

SOAL-SOAL KONFIGURASI ELEKTRON PILIHAN GANDA

Soal 1

Diketahui nomor atom X adalah 20 dan nomor massanya adalah 40. Jika unsur tersebut membentuk ion maka konfigurasi elektron ion tersebut adalah

- A. 2 8 8 2
- B. 2 8 8 1
- C. 2 8 8
- D. 2 8 7
- E. 2 8 6

Soal 2

Unsur dengan nomor atom 25 dalam tabel sistem periodik terletak pada....

- A. periode 3, golongan VB
- B. periode 4, golongan VIB
- C. periode 3, golongan VIIB
- D. periode 4, golongan VIIB
- E. periode 4, golongan VB

Soal 3

Diantara unsur, ${}_4A$, ${}_{12}B$, ${}_{18}C$, dan ${}_{16}D$ yang terletak dalam golongan yang sama pada sistem periodik adalah.....

- A. A dan B
- B. A dan C
- C. B dan C
- D. B dan D
- E. A dan D

Soal 4

Unsur X bernomor atom 13, maka harga keempat bilangan kuantum elektron terakhir unsur tersebut adalah.....

- A. $n=3$ $l=1$ $m=-1$ $s=+1/2$
- B. $n=2$ $l=0$ $m=1$ $s=+1/2$
- C. $n=3$ $l=0$ $m=0$ $s=+1/2$
- D. $n=2$ $l=1$ $m=0$ $s=-1/2$
- E. $n=3$ $l=1$ $m=1$ $s=-1/2$

Kunjungi www.LesKimia.com untuk contoh soal yang lainnya

Soal 5

Konfigurasi electron untuk ${}_{12}\text{Mg}$ adalah.....

- A. $[\text{Ne}] 3s^1$
- B. $[\text{Ne}] 3s^2$
- C. $[\text{Ne}] 4s^1$
- D. $[\text{Ar}] 4s^2 3d^5$
- E. $[\text{Ar}] 4s^1 3d^5$

Soal 6

Banyaknya orbital yang terisi penuh dengan electron dalam atom yang bernomor atom 23 adalah.....

- A. 10
- B. 11
- C. 12
- D. 13
- E. 14

Soal 7

Tokoh yang menyatakan bahwa tidak ada dua electron dalam satu atom yang memiliki keempat bilangan kuantum yang sama adalah.....

- A. Aufbau
- B. Pauli
- C. Hund
- D. Dalton
- E. Bohr

Soal 8

Dalam atom Ni dengan nomor atom 28 terdapat electron yang tidak berpasangan sebanyak.....

- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4
- E. 5

Soal 9

Suatu atom mempunyai konfigurasi electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$. Pernyataan

Kunjungi www.LesKimia.com untuk contoh soal yang lainnya

dibawah ini yang benar adalah.....

- A. electron valensi atom tersebut 5
- B. electron valensi atom tersebut 7
- C. electron valensi atom tersebut 10
- D. konfigurasi elektronnya [Kr] 4p⁵
- E. konfigurasi elektronnya [Kr] 4s²

Soal 10

Elektron dengan bilangan kuantum tidak diijinkan adalah.....

- A. $n = 3, l = 0, m = 0, s = -1/2$
- B. $n = 3, l = 1, m = 1, s = +1/2$
- C. $n = 3, l = 2, m = -1, s = +1/2$
- D. $n = 3, l = 1, m = 2, s = -1/2$
- E. $n = 3, l = 2, m = 2, s = +1/2$

Soal 11

Atom bromin memiliki nomor atom 35. Konfigurasi electron yang benar untuk ion bromide Br^- adalah.....

- A. [Ar] 4s² 4p⁵
- B. [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁶
- C. [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁶ 5s¹
- D. [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁴
- E. [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁵

Soal 12

Elektron terakhir dari atom X mempunyai bilangan kuantum; $n = 4, l = 2, m = -1, s = +1/2$. Unsur tersebut dalam sistem periodic terletak pada.....

- A. periode 5, golongan IIB
- B. peridoe 5, golongan IVB
- C. periode 4, golongan IVB
- D. periode 4, golongan IIB
- E. periode 4, golongan IVA

Soal 13

Unsur-unsur yang terletak pada golongan yang sama dalam sistem periodeik mempunyai kesamaan.....

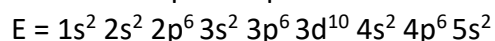
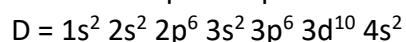
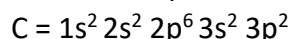
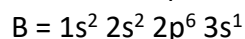
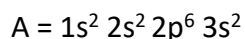
- A. jumlah electron pada kulit terluar

Kunjungi www.LesKimia.com untuk contoh soal yang lainnya

- B. nomor massa
- C. nomor atom
- D. jumlah electron
- E. jumlah kulit electron

Soal 14

Masing-masing unsur A, B, C, D, dan E dibawah ini mempunyai konfigurasi electron sebagai berikut,



Pasangan yang merupakan unsur-unsur dari satu golongan yang sama adalah.....

- A. A dan E
- B. A dan B
- C. A dan D
- D. A dan C
- E. D dan E

Soal 15

Unsur-unsur yang terletak pada periode yang sama mempunyai.....

- A. Elektron valensi yang sama
- B. jumlah kulit yang sama
- C. sifat fisis yang sama
- D. Sifat kimia yang sama
- E. jumlah neutron yang sama

Soal 16

Manakah diantara unsur berikut ini yang memiliki electron valensi yang jumlahnya paling sedikit

- A. ${}_5P$
- B. ${}_7Q$
- C. ${}_9R$
- D. ${}_{11}S$
- E. ${}_{15}T$

Kunjungi www.LesKimia.com untuk contoh soal yang lainnya

Soal 17

Ukuran serta bentuk orbital berturut-turut tergantung pada bilangan kuantum.....

- A. utama dan azimuth
- B. azimuth dan magnetic
- C. utama dan magnetic
- D. spin dan azimuth
- E. magnetic dan spin

Soal 18

Jika diketahui unsur ${}_{26}^{56}\text{Fe}$, maka ion Fe^{2+} mempunyai.....

- A. 24 elektron disekitar inti
- B. 28 elektron disekitar inti
- C. 30 elektron di dalam inti
- D. 30 proton didalam inti
- E. 56 neutron didalam inti

Soal 19

Suatu unsur mempunyai 3 kulit atom dan 5 elektron valensi. Nomor atom unsur tersebut adalah.....

- A. 3
- B. 5
- C. 7
- D. 13
- E. 15

Soal 20

Jumlah maksimum electron yang terdapat pada subkulit 4d adalah.....

- A. 6
- B. 10
- C. 14
- D. 18
- E. 32