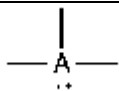
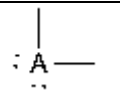
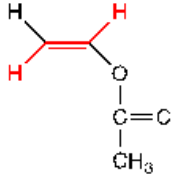
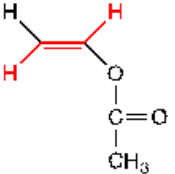


## 『環境を学ぶための基礎化学』第1刷 訂正表 (2017.8 化学同人)

頁	箇所	訂正前	訂正後																																																		
4	下から1行目	第6章で学ぶ	第9章で学ぶ																																																		
6	図1-6 右上部分	5d⑰	5f⑰																																																		
25	マージン欄 図⑧																																																				
49	表4-1	<table border="1"> <tbody> <tr> <td>水</td> <td>100.0</td> <td>0.52</td> <td>0.0</td> <td>1.86</td> </tr> <tr> <td>酢酸</td> <td>118.1</td> <td>3.07</td> <td>17</td> <td>3.9</td> </tr> <tr> <td>四塩化炭素</td> <td>76.7</td> <td>5.03</td> <td>-22.9</td> <td>32</td> </tr> <tr> <td>エタノール</td> <td>78.4</td> <td>1.22</td> <td>-114.7</td> <td>1.9</td> </tr> <tr> <td>ベンゼン</td> <td>80.1</td> <td>2.53</td> <td>5.5</td> <td>4.9</td> </tr> </tbody> </table>	水	100.0	0.52	0.0	1.86	酢酸	118.1	3.07	17	3.9	四塩化炭素	76.7	5.03	-22.9	32	エタノール	78.4	1.22	-114.7	1.9	ベンゼン	80.1	2.53	5.5	4.9	<table border="1"> <tbody> <tr> <td>水</td> <td>100.0</td> <td>0.515</td> <td>0.0</td> <td>1.85</td> </tr> <tr> <td>酢酸</td> <td>118</td> <td>2.53</td> <td>16.7</td> <td>3.90</td> </tr> <tr> <td>四塩化炭素</td> <td>76.8</td> <td>4.48</td> <td>-23.0</td> <td>29.8</td> </tr> <tr> <td>エタノール</td> <td>78.3</td> <td>1.22</td> <td>-115</td> <td>1.99</td> </tr> <tr> <td>ベンゼン</td> <td>80.1</td> <td>2.53</td> <td>5.53</td> <td>5.12</td> </tr> </tbody> </table>	水	100.0	0.515	0.0	1.85	酢酸	118	2.53	16.7	3.90	四塩化炭素	76.8	4.48	-23.0	29.8	エタノール	78.3	1.22	-115	1.99	ベンゼン	80.1	2.53	5.53	5.12
水	100.0	0.52	0.0	1.86																																																	
酢酸	118.1	3.07	17	3.9																																																	
四塩化炭素	76.7	5.03	-22.9	32																																																	
エタノール	78.4	1.22	-114.7	1.9																																																	
ベンゼン	80.1	2.53	5.5	4.9																																																	
水	100.0	0.515	0.0	1.85																																																	
酢酸	118	2.53	16.7	3.90																																																	
四塩化炭素	76.8	4.48	-23.0	29.8																																																	
エタノール	78.3	1.22	-115	1.99																																																	
ベンゼン	80.1	2.53	5.53	5.12																																																	
52	練習問題 Q4	ベンゼンのモル凝固点降下度は 2.53 K kg mol <sup>-1</sup>	ベンゼンのモル凝固点降下度は 5.12 K kg mol <sup>-1</sup>																																																		
60	2行目	式 (5.17)	式 (5.12)																																																		
63	上から3行目	- { ΔH <sub>f</sub> <sup>○</sup> [CO <sub>2</sub> (気)] +	- { ΔH <sub>f</sub> <sup>○</sup> [CO(気)] +																																																		
66	練習問題 Q1	容器を温度を	容器の温度を																																																		
67	右段6行目	北大西洋沿岸	北太平洋沿岸																																																		
85	式(7.2)	H <sub>2</sub> O (L)	H <sub>2</sub> O (液)																																																		
92	7.3.2項見出し	中和敵定	中和滴定																																																		
94	7.3.3項見出し	中和敵定	中和滴定																																																		
111	式8.44	PbSO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	PbSO <sub>4</sub>																																																		
114	練習問題 Q3	①～⑤の中で	①～④の中で																																																		
122	最終行	8族のパラジウム	10族のパラジウム																																																		
132	図10-3	(非環式脂肪族炭水化物)	(非環式脂肪族炭化水素)																																																		
139	図10-14 酢酸ビニルの																																																				

	構造式		
140	表 10-5 ④	2-poropropanol $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2(\text{OH})\text{CH}_3$	2-propanol $\text{CH}_3\text{CH}_2(\text{OH})\text{CH}_3$
178	下から 14 行目	写真看板	写真乾板
196	第 4 章 Q4	128	259
196	第 6 章 Q3②	$-38.52 \text{ J K}^{-1}\text{mol}^{-1}$	$-38.58 \text{ J K}^{-1}\text{mol}^{-1}$
196	第 6 章 Q4②	$-840.8 \text{ kJ mol}^{-1}$	$-839.8 \text{ kJ mol}^{-1}$
196	第 7 章 Q3	$4.2 \times 10^{-4} \text{ (M)}$	$1.0 \times 10^{-2} \text{ (M)}$
197	第 12 章 Q4	アデニンとグアニン, チミンとシトシン	アデニンとチミン, グアニンとシトシン