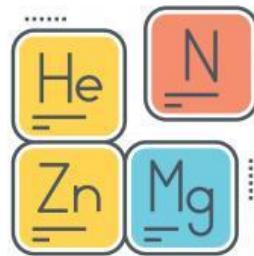


SISTEM PERIODIK UNSUR (SPU)



Nama :

Kelas :

Pilihlah jawaban yang paling tepat!

- 1 Konfigurasi elektron dari atom ${}^{20}\text{Ca}$ menurut teori atom Bohr adalah ...

- a) 2 8 10
- c) 2 8 8 2
- b) 2 8 18 8 2
- d) 2 8 18 12
- e) 2 8 18 18 2

- 2 Elektron valensi yang terdapat pada atom ${}^7\text{N}$ adalah ...

- a) 2
- b) 4
- c) 5
- d) 7
- e) 9

- 3 Golongan unsur dalam tabel periodik menyatakan banyaknya ...

- a) Proton dalam inti
- b) Neutron dalam inti
- c) Elektron valensi
- d) Elektron dalam atom
- e) Kulit elektron

- 4 Golongan yang paling stabil dalam tabel periodik adalah...

- a) Golongan IA
- b) Golongan IIIA
- c) Golongan VA
- d) Golongan VIA
- e) Golongan VIII A

- 5 Konfigurasi elektron dari unsur X adalah 2 8 18 18 5. Unsur tersebut terletak pada...

- a) Golongan IIIA, periode kelima
- b) Golongan VA, periode kelima
- c) Golongan VA, periode ketiga
- d) Golongan IIIA, periode keempat
- e) Golongan VIA, periode kelima

- 6 Pasangan atom-atom unsur berikut yang mempunyai jumlah elektron valensi sama adalah ...

- a) ${}^4\text{Be}$ dan ${}^{20}\text{Ca}$
- b) ${}^6\text{C}$ dan ${}^{20}\text{Ca}$
- c) ${}^6\text{C}$ dan ${}^{13}\text{Al}$
- d) ${}^{18}\text{O}$ dan ${}^{14}\text{Si}$
- e) ${}^{14}\text{Si}$ dan ${}^{18}\text{Ar}$

- 7 Berikut yang bukan merupakan nama golongan pada SPU modern adalah ...

- a) Golongan IA: alkali
- b) Golongan II: alkali tanah
- c) Golongan VA: halogen
- d) Golongan VIA: kalkogen
- e) Golongan VIII: gas mulia

- 8 Suatu atom terletak pada golongan IIIA periode keempat, maka konfigurasi unsur tersebut adalah ...

- a) 2 8 4
- b) 2 18 4
- c) 2 8 8 3
- d) 2 8 18 3
- e) 2 18 8 3

- 9 Di bawah ini yang merupakan kelompok unsur golongan gas mulia adalah ...

- a) Li, Na, K, Rb, Cs
- b) Be, Mg, Ca, Sr, Ba
- c) F, Cl, Br, I, At
- d) N, P, As, Sb, Bi
- e) He, Ne, Ar, Kr, Xe

- 10 Suatu unsur memiliki konfigurasi elektron 2 8 18 7. Unsur tersebut terletak pada golongan ...

- a) IA
- b) IIA
- c) VA
- d) VIA
- d) VIIA