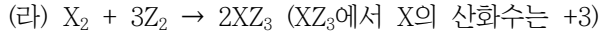
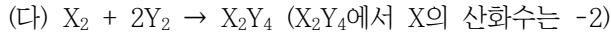
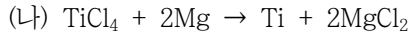
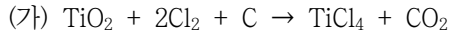


[24. 산화수]

24. 다음은 4가지 산화 환원 반응의 화학 반응식이다.



이에 대한 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, X~Z는 임의의 1, 2주기 원소 기호이다.)

—<보 기>—

- ㄱ. (가)에서 Cl_2 는 환원된다.
- ㄴ. (가)에서 Ti의 산화수는 증가한다.
- ㄷ. (가)에서 C는 산화된다.
- ㄹ. (나)에서 Mg은 산화제이다.
- ㅁ. (나)에서 Cl의 산화수는 감소한다.
- ㅂ. X_2Y_4 에서 Y의 산화수는 +2이다.
- ㅅ. (다)에서 X의 산화수는 감소한다.
- ㅇ. (다)와 (라)에서 X_2 는 환원된다.
- ㅈ. 전기음성도는 Y가 Z보다 작다.
- ㅊ. 분자 YZ에서 Y의 산화수는 0보다 작다.

- | | |
|-----------------|-----------------|
| ① ㄱ, ㄴ | ② ㄱ, ㄷ |
| ③ ㄱ, ㄷ, ㄹ | ④ ㄱ, ㄷ, ㅁ |
| ⑤ ㄱ, ㄷ, ㅅ, ㅇ | ⑥ ㄱ, ㄷ, ㅅ, ㅈ |
| ⑦ ㄱ, ㄷ, ㅂ, ㅅ, ㅈ | ⑧ ㄱ, ㄷ, ㅅ, ㅈ, ㅊ |

‘산화수’에 관한 문제입니다. 산화수 자체로는 어려운 문제보다는 쉬운 문제로 자주 출제되고 있습니다. 하지만 고난도 문제 중 금속의 산화수와 금속 이온의 농도를 구하는 문제의 기본이 되는 단위인 만큼 확실하게 짚고 넘어가야 합니다.

이 패턴은 산화수를 규정하는 규칙들만 기억하면 아주 쉽게 해결할 수 있습니다. 주로 전기음성도를 기준으로 산화수를 구할 수 있으며, 몇 가지 특이한 케이스만 알고 있다면 2점 문제는 쉽게 풀어나갈 수 있습니다.