



SISTEM PERIODIK UNSUR (SPU)



Nama :

Kelas :

Pilihlah jawaban yang paling tepat!

- 1 Konfigurasi elektron dari atom ^{20}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}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 I A
 - b) Golongan III A
 - c) Golongan V A
 - d) Golongan VI A
 - 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}Be dan ^{20}Ca
 - b) ^{6}C dan ^{20}Ca
 - c) ^{6}C dan ^{13}Al
 - d) ^{8}O dan ^{14}Si
 - e) ^{14}Si dan ^{18}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
 - e) VIIA