

KONFIGURASI ELEKTRON DAN TABEL PERIODIK UNSUR

• •

--

• •

--

- **SOAL PILIHAN GANDA**

-
- A blank periodic table grid is shown. The letter 'P' is placed in the 15th column and 3rd row, representing the element Phosphorus.

	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

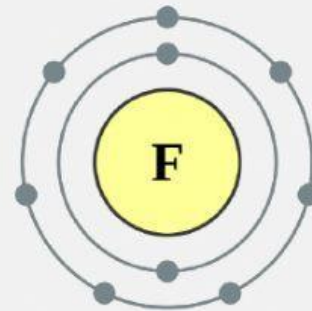
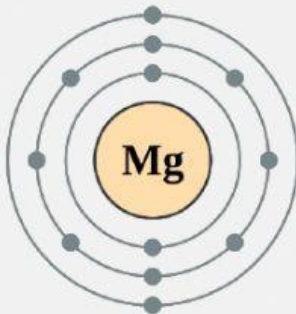
D.	[Ar] $4s^1 3d^5$	24	IVB	4
E.	[Ar] $4s^2 3d^1$	21	VIA	3

• **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 ${}_2\text{He}$

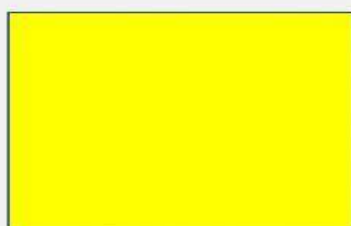
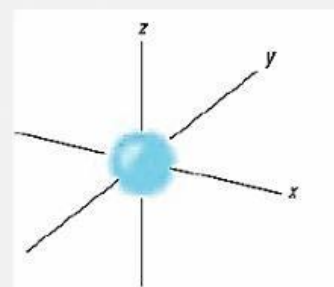
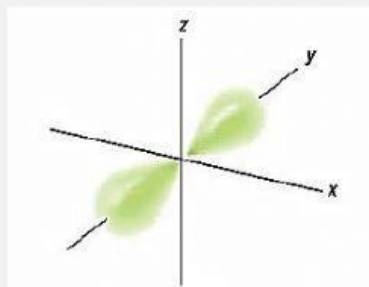
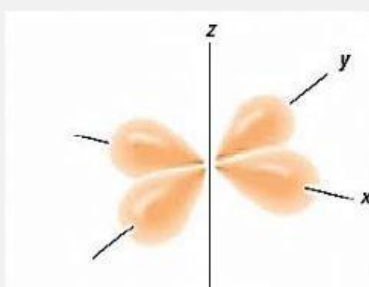
$n = 2, l = 1, m = -1, s = +1/2$

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