

UJI KOMPETENSI

1. Jika suatu elektron menempati bilangan kuantum utama 1, elektron tersebut berada di kulit...
 - a. K
 - b. L
 - c. M
 - d. N
 - e. O
2. Jumlah orbital pada kulit L sebanyak...
 - a. 2
 - b. 9
 - c. 4
 - d. 16
 - e. 25
3. Urutan pengisian elektron kedalam satu sub kulit dimulai elektron menempati seluruh orbital dengan spin sama, selanjutnya baru berpasangan. Aturan ini dinyatakan oleh...
 - a. Goudsmith
 - b. Hund
 - c. Pauli
 - d. Aufbau
 - e. Niels Bohr
4. Jumlah orbital unsur X dengan nomor atom 20 adalah...
 - a. 15
 - b. 14
 - c. 13
 - d. 10
 - e. 8
5. Konfigurasi elektron yang tidak mengikuti aturan Hund adalah...
 - a. 
 - b. 
 - c. 
 - d. 
 - e. 
6. Konfigurasi elektron unsur Ag dengan nomor atom 47 yang tepat adalah...
 - a. $[\text{Kr}] 4d^9 5s^2$
 - b. $[\text{Kr}] 4d^{10} 5s^1$
 - c. $[\text{Kr}] 4d^6 5s^2 5p^5$
 - d. $[\text{Kr}] 4d^5 5s^2 5p^6$
 - e. $[\text{Kr}] 4d^7 5s^1 5p^3$

7. Elektron valensi dari atom ${}_5\text{Y}$ adalah...
- 2
 - 3
 - 4
 - 5
 - 6
8. Atom ${}_{19}\text{X}$ memiliki nilai n terbesar...
- 2
 - 3
 - 4
 - 5
 - 6
9. Elektron valensi dari atom ${}_{19}\text{K}$ adalah...
- 1
 - 2
 - 3
 - 4
 - 5
10. Atom ${}_{11}\text{X}$ memiliki nilai n terbesar...
- 2
 - 3
 - 4
 - 5
 - 6

Tingkatkan kemampuan dirimu dengan tekun belajar!!