


訂正箇所		原 文	訂 正 文																				
ページ	行																						
22	図 2	 <p>混合牛乳</p>	 <p>混合牛乳</p>																				
33	脚注 2	<p>②液体表面付近の分子が分子間力(⇒p.36)を振り切って外部に飛び出す現象が蒸発であり、水は常温でも蒸発する。さらに高温になると、液体の内部からも<u>蒸発が起こる</u>ようになる。この現象を<u>沸騰</u>という。</p>	<p>②液体表面付近の分子が分子間力(⇒p.36)を振り切って外部に飛び出す現象が蒸発であり、水は常温でも蒸発する。さらに高温になると、液体の内部からも<u>気体が発生する</u>ようになる。この現象を<u>沸騰</u>という。</p>																				
39	3節のすぐ上	<table border="1" data-bbox="268 734 436 845"> <tr><th>元素</th></tr> <tr><td>塩素 Cl</td></tr> <tr><td><u>炭素 C と酸素 O</u></td></tr> <tr><td>(二酸化炭素 CO₂)</td></tr> </table>	元素	塩素 Cl	<u>炭素 C と酸素 O</u>	(二酸化炭素 CO ₂)	<table border="1" data-bbox="1243 734 1411 845"> <tr><th>元素</th></tr> <tr><td>塩素 Cl</td></tr> <tr><td><u>炭素 C</u></td></tr> <tr><td>(二酸化炭素 CO₂)</td></tr> </table>	元素	塩素 Cl	<u>炭素 C</u>	(二酸化炭素 CO ₂)												
元素																							
塩素 Cl																							
<u>炭素 C と酸素 O</u>																							
(二酸化炭素 CO ₂)																							
元素																							
塩素 Cl																							
<u>炭素 C</u>																							
(二酸化炭素 CO ₂)																							
185	中段表右	<table border="1" data-bbox="257 965 638 1125"> <thead> <tr> <th>電池反応</th> <th>標準電極電位 [V]</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Sn}$</td> <td>- 0.138</td> </tr> <tr> <td>$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Pb}$</td> <td>- 0.126</td> </tr> <tr> <td>$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2$</td> <td>0 (基準)</td> </tr> <tr> <td>$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu}$</td> <td>+ <u>0.337</u></td> </tr> </tbody> </table>	電池反応	標準電極電位 [V]	$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Sn}$	- 0.138	$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Pb}$	- 0.126	$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2$	0 (基準)	$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu}$	+ <u>0.337</u>	<table border="1" data-bbox="1232 965 1612 1125"> <thead> <tr> <th>電池反応</th> <th>標準電極電位 [V]</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Sn}$</td> <td>- 0.138</td> </tr> <tr> <td>$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Pb}$</td> <td>- 0.126</td> </tr> <tr> <td>$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2$</td> <td>0 (基準)</td> </tr> <tr> <td>$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu}$</td> <td>+ <u>0.340</u></td> </tr> </tbody> </table>	電池反応	標準電極電位 [V]	$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Sn}$	- 0.138	$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Pb}$	- 0.126	$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2$	0 (基準)	$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu}$	+ <u>0.340</u>
電池反応	標準電極電位 [V]																						
$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Sn}$	- 0.138																						
$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Pb}$	- 0.126																						
$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2$	0 (基準)																						
$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu}$	+ <u>0.337</u>																						
電池反応	標準電極電位 [V]																						
$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Sn}$	- 0.138																						
$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Pb}$	- 0.126																						
$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2$	0 (基準)																						
$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu}$	+ <u>0.340</u>																						
222	左下解説	<p>《解説》同種の元素からなる二原子分子 (N₂) は無極性分子、正四面体形の CCl₄ も無極性分子である。クロロメタンは正四面体形だが、C に結合している 4 つの原子が同じでないため、極性分子である。</p>	<p>《解説》同種の元素からなる二原子分子 (N₂) は無極性分子、正四面体形の CCl₄ も無極性分子である。クロロメタンは四面体形で C に結合している 4 つの原子が同じでないため、極性分子である。</p>																				