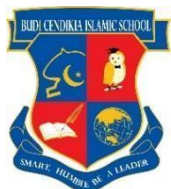


YAYASAN PENDIDIKAN BUDI INSAN CENDEKIA
SMA BUDI CENDEKIA ISLAMIC SCHOOL
Jl. Boulevard Grand Depok City, Kalimulya Depok.
Telp. (021) 290 959 49 , Email : smabcisdepok@gmail.com



ASESMEN FORMATIF 2 – KIMIA (MS ICHA)

1. Tentukan konfigurasi elektron teori Niels Bohr dan mekanika kuantum untuk atom S yang memiliki nomor atom 16 dan nomor massa 35!	
2. Jika suatu atom memiliki 20 proton, 20 elektron, dan 21 neutron. Bagaimana konfigurasi elektronnya berdasarkan teori Niels Bohr?	
3. Tentukan elektron valensi dari atom Sc yang memiliki nomor atom 21 dan nomor massa 45.	
4. Tentukan elektron valensi dari atom ^{1224}Mg , ^{1939}K , ^{2352}Cr , ^{1531}P , ^{3065}Zn	
5. Diketahui konfigurasi elektron suatu atom yaitu $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$. Tentukan letak (golongan dan periode) atom tersebut pada tabel periodik	
6. Tentukan golongan dan periode dari atom ${}_8\text{O}$	
7. Konfigurasi elektron suatu ion adalah $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$, apa nama unsur yang sesuai untuk konfigurasi tersebut? Tuliskan notasi unsurnya! (diperbolehkan lihat di tabel periodic)	
8. Tentukan letak atom ^{3065}Zn pada tabel periodic unsur!	



ASESMEN FORMATIF 2 – KIMIA (MS ICHA)

9. Sebutkan dan jelaskan atom-atom yang berada di golongan yang sama dengan atom ${}_6\text{C}$. Buktikan!	
10. Diantara atom-atom berikut, manakah yang berada pada periode yang sama? Jelaskan! A: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ B: $[\text{Ar}] 4s^2$ C: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$ D: $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^3$	
11. Suatu atom berada di periode 3 dan golongan VIA, tentukan konfigurasi elektronnya!	
12. Tentukan nomor atom dari atom A yang berada di periode 5 golongan IIA	
13. Tentukan jumlah elektron dari atom yang berada di golongan IVA periode 3.	
14. Diketahui suatu atom dengan konfigurasi elektron sebagai berikut: A: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ B: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ Manakah atom yang berukuran lebih besar ? Jelaskan alasannya!	
15. Urutkan atom-atom berikut dari terkecil hingga terbesar ! ${}_{13}\text{Al}$ ${}_{16}\text{S}$ ${}_{20}\text{Ca}$ ${}_{17}\text{Cl}$ ${}_{26}\text{Fe}$ ${}_{30}\text{Zn}$	