

- 2 Diagram 2 shows symbol of an element.
Rajah 2 menunjukkan simbol bagi suatu unsur.

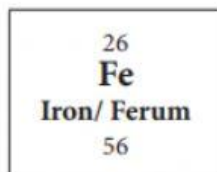


Diagram 2/ Rajah 2

nota:

- nombor yang kecil ialah nombor proton (bilangan proton)
- nombor yang besar ialah Nombor Nukleon (jumlah proton + neutron)

- (a) Write the number of protons and number of electrons for this elements.

Tuliskan bilangan proton dan bilangan elektron bagi unsur ini.

bilangan proton ialah _____

bilangan elektron ialah _____

[2 marks/markah]

nota: pada atom yang neutral, bilangan proton adalah sama dengan bilangan elektron

- (b) Iron element, Fe will form an iron(II) ion, Fe^{2+} . State the number of protons and number of electrons for the iron(II) ion, Fe^{2+} .

Unsur ferum, Fe akan membentuk ion ferum(II), Fe^{2+} . Nyatakan bilangan proton dan bilangan elektron bagi ion ferum(II), Fe^{2+} .

- (i) Number of protons:

Bilangan proton:

- (ii) Number of electrons:

Bilangan elektron:

[2 marks/markah]

nota: berapakah bilangan proton & bilangan elektron selepas atom ferum yang neutral telah menjadi ion Fe^{2+} ?