

3版化学の新研究 正誤表 1刷用

【注】「電子（を）吸引（性・力）」→「**陽**子（を）求引（性・力）」は、どちらの表記も存在しますが後者がより適切と判断して修正しました。数が多いので正誤表には入れていません。

ページ	問題番号など	訂正行	訂正前（誤）	訂正後（正）
表紙裏	元素の周期表	オスmiumOsの密度	22.57	22.59
表紙裏	元素の周期表	イリジウムIrの密度	22.61	22.56
5	もくじ	2行目（左段2行目）	放射線同位体	放射性同位体
9	第1章 扉 ラボアジエ	4行目	熱素	燃素
29	[Science Box]	1行目（タイトル）	放射線同位体	放射性同位体
93	21 図	結晶の種類と固体の融点 分子結晶	〈枠の修正〉	〈上端を250℃に変更〉
99	5	4行目	1個ずつ教えること	1個ずつ数えること
187	[Science Box]	左段6行目	温度	沸点
188	[Science Box]	グラフ中の文字	氷 + NaCl・2H ₂ O結晶（氷晶）	氷 + 共晶
188	[Science Box]	グラフ中の文字	〈右下空白部，26.3の上に追加〉	NaCl・2H ₂ O + 共晶
200	1 詳説3	1行目	分散質には液体と固体のものしか存在しない。	分散質に気体のものは存在しない。
210	8 詳説18	10行目	飽和硫酸ナトリウム	飽和硫酸アンモニウム
215	2	7～8行目	H ₂ 1mol	H ₂ 2mol
215	2	9行目・12行目	kJ/mol 〈4か所〉	kJ 〈4か所〉
219	5 補足11	5～10行目	強酸と弱塩基，および～ただし，酢酸は例外である。	弱酸や弱塩基のかかわる中和反応では，弱酸・弱塩基の電離が吸熱反応であるため，中和エンタルピーは強酸・強塩基の中和エンタルピー（－56.5kJ/mol）より大きな値となる。（絶対値が小さくなる）。ただし，酢酸は例外である。
219	5 参考	3行目	56.5kJ/mol	－56.5kJ/mol
221	7 例題 [解]	4，5行目	394.2	392.4
226	3 例題	1行目	炭素（黒鉛）	二酸化炭素（気体）
238	2 ▶段落	12～13行目	～1:1:2となる。したがって，～となる ^② 。	～1:1:2となる ^② 。この関係は，反応速度の単位が同じ場合にのみ成り立つ。
247	[Science Box]	例題〈後者〉6行目	¹³⁸ Ba	¹³⁷ Ba
254	6 例題〈前者〉	グラフの横軸の単位	K	K ^{－1}

ページ	問題番号など	訂正行	訂正前（誤）	訂正後（正）
255	7	4～5行目	少量でも反応速度を変化させる	その反応速度を大きくする
255	7 詳説14	---	〈全文差し替え〉	〈図版リスト：1に差し替え〉
283	[Science Box]	グラフ，縦軸（水蒸気圧）の値	(5.9)	(6.1)
283	[Science Box]	グラフ	〈グラフの修正〉	〈A，Bとその延長の点線を6.1に移動〉
313	5 図	図版内2行目	H^{+}	OH^{-}
330	15 □1	3，5，13行目	NaCO_3 〈2か所〉	Na_2CO_3
357	3 例題 [解]	最後の反応式	$\rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	$\rightarrow 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
368	[Science Box]	右段下から7，9行目	2.50×10^{-5}	2.50×10^{-4}
380	[Science Box]	表の右上	－は発熱，－は吸熱を示す。	－は発熱，＋は吸熱を示す。
382	3 □3 補足10	9行目	$3\text{Pt} + 4\text{HNO}_3 + 18\text{HCl} \rightarrow 3\text{H}_2[\text{PtCl}_6] + 4\text{NO} + 8\text{H}_2\text{O}$	$\text{Pt} + 2\text{HNO}_3 + 8\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2[\text{PtCl}_6] + 2\text{NO} + 4\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
383	[Science Box] トタンとブリキの腐食	右段＊の1行目	Su	Sn
392	11	10行目	2OH^{-}	4OH^{-}
398	16	15行目	電解液の濃度が変化しない	電解液の濃度がほとんど変化しない
431	4 補足14	1行目	I_2 の結晶を～ならず，	ヨウ素 I_2 を穏やかに加熱すると，
433	7 補足22	すべて	〈全文差し替え〉	〈図版リスト：2に差し替え〉
446	4 ▶段落	1～2行目	陽性の強い金属元素～水に溶けにくくなる。	陽性の強い軽金属Mの硫化物ほど水に溶けやすいが，陽性の弱い重金属M'の硫化物ほど水に溶けにくい傾向がある。（p.556）
451	7（訂正後8）	1行目	7 硫酸の性質	8 硫酸の性質
451	7（訂正後8） 補足33	4行目	約290℃で	約274℃で
460	7 ▶段落	1～3行目	白リンを放置すると表面から～する性質があるので，	白リンを放置すると再び表面から淡黄色になるのだが，白リンは紫外線により赤リンに変化する性質があることから
480	[Science Box]	例題1行目	カルバボラン	カルバボラン（カルボラン）
501	[Science Box]	〔4〕1行目	日本量	日本酒

ページ	問題番号など	訂正行	訂正前（誤）	訂正後（正）
510	4 詳説12	13～15行目	ミョウバンの結晶を100℃付近まで熱すると、自身のもつ結晶水中に溶解するが、さらに200℃付近まで熱すると、すべての配位水を失って、	ミョウバンの結晶を約65℃に熱すると、 $\text{AlK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ に変化するが、さらに220℃付近まで熱すると、すべての水和水を失って、
523	[Science Box]	〔3〕 図（一番下の構造式）	〈左上に追加〉	(ii)
523	[Science Box]	右段最終行	したがって、立体異性体は5種類。	①には1対の鏡像異性体が存在するので、立体異性体は6種類。
556	2 補足3	1～3行目	〈差し替え〉	HSABの原理によれば、次のように説明できる。重金属イオン M' は軟らかい酸、 S^{2-} は軟らかい塩基なので、 $\text{M}'-\text{S}$ 結合の共有結合性が強く、硫化物は水に溶けにくい。一方、軽金属イオン M は硬い酸、 S^{2-} は軟らかい塩基なので、 $\text{M}-\text{S}$ 結合のイオン結合性、共有結合性はいずれも強くないので、硫化物は水に溶けやすい。
588	8 詳説12	14行目	配座がすべて重なり形であり	配座の2か所が重なり形であり
589	[Science Box]	右段末尾	19種類	20種類
596	5 補足14	---	〈構成変更と修正〉	〈図版リスト3：に差し替え〉
592	補足2 (1)	1行目	二重結合を含んだ最長の炭素鎖	最も長い炭素鎖
600	(2) (x)	物質名	2-エチル-1-ブテン	3-メチリデンペンタン
600	(2) (x)	() 内	〈差し替え〉	メタンからHが2個取れた基のうち、 $-\text{CH}_2-$ をメチレン基、 $=\text{CH}_2$ をメチリデン基という。
600	(2) (x)	構造式の位置番号	〈数字の修正〉	〈5個並んだCに左から〉1,2,3,4,5
626	例題	下から4行目	$\text{A}\cdots(\text{CH}_3)_3\text{CHOH}$	$\text{A}\cdots(\text{CH}_3)_3\text{COH}$
644	7	1行目	カルボキシ基とヒドロキシ基とを	$-\text{COOH}$ とアルコール性の $-\text{OH}$ を
670	[Science Box]	左段15～16行目	脂肪酸の分解も $-\text{COOH}$ の β 位の炭素から、アセチルCoAとして切り取られていく。	脂肪酸の分解は、 α 位と β 位の間の結合が切れ、アセチルCoAの形で順番に切り取られていく。

ページ	問題番号など	訂正行	訂正前（誤）	訂正後（正）
670	[Science Box]	左段18行目	〈構造式上部の数字に対応する下部のギリシャ文字〉 1- α 2- β 3- γ 4- δ 5- ε	1- 〈削除〉 2- α 3- β 4- γ 5- δ
688	5	1行目の反応式	安息香酸（沸点123℃）	安息香酸（融点123℃）
715	[Science Box]	〔1〕 18～20行目	不斉炭素が存在しないのにもかかわらず，分子不斉原子となるので	不斉炭素原子が存在しないのにもかかわらず，分子不斉となるので
727	6 参考	5行目	〈反応式矢印の下〉 50～60℃	〈削除〉
728	7	タイトル，反応式	カップリング	ジアゾカップリング
728	7	5行目	カップリング	ジアゾカップリング（カップリング）
736	詳説6	11行目（囲み左から4番目の構造式）	〈トルエンの側鎖〉 -NH ₃	-CH ₃
748	2 ▶段落	フルクトースの構造式	〈構造式2位の左側にある〉 H-	〈削除〉
761	8 参考	3～4行目	酵素による加水分解では～（スクロースの場合は後者である。）	厳密には，グルコース側から加水分解する酵素がスクラーゼであり，フルクトース側から加水分解する酵素がインベルターゼである。
777	6 ▶段落	2行目	（主に2位）	〈削除〉
811	[Science Box]	右段〔2〕 8～9行目	結局，GlyのN-Hと隣のProやHypのC=Oとの間で水素結合が形成され，	結局，GlyのN-Hから数えて4番目のProやHypのC=Oとの間で水素結合が形成され，かつ，Hypの側鎖の-OHの水素結合によって
814	8 □2 詳説19	9行目	キノン型	キノイド
814	8 □2 詳説19	反応式	〈最後の構造式〉	〈Nの右上に⊕（○の中に+）を追加〉
814	8 □3 詳説20	---	〈全文差し替え〉	〈図版リスト：5に差し替え〉
830	4 詳説4	10行目	ADP + H ₂ P ₂ O ₇	ADP+H ₃ PO ₄
844	5	1～4行目	〈全文差し替え〉	〈図版リスト：8に差し替え〉

ページ	問題番号など	訂正行	訂正前（誤）	訂正後（正）
844	5 補足15	5～7行目	結晶部分が多い（非結晶部分は少ない）。このため、染料分子が内部へ拡散しにくく染色性が悪い。そこで、他成分との共重合によって分子間力を弱めると、非結晶部分が多くなり、染色性が向上する。また、アクリロニトリルに塩化ビニルを共重合させたものは、	結晶部分が多い。このため、染料分子が内部へ拡散しにくく染色性が悪い。そこで、他成分との共重合によって分子間力を弱めると、非結晶部分が多くなり、染色性が向上する。また、アクリロニトリルに塩化ビニルCH ₂ =CHCl を共重合させたモダクリル繊維は、
850	表	ポリプロピレンの構造式	〈左から2つ目の〉－CH ₂ －	－CH－
858	[Science Box]	右段9行目	<i>o</i>位，または<i>p</i>位に対して，	<i>o</i>位，<i>p</i>位は電子密度が高く，
874	2	6行目	付加重合	付加反応
881	索引	3段目下から9行目から3行目	N-グリコシド結合 829,833,670 n-3系 867 NBR 796 N-末端 670 n-6系 864 エネルギー弾性 606 エノール 618,711,713	N-グリコシド結合 829,833 n-3系 670 NBR 867 N-末端 796 n-6系 670 エネルギー弾性 864 エノール 606,618,713
885	索引	4段目28行目	〈追加〉	ジアゾカップリング 728
887	索引	2段目29行目	正触媒 255	〈削除〉
890	索引	1段目1行目	二酸化硫黄 62,448	二酸化硫黄 62,447
890	索引	1段目39行目	二硫化硫黄 447	二硫化炭素 180,778
891	索引	4段目6行目	負触媒 255	〈削除〉
893	索引	4段目30行目	〈追加〉	モダクリル繊維

ページ	問題番号など	訂正行	訂正前（誤）	訂正後（正）
-----	--------	-----	--------	--------

<></>で囲まれた部分は以下のような文字です

下線 <u>□ </u>

イタリック <i>□ </i>

太字 □

上付き [□]

下付き _□

お使いの割数によっては、修正済みのものも含まれています。(正確表をご覧ください。)

1: p.255 解説14	解説 ① H_2O_2の分解反応におけるFe^{3+}の触媒作用は次式で表される。 $\text{H}_2\text{O}_2(\text{還元剤}) + 2\text{Fe}^{3+} \longrightarrow \text{O}_2 + 2\text{Fe}^{2+} + 2\text{H}^+ \cdots\cdots\text{①}$ $\text{H}_2\text{O}_2(\text{酸化剤}) + 2\text{Fe}^{2+} + 2\text{H}^+ \longrightarrow 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O} \cdots\cdots\text{②}$ このように、Fe^{3+}とFe^{2+}との間の酸化還元反応の繰り返しによって、H_2O_2の分解反応が促進されると考えられる。 一方、微量で触媒作用を著しく減少させる物質を触媒毒といい、NH_3合成で使用する鉄触媒に対する硫黄Sや一酸化炭素CO、HNO_3合成で使用する白金触媒に対する硫黄S、リンP、ヒ素Asなどがその例である。 一般に、15族や16族の単体や化合物のうち、非共有電子対をもつものは触媒毒となりうる。また、ときに、反応の生成物が触媒作用を示すことがある。これを自触媒作用という。酸性条件下における過マンガン酸イオンによる酸化作用は、その生成物であるマンガニ(Ⅱ)イオンによって著しく促進される(p.553)。これは、Mn^{2+}による自触媒作用の例である。
2: p.433 補足22	補足 SiO_2はフッ化水素酸HFには溶けるが、フッ化ナトリウムNaFやフッ化アンモニウムNH_4F水溶液には溶けないことから、SiO_2を攻撃する主役はフッ化物イオンF^-ではなく、次式で生成する二フッ化水素イオンHF_2^-(HFとF^-が水素結合で会合したイオン)と考えられている。 $2\text{HF} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HF}_2^-$ SiとOの電気陰性度は1.9と3.4であるから、$\text{Si}-\text{O}$結合はかなり強い極性をもち、右図左のように、中心のSi^{4+}をHF_2^-が攻撃して、新たに$\text{Si}-\text{F}$結合ができること、HF_2^-中の水素結合が切れてHFが脱離する。一方、背後にある$\text{Si}-\text{O}$結合のO^{2-}にはH^+が結合してOHとなり、点線部分で$\text{Si}-\text{O}$結合が切れる。この反応の繰り返しによってSiF_4を生成する。水溶液中ではさらに2分子のHFが配位結合して、水溶性のヘキサフルオロケイ酸イオン$[\text{SiF}_6]^{2-}$という錯イオンとなる。これをあつうヘキサフルオロケイ酸H_2SiF_6(強酸)として表す。なお、フッ化水素酸はガラスを溶かすため、ポリエチレン容器に保存しなければならない。 補足 この酸化反応は、下図のような電位中間体を経て進行するので、シス付加となる。 $\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} \\ & & & & \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} & \xrightarrow{-\text{H}_2\text{O}} & \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} & \xrightarrow{-\text{H}_2\text{O}} & \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \longrightarrow \text{CH}_2=\text{CH}_2 \quad \text{エチレン} \\ & & & & \\ \text{O} & \text{O} & \text{O} & \text{O} & \text{OH} \quad \text{グリコール} \\ & & & & \\ \text{O} & \text{O} & \text{O} & \text{O} & \text{O} \\ & & & & \\ \text{O}^- & \text{O}^- & \text{O}^- & \text{O}^- & \text{O}^- \end{array}$ ($3\text{H}_2\text{MnO}_4^- \longrightarrow 2\text{MnO}_2 + \text{MnO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{OH}^-$の自己酸化還元反応(不均化反応)で生じた) MnO_4^-は、再びエチレンを酸化するのに使われる。 また、塩基性では、KMnO_4の酸化力はそれほど強くないので、アルケンの$\text{C}=\text{C}$結合のうち、弱いほうのπ結合だけが切断されて中間体が生成されるが、酸性条件にするとKMnO_4の酸化力が強く、強いほうのσ結合も切断されてしまう(p.597)。
3: p.596 補足14	解説 β-シート構造には、平行型(ケラチンを引き伸ばした構造)と逆平行型(絹のフィブロイン)がある。一般に、平行型より逆平行型の力が水素結合は強く働くが、逆平行型では、側鎖$\text{R}-$が向かい合っているため、$\text{R}-$が大きくなると水素結合が形成されにくくなる。フィブロインの場合、$\text{R}-$が小さいもの(GlyやAlaなど)が多く逆平行型が安定となる(p.838)。$\text{R}-$が大きいものが多くなると、β-シート構造よりα-ヘリックス構造の方が安定となる。 平行型 逆平行型
4: p.807 解説8	解説 システインに濃NaOH水溶液を加えて加熱すると、塩基のOH^-がシステインのカルボニル基に隣接するα位のHをH^+として引き抜いた後、電子の移動が起こると、デヒドロアラニン(アラニンから脱水素された非天然型アミノ酸)と硫化水素イオンHS^-を生じる。HS^-は直ちに中和されてS^{2-}となり、Pb^{2+}と反応しPbSの黒色沈殿を生じる。 $\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \\ \text{OH}^- \text{H}^+ \text{C} - \text{CH}_2 - \text{SH} \longrightarrow \text{C} = \text{CH}_2 - \text{SH} \longrightarrow \text{C} = \text{CH}_2 + \text{HS}^- \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$ メチオニンの場合、システインと同様の反応が起こると、デヒドロアラニンと硫化ジメチル$(\text{CH}_3)_2\text{S}$を生じる。ただし、硫化ジメチルからS^{2-}を脱離させるためには、NaOH水溶液との加熱では困難であり、より高温となるNaOH融解液との反応が必要となる。 $\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \\ \text{OH}^- \text{H}^+ \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{S} - \text{CH}_3 \longrightarrow \text{C} = \text{CH}_2 + \text{CH}_3 - \text{S} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$
5: p.814 解説20	解説 システインに濃NaOH水溶液を加えて加熱すると、塩基のOH^-がシステインのカルボニル基に隣接するα位のHをH^+として引き抜いた後、電子の移動が起こると、デヒドロアラニン(アラニンから脱水素された非天然型アミノ酸)と硫化水素イオンHS^-を生じる。HS^-は直ちに中和されてS^{2-}となり、Pb^{2+}と反応しPbSの黒色沈殿を生じる。 $\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \\ \text{OH}^- \text{H}^+ \text{C} - \text{CH}_2 - \text{SH} \longrightarrow \text{C} = \text{CH}_2 - \text{SH} \longrightarrow \text{C} = \text{CH}_2 + \text{HS}^- \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$ メチオニンの場合、システインと同様の反応が起こると、デヒドロアラニンと硫化ジメチル$(\text{CH}_3)_2\text{S}$を生じる。ただし、硫化ジメチルからS^{2-}を脱離させるためには、NaOH水溶液との加熱では困難であり、より高温となるNaOH融解液との反応が必要となる。 $\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \\ \text{OH}^- \text{H}^+ \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{S} - \text{CH}_3 \longrightarrow \text{C} = \text{CH}_2 + \text{CH}_3 - \text{S} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$
6: p.817 [Science Box]	一般に、インドル環中では、ベンゼン環よりもピロール環の反応性が高い。これは、六員環に6個のπ電子が存在するベンゼン環よりも、五員環に6個のπ電子が存在するピロール環の方が電子密度が高いからである。また、ピロール環の反応性は$3 > 2 > 1$位である。 トリプトファンの場合、ピロール環の3位にアミノ酸の基本骨格が結合しているため、濃硝酸との反応でニトロ化されるのは、2位である。また、濃硝酸との反応では、電子密度の大きなピロール環自体が酸化される副反応が起こる可能性が高い。 実際、タンパク質中のトリプトファンは、チロシンに比べて$\frac{1}{2} \sim \frac{1}{3}$程度と少ないことから、タンパク質水溶液のキントプロテイン反応は、主にチロシンによっておこっていると考えられる。 (3) フェニルアラニンのキントプロテイン反応 フェニルアラニンは、濃硝酸に対してはキントプロテイン反応は陰性であったが、濃硝酸に溶かして加熱すると黄褐色を示し、塩酸性になると黄褐色に沈殿した。これより、フェニルアラニンのキントプロテイン反応は濃硝酸に対しては陰性であるといえる。
7: p.818 [Science Box]	(1) システインの酸化反応(1)反応 システインをNaOH水溶液に加熱して加熱すると、塩基であるOH^-がシステインのカルボニル基に隣接するα位のHをH^+として引き抜いた後、電子の移動が起こると、デヒドロアラニン(アラニンから脱水素された非天然型アミノ酸)と硫化水素イオンHS^-を生じる。HS^-は直ちに中和されてS^{2-}となり、Pb^{2+}と反応しPbSの黒色沈殿を生じる。 (2) システインの酸化反応(2)反応 システインをNaOH水溶液に加熱して加熱すると、塩基であるOH^-がシステインのカルボニル基に隣接するα位のHをH^+として引き抜いた後、電子の移動が起こると、デヒドロアラニン(アラニンから脱水素された非天然型アミノ酸)と硫化水素イオンHS^-を生じる。HS^-は直ちに中和されてS^{2-}となり、Pb^{2+}と反応しPbSの黒色沈殿を生じる。 (3) システインの酸化反応(3)反応 システインをNaOH水溶液に加熱して加熱すると、塩基であるOH^-がシステインのカルボニル基に隣接するα位のHをH^+として引き抜いた後、電子の移動が起こると、デヒドロアラニン(アラニンから脱水素された非天然型アミノ酸)と硫化水素イオンHS^-を生じる。HS^-は直ちに中和されてS^{2-}となり、Pb^{2+}と反応しPbSの黒色沈殿を生じる。 (4) システインの酸化反応(4)反応 システインをNaOH水溶液に加熱して加熱すると、塩基であるOH^-がシステインのカルボニル基に隣接するα位のHをH^+として引き抜いた後、電子の移動が起こると、デヒドロアラニン(アラニンから脱水素された非天然型アミノ酸)と硫化水素イオンHS^-を生じる。HS^-は直ちに中和されてS^{2-}となり、Pb^{2+}と反応しPbSの黒色沈殿を生じる。
8: p.844 1~4行目	アクリロニトリル$\text{CH}_2=\text{CHCN}$を付加重合して得られるポリアクリロニトリルは染色性が良くない。そこで、アクリロニトリルと少量のアクリル酸メチル$\text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_3$や酢酸ビニル$\text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_3$などの共重合体(p.740)として使用されることが多い。一般に、ポリアクリロニトリルの含有率(質量%)が85%以上の合成繊維をアクリル繊維、35~85%未満のものをモダクリル繊維という。