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	Nombor nukleon
K	***L***	**M**	***N***	**O**	
1	13	17	11	17	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 (Kdan N/ L dan O)

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

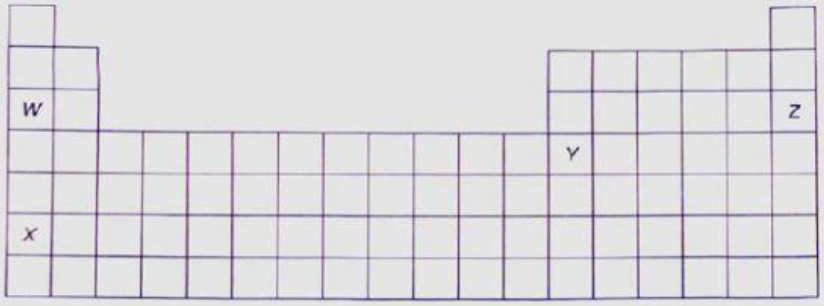
(d) Unsur M mempunyai nombor nukleon 37,kira bilangan neutron. _____

(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.



a. Nyatakan dua unsur yang berada dalam kumpulan yang sama (W dan Z / W dan X)

b. Nyatakan dua unsur yang berada dalam kala yang sama. (W dan Z / W dan X)

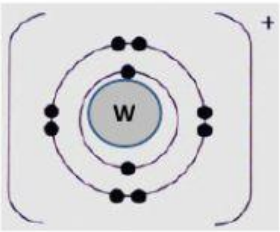
c. Apabila merentasi kala dari kiri ke kanan,apakah yang berlaku kepada:

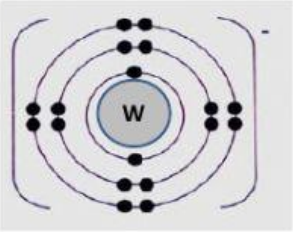
i.sifat logam: (sifat logam berkurang /sifat logam bertambah)

ii.kekonduksian elektrik : (kekonduksian elektrik bertambah/kekonduksian elektrik berkurang)

d. W mempunyai nombor proton 11.Apakah susunan elektron atom W? (2.8.1/2.8.8.1)

e. Pilih lukisan ELEKTRON ION yang betul bagi atom W





LIVEWORKSHEETS