

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}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