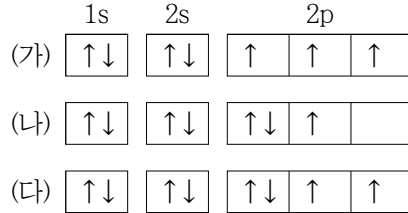


[13. 전자 배치 규칙]

13. 그림 (가)~(다)는 각각 A, A<sup>+</sup>, B<sup>2+</sup>의 전자배치를 순서에 상관없이 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 모두 고르시오.(                    )  
 (단, A, B는 임의의 원소 기호이며, 이온 B<sup>2+</sup>는 바닥상태이다.)

- <보 기>—
- ㄱ. B의 원자가 전자 수는 7이다.
  - ㄴ. (다)는 훈트 규칙을 만족한다.
  - ㄷ. 바닥상태인 A<sup>2+</sup>의 홀전자 수는 2개이다.
  - ㄹ. B의 가장 안정한 이온의 형태는 1가 음이온이다.
  - ㅁ. A의 전자배치는 쌓음 원리에 위배된다.
  - ㅂ. (가)가 에너지를 방출하면 (나)가 될 수 있다.
  - ㅅ. (가)~(다) 중 파울리 배타원리에 위배되는 것은 (나) 뿐이다.
  - ㅇ. B<sub>2</sub>는 이중 결합을 갖는다.
  - ㅈ. 임자의 반지름은 B<sup>+</sup>가 A보다 크다.
  - ㅊ. A는 비금속 원소이다.
  - ㅋ. 바닥상태인 질소(N) 원자의 전자배치는 (나)와 같다.
  - ㅌ. B의 원자가 전자수는 7개이다.
  - ㅍ. (나)의 전자배치를 갖는 원자가 에너지를 받으면 (가)와 같이 될 수 있다.
  - ㅎ. (가)와 (다)의 에너지 차이가 곧 A의 1차 이온화 에너지이다.

전자 배치 규칙에 대해 물어보는 패턴의 문제입니다.  
 난이도 하 정도로 출제되는데요.

이 패턴에서 중요한건 전자 배치 규칙을 정확히 알고 있는가 입니다.  
 주로 물어보는 것은 훈트규칙, 쌓음원리, 파울리 배타원리에 위배되는 것이 어떤 배치인지, 바닥상태와 들뜬상태의 전자 배치 구분, 전자배치로 원소를 추론하고 반지름 비교, 가장 안정한 이온의 형태와 배치 등입니다.