

PEMBENTUKAN SEBATIAN ION

Jadual 8 menunjukkan nombor proton bagi dua unsur iaitu unsur natrium dan unsur klorin
Diagram 8 shows the proton numbers of sodium and chlorine elements

Unsur <i>Elements</i>	Nombor proton <i>Proton numbers</i>
Natrium <i>Sodium</i>	11
Klorin <i>Chlorine</i>	17

Jadual 8/ Table 8

Terangkan pembentukan ikatan ion di antara unsur natrium dan klorin
Explain the formation of ionic bond between elements of sodium and chlorine.

ATOM NATRIUM

Nombor proton : Susunan elektron :

1. Untuk mencapai susunan elektron oktet yang stabil

2. Atom natrium elektron untuk
menghasilkan

3. Setengah persamaan :

ATOM KLORIN

Nombor proton : Susunan elektron :

4. Untuk mencapai susunan elektron oktet yang stabil

5. Atom Klorin elektron untuk
menghasilkan

6. Setengah persamaan :

7. Ion natrium dan ion klorida antara satu sama lain

8. Sebatian dengan formula terbentuk

17

Na----> Na⁺ + e

2.8.1

NaCl

ion

11

menerima satu

2.8.7

Cl + e ----> Cl⁻

melepaskan satu

tertarik

Ion natrium, Na⁺

Ion klorida, Cl⁻