

Pilihlah Jawaban yang Tepat!

1. Partikel bermuatan positif yang terdapat dalam inti atom adalah...
 - a. Proton
 - b. Inti atom
 - c. Neutron
 - d. Elektron
 - e. Atom
2. Partikel dasar penyusun atom terdiri atas proton, neutron, dan elektron. Muatan listrik partikel dasar tersebut berturut-turut adalah...
 - a. -1, +1, 0
 - b. +1, -1, 0
 - c. +1, 0, -1
 - d. -1, 0, +1
 - e. 0, -1, +1
3. Pernyataan berikut yang tidak benar adalah...
 - a. Elektron ditemukan oleh J.J Thomson
 - b. Sinar terusan bermuatan positif
 - c. Inti atom ditemukan oleh Niels Bohr
 - d. Inti atom bermuatan positif
 - e. Sinar katode bermuatan negatif
4. Partikel berikut yang muatannya sebesar $1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$ dan bermassa 1 sma adalah...
 - a. Elektron
 - b. Proton
 - c. Neutron
 - d. Partikel alfa
 - e. Proton dan Elektron
5. Partikel dasar dalam atom terdiri dari...
 - a. Proton, elektron, dan, positron
 - b. Proton, neutron, dan nukleon
 - c. Proton, elektron, dan neutron
 - d. Positron, neutron, dan nukleon
 - e. Neutron, nukleon, dan elektron
6. Kalium mempunyai nomor atom 19 dan nomor massa 39. Jumlah elektron pada ion Kalium adalah...
 - a. 21
 - b. 20
 - c. 19
 - d. 18
 - e. 17
7. Pada isotop unsur $^{26}_{56}\text{Fe}$ dan $^{226}_{88}\text{Ra}$, jumlah proton dan neutron kedua unsur secara berturut – turut adalah
 - a. (26 : 26) , (88 : 88)
 - b. (26 : 26) , (88 : 138)
 - c. (26 : 30) , (88 : 266)
 - d. (26 : 30) , (88 : 138)
 - e. (26 : 56) , (88 : 138)
8. Lambang suatu unsur $^{18}_{40}\text{X}$ dapat disimpulkan bahwa pada satu atom unsur X mempunyai...
 - a. 18 neutron dan 18 proton
 - b. 22 neutron dan 22 proton
 - c. 40 proton dan 18 elektron
 - d. 18 proton dan 22 neutron
 - e. 18 neutron, 22 proton, dan 22 elektron
9. Atom X mempunyai 10 elektron dan 12 neutron. Nomor massa unsur x itu adalah...
 - a. 2
 - b. 10
 - c. 12
 - d. 22
 - e. 24
10. Unsur X mempunyai 10 proton dan 12 neutron, sedangkan unsur Y mempunyai nomor massa 23 dan nomor atom 11. Kedua atom tersebut merupakan...
 - a. Isotop
 - b. Isobar
 - c. Isoton
 - d. Isokhor
 - e. Isomer