

1. Table 1 shows proton number and nucleon number for atom W, X and Y.
Jadual 1 menunjukkan nombor proton dan nombor nukleon bagi atom W, X dan Y.

<i>Atom</i>	Proton number / Nombor Proton	Nucleon number / Nombor Nukleon
W	11	23
X	17	35
Y	17	37

TABLE / JADUAL 1

- (a) (i) What is meant by proton number?
Apakah yang dimaksudkan dengan nombor proton ?
- [1 mark]
- (ii) What is the number of neutron in atom W ?
Apakah bilangan neutron dalam atom W?
- [1 mark]
- (b) Which atoms are isotopes? Explain why.
Atom – atom yang manakah adalah isotop? Jelaskan mengapa.
-
- [2 marks]
- (c) Write the electron arrangement of atom X .
Tuliskan susunan elektron bagi atom X.
- [1 mark]
- (d) (i) Draw the electron arrangement of atom Y. In your diagram , show the number of proton and the number of neutron in the nucleus.
Lukiskan susunan elektron atom Y. Dalam rajah anda, tunjukkan bilangan proton dan bilangan neutron dalam nukleus.

[2 marks]

- (ii) What is the number of valence electron of atom Y?
Apakah bilangan elektron valen bagi atom Y?

.....

[1 mark]

- (iii) Write the formula of ion Y.
Tuliskan formula ion Y.

.....

[1 mark]

- (e) Write the symbol of atom X in the form of ${}^A_Z\text{X}$.
Tuliskan simbol bagi atom X dalam bentuk ${}^A_Z\text{X}$.

.....

[1 mark]