NAMA :

KELAS :

SOAL POST-TEST STRUKTUR ATOM

1. Jika suatu unsur memiliki nomor atom 19 dan nomor massa 39, tentukan jumlah partikel subatomiknya dan pilih kesimpulan yang paling tepat…
   A. Unsur tersebut memiliki 20 proton, 20 neutron, 19 elektron
   B. Unsur tersebut memiliki 19 proton, 19 neutron, 20 elektron
   C. Unsur tersebut memiliki 19 proton, 20 neutron, 19 elektron
   D. Unsur tersebut memiliki 20 proton, 19 neutron, 20 elektron
   E. Unsur tersebut memiliki 19 proton, 19 neutron, 19 elektron

2. Partikel subatomik yang memiliki muatan negatif dan bergerak di sekitar inti atom adalah...

   A. Proton
   B. Elektron
   C. Neutron
   D. Positron
   E. Nukleon

3. Perhatikan data berikut:
   Unsur X: nomor atom = 11, nomor massa = 23
   Unsur Y: nomor atom = 12, nomor massa = 24
   Unsur Z: nomor atom = 13, nomor massa = 26
   Pasangan manakah yang merupakan isoton?
   A. X dan Y
   B. Y dan Z
   C. X dan Z
   D. X dan Y dan Z
   E. Tidak ada pasangan yang isoton

LIVEWORKSHEETS

4. Diketahui unsur X dengan nomor atom 15 dan nomor massa 31. Dalam ion X^{3-} terdapat…

A. 15 proton, 15 elektron dan 16 neutron
B. 15 proton, 15 elektron dan 31 neutron
C. 15 proton, 16 elektron dan 16 neutron
D. 15 proton, 18 elektron dan 16 neutron
E. 15 elektron, 18 elektron dan 31 neutron

5. Pasangan berikut yang merupakan isotop adalah…

A. ${}^{12}_{6}C$ dan ${}^{12}_{7}N$

B. ${}^{20}_{10}Ne$ dan ${}^{20}_{11}Na$

C. ${}^{35}_{17}Cl$ dan ${}^{35}_{16}S$

D. ${}^{12}_{6}C$ dan ${}^{16}_{8}O$

E. ${}^{12}_{6}C$ dan ${}^{14}_{6}C$

LIVEWORKSHEETS