

2016학년도 BLACK SWAN 모의평가 정오표
(정답 및 해설 - 3쇄)

(2015-10-13 기준)

[1회]
없음

[2회]

20번 해설

※ ㄱ. “따라서, pH는 7이 됩니다.” → “삭제” (사유: 표현 수정으로 인한 삭제)

[3회]

없음

[4회]

15번 해설

※ [보기 해설] 전면 교체(기존 해설 삭제) (사유: 문제 수정으로 인한 해설 수정)

ㄱ. (○) 쌓음 원리는 낮은 에너지의 오비탈부터 높은 에너지의 오비탈 순서대로 전자가 배치되는 것인데, 1s 오비탈, 2s 오비탈, 2p 오비탈에 모두 전자가 배치되었으므로 중간에 쌓음 원리에 위배된 오비탈이 없습니다. 따라서 쌓음 원리를 만족하고 있습니다.

ㄴ. (×) 훈트 규칙은 바닥상태에서 정의되는 규칙입니다. 그러나 이 전자배치는 바닥상태가 아닌 들뜬 상태의 전자배치이므로 훈트 규칙을 만족한다고 볼 수 없습니다. 즉, 훈트 규칙을 '논할 수 없는' 상태입니다.

ㄷ. (○) 영희의 전자 배치에서 2s 오비탈에 3개의 전자가 존재하므로 파울리 배타 원리에 위배되었습니다.

20번 해설

※ “혼합 용액 I 과 IV에서 생성된 OH⁻의 수는 4N이고,” → “혼합 용액 I 과 IV에서 반응한 OH⁻의 수는 4N이고,” (사유: 표현 오류)

[5회]

13번 해설

※ ㄷ. “NaCN과 H₂O는 모두 옥텟 규칙을 만족하는 화합물입니다.” → “NaCN은 옥텟 규칙을 만족하는 화합물입니다. (H₂O 삭제)” (사유: 오타)

15번 해설

※ “그러므로 $a=4$ 입니다.” → “그러므로 $a=2$ 입니다.” (사유: 오타)