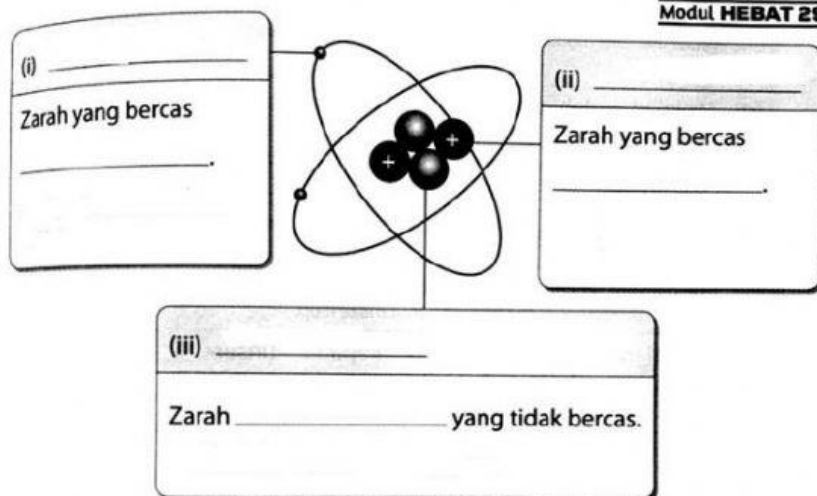


1. Rajah di bawah menunjukkan struktur atom dengan zarah subatomnya.
The diagram below shows the structure of an atom with its subatomic particles.

Modul HEBAT 29


- (a) Isi tempat kosong dalam rajah di atas menggunakan perkataan-perkataan yang diberi. **(TP1)**
Fill in the blanks in the diagram above using the words given.

neutral

elektron

proton

neutron

negatif

positif

- (b) Apakah atom? **(TP1)**
What is atom?

Atom ialah _____ bagi jirim.

Atom is the _____ of matter.

- (c) Rajah di atas menunjukkan satu atom yang neutral. Nyatakan alasan bagi menyokong pernyataan ini. **(TP4) KBAT Menganalisis**
The diagram above shows a neutral atom. State the reason for supporting this statement.

 Bilangan _____ adalah _____ dengan
 bilangan _____.

The number of _____ is the _____ with the number _____

2. Tuliskan 'Benar' atau 'Palsu' bagi pernyataan-pernyataan berikut. (TP2)
Write 'True' or 'False' for the following statements.

Pernyataan Statement	Benar / Palsu True / False
(a) Unsur ialah bahan yang paling ringkas. <i>Element is the simplest form of substance.</i>	
(b) Terdapat lebih daripada satu jenis zarah dalam sesuatu unsur. <i>There are more than one type of particle in an element.</i>	
(c) Molekul terbentuk daripada dua atau lebih zarah yang berpadu secara kimia. <i>Molecules are made up of two or more particles combined chemically.</i>	
(d) Molekul boleh terbentuk daripada gabungan atom-atom yang berlainan jenis. <i>Molecules can be formed from the combination of different types of atoms.</i>	
(e) Sifat fizik sesuatu sebatian adalah sama seperti sifat fizik unsur yang membentuknya. <i>The physical properties of a compound are the same as the physical properties of the elements that make it up.</i>	
(f) Sebatian dapat diuraikan kepada unsur-unsurnya melalui tindak balas kimia. <i>Compounds can be separated into their elements through chemical reactions.</i>	

3. Padankan pernyataan berikut dengan rajah yang betul. (TP2)
Match the following statement with the correct diagram.

(a) Molekul bagi suatu unsur.
Molecule of an element.

(b) Molekul bagi suatu sebatian.
Molecule of a compound.

(c) Atom bagi suatu unsur.
Atom of an element.

