

Jawaban :

\* Tugas Individu (1)

- ①.  $3\text{Li} \Rightarrow 1s^2 2s^1$  Gol. 1A Periode 2  
 $4\text{Be} \Rightarrow 1s^2 2s^2$  Gol. 2A Periode 2  
 $5\text{B} \Rightarrow 1s^2 2s^2 2p^1$  Gol. 3A Periode 2  
 ~~$9\text{F} \Rightarrow 1s^2 2s^2 2p^5$~~   
 $9\text{F} \Rightarrow 1s^2 2s^2 2p^5$  Gol. 7A Periode 2

$\Rightarrow$  unsur yg memiliki jari-jari atom terbesar adalah  $3\text{Li}$  karena letaknya paling kiri dalam 1 Periode.

- ②.  $11\text{Na} \Rightarrow 1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$  Gol. 1A Periode 3  
 $19\text{K} \Rightarrow 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$  Gol. 1A Periode 4  
 $37\text{Rb} \Rightarrow 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$  Periode 5  
 $55\text{Cs} \Rightarrow 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 4f^1$   
 $\Downarrow$   
 Periode 6

$\Rightarrow$  unsur yg memiliki jari-jari atom terbesar adalah  $55\text{Cs}$  karena letaknya paling bawah dalam 1 golongan.

\* Tugas Individu (2)

- ①. Dalam satu periode dari kanan energi ionisasi semakin bertambah

### \* Uji Pemahaman diri (3)

①. A. Semakin ke bawah keelektronegatifan  
~~semakin~~ semakin kecil.

B. Semakin ke kanan keelektronegatifan  
semakin besar.

②. A. keelektronegatifan terbesar : 31 Ga  
⇒ karena letaknya paling kanan dan bukan  
unsur golongan gas mulia.

B. keelektronegatifan terkecil : 19 C  
⇒ karena letaknya paling kiri

③. A. keelektronegatifan terbesar : 9 F  
⇒ karena letaknya paling atas

B. keelektronegatifan terkecil : 53 I  
⇒ karena letaknya paling bawah

### \* Uji Pemahaman diri (4)

①.  ${}_{11}\text{Na} = 2 \cdot 8 \cdot 1 \rightarrow e_l \text{ Val} = 1$

${}_{17}\text{Cl} = 2 \cdot 8 \cdot 7 \rightarrow e_l \text{ Val} = 7$

⇒ Afinitas elektron Cl lebih besar  
dari pada Na

## \* Uji Pemahaman diri (5)

①. A. Suhu kamar =  $27^{\circ}\text{C}$

\*. Karena suhu kamar berada dibawah titik didih unsur P, maka unsur P berwujud cair.

\*. Suhu kamar berada diatas titik didih unsur Q, maka unsur Q berwujud gas.

\*. Suhu kamar berada dibawah titik leleh unsur R maka unsur R berwujud padat.

B. \*. Unsur P terletak pada golongan VIII A Periode 2

\*. Unsur Q terletak pada golongan VIII A Periode 2

\*. Unsur R terletak pada golongan IA Periode 3