

## 이카루스 오메가 화학1 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 [2건]

문항 번호	수정된 내용	출제자 코멘트
2회 10번	ㄴ. 전자 배치가 18족과 동일한 원자 또는 이온은 3가지다. -> ㄴ, 전자 배치가 18족과 동일한 원자 또는 이온은 2가지다.	불편을 드려서 정말 죄송합니다.
3회 10번	3회 10번 ㄴ. 홀전자 수는 3개다. -> ㄴ. 홀전자 수는 4개다.	

## 해설지 교정사항 [2건]

문항 번호	수정된 내용	출제자 코멘트
2회 10번	$Y^+$ 는 $Al^+$ 이다. ㄴ. 전자 배치가 18족과 동일한 원자 또는 이온은 He, $Cl^-$ 2가지이다.	
3회 10번	$n=1$ 에 $e^-$ 의 수는 2개 $n=2$ 에 $e^-$ 의 수는 5개 $n=3$ 에 $e^-$ 의 수는 1개 이며, (가)~(다)의 오비탈 모양은 같으며, 에너지 준위는 (가) $<$ (나) $<$ (다)이므로, (가) = $1s$ , (나) = $2s$ (다) = $3s$ 이다. 따라서 (라) = $2p$ 이다. 다전자 원자에서 에너지 준위는 $2s$ 가 $2p$ 보다 크다.(ㄱ. 거짓) 또한 $s, p$ 오비탈에 들어있는 전자쌍 수가 서로 같은 들뜬 상태의 전자 배치 조건은 $1s^2 2s^1 2p^4 3s^1$ 이다. 따라서 홀전자 수는 4개다. (ㄴ. 참) 전자가 채워진 오비탈은 $s$ 오비탈 3개, $p$ 오비탈은 3개이므로 전자가 채워진 오비탈 수는 6개다.(ㄷ. 거짓)	이 해설지로 봐주시기 바랍니다.

불편을 드린 점 죄송합니다.  
이카루스 팀장 윤홍빈 올림