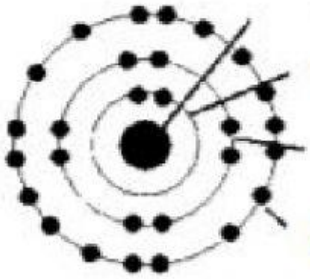
Susunan Elektron Unsur

1. Bagi **atom yang neutral**, **bilangan proton** adalah sama dengan **bilangan elektron**

2. Elektron disusun mengelilingi **nukleus dalam petala elektron**

3. Elektron akan memenuhi petala terdekat dengan nukleus dahulu. Elektron hanya dapat diisi dalam petala baharu apabila petala sebelumnya diisi

4. Bilangan maksimum bagi elektron bagi sesetengah petala



Nukleus

Petala pertama = 2 elektron sahaja

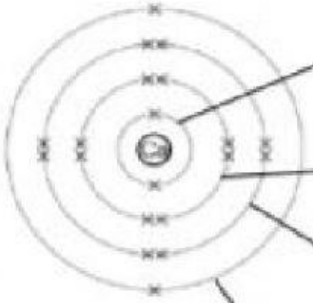
Petala kedua = 8 elektron sahaja

Petala ketiga = 18 elektron sahaja

Nota : Bagi atom-atom dengan nombor proton 1 hingga 20, dua elektron diisi dalam petala pertama, lapan elektron dalam petala kedua dan **lapan elektron dalam petala ketiga**

Contoh:

Atom kalsium mempunyai nombor proton 20. Lukisan susunan elektron bagi atom kalsium ialah:



Petala pertama = 2 elektron sahaja

Petala pertama = 2, baki tinggal 18

Petala kedua = 8 elektron sahaja

Petala kedua = 8, baki tinggal 10

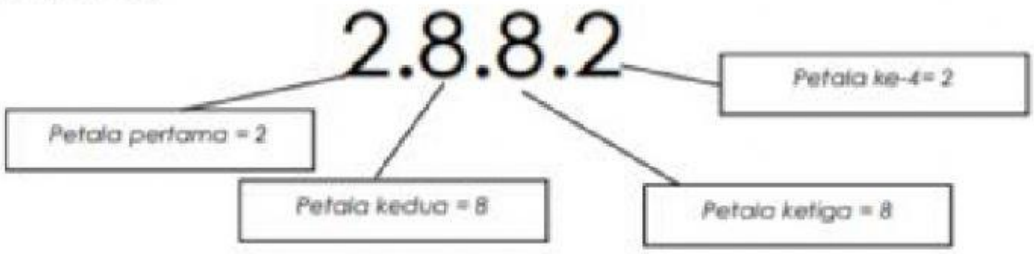
Petala ketiga = 8 elektron sahaja

Petala ketiga = 8, baki tinggal 2

Petala ke-4= 2 elektron sahaja

Maka ***susunan elektron bagi atom kalsium ialah 2.8.8.2***

5. Susunan elektron bagi atom kalsium **ialah 2.8.8.2** *(susunan elektron bagi unsur yang mempunyai nombor proton 20)*

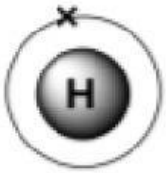


LIVEWORKSHEETS

Latihan Prestasi

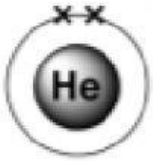
1 Lukiskan susunan elektron bagi 20 unsur pertama dalam Jadual Berkala *(simbol bagi unsur dalam kurungan)*

Contoh:
Atom hidrogen (H) : Nombor proton = 1



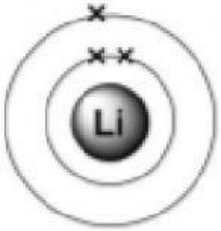
Susunan elektron : 1

Atom Helium (He) : Nombor proton : 2



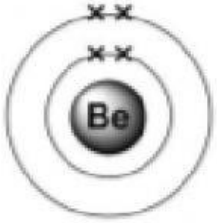
Susunan elektron :

Atom Litium (Li) : Nombor proton : 3



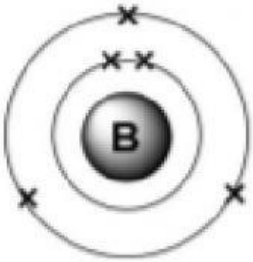
Susunan elektron :

Atom Berilium (Be) : Nombor proton : 4



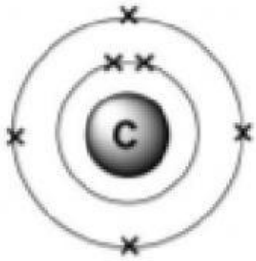
Susunan elektron :

Atom Baron (B) : Nombor proton : 5



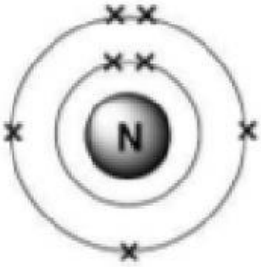
Susunan elektron :

Atom Karbon (C) : Nombor proton : 6



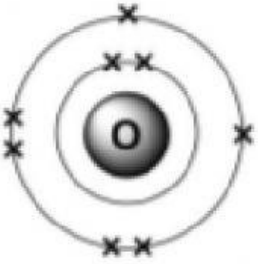
Susunan elektron :

Atom Nitrogen (N) : Nombor proton : 7



Susunan elektron :

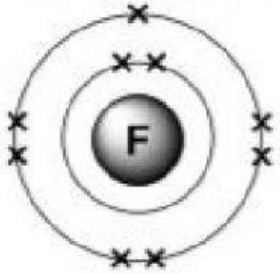
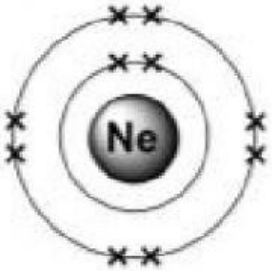
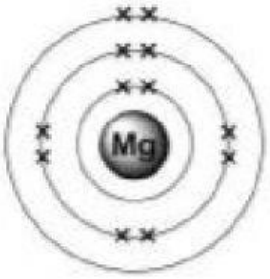
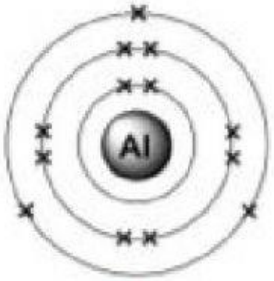
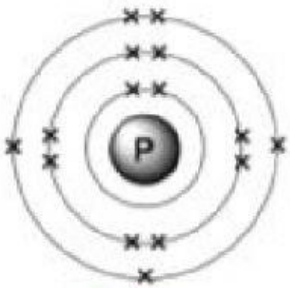
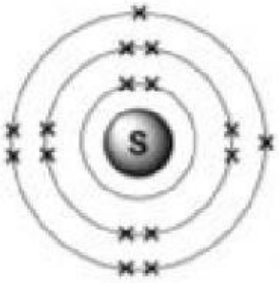
Atom Oksigen (O) : Nombor proton : 8



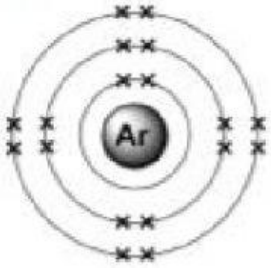
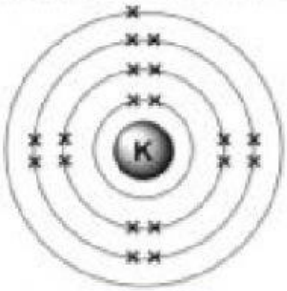
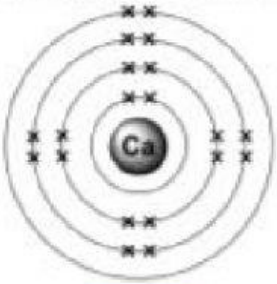
Susunan elektron :

CIKGU NOORHAIDAH ARIFIN

LIVEWORKSHEETS

	Atom Florin (F) : Nombor proton : 9  **Susunan elektron :**	Atom Neon (Ne) : Nombor proton : 10  **Susunan elektron :**
	Atom Natrium (Na) : Nombor proton : 11  **Susunan elektron :**	Atom Magnesium (Mg) : Nombor proton : 12  **Susunan elektron :**
	Atom Aluminium (Al) : Nombor proton : 13  **Susunan elektron :**	Atom Silikon (Si) : Nombor proton : 14  **Susunan elektron :**
	Atom Fosforus (P) : Nombor proton : 15  **Susunan elektron :**	Atom Sulfur (S) : Nombor proton : 16  **Susunan elektron :**

LIVEWORKSHEETS

	Atom Klorin (Cl) : Nombor proton : 17  **Susunan elektron :**	Atom Argon (Ar) : Nombor proton : 18  **Susunan elektron :**
	Atom Kalium (K) : Nombor proton : 19  **Susunan elektron :**	Atom Kalsium (Ca) : Nombor proton : 20  **Susunan elektron :**

LIVEWORKSHEETS