

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. The letter 'P' is placed in the cell corresponding to the 15th column and the 3rd row (counting from the top-left corner of the grid).

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.	$[\text{Ar}] 4s^1 3d^6$	24	VIB	4
C.	$[\text{Ar}] 4s^1 3d^2$	21	IVB	3

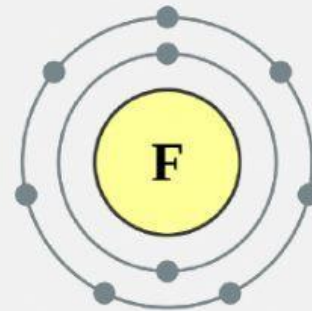
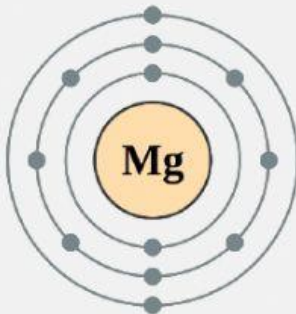
D.	[Ar] $4s^1 3d^5$	24	IVB	4
E.	[Ar] $4s^2 3d^1$	21	VIA	3

• **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 ${}_2\text{He}$

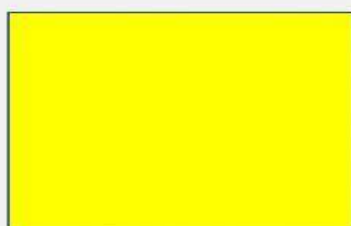
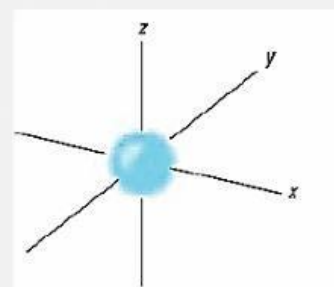
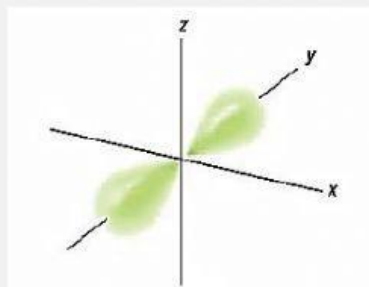
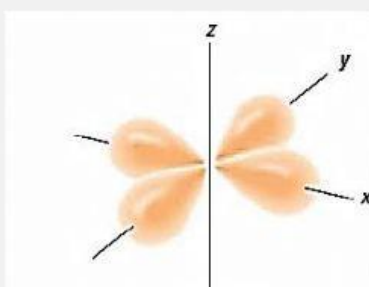
$n = 2, l = 1, m = -1, s = +1/2$

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