

SOAL-SOAL STRUKTUR ATOM

Soal 1

Ilmuwan yang pertama kali mengemukakan tentang teori atom adalah

- A. Dalton
- B. Rutherford
- C. Thomson
- D. Chadwick
- E. Goldstein

Soal 2

Model atom yang dikemukakan oleh Thomson adalah model atom yang bentuknya seperti.....

- A. Tata surya
- B. Roti kismis
- C. bola pejal
- D. lingkaran
- E. donat

Soal 3

Inti atom bermuatan positif disebabkan dalam inti atom mengandung.....

- A. hanya neutron
- B. proton dan neutron
- C. electron
- D. hanya proton
- E. proton dan electron

Soal 4

Nomor atom adalah bilangan yang menunjukkan jumlah

- A. electron dalam inti atom
- B. proton dalam inti atom
- C. neutron dan proton
- D. neutron dalam inti atom
- E. electron dan neutron dalam inti

Kunjungi www.Leskimia.com untuk kumpulan soal kimia lainnya

Soal 5

Jumlah neutron, proton, dan electron dalam atom $^{108}_{47}\text{Ag}$ adalah

- A. 61, 47, 47
- B. 47, 61, 61
- C. 47, 61, 108
- D. 108, 61, 47
- E. 47, 47, 61

Soal 6

Ion F^- memiliki nomor atom 9, maka ion tersebut mempunyai electron sebanyak

- A. 8
- B. 9
- C. 10
- D. 11
- E. 12

Soal 7

Pengertian dari isotop adalah.....

- A. nomor atom dan nomor massa sama
- B. nomor atom dan nomor massa berbeda
- C. nomor atom sama tapi nomor massa berbeda
- D. nomor massa sama tapi nomor atom berbeda
- E. jumlah neutron sama tapi nomor massa berbeda

Soal 8

Pasangan unsur berikut ini yang merupakan isoton adalah....

- A. $^{39}_{19}\text{K}$ dengan $^{40}_{20}\text{Ca}$
- B. $^{12}_6\text{C}$ dengan $^{13}_6\text{C}$
- C. $^{13}_6\text{C}$ dengan $^{37}_{13}\text{Al}$
- D. $^{12}_6\text{C}$ dengan $^{24}_{12}\text{Mg}$
- E. $^{31}_{15}\text{P}$ dengan $^{16}_8\text{O}$

Soal 9

Suatu partikel X memiliki 16 proton, 16 neutron, dan 18 elektron. Partikel X tersebut dapat digolongkan sebagai

- A. anion X bermuatan -1

Kunjungi www.Leskimia.com untuk kumpulan soal kimia lainnya

- B. isotop netral X
- C. kation X bermuatan +2
- D. anion X bermuatan -2
- E. radioisotop X

Soal 10

Unsur A mempunyai 6 proton dan 6 neutron, sedangkan unsur B mempunyai nomor massa 13 dan nomor atom 6. Kedua unsur tersebut termasuk.....

- A. isoton
- B. isotop
- C. isobar
- D. isomer
- E. isokor

Soal 11

Manakah diantara pernyataan berikut yang tidak benar....

- A. electron ditemukan oleh J.J Thomson melalui percobaan dengan tabung sinar katoda
- B. neutron ditemukan oleh James Chadwick pada tahun 1932
- C. proton ditemukan oleh Henri Becquerel pada tahun 1896
- D. inti atom ditemukan oleh Ernest Rutherford melalui percobaan sinar alfa
- E. muatan electron ditemukan oleh R.A Milikan melalui percobaan tetes minyak

Soal 12

Diketahui nomor atom Cl dan Ar berturut-turut adalah 17 dan 18. Ion Cl^- dan atom Ar memiliki kesamaan dalam jumlah.....

- A. neutron
- B. muatan inti
- C. proton
- D. electron valensi
- E. partikel dasar

Soal 13

Dalam atom terdapat tiga buah partikel dasar. Partikel dibawah ini yang merupakan partikel dasar penyusun atom yang tidak bermuatan adalah...

- A. proton
- B. electron
- C. neutron

Kunjungi www.Leskimia.com untuk kumpulan soal kimia lainnya

- D. nucleon
- E. kation

Soal 14

Sebuah atom dapat bermuatan netral disebabkan karena....

- A. dalam atom elektronnya mengelilingi inti
- B. adanya proton didalam inti atom
- C. jumlah proton dan elektronnya sama
- D. jumlah proton dan neutronnya sama
- e. elektron memiliki energi yang tetap

Soal 15

Unsur X memiliki neurton sebanyak 30 dan nomor massanya 65. Lambang unsur X adalah....

- A. ${}_{30}^{65}\text{X}$
- B. ${}_{65}^{30}\text{X}$
- C. ${}_{35}^{65}\text{X}$
- D. ${}_{30}^{35}\text{X}$
- E. ${}_{35}^{30}\text{X}$