

E-LKPD KONFIGURASI ELEKTRON

NAMA :
KELAS :

Tujuan Pembelajaran

Menjelaskan dan menuliskan konfigurasi elektron serta menggambarkan orbital diagramnya.

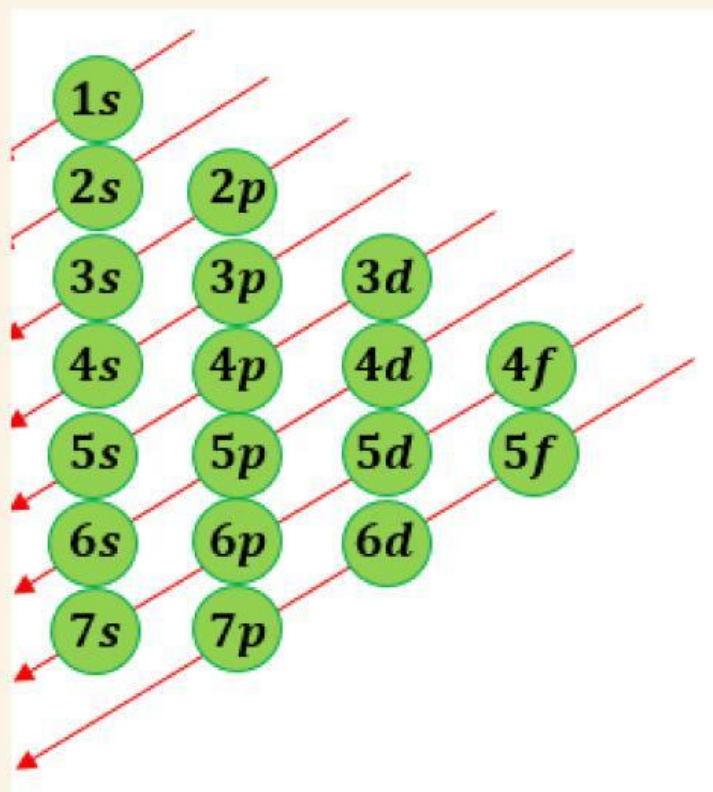
Disusun Oleh: Wildanul Khaira

Perhatikan vidio berikut!

PLAY ►

[https://youtu.be/Qbb9tElf5Tg?
si=6LQ9K3BnkLS0rJzm](https://youtu.be/Qbb9tElf5Tg?si=6LQ9K3BnkLS0rJzm)

Ikutilah panah dibawah untuk dapat melakukan pengisian elektron berdasarkan sub kulit atom!



Pilihlah unsur-unsur yang terdapat pada kolom dibawah, kemudian pasangkan unsur tersebut pada tempat yang telah disediakan yang sesuai dengan:

- kulit atom
- sub kulit

Ca

Li

Si

Al

Mn

S

Ar

B

O

Na

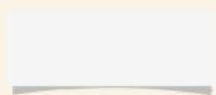
Konfigurasi elektron berdasarkan kulit atom

	= 2 8 8 2
	= 2 8 6
	= 2 3
	= 2 8 1
	= 2 8 8
	= 2 1
	= 2 6
	= 2 8 3
	= 2 8 4
	= 2 8 8 7

Konfigurasi elektron berdasarkan sub kulit atom



$1s^2 2s^2 2p^4$



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



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



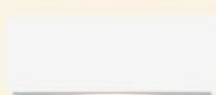
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$



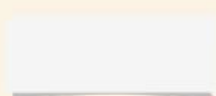
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$



$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$



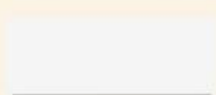
$1s^2 2s^2 2p^1$



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



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



$1s^2 2s^1$