

2016학년도 BLACK SWAN 모의평가 정오표

(문제지 - 2쇄)

(2015-10-13 기준)

[1회]

3번

※ “CaSO₄(aq)” → “CaSO₄(s)” (사유: 표현 오류)

8번

※ “그림은 세 가지 화합물의 전자 배치 모형을 나타낸 것이다.” → “그림은 세 가지 **물질**의 전자 배치 모형을 나타낸 것이다.” (사유: 표현 오류)

14번

※ 조건 추가: **d는 가시광선의 파장 중 가장 길다.** (사유: 조건 누락)

※ “a<d이다.” → “**삭제**” (사유: 불필요한 정보)

17번

※ “네 가지 분자에 대한 자료이다.” → “**다섯** 가지 분자에 대한 자료이다.” (사유: 오류)

[2회]

2번

※ “ㄴ. H₂O는 옥텟 규칙을 만족한다.” → “ㄴ. H₂O에서 O는 옥텟 규칙을 만족한다.” (사유: 오류 및 표현의 정확성)

11번

※ “㉠은 확장된 옥텟 규칙을 만족한다.” → “㉠은 확장된 옥텟 규칙을 만족하는 원소를 포함하고 있다.” (사유: 표현의 정확성 및 정보의 간결함 증대)

20번

※ “혼합 용액 I~IV에 대한 자료이다.” → “혼합 용액 I~V에 대한 자료이다.” (사유: 오타)

※ ㄱ. “용액의 pH는 7이다.” → “용액은 중성이다.” (사유: 표현의 정확성 증대)

[3회]

5번

※ “ㄷ. A_2B 와 CD 에서 $A\sim D$ 는 모두 옥텟 규칙을 만족한다.” → “ CD 에서 각 이온은 모두 옥텟 규칙을 만족한다.” (사유: 오류 및 표현의 정확성)

14번

※ “각 오비탈에 들어 있는 전자 수를 나타낸 것이다.” → “각 오비탈에 들어 있는 전자 수를 모두 나타낸 것이다.” (사유: 조건 누락)

16번

※ “바닥상태에서 $A\sim C$ 는 홀전자 수가 같다.” → “바닥상태에서 $A\sim D$ 는 홀전자 수가 같다.” (사유: 조건 확장)

※ “ A 는 3주기 원소, C 는 1족 원소이다.” → “ A 와 B 는 3주기 원소, C 는 1족 원소이다.” (사유: 조건 확장)

17번

※ “ㄱ. 금속의 반응성은 C 가 A 보다 크다.” → “ㄱ. 금속의 반응성은 A 가 C 보다 크다.” (사유: 오류)

[4회]

12번

※ 탄화수소 X xg → 탄화수소 X xmg (사유: 표현 오류)

15번

※ ‘이 전자배치에서 위배된 내용만을’ → ‘이에 대한 설명으로 옳은 것만을’ (사유: 오류로 인한 문제 수정)

※ ㄱ. ‘파울리 배타 원리’ → ‘쌍음 원리를 만족한다.’ (사유: 오류로 인한 문제 수정)

※ ㄴ. ‘쌍음 원리’ → ‘훈트 규칙을 만족한다.’ (사유: 오류로 인한 문제 수정)

※ ㄷ. ‘훈트 규칙’ → ‘파울리 배타 원리에 위배되었다.’ (사유: 오류로 인한 문제 수정)

18번

※ (나) ‘추가로 주입하여 반응시킨다.’ → ‘주입하고 완전히 반응시킨다.’ (사유: 표현의 정확성 및 정보의 간결함 증대)

[5회]

13번

※ 다. 'NaCN과 H₂O는 모두 옥텟 규칙을 만족시킨다.' → 'NaCN은 옥텟 규칙을 만족한다. (H₂O 삭제)' (사유: 오류)