

# STRUKTUR ATOM

01

## Checkboxes

Beri tanda checklist 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 ( $l$ )  ${}^{16}S$  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 gallium memiliki nomor atom 31 dan nomor massa 70. Gallium berada pada golongan...**



**Jumlah elektron yang tidak berpasangan pada ion  $_{26}^{54}\text{Fe}^{3+}$  adalah...**



04

## Drag & Drop

Geser jawaban yang tepat pada soal!

$[\text{He}] 2s^2 2p^4$

Gol.  
VI A

$[\text{Ne}] 3s^2 3p^5$

Gol.  
II B

$[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10}$

Gol.  
VII A