

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 Elements	Nombor proton Proton numbers
Natrium Sodium	11
Klorin Chlorine	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

$\text{Na} \rightarrow \text{Na}^+ + e$

2.8.1

NaCl

ion

11

menerima satu

2.8.7

$\text{Cl} + e \rightarrow \text{Cl}^-$

melepaskan satu

tertarik

Ion natrium, Na^+

Ion klorida, Cl^-