

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

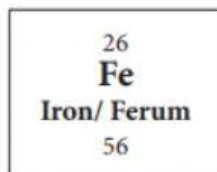


Diagram 2/ Rajah 2

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,  $\text{Fe}^{2+}$ . State the number of protons and number of electrons for the iron(II) ion,  $\text{Fe}^{2+}$ .

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

- (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  $\text{Fe}^{2+}$  ?