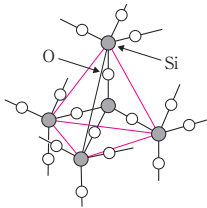
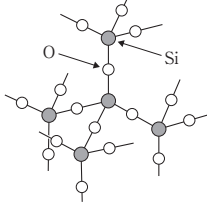
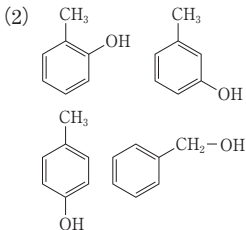
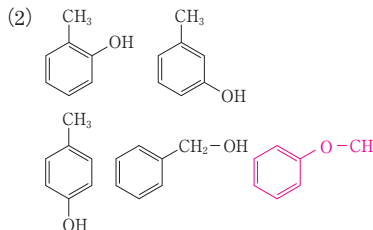
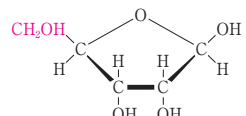
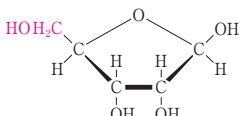


頁	箇所	誤	正
31	上から2つ目の図中		
4-5 行目		・・・エネルギーを 電気親和力 という。 電気親和力 が大きい・・・	・・・エネルギーを 電子親和力 という。 電子親和力 が大きい・・・
50	3 行目	・・・(25℃, 1.0×10^5 hPa) では,・・・	・・・(25℃, 1.0×10^5 Pa) では,・・・
52	1 行目	・・・例にすると, 水分子内の酸素原子は非共有電子対を2個持っており, 負電荷を帯びている。	・・・例にすると, 電気陰性度が酸素の方が大きい ため, 共有電子対を引き寄せることで部分的に負電荷を帯びている。
63	下図の1 行目	炭素原子 ^{12}C 酸素原子 ^{16}O	炭素原子 C 酸素原子 O
71	脚注1つ目の2-3 行目	化学反応 (Chemical Change) と化学変化 (Chemical Reaction)・・・	化学反応 (Chemical Reaction) と化学変化 (Chemical Change)・・・
74	解答4 行目	$\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^- + \text{Cu} \rightarrow \text{Ag} + \text{NO}_3^- + \text{Cu}^{2+}$	$2\text{Ag}^+ + 2\text{NO}_3^- + \text{Cu} \rightarrow 2\text{Ag} + 2\text{NO}_3^- + \text{Cu}^{2+}$
85	10 行目	このように, 水に溶解した電解質全体の 質量 ・・・	このように, 水に溶解した電解質全体の 物質質量 (またはモル濃度) ・・・
87	3 行目	・・・ = 1.0×10^7 mol/L	・・・ = 1.0×10^{-7} mol/L
	下から4-5 行目	約 $1.0 \sim 1.0 \times 10^{-7}$ mol/L の範囲で変化する。	約 $1.0 \sim 1.0 \times 10^{-14}$ mol/L の範囲で変化する。
145	表中 (イオン結晶に対する物質の例)	酸化カルシウム CuO	酸化カルシウム CaO
	表中 (分子結晶の外力に対する性質)	非常に硬い	やわらかくくだけやすい
	表中 (共有結合の結晶の外力に対する性質)	やわらかくくだけやすい	非常に硬い
150	4-5 行目	・・・分子中の酸素原子Oは負の電荷 (δ^-) を, 2つの水素原子Hは正の電荷 (δ^+)・・・	・・・分子中の酸素原子Oは わずかに 負の電荷 (δ^-) を, 2つの水素原子Hは わずかに 正の電荷 (δ^+)・・・
151	7-8 行目	・・・酸素原子Oは負の電荷 (δ^-) を, 水素原子Hは正の電荷 (δ^+)・・・	・・・酸素原子Oは わずかに 負の電荷 (δ^-) を, 水素原子Hは わずかに 正の電荷 (δ^+)・・・
185	4 行目	・・・→反応速度は 大きい	・・・→反応速度は 小さい
	6 行目	・・・→反応速度は 小さい	・・・→反応速度は 大きい
201	1 行目	・・・ $\rightleftharpoons \text{NH}_3 + \text{H}^+$	・・・ $\rightleftharpoons \text{NH}_3 + \text{H}_3\text{O}^+$
203	脚注3つ目の下から3 行目	1910 年頃より, 19 族	1910 年頃より, 18 族
211	脚注図		

214	脚注図	 <p>二酸化ケイ素 SiO₂ の構造</p>	 <p>二酸化ケイ素 SiO₂ の構造</p>
215	演習 6 行目	(3) 一酸化炭素は、・・・	(3) 一酸化窒素は、・・・
218	9 行目	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$	$\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
	12 行目	$\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \dots$	$2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \dots$
219	12 行目	$\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \dots$	$2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \dots$
	下から 2 行目	$\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \dots$	$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \dots$
230	下表の 3 行 3 列目	クロム酸イオン CrO_4^{2-}	クロム酸イオン CrO_4^{2-}
236	11 行目	腐食性に富み、・・・	耐食性に富み、・・・
241	下から 6 行目	$\text{Zn} + 2\text{OH}^- \rightarrow \dots$	$\text{Zn}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \dots$
243	下から 1 行目	CrO_7^{2-} に戻る（下図）。	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ に戻る（下図）。
261	下から 4-5 行目	水に溶けない。	水に溶けにくい。
263	下から 1 行目	$\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
266	下から 3 行目	・・・の赤褐色は脱色される。	・・・の赤紫色は脱色される。
275	脚注 1 つ目	ホルミル基—CHO もカルボニル基に含める。	この脚注は削除（“に含める” という言い方だと “ホルミル基＝カルボニル基” という解釈となるので不適）
287	解答 (2)	<p>(2)</p> 	<p>(2)</p> 
308	上図	 <p>リボース</p>	 <p>リボース</p>
315	演習 (2) の解答	単糖類とスクロース以外の二糖類には、還元性がある。	二糖はトレハロースにも還元性は無いので、“単糖類とスクロース以外の二糖類には、還元性がある。”という記載は不適である。二糖は還元性を示す部分同士が縮合するケースは他にも考えられる。
330	下表の 1 行 7 列目	ポリメタクリル酸 (PMMA)	ポリメタクリル酸メチル (PMMA)