

SISTEM PERIODIK UNSUR (SPU)



Nama : **Kelas :**

Pilihlah jawaban yang paling tepat!

1 Konfigurasi elektron dari atom 20Ca 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 7N 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, peroide keempat
e) Golongan VIA, periode kelima

6 Pasangan atom-atom unsur berikut yang mempunyai jumlah elektron valensi sama adalah ...
a) 4Be dan 20Ca
b) 6C dan 20Ca
c) 6C dan 13Al
d) 8O dan 14Si
e) 14Si dan 18Ar

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

LIVEWORKSHEETS