

5.1 ASAS PEMBENTUKAN SEBATIAN

5.2 IKATAN ION

Pilih jawapan yang betul.

1. Atom neon dengan 10 proton wujud sebagai monoatom kerana telah mencapai susunan elektron yang stabil.
2. Terdapat dua jenis ikatan kimia iaitu ikatan ion dan ikatan kovalen.
3. Ikatan ion terbentuk antara atom logam dan atom untuk membentuk sebatian ion.
4. Atom logam menderma elektron untuk membentuk .
5. Atom bukan logam elektron untuk membentuk .

6. Terangkan pembentukan sebatian antara atom natrium & atom oksigen;

- a) Susunan elektron atom natrium, Na adalah .
- b) Setiap atom natrium akan satu elektron valens untuk mencapai susunan elektron .
- c) , Na^+ terbentuk.
- d) Susunan elektron atom oksigen, O adalah .
- e) Atom oksigen akan dua elektron untuk mencapai susunan elektron .
- f) , O^{2-} terbentuk.
- g) Ion natrium dan adalah saling menarik antara satu sama lain dengan daya tarikan yang kuat untuk membentuk ikatan ion.
- h) Sebatian ion , Na_2O terbentuk.