

KONFIGURASI ELEKTRON DAN LETAK UNSUR DALAM TABEL SPU

1. Diketahui nomor atom Fe = 26, konfigurasi elektron ion Fe^{3+} adalah

A. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$

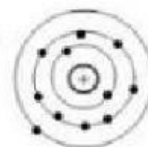
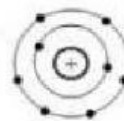
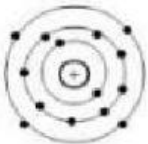
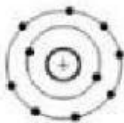
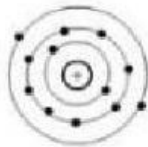
D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^4$

B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5$

E. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6$

C. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$

2. Join arrow



3. Kalsium mempunyai nomor 20, susunan elektron pada kulit K, L, M, N adalah ...

- A. 2, 8, 10, 0
- B. 2, 8, 9, 1
- C. 2, 8, 8, 2
- D. 2, 8, 6, 4
- E. 2, 8, 2, 8

4. Jika suatu unsur X yang mempunyai struktur elektron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 2p^6 3d^{10} 4s^2$

mempunyai nomor atom 30

merupakan unsur alkali tanah

terdapat perioda 4 dalam sistem periodik

termasuk unsur golongan jenis A

5. Unsur-unsur yang bernomor atom 14, 15 dan 16 mempunyai sifat kimia yang serupa

SEBAB

Unsur-unsur dengan nomor atom tersebut di atas terletak pada perioda yang sama dalam sistem periodik

A

B

C

D

E