

2단원

1. 전자가 들어있는 's 오비탈' 수
 2주기 2 2 2 2 2 2 2 2
 3주기 3 3 3 3 3 3 3 3
2. 전자가 들어있는 'p 오비탈' 수
 2주기 0 0 1 2 3 3 3 3
 3주기 3 3 4 5 6 6 6 6
3. p 오비탈에 들어있는 '전자' 수
 2주기 0 0 1 2 3 4 5 6
 3주기 6 6 7 8 9 10 11 12
4. s 오비탈에 들어있는 '전자' 수
 2주기 3 4 4 4 4 4 4 4
 3주기 5 6 6 6 6 6 6 6
5. 전자가 2개 들어있는 오비탈 수
 2주기 1 2 2 2 2 3 4 5
 3주기 5 6 6 6 6 7 8 9

6. $\frac{\text{전자가 들어있는 } p \text{ 오비탈 수}}{\text{전자가 들어있는 } s \text{ 오비탈 수}}$
 1) = 1 → C, Na, Mg (시 나 몬)
 2) = 2 → P, S, Cl, Ar (펍 시 콜 라)
 3) = 1.5 → N, O, F, Ne, K, Ca

7. s 오비탈에 들어있는 전자 수 : p 오비탈에 들어있는 전자 수
 1) = 1:1 → O, Mg (오마이갓)
 2) = 2:1/1:2 → C, Ar (car)
 3) = 2:3 → Ne, Ca, P (너카피)

8. 원자 반지를 및 1차 이온화 에너지 암기(고정값이므로 변형 x)

