

2. (a) Tandakan (✓) pada pernyataan yang betul tentang ciri-ciri logam dan bukan logam.
Tick (✓) for the correct statement about the characteristics of metal and non-metal. 

(i) Logam merupakan unsur manakala bukan logam merupakan bukan unsur. <i>Metal is an element while non-metal is non-element.</i>	
(ii) Karbon merupakan bukan logam yang boleh mengalirkan elektrik. <i>Carbon is an metal which can conduct electricity.</i>	
(iii) Ketumpatan besi lebih tinggi daripada iodin. <i>Density of iron is higher than iodine.</i>	
(iv) Aluminium adalah logam yang tidak boleh ditempa. <i>Aluminium is a metal which is not malleable.</i>	

3. Tandakan (✓) pada pernyataan yang betul dan tandakan (X) pada pernyataan yang salah.
Mark (✓) for the correct statements and mark (X) for the incorrect statements.

(a) Atom ialah zarah terkecil bagi sesuatu unsur. Nukleus atom terdiri daripada neutron dan elektron. <i>Atom is the smallest particle of an element. The nucleus of atom consists of neutron and electron.</i>	
(b) Molekul terbentuk apabila dua atau lebih atom berpadu secara kimia. <i>Molecule is formed when two or more atoms are combined chemically.</i>	
(c) Unsur ialah bahan tulen yang tidak boleh diuraikan kepada bahan yang lebih ringkas melalui kaedah fizik atau kimia. <i>Element is a pure substance that cannot be broken down into simpler substances either by physical or chemical methods.</i>	
(d) Sebatian ialah bahan yang terdiri daripada dua atau lebih unsur yang bergabung secara fizikal. <i>Compound is a substance that consists of two or more elements that combined physically.</i>	