



Chemistry

# KONFIGURASI ELEKTRON

e



Video Pembelajaran



Materi Pembelajaran



Lembar Kerja Peserta Didik

123-456-7890

[www.reallygreatsite.com](http://www.reallygreatsite.com)

123 Anywhere St., Any City



Chemistry

# KONFIGURASI ELEKTRON

e



Video Pembelajaran



Materi Pembelajaran



Lembar Kerja Peserta Didik

123-456-7890

[www.reallygreatsite.com](http://www.reallygreatsite.com)

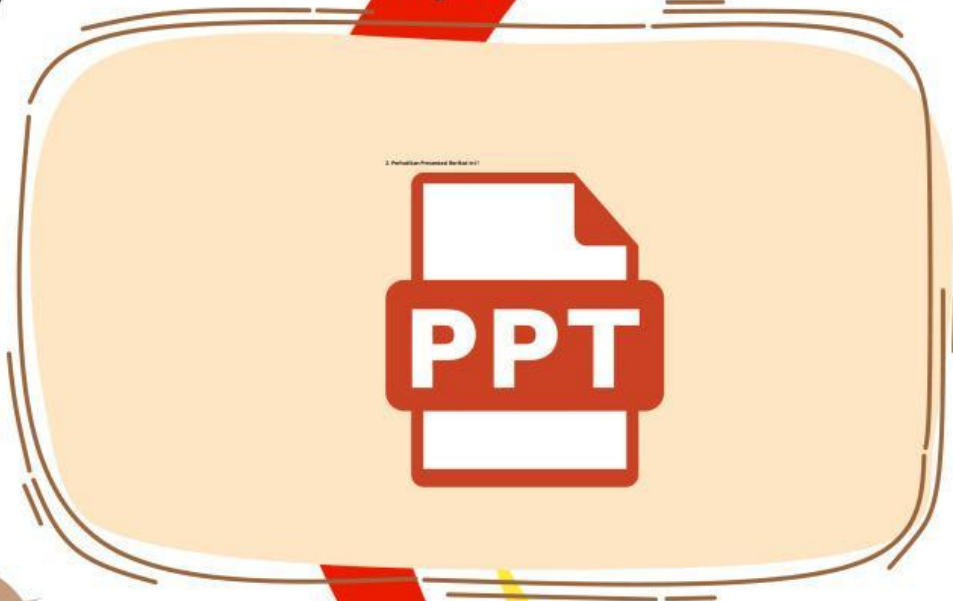
123 Anywhere St., Any City

# Konfigurasi Elektron

1. Perhatikan Video Pembelajaran Berikut ini !



22. Perhatikan perentasi berikut ini !





# LKPD





## KONFIGURASI ELEKTRON DAN LETAK UNSUR DALAM TABEL SPU

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

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

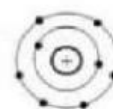
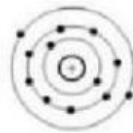
D.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^4$

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



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  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$

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