

LIVE WORKSHEET KIMIA

KONFIGURASI ELEKTRON DAN TABEL PERIODIK UNSUR

Nama Murid :

Kelas :

A. Kerjakan Soal-Soal di Bawah ini dengan benar dan penuh semangat.

• SOAL PILIHAN GANDA

- 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
- 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. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10} 4p^2$
- 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. $n = 3, l = 1, m = +1, s = +1/2$
- Perhatikan tabel periodik unsur berikut!

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

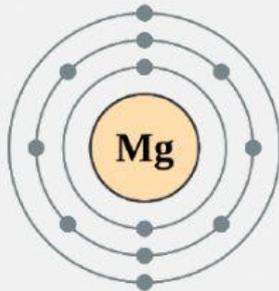
D.	[Ar] 4s ¹ 3d ⁶	24	IVB	4
E.	[Ar] 4s ² 3d ¹	21	VIA	3

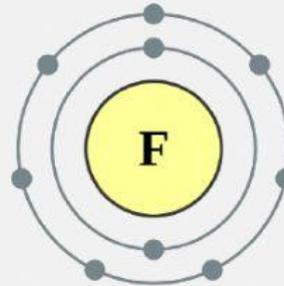
• **SOAL ISIAN SINGKAT**

1. Unsur ²⁵Mn terletak pada periodedan golongan
2. Unsur ¹⁸Ar 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 ${}_2\text{He}$

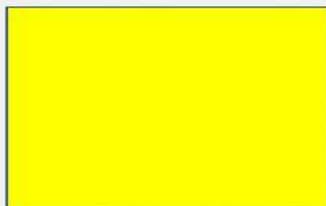
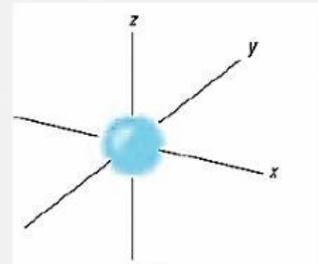
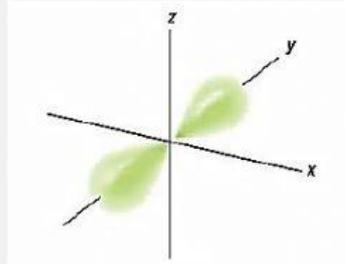
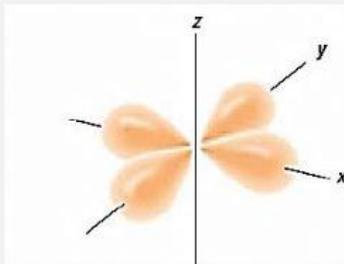
$n = 2, l = 1, m = -1, s = +1/2$

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