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 | Na----> Na^+ + e | 2.8.1 | NaCl | ion | 11 | menerima satu | Cl + e ---> Cl^- | Ion klorida, Cl^- | Ion natrium, Na^+ | 2.8.7 | melepaskan satu | tertarik

LIVEWORKSHEETS