

ページ		問題番号など	訂正行	訂正前 (誤)	訂正後 (正)	訂正日
本冊	前見返し	前見返し	周期表	「Ge」のフォントがほかの元素記号と異な て見える	ほかの元素記号と同じフォント	2026/2/16
本冊	14	□2②	3行目	最大収容数	最大収容数	2026/4/28
本冊	35	46	1～2行目	(ア) ～ (オ)	(ア) ～ (サ)	2025/9/30
本冊	70	96	2行目	シュウ酸二水和物 (COOH) ₂・ 2H₂</sub>O に	シュウ酸二水和物 (COOH) ₂</sub>・ 2H₂</sub>O 3.15gに	2024/8/26
本冊	95	---	ページ欄外	〈ページ上に追加〉	問題126～129で必要な場合は、気体定数<i>R</i> =8.3×10³</sup>Pa・L/(K・mol)) とし て計算せよ。	2024/8/5
本冊	96	---	ページ欄外	〈ページ上に追加〉	問題130～133で必要な場合は、気体定数<i>R</i> =8.3×10³</sup>Pa・L/(K・mol)) とし て計算せよ。	2024/8/5
本冊	97	135	1～3行目	揮発性の液体A 2.0g を内容積0.50L のフラスコ に入れ、小さな穴をあけたアルミ箔でふたをし たところ、質量は153.2g であった。	内容積0.50L のフラスコの質量を測定すると153.2g であった。これに揮発性の液体A 2.0g を入れ、小 さな穴をあけたアルミ箔でふたをして、	2025/5/8
本冊	107	例題39 問題	2行目	Kg/mol	kg/mol	2025/8/6
本冊	109	148	2行目	〈文末に追加〉	(気体定数<i>R</i>=8.3× 10³</sup>Pa・L/(K・mol))	2024/8/5
本冊	115	155	3行目	FeCl₃</sub>	FeCl₃</sub>水溶液	2024/8/2
本冊	118	解答	□5 (3)	B	A	2024/8/2
本冊	144	例題53 考え方 (2)	1行目	陰イオンのCl⁻</sup>は反応せず	陰イオンの酸化は起こらず	2024/8/2
本冊	146	189	3行目	〈文末に追加〉	(原子量：Ag=108)	2025/8/19
本冊	148	解答	□2 (2)	活性化エンタルピー	活性化エネルギー	2025/8/19
本冊	165	206 エ	---	温度が高いほど小さくなる。	温度が高いほど大きくなる。	2026/8/3
本冊	210	270	3行目	Fe³⁺</sup>	Fe²⁺</sup>	2024/7/10
本冊	242	303	図	〈AとBの間の矢印〉 ←	→	2025/5/8
本冊	251	316 (3)	1行目	有機化合物	芳香族化合物	2024/8/5
別冊解答	1	もくじ	右段のページ数	118, 132, 146, 159	119, 133, 147, 160	2024/8/5
別冊解答	9	18 解答 (1) ②	---	Cl	FとCl	2024/7/23
別冊解答	26	63 解説 (2)	4行目	18	1.8	2024/8/19
別冊解答	49	118 解説 (4)	6行目	(30－10) × 10 = 200 [kJ]	(30－10) × 2.0 = 40 [kJ]	2024/10/15
別冊解答	49	118 解説 (4)	7～8行目	蒸発熱も～ = 40 [kJ/mol]	蒸発熱はこれに等しい。	2024/10/15
別冊解答	28	68 解答 (5)	---	2, 11, 2, 8	4, 11, 2, 8	2024/7/23
別冊解答	62	149 解説 (8)	3行目	1.0	0.40	2024/8/2
別冊解答	62	149 解説 (8)	4行目	1.86, <i>x</i>=20	0.744, <i>x</i>=38	2024/8/2
別冊解答	62	149 解答 (8)	---	20g	38g	2024/8/2
別冊解答	65	155 解説 (5)	3行目	FeCl₃</sub>のモル質量は162.5g/mol だから、	〈削除〉	2024/8/2
別冊解答	65	155 解説 (5)	5行目	(1×0.45) /162.5 ≒ 2.76×10^{- 3}</sup> [mol]	1.0 mol/L × (2.0/1000) L = 2.0×10^{- 3}</sup>mol	2024/8/2
別冊解答	65	155 解説 (5)	10行目	(2.76×10⁻³</sup>) / (1.36× 10⁻⁵</sup>) = 2.02× 10²</sup> ≒ 2.0×10²</sup> [個]	(2.0×10⁻³</sup>) / (1.36×10^{- 5}</sup>) = 147 ≒ 1.5×10²</sup> [個]	2024/8/2
別冊解答	65	155 解答 (5)	---	2.0×10²</sup>個	1.5×10²</sup>個	2024/8/2
別冊解答	100	233 解説 (4) (エ)	反応式	2H₂</sub>O	H₂</sub>O	2024/11/11
別冊解答	102	236 解答③	---	酸素	フッ化水素	2025/3/27
別冊解答	104	241 解説 (2)	3行目	リン酸1molが	リン酸4molが	2024/11/14
別冊解答	105	241 解説 (2)	1行目	× (1/4)	〈削除〉	2024/11/14
別冊解答	110	251 解説⑤	反応式	H₂</sub>O	2H₂</sub>O	2024/8/5
別冊解答	146	318 解説 (4)	一番左の構造式	CH₂</sub>Cl₂</sub>	CHCl₂</sub>	2024/7/23

<>/>で囲まれた部分は以下のような文字です

下線 <u>□ </u>

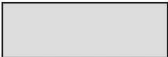
イタリック <i>□</i>

太字 □

上付き [□]

下付き _□

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

1：前見返し	 非金属元素  典型金属元素  遷移元素 (遷移元素以外は) 典型元素
--------	--