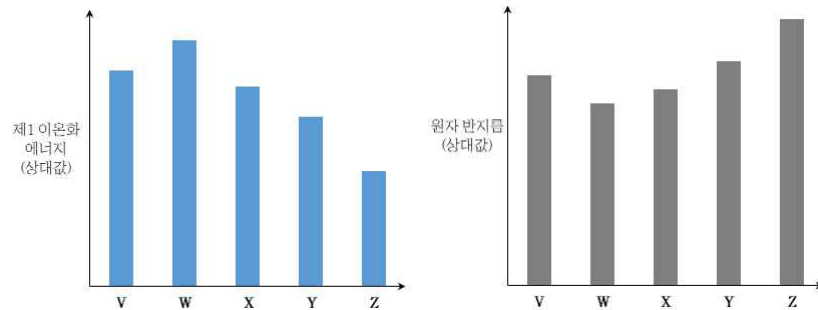


[15. 이온화에너지]

15. 그림은 원자 번호가 연속인 2주기 원자 W~Z에 대한 자료이다. W~Z는 원자 번호 순서가 아니다.



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

—<보 기>—

- ㄱ. 제2 이온화 에너지는 X가 Y보다 크다.
- ㄴ. 바닥상태 원자의 전자배치에서 전자가 들어있는 오비탈 수는 V와 X가 같다.
- ㄷ. 원자번호는 W가 가장 크다.
- ㄹ. ~~바닥상태 원자의 홀전자 수~~ ^{전기음성도}는 Y가 W보다 크다.
- ㅁ. 바닥상태 원자에서 X의 홀전자 수는 3이다.
- ㅂ. 바닥상태에서 전자가 들어있는 전자껍질 수는 원자 Z와 이온 W^+ 가 같다.
- ㅅ. ~~제1 이온화 에너지~~ ^{제2 이온화 에너지}는 V가 X보다 크다.
- ㅇ. 전기음성도는 X가 W보다 크다.
- ㅈ. 원자가 전자가 느끼는 유효 핵전하는 Z가 Y보다 크다.

이온화에너지에 대해 물어보는 패턴의 문제입니다.

난이도 중~하 정도로 출제되는데요.

이 패턴에서 중요한건 이온화에너지를 비롯한 원소의 주기적 성질을 정확히 파악할수 있는지 입니다.