

2018 Summer 화학1 모의평가 정오사항 - 문제편

1회

11번(오타) 문제와 표에서 $n=i \rightarrow n=j$ 로 수정

2회

11번(오류) κ 선지 - 0.25몰 \rightarrow 0.5몰 / $x+y+z=12 \rightarrow x+y+z=6$ 로 수정

13번(오류) 첨부 사진 참조

13. 다음은 분자 (가)~(라)에 대한 자료이다. (가)~(라)는 각각 NH_3 , NF_3 , H_2O , OF_2 중 하나이다.

분자	(가)	(나)	(다)	(라)
분자 구조	㉠	㉡	㉢	㉣
구성 원소의 전기 음성도 차	a	b	c	d

- $b > c > d > a$ 이다.
- 비공유 전자쌍 수는 (나)가 (라)보다 크다.

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? [3점]

<보 기>
ㄱ. 결합각은 (나)가 (라)보다 크다.
ㄴ. ㉢은 '삼각뿔형'이다.
ㄷ. (가)에서 공유 전자쌍은 중심 원자 쪽으로 치우친다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄷ ④ ㄱ, ㄴ ⑤ ㄴ, ㄷ

3회

19번(오타) κ 선지 - $\frac{2w_2}{w_1}$ 를 $\frac{2w_1}{w_2}$ 으로 수정

4회

6번(오류) 4번 선지 - 동위 원소이다. \rightarrow 동위 원소의 원자핵이다. 로 수정

13번(오류) [실험 결과] 추가 자료 - ○ II에서 반응 후 남아 있는 산화철은 없다.

2018 Summer 화학1 모의평가 정오사항 - 해설편

1회

4번(오타) $2a=2$ 이므로 $a=1$ $c=2$ 이다. $\rightarrow 2a=2$ 이므로 $a=1$ $b=2$ 이다.

10번(오타) 확인 \rightarrow 확인

2회

11번(오류) \square 선지 - 반응한 탄소 화합물의 몰수가 0.5몰이면 탄소 화합물의 분자식은 CH_4O 이다. $x+y+z=6$ 로 수정

13번(오류) 첨부 사진 참조

[13번 - 분자의 구조]

NH_3 와 NF_3 은 서로 분자 구조가 같고, H_2O 와 OF_2 는 서로 분자 구조가 같다. ① 과 ② 은 각각 삼각뿔형과 굽은형 중 하나이다. 구성 원소간 전기 음성도차가 가장 작은 것은 OF_2 이고, 가장 큰 것은 H_2O 이다. (가)는 OF_2 이고 (나)는 H_2O 이다. (나)의 비공유 전자쌍은 2개이므로 (라)는 NH_3 이다.

ㄱ. 결합각은 H_2O 가 NH_3 보다 작다.

ㄴ. NF_3 는 삼각뿔형 구조를 가진다.

ㄷ. 전기음성도가 큰 쪽으로 공유 전자쌍이 치우친다. OF_2 에서는 양 F 쪽으로 전자쌍이 치우친다.

[답 : ②]

3회

10번(오타) \square 선지 - $a = c = -3$ 이고, $b = d = -2$ 이다. $\rightarrow a = b = -3$ 이고, $c = d = -2$ 이다.

19번(오타) \square 선지 - 원자량은 B가 C의 $\frac{3w_1}{w_2}$ 배이다. 로 수정

4회

6번(오류) 4번 선지 - 동위 원소의 원자핵이다. 로 수정

14번(오타) 그러므로 아보가드로 수는 원자량에 반비례한다. \rightarrow 비례한다.

(오류) \square 선지 - ^1H 1.000g에 들어 있는 원자 수는 I과 II에서 서로 같다.