl</td> <td>塩化ナトリウム</td> <td>NaHSO₄ 硫酸水</td> </tr> </tbody> </table>	正塩 (酸のHも塩基のOHも残っていない塩)		酸 (酸のHが)	NaCl	塩化ナトリウム	NaHSO ₄ 硫酸水
正塩 (酸のHも塩基のOHも残っていない塩)		酸 (酸のHが)													
NaCl	塩化ナトリウム	NaHSO ₄ 硫酸水													
正塩 (酸のHも塩基のOHも残っていない塩)		酸 (酸のHが)													
NaCl	塩化ナトリウム	NaHSO ₄ 硫酸水													
122	側注②	<p>② 硫酸水素ナトリウム NaHSO₄は水溶液中で電離してH⁺を生じる。 HSO₄⁻ ⇨ H⁺ + SO₄²⁻</p>	<p>② 硫酸水素ナトリウム NaHSO₄は水溶液中で電離してH⁺を生じる。 HSO₄⁻ ⇌ H⁺ + SO₄²⁻</p>												
123	21 右	<p>水溶液中で電離してH⁺を生じ、水溶液は酸性を示す。 HSO₄⁻ ⇨ H⁺ + SO₄²⁻ 一方、炭酸水素ナトリウム NaHCO₃は水溶液中</p>	<p>水溶液中で電離してH⁺を生じ、水溶液は酸性を示す。 HSO₄⁻ ⇌ H⁺ + SO₄²⁻ 一方、炭酸水素ナトリウム NaHCO₃は水溶液中</p>												

訂正箇所		原文				訂正文																																																																																																																															
ページ	行																																																																																																																																				
145	表3	<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">分類</th> <th rowspan="2">電池の名称</th> <th colspan="3">電池の反応に関わる物質</th> <th rowspan="2">起電力 (V)</th> </tr> <tr> <th>負極の物質</th> <th>電解質</th> <th>正極の物質</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td rowspan="5">一次電池</td> <td>マンガン乾電池</td> <td>Zn</td> <td>ZnCl₂, NH₄Cl</td> <td>MnO₂</td> <td>1.5</td> </tr> <tr> <td>アルカリマンガン乾電池</td> <td>Zn</td> <td>KOH</td> <td>MnO₂</td> <td>1.5</td> </tr> <tr> <td>酸化銀電池</td> <td>Zn</td> <td>KOH</td> <td>Ag₂O</td> <td>1.55</td> </tr> <tr> <td>リチウム電池</td> <td>Li</td> <td>LiClO₄</td> <td>MnO₂</td> <td>3.0</td> </tr> <tr> <td>空気電池</td> <td>Zn</td> <td>KOH</td> <td>O₂</td> <td>1.3</td> </tr> <tr> <td rowspan="5">二次電池</td> <td>鉛蓄電池</td> <td>Pb</td> <td>H₂SO₄</td> <td>PbO₂</td> <td>2.0</td> </tr> <tr> <td>ニッケル・カドミウム電池</td> <td>Cd</td> <td>KOH</td> <td>NiO(OH)</td> <td>1.3</td> </tr> <tr> <td>ニッケル・水素電池</td> <td>MH</td> <td>KOH</td> <td>NiO(OH)</td> <td>1.3</td> </tr> <tr> <td>リチウムイオン電池</td> <td>Liを含む黒鉛</td> <td>リチウムの塩</td> <td>LiCoO₂</td> <td>4.0</td> </tr> <tr> <td>燃料電池 (リン酸型)</td> <td>H₂</td> <td>H₃PO₄</td> <td>O₂</td> <td>1.2</td> </tr> </tbody> </table>				分類	電池の名称	電池の反応に関わる物質			起電力 (V)	負極の物質	電解質	正極の物質	一次電池	マンガン乾電池	Zn	ZnCl ₂ , NH ₄ Cl	MnO ₂	1.5	アルカリマンガン乾電池	Zn	KOH	MnO ₂	1.5	酸化銀電池	Zn	KOH	Ag ₂ O	1.55	リチウム電池	Li	LiClO ₄	MnO ₂	3.0	空気電池	Zn	KOH	O ₂	1.3	二次電池	鉛蓄電池	Pb	H ₂ SO ₄	PbO ₂	2.0	ニッケル・カドミウム電池	Cd	KOH	NiO(OH)	1.3	ニッケル・水素電池	MH	KOH	NiO(OH)	1.3	リチウムイオン電池	Liを含む黒鉛	リチウムの塩	LiCoO ₂	4.0	燃料電池 (リン酸型)	H ₂	H ₃ PO ₄	O ₂	1.2	<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">分類</th> <th rowspan="2">電池の名称</th> <th colspan="3">電池の反応に関わる物質</th> <th rowspan="2">起電力 (V)</th> </tr> <tr> <th>負極の物質</th> <th>電解質</th> <th>正極の物質</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td rowspan="5">一次電池</td> <td>マンガン乾電池</td> <td>Zn</td> <td>ZnCl₂, NH₄Cl</td> <td>MnO₂</td> <td>1.50</td> </tr> <tr> <td>アルカリマンガン乾電池</td> <td>Zn</td> <td>KOH</td> <td>MnO₂</td> <td>1.50</td> </tr> <tr> <td>酸化銀電池</td> <td>Zn</td> <td>KOH</td> <td>Ag₂O</td> <td>1.55</td> </tr> <tr> <td>リチウム電池</td> <td>Li</td> <td>LiClO₄</td> <td>MnO₂</td> <td>3.66</td> </tr> <tr> <td>空気電池</td> <td>Zn</td> <td>KOH</td> <td>O₂</td> <td>1.65</td> </tr> <tr> <td rowspan="5">二次電池</td> <td>鉛蓄電池</td> <td>Pb</td> <td>H₂SO₄</td> <td>PbO₂</td> <td>2.04</td> </tr> <tr> <td>ニッケル・カドミウム電池</td> <td>Cd</td> <td>KOH</td> <td>NiO(OH)</td> <td>1.33</td> </tr> <tr> <td>ニッケル・水素電池</td> <td>MH</td> <td>KOH</td> <td>NiO(OH)</td> <td>1.33</td> </tr> <tr> <td>リチウムイオン電池</td> <td>Liを含む黒鉛</td> <td>リチウムの塩</td> <td>LiCoO₂</td> <td>4.10</td> </tr> <tr> <td>燃料電池 (リン酸型)</td> <td>H₂</td> <td>H₃PO₄</td> <td>O₂</td> <td>1.23</td> </tr> </tbody> </table>						分類	電池の名称	電池の反応に関わる物質			起電力 (V)	負極の物質	電解質	正極の物質	一次電池	マンガン乾電池	Zn	ZnCl ₂ , NH ₄ Cl	MnO ₂	1.50	アルカリマンガン乾電池	Zn	KOH	MnO ₂	1.50	酸化銀電池	Zn	KOH	Ag ₂ O	1.55	リチウム電池	Li	LiClO ₄	MnO ₂	3.66	空気電池	Zn	KOH	O ₂	1.65	二次電池	鉛蓄電池	Pb	H ₂ SO ₄	PbO ₂	2.04	ニッケル・カドミウム電池	Cd	KOH	NiO(OH)	1.33	ニッケル・水素電池	MH	KOH	NiO(OH)	1.33	リチウムイオン電池	Liを含む黒鉛	リチウムの塩	LiCoO ₂	4.10	燃料電池 (リン酸型)	H ₂	H ₃ PO ₄	O ₂	1.23
分類	電池の名称	電池の反応に関わる物質			起電力 (V)																																																																																																																																
		負極の物質	電解質	正極の物質																																																																																																																																	
一次電池	マンガン乾電池	Zn	ZnCl ₂ , NH ₄ Cl	MnO ₂	1.5																																																																																																																																
	アルカリマンガン乾電池	Zn	KOH	MnO ₂	1.5																																																																																																																																
	酸化銀電池	Zn	KOH	Ag ₂ O	1.55																																																																																																																																
	リチウム電池	Li	LiClO ₄	MnO ₂	3.0																																																																																																																																
	空気電池	Zn	KOH	O ₂	1.3																																																																																																																																
二次電池	鉛蓄電池	Pb	H ₂ SO ₄	PbO ₂	2.0																																																																																																																																
	ニッケル・カドミウム電池	Cd	KOH	NiO(OH)	1.3																																																																																																																																
	ニッケル・水素電池	MH	KOH	NiO(OH)	1.3																																																																																																																																
	リチウムイオン電池	Liを含む黒鉛	リチウムの塩	LiCoO ₂	4.0																																																																																																																																
	燃料電池 (リン酸型)	H ₂	H ₃ PO ₄	O ₂	1.2																																																																																																																																
分類	電池の名称	電池の反応に関わる物質			起電力 (V)																																																																																																																																
		負極の物質	電解質	正極の物質																																																																																																																																	
一次電池	マンガン乾電池	Zn	ZnCl ₂ , NH ₄ Cl	MnO ₂	1.50																																																																																																																																
	アルカリマンガン乾電池	Zn	KOH	MnO ₂	1.50																																																																																																																																
	酸化銀電池	Zn	KOH	Ag ₂ O	1.55																																																																																																																																
	リチウム電池	Li	LiClO ₄	MnO ₂	3.66																																																																																																																																
	空気電池	Zn	KOH	O ₂	1.65																																																																																																																																
二次電池	鉛蓄電池	Pb	H ₂ SO ₄	PbO ₂	2.04																																																																																																																																
	ニッケル・カドミウム電池	Cd	KOH	NiO(OH)	1.33																																																																																																																																
	ニッケル・水素電池	MH	KOH	NiO(OH)	1.33																																																																																																																																
	リチウムイオン電池	Liを含む黒鉛	リチウムの塩	LiCoO ₂	4.10																																																																																																																																
	燃料電池 (リン酸型)	H ₂	H ₃ PO ₄	O ₂	1.23																																																																																																																																
147	図24	 <p>▲図24 マンガン乾電池の構造 マンガン乾電池は次のように表される。 $(-) \text{Zn} \mid \text{ZnCl}_2 \text{ aq}, \text{NH}_4\text{Cl aq} \mid \text{MnO}_2 \cdot \text{C} (+)$</p>				 <p>▲図24 マンガン乾電池の構造 マンガン乾電池は次のように表される。 $(-) \text{Zn} \mid \text{ZnCl}_2 \text{ aq}, \text{NH}_4\text{Cl aq} \mid \text{MnO}_2 (+)$</p>																																																																																																																															
149	図29	<p>▲図29 銅の電解精錬 硫酸酸性の硫酸銅(II)水溶液中に純銅板と粗銅板を交互に並べ電気分解を行う。</p>				<p>▲図29 銅の電解精錬 硫酸酸性の硫酸銅(II)水溶液中に純銅板と粗銅板を交互に並べ電気分解を行う。工業的には、陰極にはステンレス板が使用される。</p>																																																																																																																															

訂正箇所		原 文		訂 正 文	
ページ	行				
152	図 35				
		<p>▲▶ 図 35 銅の電解精錬</p>		<p>▲▶ 図 35 銅の電解精錬 陽極泥からは、Au や Ag などの貴金属が回収される。工業的には、陰極にはステンレス板が使用される。</p>	