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

26
Fe
Iron/ Ferum
56

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+} ?

LIVEWORKSHEETS