

SOAL SOAL SISTEM PERIODIK UNSUR

Soal 1

Penyusunan sistem periodik yang didasarkan pada keperiodikan unsur-unsur setelah unsur ke delapan dikemukakan oleh.....

- A. Dobereiner
- B. John Newland
- C. Mendeleev
- D. Lothar Meyer
- E. John Dalton

Soal 2

Tabel periodik Moseley disusun berdasarkan kenaikan.....

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

Soal 3

Kelemahan tabel periodik yang dikemukakan oleh Mendeleev adalah.....

- A. Pengelompokan unsur-unsur hanya berlaku untuk unsur-unsur dengan massa atom relatif lebih rendah
- B. Kemiripan alat unsur tidak hanya berlaku pada tiga unsur yang berada dalam setiap kelompok
- C. Penempatan unsur tidak sesuai dengan kenaikan massa atom relatifnya
- D. Menempatkan unsur-unsur berdasarkan kenaikan nomor atom dalam periode
- E. Pengelompokan unsur-unsur hanya sesuai untuk unsur-unsur ringan

Soal 4

Kecenderungan suatu atom untuk menarik pasangan elektron ikatan pada dirinya ketika berikatan dengan atom yang lain disebut sebagai.....

- A. jari-jari atom
- B. afinitas elektron
- C. keelektronegatifan

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal yang lainnya

- D. energi ionisasi
- E. energi kisi

Soal 5

Pada sistem periodik modern unsur-unsur yang berada dalam satu periode disusun berdasarkan...

- A. kemiripan sifat
- B. jumlah elektron valensi
- C. kenaikan nomor massa
- D. jumlah kulit atom
- E. kenaikan nomor atom

Soal 6

Unsur yang tidak termasuk alkali tanah adalah.....

- A. Mg
- B. K
- C. Ba
- D. Sr
- E. Ca

Soal 7

Dalam sistem periodik modern, unsur-unsur logam terletak pada golongan...

- A. IA dan IIA
- B. IA dan IVA
- C. IIA dan VIA
- D. VA dan VIIA
- E. IVA dan VIA

Soal 8

Pada tabel periodik Mendeleev disediakan tempat-tempat kosong yang diprediksikan untuk unsur-unsur yang...

- A. belum ditemukan di alam
- B. sangat jarang ditemukan di alam
- C. sudah ditemukan tapi belum stabil
- D. massa atomnya terlalu besar
- E. nomor atom terlalu besar

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal yang lainnya

Soal 9

Atom yang berada ditengah memiliki massa atom sebesar rata-rata massa atom yang pertama dan ketiga. Pernyataan ini dikemukakan oleh...

- A. Johann Doberainer
- B. John Newlands
- C. Dimitri Mendeleev
- D. Lothar Meyer
- E. Henry Moseley

Soal 10

Suatu atom memiliki jumlah neutron yang sama dengan jumlah protonnya. Atom tersebut mempunyai nomor massa 40. Atom tersebut terletak pada...

- A. Golongan IIA periode 4
- B. Golongan IVA periode 2
- C. Golongan IVA periode 5
- D. Golongan VA periode 4
- E. Golongan VA periode 5

Soal 11

Periode dalam susunan berkala unsur menyatakan...

- A. Banyak elektron pada lintasan yang terluar
- B. Banyak elektron pada atom
- C. banyak neutron pada inti atom
- D. banyak kulit electron
- E. banyak proton pada inti atom unsur

Soal 12

Unsur-unsur yang mendiami blok p adalah unsur-unsur dalam golongan....

- A. IA dan IIA
- B. IIA sampai IVA
- C. IIIA sampai VA
- D. IA sampaiVIIIA
- E. IIIA sampai VIIA

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal yang lainnya

Soal 13

Pernyataan yang benar tentang jari-jari atom adalah.....

- A. Dalam satu periode dari kiri ke kanan jari-jari atom semakin besar
- B. Semakin ke bawah gaya tarik menarik antara inti dengan elektron valensi semakin kuat
- C. Dalam satu golongan dari atas ke bawah jari-jari atom semakin besar
- D. Semakin panjang jari-jari atom semakin sukar melepaskan electron
- E. Jari-jari atom terkecil dimiliki oleh unsur yang terletak di sebelah kiri bawah dalam tabel periodik

Soal 14

Unsur yang letaknya satu periode dengan 19V adalah.....

- A. 6R
- B. 9S
- C. 10T
- D. 17U
- E. 20 W

Soal 15

Unsur dari golongan halogen yang energi ionisasinya paling besar adalah

- A. Flour
- B. Klor
- C. Bromine
- D. Iodin
- E. Astatin

Soal 16

Pernyataan berikut merupakan sifat-sifat gas mulia, kecuali.....

- A. unsur paling stabil
- B. sukar melepaskan atau menangkap electron
- C. mudah bereaksi dengan unsur yang lain
- D. terdapat di atmosfer dalam keadaan bebas
- E. titik beku mendekati suhu 0°K

Soal 17

Dalam satu periode jika jari-jari atom semakin kecil maka...

- A. Energi ionisasinya semakin kecil
- B. Semakin mudah membentuk ion positif

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal yang lainnya

- C. Afinitas elektronnya semakin kecil
- D. Keelektronegatifannya semakin besar
- E. Semakin sulit membentuk ion positif

Soal 18

Pasangan unsur berikut ini yang keduanya berada pada blok p adalah.....

- A. 9 dan 19
- B. 8 dan 20
- C. 6 dan 12
- D. 5 dan 7
- E. 4 dan 8

Soal 19

Atom X mempunyai nomor massa 41 dan jumlah neutron 30. Dalam sistem periodik unsur X terletak pada.....

- A. Golongan IA periode 1
- B. Golongan IA periode 2
- C. Golongan IA periode 3
- D. Golongan IIA periode 2
- E. Golongan IIA periode 3

Soal 20

Diantara pernyataan berikut ini yang merupakan salah satu sifat keperiodikan unsur adalah.....

- A. Dalam satu golongan dari atas ke bawah energi ionisasi semakin besar
- B. Dalam satu golongan dari atas ke bawah keelektronegatifan semakin besar
- C. Dalam satu periode dari kiri ke kanan afinitas elektron semakin kecil
- D. Dalam satu periode dari kiri ke kanan jari-jari semakin besar
- E. Dalam satu golongan dari atas ke bawah jari-jari atom semakin besar

Soal 21

Golongan utama pada sistem periodik modern terdapat pada blok.....

- A. s
- B. p
- C. d
- D. s dan p
- E. p dan d

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal yang lainnya

Soal 22

Jika unsur K, L, M, N, dan O memiliki nomor atom 8, 16, 9, 34 dan 10 maka urutan unsur-unsur tersebut berdasarkan kenaikan jari-jari atom adalah...

- A. K-L-M-N-O
- B. M-N-O-K-L
- C. O-K-L-M-N
- D. O-M-K-L-N
- E. K-L-N-O-M

Soal 23

Unsur-unsur golongan alkali tanah sifat-sifat kimianya hampir sama disebabkan.....

- A. jumlah elektronnya sama
- B. jumlah elektron pada orbital terluarnya sama
- C. jumlah elektron pada kulit terluarnya sama
- D. jumlah protonnya sama
- E. konfigurasi elektronnya sama

Soal 24

Jika unsur P, Q, R, S, dan T memiliki nomor atom berturut-turut 13, 32, 33, 34, dan 49, berdasarkan data tersebut maka urutan unsur-unsur tersebut menurut kenaikan energi ionisasinya adalah.....

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

Soal 25

Dalam satu periode jika jari-jari makin kecil maka...

- A. energi ionisasinya semakin kecil
- B. semakin mudah membentuk ion positif
- C. Afinitas elektronnya makin kecil
- D. keelektronegatifannya semakin besar
- E. semakin sulit membentuk ion positif