1. Letak unsur dan konfigurasi elektron yang tepat untuk unsur 19X adalah…(nomor atom Ar = 18)

A. Periode 4, golongan IA, [Ar] $4s^1$

B. Periode 1, golongan IB, [Ar] $4d^1$

C. Periode 1, golongan IIA, [Ar] $4s^2$

D. Periode 2, golongan IIB, [Ar] $4d^2$

E. Periode 3, golongan IVA, [Ar] $4s^2$ $3d^2$

2. Harga keempat bilangan kuantum elektron terakhir dari atom 16S adalah…

A. n = 2, l = 0, m = 0, s = -1/2

B. n = 3, l = 1, m = -1, s = -1/2

C. n = 3, l = 1, m = 0, s = -1/2

D. n = 3, l = 1, m = 0, s = +1/2

E. n = 3, l = 1, m = +1, s = +1/2

3. Letak unsur X dengan nomor atom 26 dan nomor massa 56 dalam sistem periodik unsur terletak pada golongan dan periode…

A. IIA dan 6

B. VIB dan 3

C. VIB dan 4

D. VIIIB dan 3

E. VIIIB dan 4

4. Unsur $_{16}T$ dalam sistem periodik unsur terletak pada golongan dan periode berturut-turut…

A. IVA, periode 3

B. VA, periode 2

C. VIA, periode 3

D. VIIA, periode 3

E. IVB, periode 2

5. Unsur$_{17}$ Y dalam sistem periodik terletak pada…

A. golongan IVB, periode 5

B. golongan VIIIB, periode 4

C. golongan IVA, periode 3

D. golongan VIIA, periode 3

E. golongan VIIIA, periode 3

6. Konfigurasi elektron dari unsur X adalah

Dari subkulit X 5s2dan 5p3 terlihat bahwa :

LIVEWORKSHEETS

Unsur tersebut terletak pada…

A. golongan IIIA periode 5

B. golongan VA periode 5

C. golongan VA periode 3

D. golongan IIIA periode 4

E. golongan VIA periode 5

7. Di antara unsur-unsur

P : 2 8 2 → golongan IIA

Q : 2 8 6 → golongan VIA

R : 2 8 8 1 → golongan IA

S : 2 8 18 6 → golongan VIA

T : 2 8 18 18 7 → golongan VIIA

yang terletak pada golongan yang sama dalam sistem periodik unsur adalah…

A. P dan Q

B. P dan R

C. S dan T

D. Q dan S

E. R dan T

8. Lima unsur dalam satu periode dinyatakan sebagai berikut.

- (1) Massa atom unsur B lebih kecil daripada unsur C.
- (2) Keelektronegatifan unsur A lebih besar daripada unsur D tetapi lebih kecil daripada unsur B.
- (3) Energi ionisasi unsur E lebih kecil daripada unsur D.
- (4) Jumlah elektron valensi unsur A lebih kecil daripada unsur B.

Urutan letak unsur dalam tabel periodik unsur dari kiri ke kanan adalah …

a. A, B, C, D, dan E

b. A, B, C, E, dan D

c. C, E, D, A, dan B

d. E, D, C, B, dan A

e. E, D, A, B, dan C

9. Diketahui ion – ion dengan jumlah elektron sebagai berikut.

- (1) A^{2+}, e = 2
- (2) B^{+}, e = 36
- (3) C^{3-}, e = 10

LIVEWORKSHEETS

- (4) D^{-}, e =10
- (5) E^{3-}, e = 18

Unsur dari ion – ion yang memiliki sifat kimia sama ditunjukkan oleh angka …

A. 1 dan 2

B. 1 dan 4

C. 2 dan 3

D. 3 dan 5

E. 4 dan 5

10. Nilai keempat bilangan kuantum terakhir dari atom Cl yang mempunyai nomor atom 17 adalah . . . .

A. n = 2, l = 0, m = 0 , s = – ½

B. n = 3, l = 1, m = 0 , s = – ½

C. n = 3, l = 1, m = 0 , s = + ½

D. n = 3, l = 1, m = -1 , s = – ½

E. n = 3, l = 1, m = +1, s = + ½

11. Kulit valensi unsur Fe yang memiliki nomor atom 26 dan nomor massa 56 adalah . . . .

A. 4s

B. 3d

C. 3p dan 3d

D. 3d dan 4s

E. 3s dan 3p

12. Electron terakhir dari atom X memiliki empat bilangan kuantum sebagai berikut :

n = 4, l = 0, m = 0 , s = + ½

Nomor atom X adalah . . . .

A. 19

B. 20

C. 28

D. 37

E. 45

13. Ion X^{+3} memiliki konfigurasi electron :

[Ar] $3d^5$.

Jika atom X memiliki neutron sebanyak 30, atom X tersebut memiliki nomor massa . . . .

A. 28

LIVEWORKSHEETS

B. 31

C. 56

D. 60

E. 63

14. Perhatikan beberapa pernyataan tentang atom berikut ini :

- (1) Atom berbentuk bola pejal
- (2) Electron tidak melepas dan meyerap energy
- (3) Atom suatu unsur adalah identik
- (4) Electron bergerak mengitari inti atompada tingkat energy tertentu
- (5) Atom terdiri atas inti atom dan electron.

Pernyataan yang berkaitan dengan postulat dari Dalton adalah . . .

A. 1 dan 2

B. 1 dan 3

C. 2 dan 3

D. 2 dan 4

E. 4 dan 5

15. Berdasarkan percobaan hamburan sinar alfa yang dilakukan oleh Rutherford dihasilkan teori bahwa bagian terbesar dari suatu atom adalah ruang kosong. Kesimpulan tersebut diambil berdasarkan fakta . . .

A. Sebagian besar sinar diteruskan

B. Ada sinar yang dipantulkan

C. Sebagian kecil sinar dibelokkan

D. Sebagian besar sinar dihamburkan

E. Adal bagian sinar yang diserap

LIVEWORKSHEETS