



訂正箇所		原 文	訂 正 文																																																																												
ページ	行																																																																														
70	3 - 5	<p>●高分子化合物 分子のなかには、原子が共有結合で数千個もつながってできた巨大な^{きょだい}ものもある。このような分子からなる化合物を高分子化合物と呼ぶ。<u>一般的には、1種類あるいは複数の比較的小さな分子を構成単位(単量体)として、これらが繰り返し共有結合でつながった構造(重合体)をしている。</u>^{→p.10}プラスチックは代表的な高分子化合物の一つで、石油などを原料として人工的につくられた物質である。</p>	<p>●高分子化合物 分子のなかには、原子が共有結合で数千個もつながってできた巨大な^{きょだい}ものもある。このような分子からなる化合物を高分子化合物と呼ぶ。<u>高分子化合物は、一般的に、1種類あるいは複数の比較的小さな分子(単量体)が繰り返し共有結合でつながった構造をしており、重合体と呼ばれる。</u>^{→p.10}プラスチックは代表的な高分子化合物の一つで、石油などを原料として人工的につくられた物質である。</p>																																																																												
136	図9	<p>▲図9 pH指示薬の変色域 変色域を↔で示す。</p>	<p>▲図9 pH指示薬の変色域 変色域を↔で示す。</p>																																																																												
174	表4	<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">電池の名称</th> <th colspan="3">電池の構成</th> <th rowspan="2">起電力 (V)</th> <th rowspan="2">用途の例</th> </tr> <tr> <th>負極での還元剤</th> <th>電解質</th> <th>正極での酸化剤</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>マンガン乾電池</td> <td>Zn</td> <td>ZnCl₂, NH₄Cl</td> <td>MnO₂</td> <td>1.50</td> <td rowspan="2">懐中電灯, 置き時計, リモコン</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> <td>腕時計, 電子体温計</td> </tr> <tr> <td>リチウム電池</td> <td>Li</td> <td>LiClO₄</td> <td>MnO₂</td> <td>3.66</td> <td>電卓, カメラ</td> </tr> <tr> <td>空気電池</td> <td>Zn</td> <td>KOH</td> <td>O₂</td> <td>1.65</td> <td>補聴器</td> </tr> </tbody> </table>	電池の名称	電池の構成			起電力 (V)	用途の例	負極での還元剤	電解質	正極での酸化剤	マンガン乾電池	Zn	ZnCl ₂ , NH ₄ Cl	MnO ₂	1.50	懐中電灯, 置き時計, リモコン	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	腕時計, 電子体温計	リチウム電池	Li	LiClO ₄	MnO ₂	3.66	電卓, カメラ	空気電池	Zn	KOH	O ₂	1.65	補聴器	<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">電池の名称</th> <th colspan="3">電池の構成</th> <th rowspan="2">起電力 (V)</th> <th rowspan="2">用途の例</th> </tr> <tr> <th>負極での還元剤</th> <th>電解質</th> <th>正極での酸化剤</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>マンガン乾電池</td> <td>Zn</td> <td>ZnCl₂, NH₄Cl</td> <td>MnO₂</td> <td>1.50</td> <td rowspan="2">懐中電灯, 置き時計, リモコン</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> <td>腕時計, 電子体温計</td> </tr> <tr> <td>リチウム電池</td> <td>Li</td> <td>LiClO₄</td> <td>MnO₂</td> <td>3.0</td> <td>電卓, カメラ</td> </tr> <tr> <td>空気電池</td> <td>Zn</td> <td>KOH</td> <td>O₂</td> <td>1.65</td> <td>補聴器</td> </tr> </tbody> </table>	電池の名称	電池の構成			起電力 (V)	用途の例	負極での還元剤	電解質	正極での酸化剤	マンガン乾電池	Zn	ZnCl ₂ , NH ₄ Cl	MnO ₂	1.50	懐中電灯, 置き時計, リモコン	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	腕時計, 電子体温計	リチウム電池	Li	LiClO ₄	MnO ₂	3.0	電卓, カメラ	空気電池	Zn	KOH	O ₂	1.65	補聴器
電池の名称	電池の構成			起電力 (V)	用途の例																																																																										
	負極での還元剤	電解質	正極での酸化剤																																																																												
マンガン乾電池	Zn	ZnCl ₂ , NH ₄ Cl	MnO ₂	1.50	懐中電灯, 置き時計, リモコン																																																																										
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	腕時計, 電子体温計																																																																										
リチウム電池	Li	LiClO ₄	MnO ₂	3.66	電卓, カメラ																																																																										
空気電池	Zn	KOH	O ₂	1.65	補聴器																																																																										
電池の名称	電池の構成			起電力 (V)	用途の例																																																																										
	負極での還元剤	電解質	正極での酸化剤																																																																												
マンガン乾電池	Zn	ZnCl ₂ , NH ₄ Cl	MnO ₂	1.50	懐中電灯, 置き時計, リモコン																																																																										
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	腕時計, 電子体温計																																																																										
リチウム電池	Li	LiClO ₄	MnO ₂	3.0	電卓, カメラ																																																																										
空気電池	Zn	KOH	O ₂	1.65	補聴器																																																																										

訂正箇所		原文						訂正文																																																																																																																																													
ページ	行																																																																																																																																																				
174	表 4	<table border="1"> <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> <td>自動車のバッテリー</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> <td>コードレス機器</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> <td>携帯電話、ハイブリッド自動車</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> <td>携帯電話、ノートパソコン、電気自動車</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> <td>病院やホテルの電源</td> </tr> </table>						二次電池	鉛蓄電池	Pb	H ₂ SO ₄	PbO ₂	2.04	自動車のバッテリー	ニッケル・カドミウム電池	Cd	KOH	NiO(OH)	1.33	コードレス機器	ニッケル・水素電池	MH	KOH	NiO(OH)	1.33	携帯電話、ハイブリッド自動車	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	携帯電話、ノートパソコン、電気自動車	燃料電池(リン酸型)	H ₂	H ₃ PO ₄	O ₂	1.23	病院やホテルの電源	<table border="1"> <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> <td>自動車のバッテリー</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> <td>コードレス機器</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> <td>携帯電話、ハイブリッド自動車</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> <td>携帯電話、ノートパソコン、電気自動車</td> </tr> <tr> <td>燃料電池(リン酸形)</td> <td>H₂</td> <td>H₃PO₄</td> <td>O₂</td> <td>1.23</td> <td>病院やホテルの電源</td> </tr> </table>						二次電池	鉛蓄電池	Pb	H ₂ SO ₄	PbO ₂	2.04	自動車のバッテリー	ニッケル・カドミウム電池	Cd	KOH	NiO(OH)	1.33	コードレス機器	ニッケル・水素電池	MH	KOH	NiO(OH)	1.33	携帯電話、ハイブリッド自動車	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	携帯電話、ノートパソコン、電気自動車	燃料電池(リン酸形)	H ₂	H ₃ PO ₄	O ₂	1.23	病院やホテルの電源																																																																										
二次電池	鉛蓄電池	Pb	H ₂ SO ₄	PbO ₂	2.04	自動車のバッテリー																																																																																																																																															
	ニッケル・カドミウム電池	Cd	KOH	NiO(OH)	1.33	コードレス機器																																																																																																																																															
	ニッケル・水素電池	MH	KOH	NiO(OH)	1.33	携帯電話、ハイブリッド自動車																																																																																																																																															
	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	携帯電話、ノートパソコン、電気自動車																																																																																																																																															
	燃料電池(リン酸型)	H ₂	H ₃ PO ₄	O ₂	1.23	病院やホテルの電源																																																																																																																																															
二次電池	鉛蓄電池	Pb	H ₂ SO ₄	PbO ₂	2.04	自動車のバッテリー																																																																																																																																															
	ニッケル・カドミウム電池	Cd	KOH	NiO(OH)	1.33	コードレス機器																																																																																																																																															
	ニッケル・水素電池	MH	KOH	NiO(OH)	1.33	携帯電話、ハイブリッド自動車																																																																																																																																															
	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	携帯電話、ノートパソコン、電気自動車																																																																																																																																															
	燃料電池(リン酸形)	H ₂	H ₃ PO ₄	O ₂	1.23	病院やホテルの電源																																																																																																																																															
174	図 16	 <p>アルカリマンガン乾電池 リチウムイオン電池 ニッケル・水素電池 酸化銀電池(ボタン電池) 燃料電池</p> <p>▲図16 いろいろな電池</p>						 <p>アルカリマンガン乾電池 リチウムイオン電池 ニッケル・水素電池 酸化銀電池(ボタン電池) 燃料電池</p> <p>▲図16 いろいろな電池</p>																																																																																																																																													
217	上	<p>① 酸・塩基試薬</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>試薬</th> <th>モル濃度</th> <th>質量パーセント濃度</th> <th>つくり方</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>濃塩酸</td> <td>12 mol/L</td> <td>36%</td> <td>市販の塩酸(密度1.18 g/cm³, 約36%)を用いる。</td> </tr> <tr> <td>希塩酸</td> <td>6 mol/L</td> <td>20%</td> <td>濃塩酸と同体積の水を混合する。</td> </tr> <tr> <td></td> <td>2 mol/L</td> <td>7%</td> <td>濃塩酸1体積と水5体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td>濃硫酸</td> <td>18 mol/L</td> <td>98%</td> <td>市販の硫酸(密度1.84 g/cm³, 約98%)を用いる。</td> </tr> <tr> <td>希硫酸</td> <td>3 mol/L</td> <td>25%</td> <td>濃硫酸1体積と水5体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td></td> <td>1 mol/L</td> <td>10%</td> <td>濃硫酸1体積と水17体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td>濃硝酸</td> <td>13 mol/L</td> <td>62%</td> <td>市販の硝酸(密度1.38 g/cm³, 約62%)を用いる。</td> </tr> <tr> <td>希硝酸</td> <td>6 mol/L</td> <td>32%</td> <td>濃硝酸1体積と水1.2体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td></td> <td>2 mol/L</td> <td>12%</td> <td>濃硝酸1体積と水5.5体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td>氷酢酸</td> <td>17 mol/L</td> <td>98%</td> <td>市販の氷酢酸(密度1.05 g/cm³, 約98%)を用いる。</td> </tr> <tr> <td>希酢酸</td> <td>2 mol/L</td> <td>12%</td> <td>氷酢酸1体積と水7体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td>水酸化ナトリウム水溶液</td> <td>6 mol/L</td> <td>24%</td> <td>水酸化ナトリウム240 gに水を加えて1Lとする。</td> </tr> <tr> <td></td> <td>2 mol/L</td> <td>8%</td> <td>水酸化ナトリウム80 gに水を加えて1Lとする。</td> </tr> <tr> <td>濃アンモニア水</td> <td>15 mol/L</td> <td>28%</td> <td>市販のアンモニア水(密度0.90 g/cm³, 約28%)を用いる。</td> </tr> <tr> <td>希アンモニア水</td> <td>6 mol/L</td> <td>10%</td> <td>濃アンモニア水1体積と水1.5体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td></td> <td>2 mol/L</td> <td>3%</td> <td>濃アンモニア水1体積と水6.5体積を混合する。</td> </tr> </tbody> </table>						試薬	モル濃度	質量パーセント濃度	つくり方	濃塩酸	12 mol/L	36%	市販の塩酸(密度1.18 g/cm ³ , 約36%)を用いる。	希塩酸	6 mol/L	20%	濃塩酸と同体積の水を混合する。		2 mol/L	7%	濃塩酸1体積と水5体積を混合する。	濃硫酸	18 mol/L	98%	市販の硫酸(密度1.84 g/cm ³ , 約98%)を用いる。	希硫酸	3 mol/L	25%	濃硫酸1体積と水5体積を混合する。		1 mol/L	10%	濃硫酸1体積と水17体積を混合する。	濃硝酸	13 mol/L	62%	市販の硝酸(密度1.38 g/cm ³ , 約62%)を用いる。	希硝酸	6 mol/L	32%	濃硝酸1体積と水1.2体積を混合する。		2 mol/L	12%	濃硝酸1体積と水5.5体積を混合する。	氷酢酸	17 mol/L	98%	市販の氷酢酸(密度1.05 g/cm ³ , 約98%)を用いる。	希酢酸	2 mol/L	12%	氷酢酸1体積と水7体積を混合する。	水酸化ナトリウム水溶液	6 mol/L	24%	水酸化ナトリウム240 gに水を加えて1Lとする。		2 mol/L	8%	水酸化ナトリウム80 gに水を加えて1Lとする。	濃アンモニア水	15 mol/L	28%	市販のアンモニア水(密度0.90 g/cm ³ , 約28%)を用いる。	希アンモニア水	6 mol/L	10%	濃アンモニア水1体積と水1.5体積を混合する。		2 mol/L	3%	濃アンモニア水1体積と水6.5体積を混合する。	<p>① 酸・塩基試薬</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>試薬</th> <th colspan="2">およその濃度</th> <th>つくり方</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>濃塩酸</td> <td>12 mol/L</td> <td>36%</td> <td>市販の塩酸(密度1.18 g/cm³, 約36%)を用いる。</td> </tr> <tr> <td>希塩酸</td> <td>6 mol/L</td> <td>20%</td> <td>濃塩酸と同体積の水を混合する。</td> </tr> <tr> <td></td> <td>2 mol/L</td> <td>7%</td> <td>濃塩酸1体積と水5体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td>濃硫酸</td> <td>18 mol/L</td> <td>98%</td> <td>市販の硫酸(密度1.84 g/cm³, 約98%)を用いる。</td> </tr> <tr> <td>希硫酸</td> <td>3 mol/L</td> <td>25%</td> <td>濃硫酸1体積と水5体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td></td> <td>1 mol/L</td> <td>10%</td> <td>濃硫酸1体積と水17体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td>濃硝酸</td> <td>13 mol/L</td> <td>62%</td> <td>市販の硝酸(密度1.38 g/cm³, 約62%)を用いる。</td> </tr> <tr> <td>希硝酸</td> <td>6 mol/L</td> <td>32%</td> <td>濃硝酸1体積と水1.2体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td></td> <td>2 mol/L</td> <td>12%</td> <td>濃硝酸1体積と水5.5体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td>氷酢酸</td> <td>17 mol/L</td> <td>98%</td> <td>市販の氷酢酸(密度1.05 g/cm³, 約98%)を用いる。</td> </tr> <tr> <td>希酢酸</td> <td>2 mol/L</td> <td>12%</td> <td>氷酢酸1体積と水7体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td>水酸化ナトリウム水溶液</td> <td>6 mol/L</td> <td>24%</td> <td>水酸化ナトリウム240 gに水を加えて1Lとする。</td> </tr> <tr> <td></td> <td>2 mol/L</td> <td>8%</td> <td>水酸化ナトリウム80 gに水を加えて1Lとする。</td> </tr> <tr> <td>濃アンモニア水</td> <td>15 mol/L</td> <td>28%</td> <td>市販のアンモニア水(密度0.90 g/cm³, 約28%)を用いる。</td> </tr> <tr> <td>希アンモニア水</td> <td>6 mol/L</td> <td>10%</td> <td>濃アンモニア水1体積と水1.5体積を混合する。</td> </tr> <tr> <td></td> <td>2 mol/L</td> <td>3%</td> <td>濃アンモニア水1体積と水6.5体積を混合する。</td> </tr> </tbody> </table>						試薬	およその濃度		つくり方	濃塩酸	12 mol/L	36%	市販の塩酸(密度1.18 g/cm ³ , 約36%)を用いる。	希塩酸	6 mol/L	20%	濃塩酸と同体積の水を混合する。		2 mol/L	7%	濃塩酸1体積と水5体積を混合する。	濃硫酸	18 mol/L	98%	市販の硫酸(密度1.84 g/cm ³ , 約98%)を用いる。	希硫酸	3 mol/L	25%	濃硫酸1体積と水5体積を混合する。		1 mol/L	10%	濃硫酸1体積と水17体積を混合する。	濃硝酸	13 mol/L	62%	市販の硝酸(密度1.38 g/cm ³ , 約62%)を用いる。	希硝酸	6 mol/L	32%	濃硝酸1体積と水1.2体積を混合する。		2 mol/L	12%	濃硝酸1体積と水5.5体積を混合する。	氷酢酸	17 mol/L	98%	市販の氷酢酸(密度1.05 g/cm ³ , 約98%)を用いる。	希酢酸	2 mol/L	12%	氷酢酸1体積と水7体積を混合する。	水酸化ナトリウム水溶液	6 mol/L	24%	水酸化ナトリウム240 gに水を加えて1Lとする。		2 mol/L	8%	水酸化ナトリウム80 gに水を加えて1Lとする。	濃アンモニア水	15 mol/L	28%	市販のアンモニア水(密度0.90 g/cm ³ , 約28%)を用いる。	希アンモニア水	6 mol/L	10%	濃アンモニア水1体積と水1.5体積を混合する。		2 mol/L	3%	濃アンモニア水1体積と水6.5体積を混合する。
試薬	モル濃度	質量パーセント濃度	つくり方																																																																																																																																																		
濃塩酸	12 mol/L	36%	市販の塩酸(密度1.18 g/cm ³ , 約36%)を用いる。																																																																																																																																																		
希塩酸	6 mol/L	20%	濃塩酸と同体積の水を混合する。																																																																																																																																																		
	2 mol/L	7%	濃塩酸1体積と水5体積を混合する。																																																																																																																																																		
濃硫酸	18 mol/L	98%	市販の硫酸(密度1.84 g/cm ³ , 約98%)を用いる。																																																																																																																																																		
希硫酸	3 mol/L	25%	濃硫酸1体積と水5体積を混合する。																																																																																																																																																		
	1 mol/L	10%	濃硫酸1体積と水17体積を混合する。																																																																																																																																																		
濃硝酸	13 mol/L	62%	市販の硝酸(密度1.38 g/cm ³ , 約62%)を用いる。																																																																																																																																																		
希硝酸	6 mol/L	32%	濃硝酸1体積と水1.2体積を混合する。																																																																																																																																																		
	2 mol/L	12%	濃硝酸1体積と水5.5体積を混合する。																																																																																																																																																		
氷酢酸	17 mol/L	98%	市販の氷酢酸(密度1.05 g/cm ³ , 約98%)を用いる。																																																																																																																																																		
希酢酸	2 mol/L	12%	氷酢酸1体積と水7体積を混合する。																																																																																																																																																		
水酸化ナトリウム水溶液	6 mol/L	24%	水酸化ナトリウム240 gに水を加えて1Lとする。																																																																																																																																																		
	2 mol/L	8%	水酸化ナトリウム80 gに水を加えて1Lとする。																																																																																																																																																		
濃アンモニア水	15 mol/L	28%	市販のアンモニア水(密度0.90 g/cm ³ , 約28%)を用いる。																																																																																																																																																		
希アンモニア水	6 mol/L	10%	濃アンモニア水1体積と水1.5体積を混合する。																																																																																																																																																		
	2 mol/L	3%	濃アンモニア水1体積と水6.5体積を混合する。																																																																																																																																																		
試薬	およその濃度		つくり方																																																																																																																																																		
濃塩酸	12 mol/L	36%	市販の塩酸(密度1.18 g/cm ³ , 約36%)を用いる。																																																																																																																																																		
希塩酸	6 mol/L	20%	濃塩酸と同体積の水を混合する。																																																																																																																																																		
	2 mol/L	7%	濃塩酸1体積と水5体積を混合する。																																																																																																																																																		
濃硫酸	18 mol/L	98%	市販の硫酸(密度1.84 g/cm ³ , 約98%)を用いる。																																																																																																																																																		
希硫酸	3 mol/L	25%	濃硫酸1体積と水5体積を混合する。																																																																																																																																																		
	1 mol/L	10%	濃硫酸1体積と水17体積を混合する。																																																																																																																																																		
濃硝酸	13 mol/L	62%	市販の硝酸(密度1.38 g/cm ³ , 約62%)を用いる。																																																																																																																																																		
希硝酸	6 mol/L	32%	濃硝酸1体積と水1.2体積を混合する。																																																																																																																																																		
	2 mol/L	12%	濃硝酸1体積と水5.5体積を混合する。																																																																																																																																																		
氷酢酸	17 mol/L	98%	市販の氷酢酸(密度1.05 g/cm ³ , 約98%)を用いる。																																																																																																																																																		
希酢酸	2 mol/L	12%	氷酢酸1体積と水7体積を混合する。																																																																																																																																																		
水酸化ナトリウム水溶液	6 mol/L	24%	水酸化ナトリウム240 gに水を加えて1Lとする。																																																																																																																																																		
	2 mol/L	8%	水酸化ナトリウム80 gに水を加えて1Lとする。																																																																																																																																																		
濃アンモニア水	15 mol/L	28%	市販のアンモニア水(密度0.90 g/cm ³ , 約28%)を用いる。																																																																																																																																																		
希アンモニア水	6 mol/L	10%	濃アンモニア水1体積と水1.5体積を混合する。																																																																																																																																																		
	2 mol/L	3%	濃アンモニア水1体積と水6.5体積を混合する。																																																																																																																																																		

訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
231	中	溶媒112 ヨードチンキ163 溶融塩電解179 4s 軌道203	溶媒112 溶融塩電解6,179 ヨードチンキ163 4s 軌道203
231	右	P pH133 pH メーター136 pH 指示薬136 p 軌道203	P pH133 pH 指示薬136 pH メーター136 p 軌道203
231	中	溶融塩電解179	溶融塩電解6,179
231	右	E e ⁻57	E e ⁻57,157
231	右	p 軌道203 sp ³ 混成軌道206 s 軌道203	p 軌道203 S sp ³ 混成軌道206 s 軌道203