

## 〈케미카 정오표〉

이용에 불편을 드려 죄송합니다.

더욱 더 꼼꼼한 이카루스 팀이 되겠습니다.

올해 계획 중인 모의고사 3회분 / 무료 배포될 모의고사 2회분과  
자작 문항들은 한 치의 오탈자도 용납하지 않겠습니다.

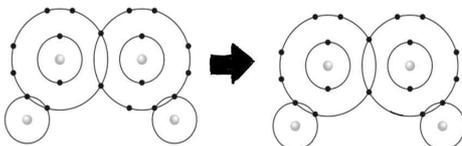
## 빠른 정답

단원	번호	수정 전	수정 후
9. 오비탈	52번	②	④
16. 동적 평형	4번	①	③
	5번	④	⑤
	6번	④	⑤
	8번	③	④
	11번	④	①
19. 산화 환원 반응	65번	②	④
	66번	④	②
	75번	③	①

## 문제편

1단원	페이지	번호	수정 전	수정 후
	p.104	95	NaCl의 화학식	NaCl의 화학식량

2단원	페이지	번호	수정 전	수정 후
	p. 154	33	문제 조건에 ○ C는 $l=1$ 인 전자 수가 6개이다. 추가	
	p. 199	78	ㄷ. B와 C의 원자 반지름 차이는 A와 D의 원자 반지름 차이보다 크다.	ㄷ. B와 D의 원자 반지름 차이는 A와 C의 원자 반지름 차이보다 크다.

3단원	페이지	번호	수정 전	수정 후
	p. 218	1	일러 다음처럼 변경. 	
	p. 229	12	① 염화리튬(LiCl), 암모니아(NH <sub>3</sub> ) ② 염화리튬(LiCl), 소금(NaCl) ③ 소금(NaCl), 설탕(C <sub>12</sub> H <sub>22</sub> O <sub>11</sub> ) ④ 산소(O <sub>2</sub> ), 이산화탄소(CO <sub>2</sub> ) ⑤ 아이오딘(I <sub>2</sub> ), 설탕(C <sub>12</sub> H <sub>22</sub> O <sub>11</sub> )	① 염화리튬(LiCl), 암모니아(NH <sub>3</sub> ) ② 염화리튬(LiCl), 소금(NaCl) ③ 소금(NaCl), 염산(HCl) ④ 산소(O <sub>2</sub> ), 이산화탄소(CO <sub>2</sub> ) ⑤ 아이오딘(I <sub>2</sub> ), 염산(HCl)

4단원	페이지	번호	수정 전	수정 후
	p. 306	11	⑤ ㄱ, ㄴ,	⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ
	p. 331	36	⑤ ㄱ, ㄴ,	⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ
	p. 371	76	ㄴ. (나), (다)에서 S의 산화수는 감소한다.	ㄴ. (나)와 (다)의 SO <sub>2</sub> 에서 S의 산화수는 감소한다.

p. 380 85

ㄴ.  $n = 3$ 이다.

ㄴ.  $n = 2$ 이다.

## 해설편

	페이지	번호	수정 전	수정 후												
<b>1단원</b>	p.19	26	(가)가 AB <sub>3</sub> , (나)가 A <sub>2</sub> B인 경우의 표 추가													
			<table border="1" style="margin: auto; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="padding: 2px;">분자식</td> <td style="padding: 2px;">(가)</td> <td style="padding: 2px;">(나)</td> </tr> <tr> <td style="padding: 2px;">총 원자 수(상댓값)</td> <td style="padding: 2px; text-align: center;">3</td> <td style="padding: 2px; text-align: center;">1</td> </tr> <tr> <td style="padding: 2px;">B의 질량(상댓값)</td> <td style="padding: 2px; text-align: center;">x = 81/4</td> <td style="padding: 2px; text-align: center;">3</td> </tr> <tr> <td style="padding: 2px;">부피(상댓값)</td> <td style="padding: 2px; text-align: center;">x = 9/4</td> <td style="padding: 2px; text-align: center;">1</td> </tr> </table>	분자식	(가)	(나)	총 원자 수(상댓값)	3	1	B의 질량(상댓값)	x = 81/4	3	부피(상댓값)	x = 9/4	1	
	분자식	(가)	(나)													
	총 원자 수(상댓값)	3	1													
B의 질량(상댓값)	x = 81/4	3														
부피(상댓값)	x = 9/4	1														
p.23	38	ㄴ. 분자 1개당 $\frac{114}{3a}$	ㄴ. 분자 1개당 $\frac{57}{3a}$													
p.24	41	단위 질량당 분자 수(상댓값)은 각각 5, $\frac{1}{m+1}$	단위 질량당 분자 수(상댓값)은 각각 3, $\frac{1}{m+1}$													
p.57	99	ㄴ. 퍼센트 농도는 (가)에서가 $\frac{20g}{360g} \times 100(\%)$ 이며, (나)에서가 $\frac{60g}{540g} \times 100(\%)$ 이므로, (가) < (나)이다. (거짓)	ㄴ. 퍼센트 농도는 (가)에서가 $\frac{20g}{380g} \times 100(\%)$ 이며, (나)에서가 $\frac{60g}{600g} \times 100(\%)$ 이므로, (가) < (나)이다. (거짓)													

	페이지	번호	수정 전	수정 후
<b>2단원</b>	p. 75	37	ㄴ. 바닥상태에서 전자쌍이 들어 있는 오비탈 수는 C(=10)가 A(=3)의 3배가 아니다. (거짓)	ㄴ. 바닥상태에서 전자쌍이 들어 있는 오비탈 수는 C(=9)가 A(=2)의 3배가 아니다. (거짓)
	p. 76	40	ㄷ. 홀전자 수는 (X=2)가 가장 크다. (거짓)	ㄷ. 홀전자 수는 (Z=3)가 가장 크다. (거짓)
	p. 80	52	답: ② ㄱ. 홀전자 수는 모두 다르다. (ㄱ.거짓)	답: ④ ㄱ. 홀전자 수는 모두 다르다. (ㄱ.참)
	p. 85	71	B 16주기	B 16족
	p. 88	78	A~D의 원자 반지름 순서는 O < N < Si < P이므로, (= B < A < D < C) B와 C의 원자 반지름 차이는 A와 D의 원자 반지름 차이보다 크다. (ㄷ. 참)	A~D의 원자 반지름 순서는 O < N < P < Si이므로, (= B < A < C < D) B와 D의 원자 반지름 차이는 A와 C의 원자 반지름 차이보다 크다. (ㄷ. 참)
	p. 88	81	A와 D의 홀전자 수가 같은 경우는~	A가 D보다 홀전자 수가 1만큼 작은 경우는~
	p. 89	83	N보가	N보다

3단원	페이지	번호	수정 전	수정 후
	p.107	45	마지막 줄 (다) →(나)	

4단원	페이지	번호	수정 전	수정 후
	p.115	4	정답:①	정답:③
	p.116	5	정답:④	정답:⑤
	p.116	6	정답:④	정답:①
	p.116	8	정답:③	정답:④
	p. 116	11	<p>답:③</p> <p>산성 수용액은 (나) 1가지이다. (ㄱ. 거짓)</p> <p>[(나)의 <math>H^+</math>의 몰수 &lt; (다)의 <math>OH^-</math>의 몰수]이므로, 수용액 (나)와 (다)의 혼합 용액의 액성은 염기성이다. (ㄴ. 참)</p> <p>또한, <math>OH^-</math>의 양(mol)은 (가)가 (다)의 2배이다. (ㄷ. 참)</p>	<p>정답:①</p> <p>pOH는 (나)가 8, (다)가 6이다. (ㄱ. 참)</p> <p>수용액 속 <math>H_3O^+</math>의 양(mol)은 (가)가 (나)의 5배가 아니다. (ㄴ. 거짓)</p> <p><math>\frac{(다)의 [OH^-]}{(나)의 [OH^-]} = 100</math>이다. (ㄷ. 거짓)</p>
p. 140	65번 66번의 해설지가 아예 바뀜.			
p. 143	75	정답:③	정답:①, 마지막 줄 $H_2S < O_2 < F_2$ 순으로 환원되기 쉽다. (ㄷ. 거짓)	
p. 146	85	과정 (나)에서 C가 2N개 반응할 때, $A^+$ 는 6N개 반응하므로, $C^{n+}$ 의 $n = 3$ 이다. (ㄴ. 참)	과정 (나)에서 C가 2N개 반응할 때, $A^+$ 는 4N개 반응하므로, $C^{n+}$ 의 $n = 2$ 이다. (ㄴ. 참)	