

## KONFIGURASI ELEKTRON DAN LETAK UNSUR DALAM TABEL SPU

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

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

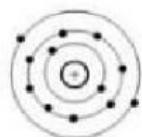
D.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^4$

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

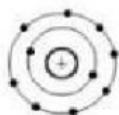
E.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6$

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

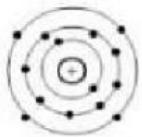
### 2. Join arrow



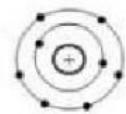
**23**  
**11***G*



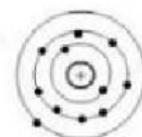
**24**  
**12***H*



**16**  
**8***I*



**28**  
**14***J*



**20**  
**10***K*

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 pada 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