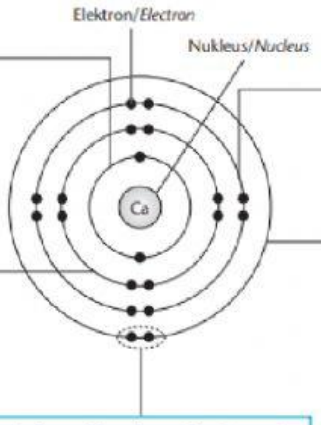
Buku Teks m/s 172 – 174
Hebat Sains Modul 29

1 Atom kalsium, Ca, mempunyai 20 elektron (20 proton). Lengkapkan ruang dengan perkataan yang betul./*Calcium atom, Ca, has 20 electrons (20 protons). Complete the spaces with the correct words.* TP2

(a) **Petala pertama**
***First shell:***
Hanya boleh memuatkan maksimum _____ elektron.

(b) **Petala kedua**
***Second shell:***
Memuatkan maksimum _____ elektron.




(c) **Petala ketiga**
***Third shell:***
Memuatkan maksimum _____ elektron

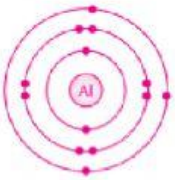
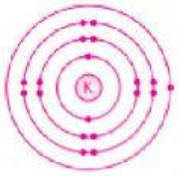
(d) **Petala keempat**
***Fourth shell:***
Memuatkan elektron selebihnya, iaitu _____ elektron dalam kes ini.

(e) Elektron yang terdapat di petala paling luar bagi suatu atom disebut _____. Oleh itu, atom kalsium mempunyai 2 _____.

(f) Susunan elektron bagi satu atom kalsium, Ca, boleh ditulis sebagai _____

LIVEWORKSHEETS

**2** Tulis dan lukiskan susunan elektron bagi atom-atom yang diberikan. TP3/KBAT
*Write and draw the electron arrangements for the given atoms.*

| (a) Atom aluminium, Al mempunyai 13 proton. *An aluminium atom, Al has 13 protons.* | (b) Atom kalium, K mempunyai 19 proton. *A potassium atom, K has 19 protons.* |
|---|---|
|   |   |
| Susunan elektron/*Electron arrangement* = _____ | Susunan elektron/*Electron arrangement* = _____ |

**3** Bilangan elektron valens menentukan kumpulan di mana unsur itu berada dalam Jadual Berkala Unsur Moden./*The number of valence electrons determines the group to which the element belongs in the Modern Periodic Table of Elements.*

| Unsur *Element* | Bilangan proton *Number of protons* | Susunan elektron *Electron arrangement* | Bilangan elektron valens *Number of valence electrons* | Kumpulan *Group* |
|---|---|---|---|---|
| (a) Natrium/*Sodium* | 11 | 2.8.1 | | |
| (b) Silikon/*Silicon* | 14 | 2.8.4 | | |
| (c) Sulfur/*Sulphur* | 16 | 2.8.6 | | |
| (d) Argon/*Argon* | 18 | 2.8.8 | | |

LIVEWORKSHEETS