KONFIGURASI ELEKTRON DAN LETAK UNSUR DALAM TABEL SPU

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

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

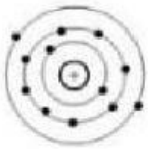
B. $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^5$

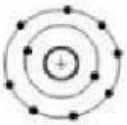
C. $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^3$

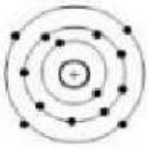
D. $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1\ 3d^4$

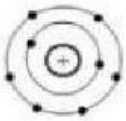
E. $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^6$

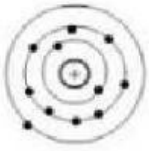
2. Join arrow











$^{23}_{11}G$

$^{24}_{12}H$

$^{16}_{8}I$

$^{28}_{14}J$

$^{20}_{10}K$

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS