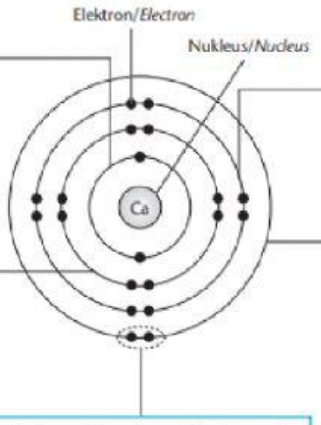
Buku Teks m/s 172 – 174
Hebat Sains Modul 29

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

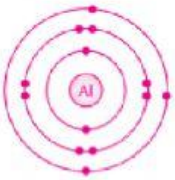
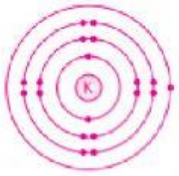
(d) **Petala keempat**
Fourth shell:
Memuatkan elektron selebihnya, iaitu _____ elektron dalam kes ini.

(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