

Latihan Ulangkaji

Susunan Elektron Atom

Rajah 1 menunjukkan senarai unsur yang diwakili dengan huruf **K**, **L**, **M**, **N** dan **O** dengan nombor nukleon serta nombor proton.

1	27	37	24	35	
K	L	M	N	O	
1	13	17	11	17	

Nombor nukleon

Nombor proton

(a) Tulis susunan elektron bagi atom L, M, N dan O.

L: _____

M: _____

N: _____

O: _____

(b) Nyatakan unsur-unsur yang berada dalam kumpulan yang sama (**K** dan **N** / **L** dan **O**)

(c) Nyatakan unsur yang merupakan isotop (**K** dan **M** / **M** dan **O**)

(d) Unsur M mempunyai nombor nukleon 37, kira bilangan neutron. _____

(e) Apakah yang berlaku jika atom unsur bukan logam menerima elektron?

(Ion negatif terbentuk/ ion positif terbentuk)

Jadual Berkala

Rajah 1 menunjukkan unsur W, X, Y dan Z dalam Jadual Berkala.
Diagram 1 shows elements W, X, Y and Z in the Periodic Table.

- Nyatakan dua unsur yang berada dalam kumpulan yang sama (**W** dan **Z** / **W** dan **X**)
- Nyatakan dua unsur yang berada dalam kala yang sama. (**W** dan **Z** / **W** dan **X**)
- Apabila merentasi kala dari kiri ke kanan, apakah yang berlaku kepada:
 - sifat logam: (sifat logam berkurang / sifat logam bertambah)
 - kekonduksian elektrik : (kekonduksian elektrik bertambah/kekonduksian elektrik berkurang)
- W** mempunyai nombor proton 11. Apakah susunan elektron atom **W**? (2.8.1/2.8.8.1)
- Pilih lukisan ELEKTRON ION yang betul bagi atom **W**

