



# Antiremed Kelas 11 Kimia

Struktur Atom Bentuk Molekul dan Gaya Antar Molekul - Struktur Atom -  
Latihan Soal 21 - 30

Doc. Name: AR11KIM0102 Version : 2012-07 |

halaman 1

21. Harga bilangan kuantum yang mungkin untuk elektron yang berada pada orbital 3 d adalah ....
- (A)  $n = 4, l = 0, m_l = 0, m_s = +1/2$   
(B)  $n = 4, l = 1, m_l = -1, m_s = -1/2$   
(C)  $n = 3, l = 3, m_l = +2, m_s = -1/2$   
(D)  $n = 3, l = 2, m_l = +1, m_s = 1/2$   
(E)  $n = 4, l = 2, m_l = -2, m_s = -1/2$
22. Harga bilangan kuantum yang mungkin untuk elektron yang berada pada orbital 4 p adalah ....
- (A)  $n = 4, l = 0, m_l = 0, m_s = +1/2$   
(B)  $n = 4, l = 1, m_l = -1, m_s = -1/2$   
(C)  $n = 3, l = 3, m_l = +2, m_s = -1/2$   
(D)  $n = 3, l = 2, m_l = +1, m_s = 1/2$   
(E)  $n = 4, l = 2, m_l = -2, m_s = -1/2$
23. Elektron terakhir suatu atom unsur mempunyai harga keempat bilangan kuantum:  $n=2, l=1, m_l=0$  dan  $m_s = -1/2$ . Jika pengisian elektron pada subkulit p berturut-turut di mulai dari  $l = -1, 0$  dan  $+1$ , maka nomor atom unsur tersebut adalah ....
- (A) 6 (D) 9  
(B) 7 (E) 10  
(C) 8
24. Konfigurasi elektron ion  ${}_{28}\text{Ni}^{2+}$ , adalah ....
- (A)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$   
(B)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$   
(C)  $1s^2 2s^2 2p^2 3s^2 3p^6 3d^4 4s^2 4s^2$   
(D)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 4s^6$   
(E)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8$
25. Konfigurasi elektron di bawah ini yang menggambarkan adanya elektron tereksitasi adalah ....
- (A)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$   
(B)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$   
(C)  $1s^2 2s^2 2p^2 3s^2 3p^1$   
(D)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^1$   
(E)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
26. Jika konfigurasi elektron ion  $\text{X}^{3-} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ , maka nomor atom unsur X adalah ....
- (A) 13  
(B) 14  
(C) 15  
(D) 18  
(E) 21
27. Konfigurasi elektron ion  $\text{L}^{3+} : (\text{Ar}) 3d^6$ . Konfigurasi elektron atom logam L, adalah ....
- (A)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^3$   
(B)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^9$   
(C)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8 4s^1$   
(D)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$   
(E)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^7 4s^2$
28. Atom  ${}_{22}^{48}\text{Ti}$  mempunyai elektron pada kulit M sebanyak ....
- (A) 8  
(B) 9  
(C) 10  
(D) 12  
(E) 14
29. Dalam atom dengan nomor atom 28 banyaknya orbital yang ditempati oleh pasangan elektron adalah ....
- (A) 14 (D) 10  
(B) 15 (E) 2  
(C) 13
30. Pernyataan di bawah ini yang benar tentang atom klor dengan nomor atom 17 adalah ....
- (1) jumlah kulit terisi elektron ada 3  
(2) jumlah sub kulit terisi elektron ada 3  
(3) jumlah orbital terisi elektron ada 5  
(4) jumlah elektron pada orbital 3 p ada 5