

KONFIGURASI ELEKTRON DAN TABEL PERIODIK UNSUR

• •

--

$$\vdots$$

--

- **SOAL PILIHAN GANDA**

1. Konfigurasi elektron atom ${}_{15}\text{P}$ berdasarkan teori atom bohr adalah
A. 2 8 8 5 B. 2 8 5 C. 2 5 D. 2 4 1
2. Germanium dengan nomor atom 32 mempunyai konfigurasi elektron
A. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^1$
B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$
C. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8 4p^3$
D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7 4p^4$
E. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10} 4p^2$
3. Nilai keempat bilangan kuantum elektron terakhir dari atom S yang mempunyai nomor atom 16 adalah
A. $n = 2, l = 0, m = 0, s = -1/2$
B. $n = 2, l = 1, m = 0, s = -1/2$
C. $n = 3, l = 1, m = 0, s = +1/2$
D. $n = 3, l = 1, m = -1, s = -1/2$
E. $n = 3, l = 1, m = +1, s = +1/2$
4. Perhatikan tabel periodik unsur berikut!

A blank periodic table grid is shown, consisting of a 4x18 grid of squares. The grid is divided into four rows and 18 columns. The first two columns are shaded gray. The third column is labeled 'P' in the second row. The grid is otherwise empty.

Konfigurasi elektron, nomor atom, dan letak unsur P dalam tabel periodik tersebut adalah ...

	Konfigurasi elektron	Nomor atom	Letak Unsur	
			Golongan	Periode
A.	$[\text{Ar}] 4s^2 3d^1$	21	IVA	3
B.	$[\text{Ar}] 4s^1 3d^5$	24	VIB	4
C.	$[\text{Ar}] 4s^1 3d^2$	21	IVB	3

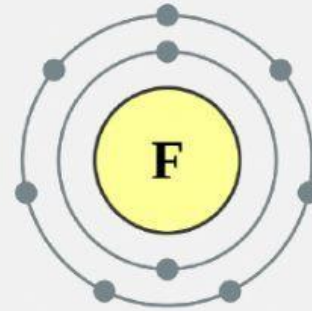
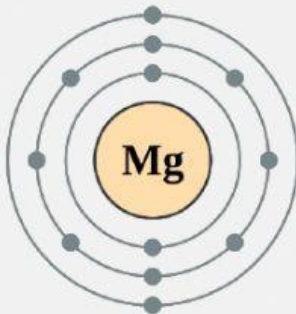
D.	[Ar] $4s^1 3d^5$	24	IVB	4
E.	[Ar] $4s^2 3d^1$	21	VIA	3

• **SOAL ISIAN SINGKAT**

1. Unsur ${}_{25}\text{Mn}$ terletak pada periodedan golongan
2. Unsur ${}_{18}\text{Ar}$ terletak pada periodedan golongan
3. Nama khas dari golongan IA adalah
4. Nama Khas dari golongan II A adalah
5. Nama Khas dari golongan VII A adalah
6. Nama khas dari golongan VIII A adalah

• **SOAL DROP DOWN**

Letak unsur magnesium dan fluorin dalam SPU



• **SOAL JOIN ARROW**

a. Jumlah elektron valensi

Aktinida

b. Jumlah kulit yang terisi elektron

Golongan

c. Nama Golongan yang dimulai dari 4f

Periode

d. Nama golongan yang dimulai dari 5f

$n = 1, l = 0, m = 0, s = -1/2$

e. Nilai n, l, m, s dari ${}_2\text{He}$

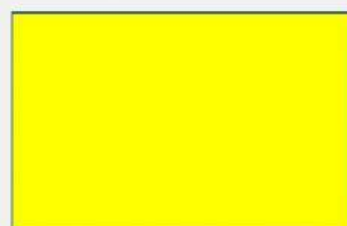
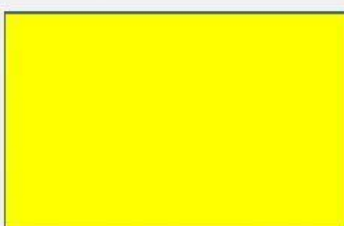
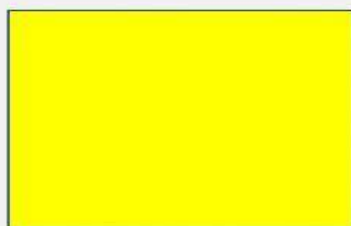
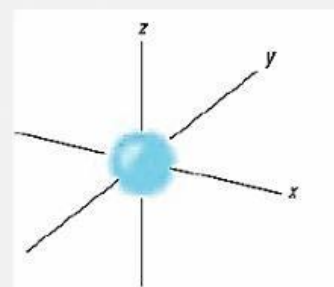
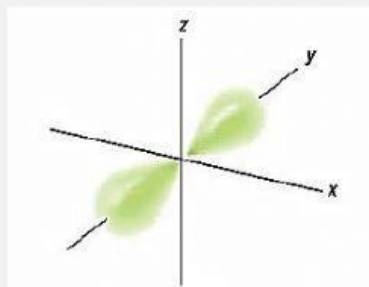
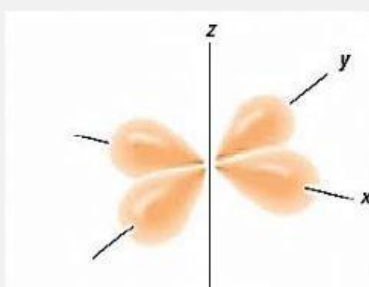
$n = 2, l = 1, m = -1, s = +1/2$

f. Nilai n, l, m, s dari ${}_5\text{B}$

Lantanida

• **SOAL DRAG AND DROP**

Pindahkan gambar di bawah ini ke kotak yang tepat



Orbital s

Orbital p

Orbital d