

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal berikutnya

SOAL SOAL SISTEM PERIODIK UNSUR

Soal 1

Diberikan data keelektronegatifan beberapa unsur seperti berikut ini A=1.2, B=4.0, C=2.5, D=3,5 dan E= 3.0. Unsur manakah yang paling mudah menarik electron ikatan adalah.....

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

Soal 2

Diantara unsur-unsur berikut ini ${}_4A$, ${}_{12}B$, ${}_{18}C$, dan ${}_{16}D$ yang terletak pada periode yang sama adalah.....

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

Soal 3

Kecenderungan suatu atom untuk melepas electron dan membentuk ion positif merupakan sifat unsur yang disebut sebagai.....

- A. jari-jari atom
- B. energy ionisasi
- C. afinitas electron
- D. keelektronegatifan
- E. titik leleh

Soal 4

Dalam satu periode dari kiri ke kanan, maka sifat keperiodikan manakah yang paling benar untuk pernyataan dibawah ini.....

- A. energy ionisasi makin bertambah
- B. afinitas electron makin berkurang
- C. jari-jari atom semakin bertambah

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal berikutnya

- D. Keelektronegatifan makin berkurang
- E. sifat oksidator makin berkurang

Soal 5

Diketahui konfigurasi electron beberapa unsur sebagai berikut ini.....

P = 2 8 1

Q = 2 8 2

R = 2 8 5

S = 2 8 6

T = 2 8 7

Unsur manakah yang memiliki kelektronegatifan paling besar

- A. P
- B. Q
- C. R
- D. S
- E. T

Soal 6

Dibawah ini unsur yang paling elektronegatif adalah.....

- A. ₉F
- B. ₁₁Na
- C. ₁₆S
- D. ₁₇Cl
- E. ₃₅Br

Soal 7

Unsur berikut ini yang memiliki jari-jari paling besar adalah.....

- A. ₁₁Na
- B. ₁₃Al
- C. ₁₆Si
- D. ₁₂Mg
- E. ₁₇Cl

Soal 8

Diketahui konfigurasi atom sebagai berikut

As = [Ar] 4s2 3d10 4p3

Sb = [Kr] 5s2 4d10 5p3

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal berikutnya

Pernyataan yang benar untuk kedua atom diatas adalah.....

- A. energy ionisasi pertama As < Sb
- B. sifat paramagnetic As < Sb
- C. keelektronegatifan As < Sb
- D. jari-jari atom As³⁺ > Sb⁵⁺
- E. jari-jari atom As < Sb

Soal 9

Urutkan unsur berikut berdasarkan jari-jari atom dari yang terbesar ke terkecil: ₁₁Na, ₁₂Mg, ₁₃Al, ₁₄Si, ₁₅P.

- A. Na > Mg > Al > Si > P
- B. P > Si > Al > Mg > Na
- C. Na > Al > Mg > P > Si
- D. Al > Na > Si > Mg > P
- E. Mg > Na > P > Si > Al

Soal 10

Unsur A dan B mempunyai energy ionisasi berturut-turut 496 KJ/mol dan 1681 KJ/mol.

Pernyataan manakah yang benar untuk unsur A dan B berdasarkan data diatas.....

- A. unsur A lebih mudah menyerap electron dibandingkan unsur B
- B. unsur B lebih bersifat logam dibandingkan unsur A
- C. unsur B lebih mudah melepas electron dibandingkan B
- D. unsur A lebih mudah membentuk ion A⁺ dibandingkan B
- E. unsur sukar membentuk ion B⁻ dibandingkan A

Soal 11

Dalam golongan IA (alkali), manakah unsur yang memiliki sifat kelogaman paling kuat?

- A. ₃Li
- B. ₁₁Na
- C. ₁₉K
- D. ₃₇Rb
- E. ₅₅Cs

Soal 12

jari-jari ion positif selalu lebih kecil daripada jari-jari atomnya, hal ini disebabkan oleh.....

- A. gaya Tarik antara electron terluar dengan inti semakin kuat
- B. gaya Tarik antara electron terluar dengan inti semakin melemah

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal berikutnya

- C. semakin sedikitnya jumlah atom terluar
- D. semakin banyaknya electron yang dilepas
- E. semakin banyaknya electron yang diserap

Soal 13

Manakah diantara pernyataan berikut ini yang bukan merupakan sifat periodic unsur?.....

- A. dari atas kebawah dalam satu golongan energy ionisasi makin kecil
- B. dari kiri ke kanan dalam satu periode afinitas electron makin besar
- C. dari atas ke bawah dalam satu golongan jari-jari atom makin besar
- D. dari kiri ke kanan dalam satu periode keelektronegatifan makin besar
- E. dari kiri ke kanan dalam satu periode titik didih makin tinggi

Soal 14

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

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

Soal 15

Pernyataan manakah yang benar mengenai afinitas elektron?

- A. Unsur golongan VIIIA memiliki afinitas elektron paling besar karena penuh.
- B. Unsur golongan VIIA memiliki afinitas elektron paling negatif karena sangat ingin menerima elektron.
- C. Unsur logam alkali memiliki afinitas elektron lebih besar dari halogen.
- D. Afinitas elektron meningkat dari bawah ke atas dalam satu golongan karena jari-jari atom bertambah.
- E. Afinitas elektron adalah kecenderungan atom melepas elektron