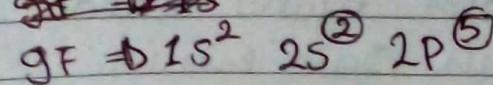
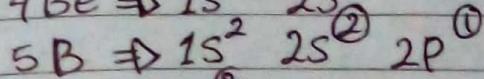
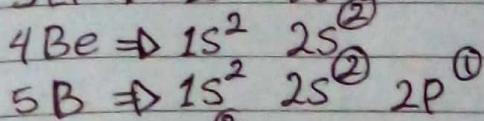
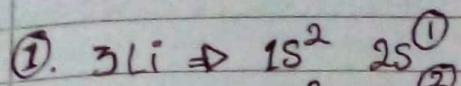


Jawaban :

* Tugas Individu (1)



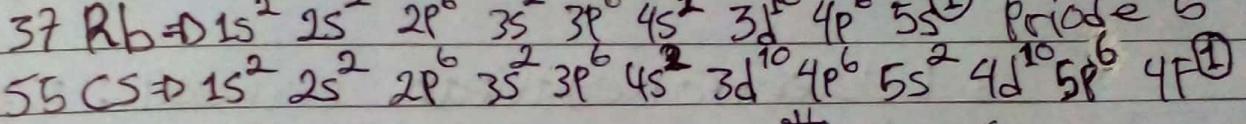
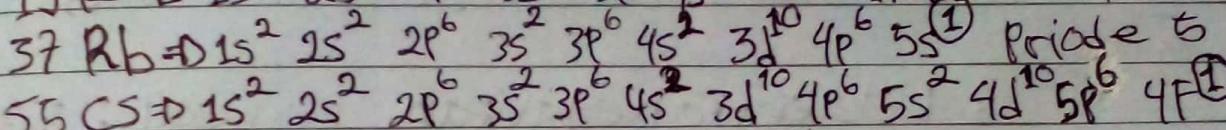
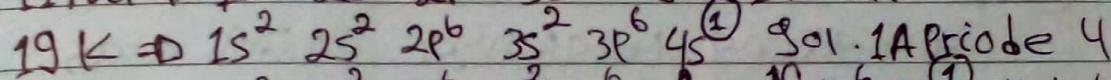
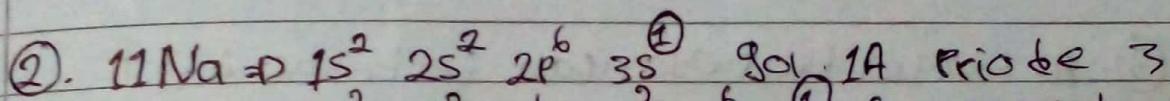
sol. 1A Priode 2

sol. 2A Priode 2

sol. 3A Priode 2

sol. 7A Priode 2

⇒ unsur yg memiliki jari-jari atom terbesar adalah 3Li karena letaknya Paling Kiri dalam 1 Priode.



Priode 6

⇒ unsur yg memiliki jari-jari atom terbesar adalah 55Cs karena letaknya Paling Tawauh dan di dalam 1 golongan.

* Tugas Individu (2)

①. Dalam satu priode dari kanan energi ionisasi semakin bertambah

* Uji Pemahaman diri (3)

① A. Semakin ke bawah keelektronegatifan semakin kecil.

B. semakin ke kanan keelektro~~negatifan~~ semakin besar.

② A. keelektronegatifan terbesar : 31 Ga

⇒ karena letaknya Paling kanan dan bukan unsur gelanggang 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)

$$① 11 \text{Na} = 2 \cdot 8 \cdot 1 \rightarrow \text{el Val} = 1$$

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

⇒ Afinitas elektron Cl lebih besar dari pada Na

*. Uji Pemahaman diri (5)

①. A. Suhu kamar = 27°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 VIIA Priode 2

*. Unsur Q terletak Pada Golongan VIIA Priode 2

*. Unsur R terletak Pada golongan IA priode 3