

No. 20-10-2022
Date Kamis

Tulis konfigurasi e unsur, jelaskan posisi di SPV dan ke 4 bil kuantum:

82 Pb , 34 Se , 36 Kr

1. 82 Pb

konfigurasinya: 2 8 18 32 18 4

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6$
 $6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^2$

Periode = 6 } posisi di SPV
Golongan = VIA }

4 bilangan kuantum:

7	1		
---	---	--	--

Utama $\langle n \rangle$	Azmut $\langle l \rangle$	Magnetik $\langle m \rangle$	Spin $\langle s \rangle$
6	1	0	$+\frac{1}{2}$

2. 34 Se

konfigurasinya:

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$

Periode = 4 } posisi di SPV
Golongan = VIA }

4 bilangan kuantum: $7 \ 7 \ 7 \ 7$

utama $\langle n \rangle$	Azmut $\langle l \rangle$	Magnetik $\langle m_l \rangle$	Spin $\langle s \rangle$
4	1	-1	$-\frac{1}{2}$

3. 35Br

1. konfigurasi: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$

periode: 4

Golongan: VIIA

$\uparrow \downarrow$	$\uparrow \downarrow$	\uparrow
-1	0	+1

4 bilangan kuantum:

utama $\langle n \rangle$	Azmut $\langle l \rangle$	Magnetik $\langle m_l \rangle$	Spin $\langle s \rangle$
4	1	0	$-\frac{1}{2}$