

- 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.

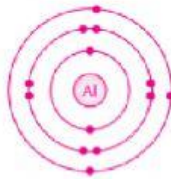
(e) Elektron yang terdapat di petala paling luar bagi suatu atom disebut _____. Oleh itu, atom kalsium mempunyai 2 _____.

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

LIVEWORKSHEETS

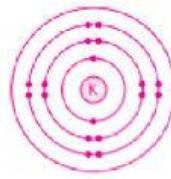
- 2 Tulis dan lukiskan susunan elektron bagi atom-atom yang diberikan. **TP3/KBAT**
 Write and draw the electron arrangements for the given atoms.

(a) Atom aluminium, Al mempunyai 13 proton.
 An aluminium atom, Al has 13 protons.



Susunan elektron/*Electron arrangement*
 = _____

(b) Atom kalium, K mempunyai 19 proton.
 A potassium atom, K has 19 protons.



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