



SISTEM PERIODIK UNSUR (SPU)



Nama :

Kelas :

Pilihlah jawaban yang paling tepat!

- Konfigurasi elektron dari atom ^{20}Ca menurut teori atom Bohr adalah ...
 - 2 8 10
 - 2 8 8 2
 - 2 8 18 8 2
 - 2 8 18 12
 - 2 8 18 18 2
- Elektron valensi yang terdapat pada atom ^{7}N adalah ...
 - 2
 - 4
 - 5
 - 7
 - 9
- Golongan unsur dalam tabel periodik menyatakan banyaknya ...
 - Proton dalam inti
 - Neutron dalam inti
 - Elektron valensi
 - Elektron dalam atom
 - Kulit elektron
- Golongan yang paling stabil dalam tabel periodik adalah...
 - Golongan I A
 - Golongan III A
 - Golongan V A
 - Golongan VI A
 - Golongan VIII A
- Konfigurasi elektron dari unsur X adalah 2 8 18 18 5. Unsur tersebut terletak pada...
 - Golongan IIIA, periode kelima
 - Golongan VA, periode kelima
 - Golongan VA, periode ketiga
 - Golongan IIIA, periode keempat
 - Golongan VIA, periode kelima
- Pasangan atom-atom unsur berikut yang mempunyai jumlah elektron valensi sama adalah ...
 - 4Be dan ^{20}Ca
 - 6C dan ^{20}Ca
 - 6C dan ^{13}Al
 - 8O dan ^{14}Si
 - ^{14}Si dan ^{18}Ar
- Berikut yang *bukan* merupakan nama golongan pada SPU modern adalah ...
 - Golongan IA: alkali
 - Golongan II: alkali tanah
 - Golongan VA: halogen
 - Golongan VIA: kalkogen
 - Golongan VIII: gas mulia
- Suatu atom terletak pada golongan IIIA periode keempat, maka konfigurasi unsur tersebut adalah ...
 - 2 8 4
 - 2 18 4
 - 2 8 8 3
 - 2 8 18 3
 - 2 18 8 3
- Di bawah ini yang merupakan kelompok unsur golongan gas mulia adalah ...
 - Li, Na, K, Rb, Cs
 - Be, Mg, Ca, Sr, Ba
 - F, Cl, Br, I, At
 - N, P, As, Sb, Bi
 - He, Ne, Ar, Kr, Xe
- Suatu unsur memiliki konfigurasi elektron 2 8 18 7. Unsur tersebut terletak pada golongan ...
 - IA
 - IIA
 - VA
 - VIA
 - VIIA