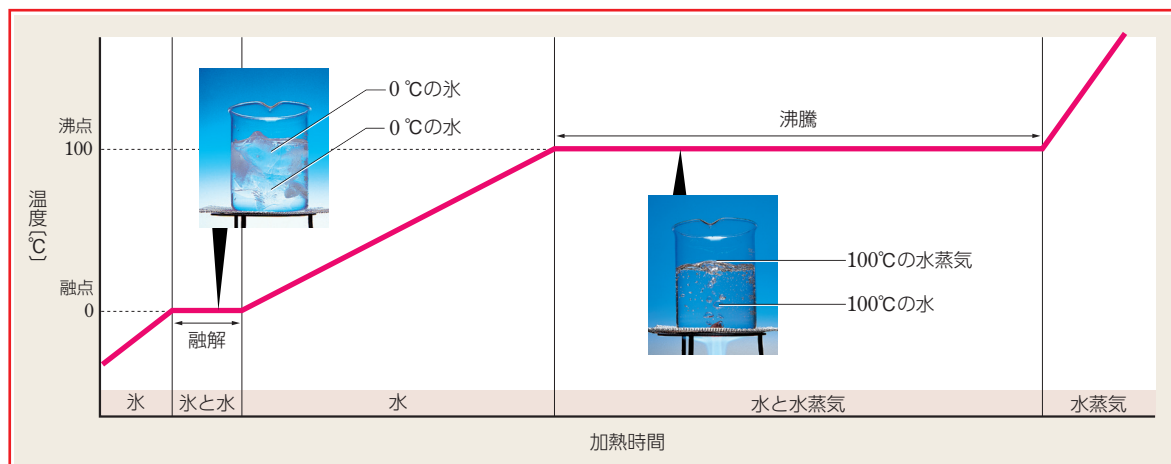


訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
20	5-6	<p>気の伝えやすさなどの性質が異なる。<u>現在ではその存在が明らかにされた</u> フラーレンやカーボンナノチューブ<sup>②</sup>も炭素の同素体である。<u>硫黄 S</u> の同</p> <p style="text-align: center;">削除</p>	<p>気の伝えやすさなどの性質が異なる。フラーレンやカーボンナノチューブ<sup>②</sup>も炭素の同素体であり、<u>日本人が発見に関係した</u>。硫黄 S の同素体には、</p>
23	13-14	<p>●沈殿の生成による元素の確認 化学反応などで、溶液中に生成する不溶性の固体を沈殿<sup>ちんでん</sup>という。溶液に特定の試薬を加えて沈殿が生成すれば、溶</p> <p style="text-align: center;">削除</p>	<p>●沈殿の生成による元素の確認 化学反応などで、溶液中に生成する固体を沈殿<sup>ちんでん</sup>という。溶液に特定の試薬を加えて沈殿が生成すれば、溶液に含ま</p>

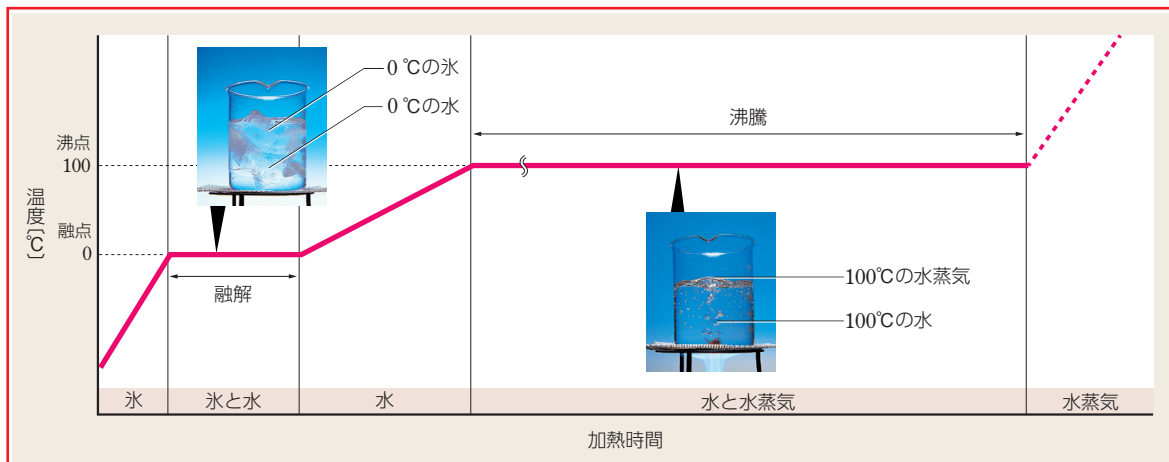
26 図 27



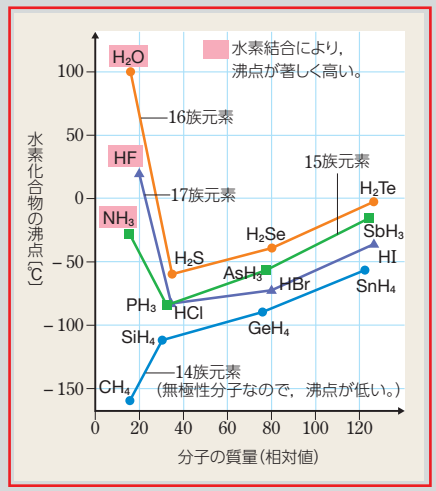
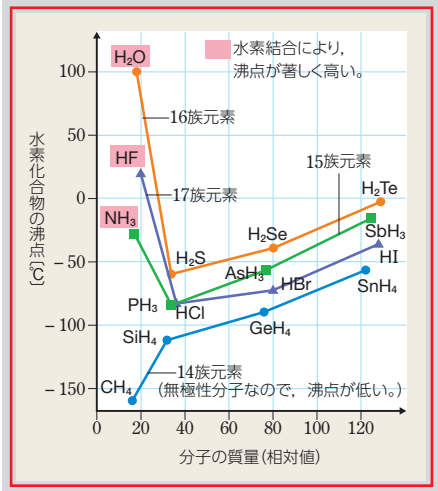


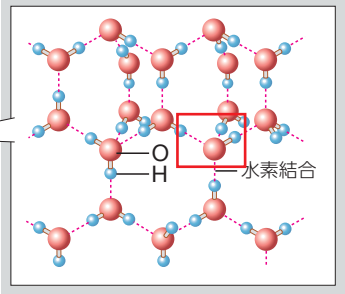
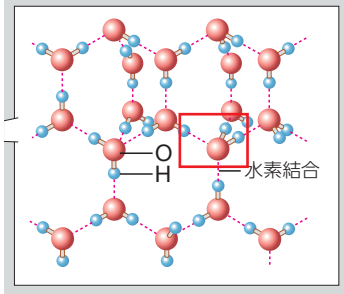
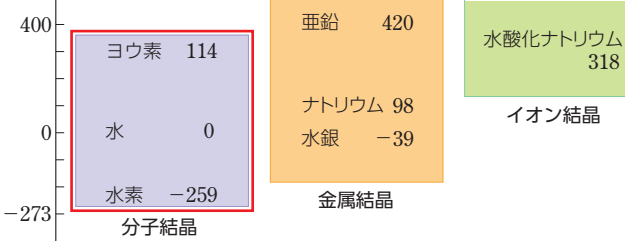
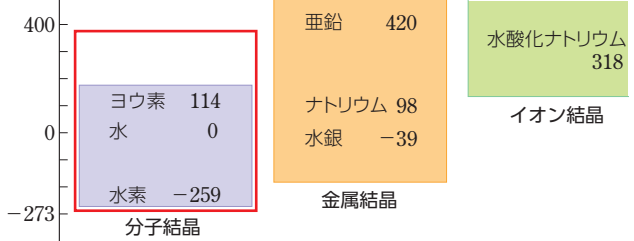
訂正箇所

ページ 行

26 図 27

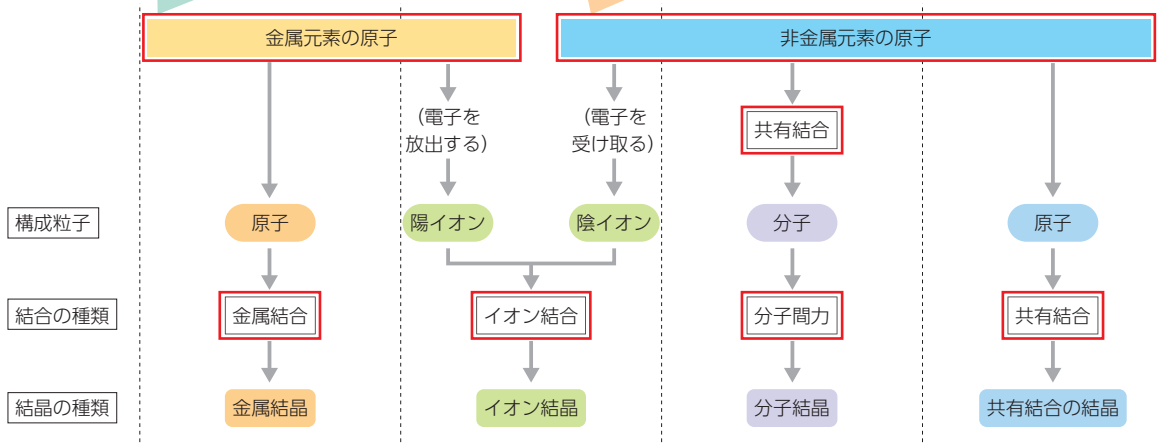



訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
52	4-5	<p>●<b>イオン結合</b> 陽イオンと陰イオンは静電的<small>せいでんき</small>な引<small>いんりょく</small>力<small>りょく</small>(クーロン力)で引き合い、互いの電荷を打ち消し合うような割合で結びつく。このような陽イ</p>	<p>●<b>イオン結合</b> 陽イオンと陰イオンは静電的<small>せいでんき</small>な引<small>いんりょく</small>力<small>りょく</small>がはたらき、互いの電荷を打ち消し合うような割合で結びつく。このような陽イ</p>
52	図 11	<p>② イオン結合</p>  <p>生成したナトリウムイオンと塩化物イオンが静電的<small>せいでんき</small>な引<small>いんりょく</small>力<small>りょく</small>で引き合い、結合する。</p>	<p>② イオン結合</p>  <p>生成したナトリウムイオンと塩化物イオンに静電的<small>せいでんき</small>な引<small>いんりょく</small>力<small>りょく</small>がはたらき、結合する。</p>
64	図 a		

訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
65	図 d		
72	図 48		

訂正箇所		原 文																																																																																																																																																																								
ページ	行																																																																																																																																																																									
73	図 49	<table border="1"> <thead> <tr> <th>族</th> <th>1</th> <th>2</th> <th>3</th> <th>4</th> <th>5</th> <th>6</th> <th>7</th> <th>8</th> <th>9</th> <th>10</th> <th>11</th> <th>12</th> <th>13</th> <th>14</th> <th>15</th> <th>16</th> <th>17</th> <th>18</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1</td> <td>H</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>He</td> </tr> <tr> <td>2</td> <td>Li</td> <td>Be</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>B</td> <td>C</td> <td>N</td> <td>O</td> <td>F</td> <td>Ne</td> </tr> <tr> <td>3</td> <td>Na</td> <td>Mg</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>Al</td> <td>Si</td> <td>P</td> <td>S</td> <td>Cl</td> <td>Ar</td> </tr> <tr> <td>4</td> <td>K</td> <td>Ca</td> <td>Sc</td> <td>Ti</td> <td>V</td> <td>Cr</td> <td>Mn</td> <td>Fe</td> <td>Co</td> <td>Ni</td> <td>Cu</td> <td>Zn</td> <td>Ga</td> <td>Ge</td> <td>As</td> <td>Se</td> <td>Br</td> <td>Kr</td> </tr> <tr> <td>5</td> <td>Rb</td> <td>Sr</td> <td>Y</td> <td>Zr</td> <td>Nb</td> <td>Mo</td> <td>Tc</td> <td>Ru</td> <td>Rh</td> <td>Pd</td> <td>Ag</td> <td>Cd</td> <td>In</td> <td>Sn</td> <td>Sb</td> <td>Te</td> <td>I</td> <td>Xe</td> </tr> <tr> <td>6</td> <td>Cs</td> <td>Ba</td> <td>ランタノイド</td> <td>Hf</td> <td>Ta</td> <td>W</td> <td>Re</td> <td>Os</td> <td>Ir</td> <td>Pt</td> <td>Au</td> <td>Hg</td> <td>Tl</td> <td>Pb</td> <td>Bi</td> <td>Po</td> <td>At</td> <td>Rn</td> </tr> <tr> <td>7</td> <td>Fr</td> <td>Ra</td> <td>アクチノイド</td> <td>Rf</td> <td>Db</td> <td>Sg</td> <td>Bh</td> <td>Hs</td> <td>Mt</td> <td>Ds</td> <td>Rg</td> <td>Cn</td> <td>Nh</td> <td>Fl</td> <td>Mc</td> <td>Lv</td> <td>Ts</td> <td>Og</td> </tr> </tbody> </table> <p> <span style="background-color: #FFD700; border: 1px solid black; padding: 2px;">    </span> 金属元素  <span style="background-color: #ADD8E6; border: 1px solid black; padding: 2px;">    </span> 非金属元素  <span style="background-color: #A9A9A9; border: 1px solid black; padding: 2px;">    </span> 詳しいことがわからない元素 </p>																	族	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	1	H																	He	2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne	3	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar	4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	6	Cs	Ba	ランタノイド	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	7	Fr	Ra	アクチノイド	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og
族	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18																																																																																																																																																								
1	H																	He																																																																																																																																																								
2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne																																																																																																																																																								
3	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar																																																																																																																																																								
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr																																																																																																																																																								
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe																																																																																																																																																								
6	Cs	Ba	ランタノイド	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn																																																																																																																																																								
7	Fr	Ra	アクチノイド	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og																																																																																																																																																								
構成粒子		<table border="1"> <thead> <tr> <th>金属元素の原子</th> <th colspan="2">(電子を放出する)</th> <th>(電子を受け取る)</th> <th>共有結合</th> <th>原子</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>原子</td> <td>陽イオン</td> <td>陰イオン</td> <td>分子</td> <td>原子</td> <td></td> </tr> <tr> <td>金属結合</td> <td colspan="2">イオン結合</td> <td>分子間力</td> <td>共有結合</td> <td></td> </tr> <tr> <td>金属結晶</td> <td colspan="2">イオン結晶</td> <td>分子結晶</td> <td>共有結合の結晶</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>																	金属元素の原子	(電子を放出する)		(電子を受け取る)	共有結合	原子	原子	陽イオン	陰イオン	分子	原子		金属結合	イオン結合		分子間力	共有結合		金属結晶	イオン結晶		分子結晶	共有結合の結晶																																																																																																																																	
金属元素の原子	(電子を放出する)		(電子を受け取る)	共有結合	原子																																																																																																																																																																					
原子	陽イオン	陰イオン	分子	原子																																																																																																																																																																						
金属結合	イオン結合		分子間力	共有結合																																																																																																																																																																						
金属結晶	イオン結晶		分子結晶	共有結合の結晶																																																																																																																																																																						
結合の種類																																																																																																																																																																										
結晶の種類																																																																																																																																																																										

族	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	H																	He
2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
3	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	ラ ン タ イ ド	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	ア ク チ ノ イ ド	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og



訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
88	表 3	<p>物質<sup>量</sup></p>	<p>分子<sup>量</sup></p>
128	下中	<p>p.127 の気づきラボ <u>19</u> で調製した、 シュウ酸水溶液を使おう。</p> 	<p>p.127 の気づきラボ <u>20</u> で調製した、 シュウ酸水溶液を使おう。</p> 