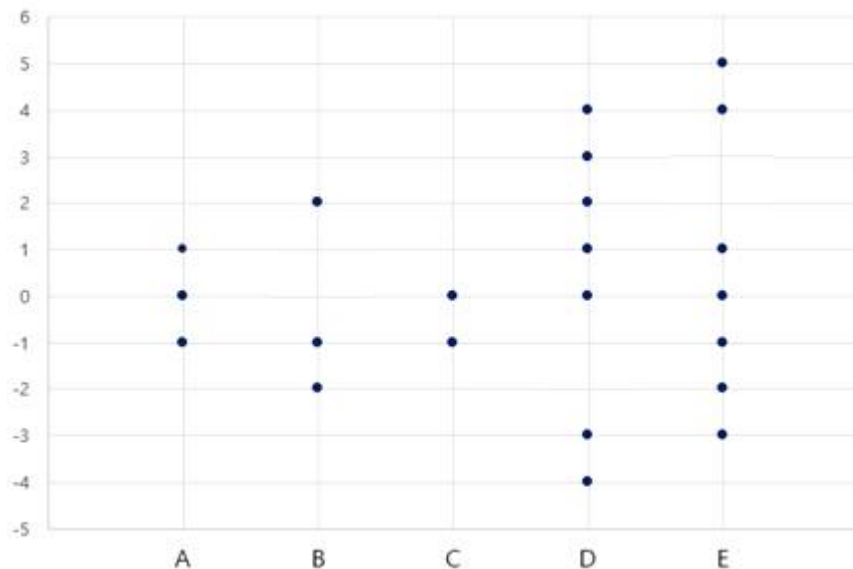


[24. 산화수]

24. 그림은 1, 2주기 원소 A~G가 가질 수 있는 산화수를 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 모두 고르시오.()
(단, A~E는 임의의 원소 기호이다.)

—<보 기>—

- ㄱ. 원자가 전자 수가 가장 많은 원소는 C이다.
- ㄴ. 화합물 DB에서 D의 산화수는 +3이다.
- ㄷ. 전기 음성도는 B가 E보다 크다.
- ㄹ. 원자가 전자 수는 E가 가장 작다.
- ㅁ. A_2B 와 BC_2 에서 B의 산화수는 같다.
- ㅂ. E_2B_3 에서 E의 평균 산화수는 +3이다.
- ㅅ. 다음 화합물 내 모든 원자의 산화수가 그림에 나타나 있다.

H₂O NH₃ CH₂O CH₃F FNO

산화수에 대한 개념을 물어보는 패턴의 문제입니다.

난이도 중~하 정도로 출제되는데요.

이 패턴에서 중요한건 산화수를 통해 원소를 추론하는 것과 원자가 전자 수, 전기 음성도를 정확히 파악해 비교할 수 있는지입니다.