

SMK IT UTAMA INSANI



Nama/kelas:.....

Mata pelajaran Kimia

Soal PR Kelas X SMK Materi Struktur atom dan Sistem Periodik Unsur

**A. Pilihlah salah satu jawaban yang paling tepat!**

- Nomor atom suatu unsur ialah 58 dan nomor massa 140. Maka jumlah Proton, Elektron dan neutron dalam atom tersebut....
  - 58p, 58e, 140n
  - d. 82p, 58e, 58n
  - 140p, 58e, 58n
  - 58p, 58e, 82n
  - 58p, 140e, 58n
- Berdasarkan lambang atom  ${}_{26}^{56}\text{Fe}$ , tentukan  $\sum p$ ,  $\sum e$  dan  $\sum n$  dalam ion  $\text{Fe}^{3+}$ 
  - 26p, 26e, 30n
  - 30p, 26e, 23n
  - 30p, 26e, 26n
  - 26p, 30e, 23n
  - 26p, 23e, 30n
- Pasangan unsur berikut yang merupakan isotop adalah....
  - ${}_{6}^{13}\text{C}$  dan  ${}_{7}^{13}\text{N}$
  - ${}_{8}^{15}\text{O}$  dan  ${}_{7}^{14}\text{C}$
  - ${}_{16}^{36}\text{S}$  dan  ${}_{18}^{36}\text{Ar}$
  - ${}_{16}^{32}\text{S}$  dan  ${}_{6}^{14}\text{C}$
  - ${}_{7}^{13}\text{N}$  dan  ${}_{7}^{14}\text{N}$
- Rumus kimia untuk emas dan perak berturut-turut adalah....
  - Fm dan Pr
  - Fm dan Ag
  - Au dan Ag
  - Fm dan Au
  - Au dan Pr
- Unsur A mempunyai 10 proton dan 12 neutron, sedangkan unsur B mempunyai nomor massa 23 dan nomor atom 11. Kedua unsur tersebut termasuk....
  - Isoton
  - Isomer
  - Isotop
  - Isokhor

- e. Isobar
- 6. Kalium mempunyai nomor atom 19 dan nomor massa 39. Jumlah elektron pada ion kalium adalah....
  - a. 16
  - b. 19
  - c. 17
  - d. 20
  - e. 18
- 7. Lambang suatu unsur  ${}_{18}\text{X}^{40}$  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
- 8. Atom terdiri dari ....
  - a. Proton
  - b. Netron
  - c. Electron
  - d. Proton dan netron
  - e. Inti atom dan electron
- 9. Persebaran electron pada kulit-kulit atomnya disebut ....
  - a. Konfigurasi electron
  - b. Konfigurasi neutron
  - c. Konfigurasi proton
  - d. Ion
  - e. Atom
- 10. Suatu atom tidak mempunyai muatan karena jumlah electron dan proton yang sama disebut ....
  - a. Atom bermuatan positif
  - b. Atom bermuatan negative
  - c. Proton
  - d. Atom netral
  - e. Inti atom

**B. Jawablah pertanyaan berikut dengan benar!**

1. Tuliskan konfigurasi elektron atom Al (nomor atom = 13)?
2. Tentukan letak unsure periode dan golongan dengan konfigurasi elektron dalam system priodik 7N ?
3. Na dengan nomor atom 11 dan nomor massa 23, tentukan jumlah elektron, proton, dan neutronnya!
4. Pada label minuman beralkohol tertera “mengandung 5% alkohol”. Dalam 100 mL minuman terdapat alkohol sebanyak....ml
5. Bagaimana proses terbentuknya sebuah Ion  $\text{M}^{2+}$  !

