

이카루스 델타 화학2 정오사항

우선 이카루스 팀장으로서 오탈자나 오류 부분이 있다는 점 대단히 죄송하게 생각합니다. 완벽한 컨텐츠 보여드리지 못한 점, 부족한 모습을 보여 드렸다는 점 구매하셔서 풀어보신 모든 분께 사죄의 말씀 올립니다. 이에 대해 책임감을 가지며, 정오사항을 올리도록 하겠습니다.

다시 한 번 고개 숙여 사과드립니다.

-이카루스 팀장 윤홍빈-

문제지 교정사항 총 [10건]

문항 번호	수정된 내용	출제자 코멘트
1회 8번	*발문 1번째 줄: '물질을 넣고' 앞에 '동일한 질량의'를 추가합니다. *발문 3번째 줄: '비열은 B(g)이 A(g)보다 크다.'를 '비열은 A(g)이 B(g)보다 크다.'로 수정합니다. *ㄴ보기에서 '기체상태다'를 '액체상태다'로 수정합니다.	
2회 11번	$P_0 > 400(\text{mmHg})$ 을 $h_0 > 400(\text{mm})$ 으로 수정합니다.	
2회 20번	그림에서 kJ을 J로 수정합니다.(ΔG 단위)	
3회 13번	ㄴ보기에서 3:2를 2:3으로 수정합니다.	
3회 14번	ㄴ선지에서 '초기'를 '평형 상태에서'로 수정합니다.	
3회 16번	'1기압으로 일정하다'를 '1기압이며 실험1, 2에서는 용기내에 기체만 존재한다'로 수정합니다.	괄호 친 부분에 있습니다.
3회 18번	*표에서 $\frac{56}{25}k_1$ 을 $\frac{137}{25}k_1$ 으로 수정합니다. *ㄷ을 '어느 한 반응이 마감되기 전, $\frac{V_1}{V_2} = \frac{11}{56}$ 이 되는 순간이 온다'로 수정합니다.	
3회 20번	*문제 조건에 (나)의 부피가 0.5L임을 추가합니다. *발문 끝부분을 '(가)와 (나)에서 온도는 각각 일정하다'로 수정합니다.	
4회 14번	'칸막이'를 '피스톤'으로 수정합니다.	
4회 20번	반응식 I에서 B를 2B로 수정합니다.	

해설지 교정사항 [10건]

문항 번호	수정된 내용	출제자 코멘트
1회 8번	'B(g)가 A(g)보다'를 'A(g)이 B(g)보다'로 수정합니다.	ㄱ보기 설명 바로 앞부분
2회 10번	ㄷ에서 '거짓'을 '참'으로 수정하고 이에 따라 답을 3번으로 수정합니다.	
2회 11번	선지 앞부분의 설명에서 h_0 는 모두 P_0 로, $P_0 > 400(\text{mmHg})$ 은 $h_0 > 400(\text{mm})$ 으로 수정합니다.	
2회 20번	ㄴ해설 아래서 3, 4번째 줄에 있는 $\Delta H < 0$ 과 $\Delta H > 0$ 의 위치를 서로 바꾸고 이에 따라 '1가지'를 '3가지'로 수정합니다.	이에 따라 답을 5번으로 수정합니다. (거짓→참)
3회 1번	ㄴ에서 '거짓'을 '참'으로 수정하고 이에 따라 답을 3번으로 수정합니다.	
3회 10번	답을 4번으로 수정합니다.	답만 수정하시면 됩니다.
3회 14번	'초기 몰수'를 '평형에 도달하였을 때 몰수'로 수정합니다.	ㄴ보기 설명입니다.
3회 19번	*ㄷ보기 해설을 다음과 같이 수정합니다. ㄴ에서와 동일한 방식으로 기울기를 통해 자발성 여부를 추론하면 B는 온도가 $2T_0$ 보다 클 때 항상 자발적, C는 항상 비자발적임을 알 수 있다. (거짓) *답을 2번으로 수정합니다.	
3회 20번	답을 5번으로 수정합니다.	답만 수정하시면 됩니다.
4회 5번	답을 2번으로 수정합니다.	답만 수정하시면 됩니다.

이상으로 정오사항 부분과 수험생 분들의 의견을 종합하여 답변 했습니다. 이후 질문사항 있으시다면,
<https://open.kakao.com/o/g1jYjdN> 여기로 카톡 남겨 주시거나,

오르비 아이디: [이카루스 BARCODE] 여기로 쪽지 남겨 주시기 바랍니다.

이메일 주소: hbyoon03@gmail.com 여기로 질문 하셔도 됩니다.

불편을 드린 점 죄송합니다.
이카루스 팀장 윤희빈 올림