

<1,2쇄 추가 및 3쇄 정정사항> 10/27일자

[2회 14번 해설]

위의 반응식에서 C_2H_6O 가 환원되기 때문에~~

를 아래와 같이 수정해주시요.

ㄷ. 위의 반응식에서 C_2H_6O 가 산화되기 때문에~~

[3회 19번 조건]

○ D와 A는 1:2로 결합하여 화합물을 형성하며 그 때 D와 A의 산화수는 각각 +2, -1 또는 -2, +1이다.

의 마지막 줄에

~이다. 대신에 ~중 하나이다. 로 수정 부탁드립니다.

[4회 10번 문제]

(단, A~C는 2가지 원소로 구성되어있다)

이 조건을 추가해주시기 바랍니다.

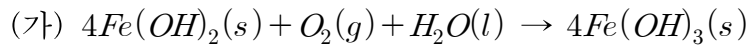
[5회 2번 문제 발문에 보면]

다음은 임의의 원소 ~

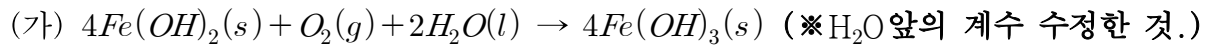
라고 시작하는데요. 이것을 아래와 같이 바꾸어 주십시오.

다음은 바닥상태의 임의의 원소~

[5회 6번 문제 박스]



라고 되어있는데 이 반응식의 H₂O 앞의 계수를 아래와 같이 수정해 주십시오.



문제 푸는 데에는 지장이 없습니다. 감사합니다.

[5회 11번 문제 정답과 해설]

① → ④ 수정 해주시고

ㄷ번 해설 중에

발머계열은 흡수 스펙트럼에서 가시광선영역의 파장을 갖는 빛이 발생하는 전자 전이를 말하므로 D 1가지입니다. 여기서 주의하실 점 한 가지는 C도 고르시면 안 됩니다.

교과서에서 배우셨다시피 라이먼, 발머, 파셴 계열의 스펙트럼은 방출스펙트럼에 한하는 개념입니다.

라고 되어있는데

발머계열은 흡수 스펙트럼에서 가시광선영역의 파장을 갖는 빛이 발생하는 전자 전이를 말하므로 C와 D 2가지입니다.

로 수정 부탁드립니다.

-학습에 불편을 드려 죄송합니다.-