

SAINS TINGKATAN 4 (Cikgu Haidah)

Standard Kandungan	8.2 Jadual Berkala Unsur Moden	
1 6 C Karbon 12 Nombor proton Simbol unsur Nama unsur Nombor nukleon Nama kumpulan: Kumpulan 1 : Logam alkali Kumpulan 2 : Logam alkali bumi Nama kumpulan: Kumpulan 17 : Halogen Kumpulan 18 : Gas nadir Turus menegak dalam Jadual Berkala Unsur Moden disebut kumpulan Terdapat 18 kumpulan dalam Jadual Berkala Unsur Moden	Periodic Table of the Elements B = Pepejal Hg = Cecair Kr = Gas Separuh logam Unsur peralihan Kala merujuk kepada unsur yang disusun dalam baris mengufuk. Terdapat 7 kala dalam Jadual Berkala Unsur Moden Di bahagian bawah Jadual Berkala Unsur Moden terdapat dua siri unsur dengan nombor proton 57 hingga 71 dan 89 hingga 103 yang diletakkan secara berasingan. Dua siri unsur ini disebut sebagai siri lantanida dan siri aktinida	

Lengkapkan yang berikut merujuk nota yang diberi.

6

C

Karbon

12

Nombor proton

Nombor nukleon

Nama unsur

Simbol unsur

Logam alkali

Halogen

Logam alkali bumi

Gas nadir

Nama kumpulan:

Kumpulan 1 :

Kumpulan 2 :

Nama kumpulan:

Kumpulan 17 :

Kumpulan 18 :

SAINS TINGKATAN 4 (Cikgu Haidah)

kumpulan

18 kumpulan

Turus menegak

Baris

7 kala

Kala

mengufuk

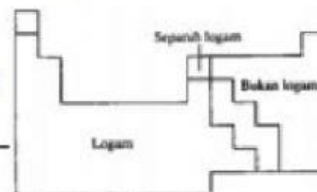
[] dalam Jadual Berkala Unsur Moden disebut []
Terdapat [] dalam Jadual Berkala Unsur Moden

[] merujuk kepada unsur yang disusun dalam []
Terdapat [] dalam Jadual Berkala Unsur Moden

Di bahagian bawah Jadual Berkala Unsur Moden terdapat dua siri unsur dengan nombor proton 57 hingga 71 dan 89 hingga 103 yang diletakkan secara berasingan. Dua siri unsur ini disebut sebagai **siri lantanida dan siri aktinida**

Apabila merentasi kala dari kiri ke kanan, didapati sifat fizik dan sifat kimia unsur berubah secara beransur-ansur iaitu:

- ✓ Sifat logam **berkurang** dan sifat **bukan logam meningkat**
- ✓ Perubahan sifat oksida daripada oksida bes kepada oksida asid
- ✓ Sifat kekonduksian arus elektrik semakin berkurangan

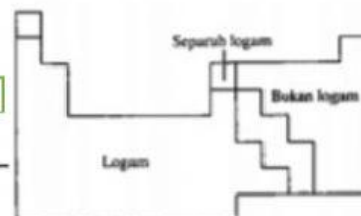


Prinsip Susunan Unsur dalam Jadual Berkala Unsur Moden

- ✓ Mengikut tertib menaik nombor proton dari kiri ke kanan dan dari atas ke bawah
- ✓ Apa itu nombor proton?
Bilangan proton yang terdapat di dalam nukleus suatu atom

Apabila merentasi kala dari kiri ke kanan, didapati sifat fizik dan sifat kimia unsur berubah secara beransur-ansur iaitu:

- ✓ Sifat logam [] dan sifat []
- ✓ Perubahan sifat oksida daripada []
- ✓ Sifat kekonduksian arus elektrik semakin []



Prinsip Susunan Unsur dalam Jadual Berkala Unsur Moden

- ✓ Mengikut tertib menaik nombor proton dari kiri ke kanan dan dari atas ke bawah
- ✓ Apa itu nombor proton?

Bilangan proton yang terdapat di dalam nucleus suatu atom

berkurang

Bukan logam meningkat

Oksida bes kepada oksida asid

berkurangan