



Nama:

Kelas:

E-LKPD KONFIGURASI ELEKTRON

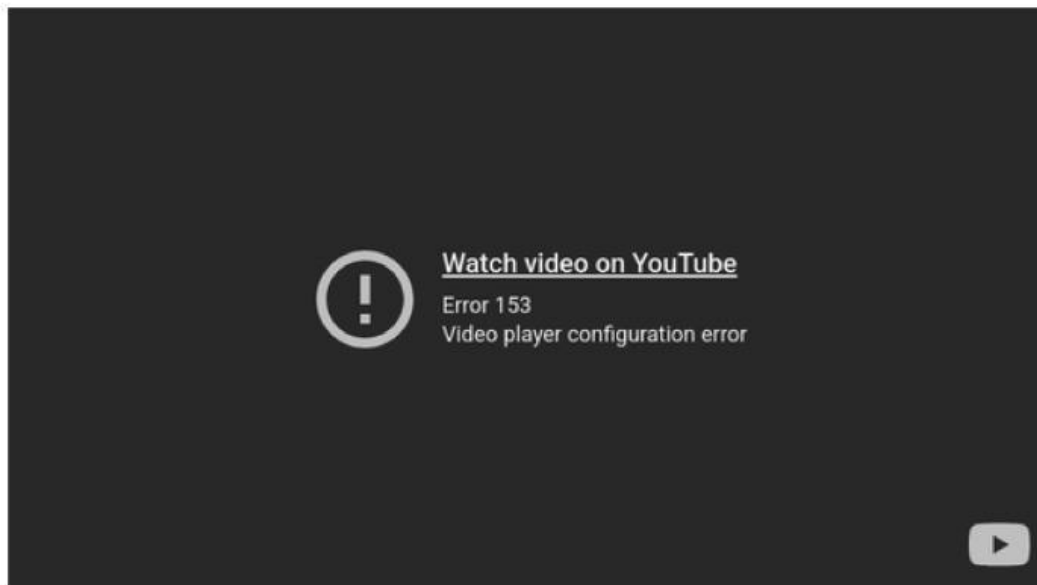


Tujuan Pembelajaran:

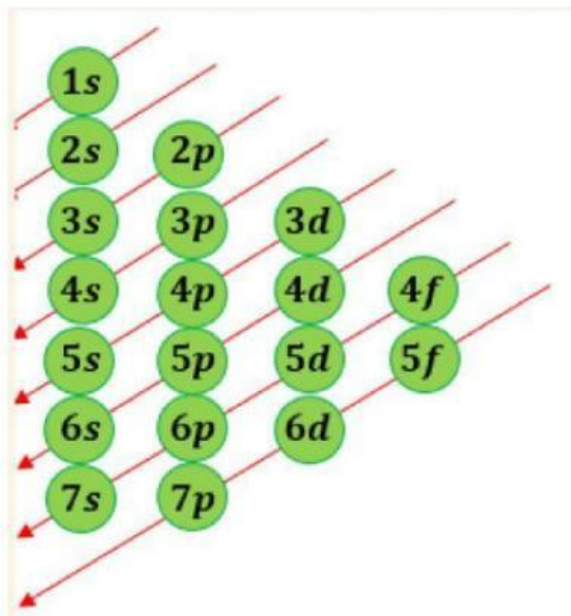
Menjelaskan dan menuliskan konfigurasi elektron serta menggambarkan orbital diagramnya.

Dit Susun Oleh: Fitri Wulandari

PERHATIKAN VIDEO BERIKUT!



Ikutilah panah di bawah 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 di sediakan, yang sesuai dengan:

a) Kulit atom

b) Sub kulit

Ca

Li

Si

Al

Na

Mn

B

O

Ar

S

a) Konfigurasi elektron berdasarkan kulit atom

= 2 8 8 2

= 2 8 6

= 2 3

= 2 8 1

= 2 8 8

= 2 1

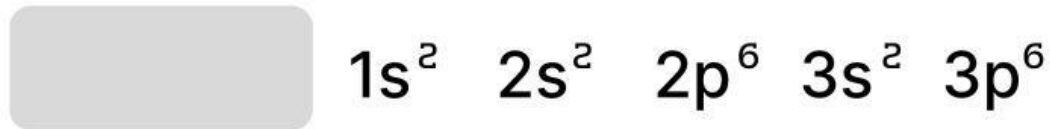
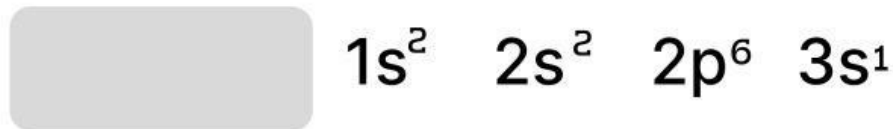
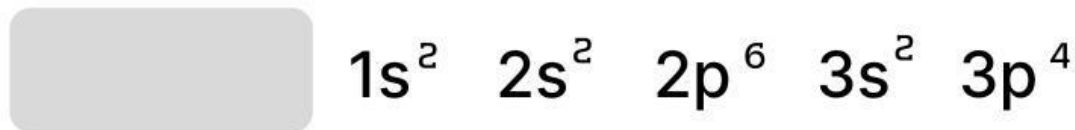
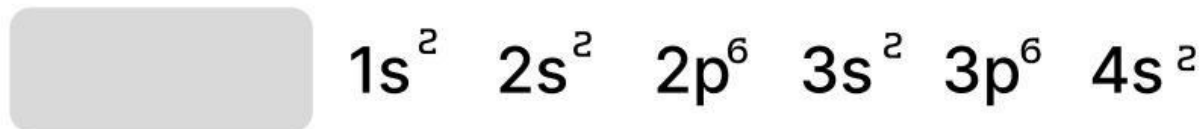
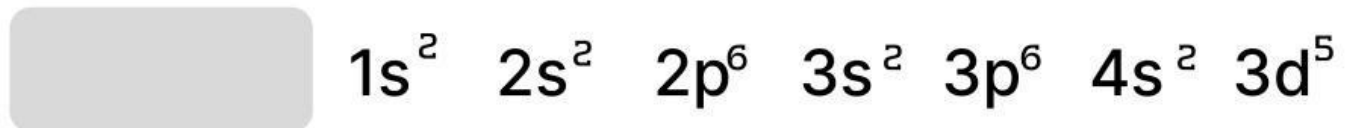
= 2 6

= 2 8 3

= 2 8 4

= 2 8 13 2

b) Konfigurasi elektron berdasarkan sub kulit atom



Ca

Li

Si

Al

Na

Mn

B

O

Ar

S