

# Chiral 모의고사 정오표

Team Chiral 대표저자 신민성

정오표에 기재된 내용들 때문에 정답이 바뀐 경우 바뀐 정답을 표기하였습니다.

## 1회

분류	번호	수정 전	수정 후
해설	3번	(나)~(라)가 모두 들뜬 상태이다.	(나), (라)는 들뜬 상태, (다)는 존재할 수 없다.
문제	7번	ㄷ. 파장의 비가 $II : IV = 5 : 32$	ㄷ. 파장의 비가 $II : IV = 32 : 5$
해설	8번	$C_3H_8O$ 이 2mmol	$C_3H_8O$ 이 2.25mmol
문제	11번	정답 5번	정답 3번
해설	11번	플루오린(F)의 전기 음성도가 4.0으로 가장 크다	전기 음성도는 Mg가 Na보다 더 크다.
문제	13번	(가) 탄화수소 X~	(나) 분자식과 실험식이 같은 탄화수소~
문제	14번	다음은 ~ A, B, C에 대한 설명이다.	다음은 ~ A, B, C에 대한 설명이다. 인 (P)의 전기 음성도는 2.2이다.
문제	14번	단, 전기 음성도는 $S > C$ 이다.	단, 전기 음성도는 황이 탄소보다 크다.
해설	14번		1) 누락된 (A, B, C)의 원소쌍인 (P, C, B)를 추가하였습니다. 2) A, B, C의 원소쌍에서 B와 C의 순서가 바뀌어 있습니다.
문제	20번	○ (가) ~ (라)에서 수용액 VmL에 들어 있는 양이온 수와 수용액의 양이온의 종류	○ (가) ~ (라)에서 수용액 VmL에 들어 있는 총 이온 수와 수용액에 존재하는 양이온의 종류

## 2회

분류	번호	수정 전	수정 후
문제	1번	정답 1번	정답 5번
문제	2번	정답 3번	정답 1번
문제	6번	정답 4번	정답 2번
해설	6번	물질의 상태가 변하는 반응은 화학적 변화입니다.	물질의 상태가 변하는 반응은 물리적 변화입니다.
문제	9번	표는 수소 원자의 전자 전이에서 출입하는 빛의 에너지에 대한 자료이다.	표는 수소 원자의 전자 전이에서 $n = 4$ 이하에서 출입하는 빛의 에너지에 대한 자료이다.
문제	9번	선지 (ㄱ) 발머 계열에 속하는 빛은 2가지이다.	발머 계열에 대한 정의를 확인해 보니 방출하는 것만 허용됨을 알았습니다. 따라서, 선지 (ㄱ)을 '발머 계열

			의 빛을 방출하는 전자 전이는 1가지이다.’ 로 수정하였습니다.
문제	15번		그래프의 ‘3’의 위치는 위 점선과 나란히 존재합니다.
문제	16번		교육과정 외의 탄화수소를 배제하기 위해 조건에 ‘탄소의 산화수는 모두 음수이다.’를 추가하였습니다.
문제	16번	보기 (ㄴ) 산화수가 0인 탄소가 있는 ~	보기 (ㄴ) $a+c=2b$ 이다.
정답	16번	1번	3번
문제	20번		문제에 의도된 다양한 경우의 수를 파악하지 못할 수 있다고 판단되어 문제 하단에 (단, $x > 7.5$ 이다.)라는 조건을 추가하였습니다.
해설	20번	따라서, 경우 3)이 해당합니다~ 이후 의도한 경우에 따른 설명이 부족하다고 판단되어 설명을 추가합니다.	<p>따라서, 이제 식을 세워 문제를 풀이하면, 두 가지 경우에서 <math>\frac{n_{\text{반응물}}}{n_{\text{생성물}}}</math>의 값이 0이 됩니다. 자료에 의해 5와 7.5 사이에서 0이 될 가능성이 있습니다.</p> $\frac{n_{\text{반응물}}}{n_{\text{생성물}}} = \frac{3 + \frac{n_{\text{포합물}}}{1+n} - \frac{0.5n \times n_{\text{포합물}}}{1+n}}{\frac{c \times n_{\text{포합물}}}{1+n}}$ <p>로 나타내어지는 식과 표에 주어진 3개의 자료를 이용하면, 조성(몰수비)이 1:n (<math>n &gt; 14</math>)일 때, <math>5 &lt; \frac{n_{\text{혼합물}}}{n_{\text{포합물}}} &lt; 7.5</math>인 지점에서 한 번이 있으나, 이 경우는 <math>x &lt; 7.5</math>이므로 성립하지 않습니다.</p> <p>따라서, <math>\frac{n_{\text{반응물}}}{n_{\text{생성물}}}</math>이 0이 되는 지점이 <math>\frac{n_{\text{혼합물}}}{n_{\text{포합물}}} &gt; 7.5</math>에서 존재하므로, 계속</p>

			<p>감소한다는 정보와 표에 주어진 3 개의 자료를 이용하면, <math>c=3</math> 이고, <math>n=4</math> 임을 알 수 있습니다.</p>
--	--	--	---

### 3회

분류	번호	수정 전	수정 후
문제	5번	$\text{HNO}_2(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{H}_2\text{O}^+(\text{aq}) + \text{NO}_2^-(\text{aq})$	$\text{HNO}_2(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + \text{NO}_2^-(\text{aq})$
해설	19번	따라서 0.75몰의 ~ 이것의 부피가 33.75몰입니다.	따라서 0.75몰의 ~ 이것의 부피가 33.75L입니다.

### 4회

분류	번호	수정 전		수정 후	
문제	8번	$\text{CaCO}_3(\text{s}) + a\text{HCl} \rightarrow b\text{CaCl}_2(\text{aq}) + c\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + d\text{CO}_2(\text{g})$		$\text{CaCO}_3(\text{s}) + a\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow b\text{CaCl}_2(\text{aq}) + c\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + d\text{CO}_2(\text{g})$	
문제	11번	옥테인(C <sub>8</sub> H <sub>14</sub> )보다 물(H <sub>2</sub> O)에 더 잘 녹는다.		옥테인(C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> )보다 물(H <sub>2</sub> O)에 더 잘 녹는다.	
문제	13번	강철 용기에서 완전 연소시킨 결과에 대한		강철 용기에서 완전 연소시킨 전과 후에 대한	
	13번	물질	강철 용기 안 각 물질에 포함된 O의 질량 비		강철 용기 안 각 물질에 포함된 O의 질량 비
		반응물	1 : 5	반응 전	1 : 5
		생성물	1 : 2	반응 후	1 : 2
해설	13번	CO <sub>2</sub> 와 H <sub>2</sub> O의 질량 비		CO <sub>2</sub> 와 H <sub>2</sub> O의 몰수 비	