

1. Pernyataan berikut yang benar untuk unsur dengan konfigurasi elektron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$
- terletak pada periode 4
 - mempunyai 4 elektron tidak berpasangan
 - mempunyai nomor atom 26
 - termasuk periode 4 golongan VIII B

2. Ion X^+ mempunyai konfigurasi elektron $1s^2 2s^2 2p^6$. Harga keempat bilangan kuantum elektron valensi dari atom X adalah....

- $n = 2 \quad l = 0 \quad m = 0 \quad s = -\frac{1}{2}$
- $n = 2 \quad l = 1 \quad m = 1 \quad s = -\frac{1}{2}$
- $n = 3 \quad l = 0 \quad m = 0 \quad s = +\frac{1}{2}$
- $n = 3 \quad l = 1 \quad m = -1 \quad s = +\frac{1}{2}$
- $n = 3 \quad l = 2 \quad m = 0 \quad s = +\frac{1}{2}$

3. Kalium isoelektrik dengan klor (nomor atom K = 19; Cl = 17).

SEBAB

Ion kalium dan ion klorida memiliki konfigurasi elektron yang sama.

4. Masing-masing unsur A, B, C, D dan E di bawah ini mempunyai konfigurasi elektron sebagai berikut:

A : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

B : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

C : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$

D : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$

E : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6 5s^2$

Pasangan yang merupakan unsur-unsur dari satu golongan yang sama adalah....

- A dan E
- A dan B
- A dan D
- A dan C
- D dan E

5. Nilai energi pengionan pertama sampai dengan keenam untuk suatu unsur pada golongan utama berturut – turut adalah : 1087, 2353, 4620, 6223, 37831 dan 47277 kJ/mol. Berdasarkan data tersebut dapat disimpulkan unsur tersebut berada pada golongan ...

- III A
- IV A
- V A
- VI A
- VII A