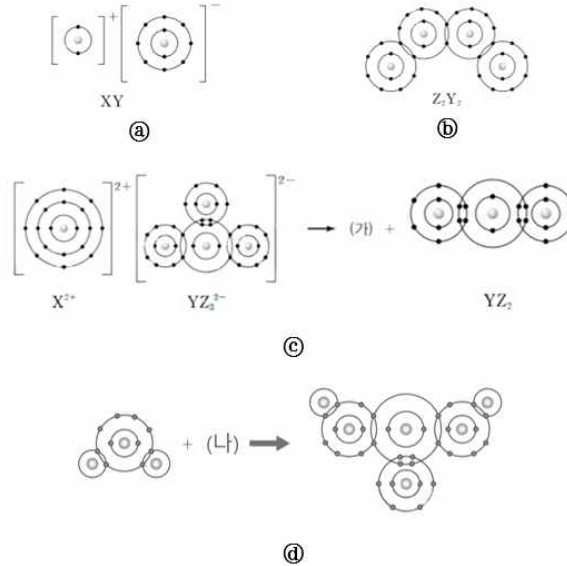


[18. 이온 결합과 공유 결합]

18. 다음은 화합물(㉠~㉢)과 어떤 반응의 화학 반응식(㉣~㉤)을 화학 결합 모형으로 나타낸 것이다. (단, X~Z는 임의의 원소 기호이다.)



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 모두 고르시오.()

—<보 기>—

- ㄱ. ㉠의 Y⁻과 ㉡의 Y는 모두 옥텟 규칙을 만족한다.
- ㄴ. ㉡는 이온 결합 화합물이다.
- ㄷ. ㉡의 분자 Z₂에서 구성 원자가 모두 옥텟 규칙을 만족할 때
공유 전자쌍 수 = 1 / 비공유 전자쌍 수 = 6이다.
- ㄹ. (가)에서 모든 이온은 18족 원소의 전자 배치를 갖는다.
- ㅁ. ㉣는 바닥상태에서 원자가 전자가 들어 있는 오비탈의 주양자수는 X가 Y의 2배이다.
- ㅂ. ㉣에서 Z₂는 공유 전자쌍 수가 비공유 전자쌍 수보다 크다.
- ㅅ. (나)는 산화물이다
- ㅇ. (나)는 중심 원자에 비공유 전자쌍이 있다.
- ㅈ. (나)는 액체 상태에서 전기 전도성이 있다.

이온 결합과 공유 결합에 대해 물어보는 패턴의 문제입니다.
난이도 중~하 정도로 출제되는데요.

이 패턴에서 중요한건 원소를 추론하고 그 특징을 정확히 떠올릴 수 있는지 입니다.