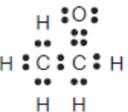
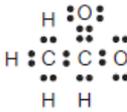
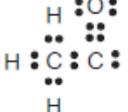
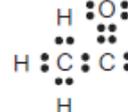


初版正誤表

頁	箇所	誤	正
p.12	16,17 行目	水が酸性の場合は赤色 アルカリ性で青色	水が酸性の場合は青色 アルカリ性で赤色
p.33	図 1-5	電子核	電子殻
p.44	18 行目	2 個の 2p 軌道	3 個の 2p 軌道
p.47	図 1-15		••He
p.58	14 行目	立体構造を表す時、このように	立体構造を表す時、(e) のように
p.58	18 行目	正に(e)のような構造	正に(d)のような構造
p.60	5 行目	図 2-4(e)に	図 2-4(d)に
p.64	8 行目	2 sp ₃	2 sp ³
p.84	13 行目	強い性質を持つてこと	強い性質を持っていること
p.109	図 3-7	青い球は塩素イオン	白い球は塩素イオン
p.159	図 4-26	<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;"> <p>(d)</p>  <p>アセトアルデヒド</p> </div> <div style="text-align: center;"> <p>(e)</p>  <p>酢酸</p> </div> </div>	<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;"> <p>(d)</p>  <p>アセトアルデヒド</p> </div> <div style="text-align: center;"> <p>(e)</p>  <p>酢酸</p> </div> </div>
p.160	1 行目	電子は 3 個減り、	電子は 3 個に減り、
p.165	図 4-32	 <p>水酸化物イオン</p>	 <p>水酸化物イオン</p>
p.183	14 行目	O(酸素)が生産される	O ₂ (酸素分子)が生産される
p.183	16 行目	温暖化効果ガスを酸素に	温暖化効果ガスを酸素分子に
p.194	8 行目	補足	補捉
p.225	図 5-38	レムデシベル	レムデシビル
p.249	図 6-17	$e^- + O_2 \rightarrow O_2^{\cdot-} \text{ (スーパーオキシド)}$ $\downarrow H_2O, e^-$ $H_2O_2 \text{ (過酸化水素)}$ $\downarrow e^-$ $OH^{\cdot} \text{ (ヒドロキシル・ラジカル)}$ $\downarrow e^-$ H_2O	$e^- + O_2 \rightarrow O_2^{\cdot-} \text{ (スーパーオキシド)}$ $\downarrow H_2O, e^-$ $H_2O_2 \text{ (過酸化水素)}$ $\downarrow e^-$ $OH^{\cdot} \text{ (ヒドロキシル・ラジカル)}$ $\downarrow e^-$ H_2O <p>(矢印の位置を右辺に移動)</p>
p.251	11 行目	水と二酸化炭	水と二酸化炭素