

# STRUKTUR ATOM

01

## Checkboxes

Beri tanda cheklist pada unsur yang memiliki konfigurasi elektron valensi sama

☐

${}_3\text{Li}$  &  ${}_4\text{Be}$

☐

${}_{20}\text{Ca}$  &  ${}_{38}\text{Sr}$

☐

${}_8\text{O}$  &  ${}_{16}\text{S}$

☐

${}_{13}\text{Al}$  &  ${}_{23}\text{V}$

Subkulit yang tidak mungkin dimiliki oleh suatu atom adalah...

☐

2s

☐

3s

☐

2d

☐

5f

**Elektron yang memiliki bilangan kuantum  $n = 3$ ;  $l = 2$ ;  $m_l = +1$ ;  $m_s = -1/2$  adalah...**

☐  $2p^6$

☐  $3s^2$

☐  $3d^4$

☐  $3d^9$

**02**

**Select**

**Bilangan kuantum azimuth ( $l$ )  $^{16}\text{S}$  adalah...**

☐ 1

☐ 2

☐ 3

**Sistem periodik unsur modern  
menyusun unsur-unsur  
berdasarkan...**



**Kenaikan jumlah neutron**



**Kenaikan nomor atom**



**Kenaikan massa atom**

**03**

## **Single Choice**

**Unsur Cr memiliki nomor atom  
24. Jumlah elektron yang tidak  
berpasangan adalah....**



**Unsur dengan nomor atom 35 akan memiliki sifat yang mirip dengan unsur bernomor atom...**

**Unsur galium memiliki nomor atom 31 dan nomor massa 70. Galium berada pada golongan...**

**Jumlah elektron yang tidak berpasangan pada ion  ${}_{26}\text{Fe}^{3+}$  adalah...**

04

## Drag & Drop

Geser jawaban yang tepat pada soal!



Gol.  
VI A



Gol.  
II B



Gol.  
VII A