

化学の基礎 ～原子から生命現象まで～

ISBN : 978-4-7827-0840-8

頁	項目	誤	正																																								
16	最終行	…原子の質量は…	…原子核の質量は…																																								
56	表 6-1	<p>表 6-1 物質の標準生成熱</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>化合物</th> <th>名称・状態</th> <th>標準生成熱 /kJ·mol⁻¹</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>C₃H₈ (g)</td> <td>プロパン(気体)</td> <td>103.9</td> </tr> </tbody> </table>	化合物	名称・状態	標準生成熱 /kJ·mol ⁻¹	C ₃ H ₈ (g)	プロパン(気体)	103.9	<p>表 6-1 物質の標準生成熱</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>化合物</th> <th>名称・状態</th> <th>標準生成熱 /kJ·mol⁻¹</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>C₃H₈ (g)</td> <td>プロパン(気体)</td> <td>-103.9</td> </tr> </tbody> </table>	化合物	名称・状態	標準生成熱 /kJ·mol ⁻¹	C ₃ H ₈ (g)	プロパン(気体)	-103.9																												
化合物	名称・状態	標準生成熱 /kJ·mol ⁻¹																																									
C ₃ H ₈ (g)	プロパン(気体)	103.9																																									
化合物	名称・状態	標準生成熱 /kJ·mol ⁻¹																																									
C ₃ H ₈ (g)	プロパン(気体)	-103.9																																									
57	1 行目	…, 6-3 で…	…, 6-1 で…																																								
63	10 行目	$K_p = \dots$	$K_p = \dots$																																								
69	2 行目	2. N ₂ O ₄ , …	2. N ₂ O ₃ , …																																								
79	表 9-1	<p>表 9-1 25°Cでの弱酸の電離定数 …</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>名称</th> <th>…</th> <th>pK_{a1}</th> <th>pK_{a2}</th> <th>…</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>安息香酸</td> <td></td> <td>3.99</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>フッ化水素酸</td> <td></td> <td>2.85</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>硫化水素</td> <td></td> <td>7.07</td> <td>12.20</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	名称	…	pK _{a1}	pK _{a2}	…	安息香酸		3.99			フッ化水素酸		2.85			硫化水素		7.07	12.20		<p>表 9-1 25°Cでの弱酸の電離定数 …</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>名称</th> <th>…</th> <th>pK_{a1}</th> <th>pK_{a2}</th> <th>…</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>安息香酸</td> <td></td> <td>4.20</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>フッ化水素酸</td> <td></td> <td>3.17</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>硫化水素</td> <td></td> <td>7.02</td> <td>13.90</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	名称	…	pK _{a1}	pK _{a2}	…	安息香酸		4.20			フッ化水素酸		3.17			硫化水素		7.02	13.90	
名称	…	pK _{a1}	pK _{a2}	…																																							
安息香酸		3.99																																									
フッ化水素酸		2.85																																									
硫化水素		7.07	12.20																																								
名称	…	pK _{a1}	pK _{a2}	…																																							
安息香酸		4.20																																									
フッ化水素酸		3.17																																									
硫化水素		7.02	13.90																																								
80	下から 6 行目	…[H ⁺]も 0.010 mol となるので…	…[H ⁺]も 0.010 mol/L となるので…																																								
94	表 10-1	<p>表 10-1 標準酸化還元電位</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>半反応</th> <th>標準酸化還元 電位/V</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>I₂ + 2e⁻ ⇌ 2I⁻</td> <td>+0.535</td> </tr> </tbody> </table>	半反応	標準酸化還元 電位/V	I ₂ + 2e ⁻ ⇌ 2I ⁻	+0.535	<p>表 10-1 標準酸化還元電位</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>半反応</th> <th>標準酸化還元 電位/V</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>I₂ (aq) + 2e⁻ ⇌ 2I⁻</td> <td>+0.621</td> </tr> </tbody> </table>	半反応	標準酸化還元 電位/V	I ₂ (aq) + 2e ⁻ ⇌ 2I ⁻	+0.621																																
半反応	標準酸化還元 電位/V																																										
I ₂ + 2e ⁻ ⇌ 2I ⁻	+0.535																																										
半反応	標準酸化還元 電位/V																																										
I ₂ (aq) + 2e ⁻ ⇌ 2I ⁻	+0.621																																										
100	6 行目	…, 固体とは異なり, …	…, 多くの 固体とは異なり, …																																								
101	表 11-1	<p>表 11-1 難溶解性塩の溶解度積</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>化合物</th> <th>名称</th> <th>溶解度積</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>AgI</td> <td>ヨウ化銀</td> <td>1.5 × 10⁻¹⁶</td> </tr> <tr> <td>Ag₂CrO₄</td> <td>クロム酸銀</td> <td>4.1 × 10⁻¹²</td> </tr> <tr> <td>CaF₂</td> <td>フッ化カルシウム</td> <td>4.0 × 10⁻¹¹</td> </tr> </tbody> </table>	化合物	名称	溶解度積	AgI	ヨウ化銀	1.5 × 10 ⁻¹⁶	Ag ₂ CrO ₄	クロム酸銀	4.1 × 10 ⁻¹²	CaF ₂	フッ化カルシウム	4.0 × 10 ⁻¹¹	<p>表 11-1 難溶解性塩の溶解度積</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>化合物</th> <th>名称</th> <th>溶解度積</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>AgI</td> <td>ヨウ化銀</td> <td>8.5 × 10⁻¹⁷</td> </tr> <tr> <td>Ag₂CrO₄</td> <td>クロム酸銀</td> <td>2.4 × 10⁻¹²</td> </tr> <tr> <td>CaF₂</td> <td>フッ化カルシウム</td> <td>4.9 × 10⁻¹¹</td> </tr> </tbody> </table>	化合物	名称	溶解度積	AgI	ヨウ化銀	8.5 × 10 ⁻¹⁷	Ag ₂ CrO ₄	クロム酸銀	2.4 × 10 ⁻¹²	CaF ₂	フッ化カルシウム	4.9 × 10 ⁻¹¹																
化合物	名称	溶解度積																																									
AgI	ヨウ化銀	1.5 × 10 ⁻¹⁶																																									
Ag ₂ CrO ₄	クロム酸銀	4.1 × 10 ⁻¹²																																									
CaF ₂	フッ化カルシウム	4.0 × 10 ⁻¹¹																																									
化合物	名称	溶解度積																																									
AgI	ヨウ化銀	8.5 × 10 ⁻¹⁷																																									
Ag ₂ CrO ₄	クロム酸銀	2.4 × 10 ⁻¹²																																									
CaF ₂	フッ化カルシウム	4.9 × 10 ⁻¹¹																																									
102	下から 3 行目	…[Ag ⁺] ² [CrO ₄ ²⁻] = 4.1 × 10 ⁻¹² である。	…[Ag ⁺] ² [CrO ₄ ²⁻] = 2.4 × 10 ⁻¹² である。																																								

頁	項目	誤	正												
102 ~103	最終行~ ~1行目	AgCl では $[Cl^-] = 1.8 \times \frac{10^{-10}}{[Ag^+]}$	AgCl では $[Cl^-] = \frac{1.8 \times 10^{-10}}{[Ag^+]}$												
103	1行目	Ag ₂ CrO ₄ では $[CrO_4^{2-}] = 4.1 \times \frac{10^{-12}}{[Ag^+]^2}$	Ag ₂ CrO ₄ では $[CrO_4^{2-}] = \frac{2.4 \times 10^{-12}}{[Ag^+]^2}$												
103	1行目 ~3行目	…となるので、同一の… … のほうが高い。	…となるので、AgCl よりも後に Ag ₂ CrO ₄ の沈殿生成が始まるように [CrO ₄ ²⁻]を設定することもできる。												
103	4行目	…Ag ₂ CrO ₄ の沈殿を…	…Ag ₂ CrO ₄ の沈殿を…												
104	下から 7行目	…を m , $\frac{p_0 n_0}{1000}$ を K と表す…	…を m , $\frac{p_0 M_0}{1000}$ を K と表す…												
109	練習問題 3. (末尾)	…である。	…である。酢酸の分子量は 60.0 である。												
138	表 14-2	<table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="2">表 14-2 おもな熱可塑性樹脂</th> </tr> <tr> <th>種類</th> <th>単量体</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ポリメタクリ ル酸メチル</td> <td>CH₂=CCH₃CO₂CH₃</td> </tr> </tbody> </table>	表 14-2 おもな熱可塑性樹脂		種類	単量体	ポリメタクリ ル酸メチル	CH ₂ =CCH ₃ CO ₂ CH ₃	<table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="2">表 14-2 おもな熱可塑性樹脂</th> </tr> <tr> <th>種類</th> <th>単量体</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ポリメタクリ ル酸メチル</td> <td>CH₂=C(CH₃)CO₂CH₃</td> </tr> </tbody> </table>	表 14-2 おもな熱可塑性樹脂		種類	単量体	ポリメタクリ ル酸メチル	CH ₂ =C(CH ₃)CO ₂ CH ₃
表 14-2 おもな熱可塑性樹脂															
種類	単量体														
ポリメタクリ ル酸メチル	CH ₂ =CCH ₃ CO ₂ CH ₃														
表 14-2 おもな熱可塑性樹脂															
種類	単量体														
ポリメタクリ ル酸メチル	CH ₂ =C(CH ₃)CO ₂ CH ₃														
140	4行目 ~5行目	…スチレンやクロロプレンなどとの共重 合によって…	…スチレンやアクリロニトリルなどとの 共重合によって…												
175	11行目	…、多くの ATP を獲得することができ る。	…、多くの ATP を獲得することができ る。これを呼吸という。												
179	6行目	RNA の機能	遺伝情報の発現には、RNA が重要な役 割を果たしている。												

以上。