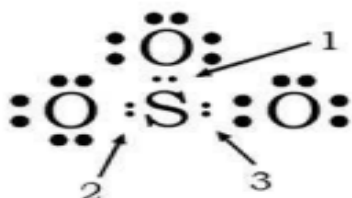


## Lampiran 6

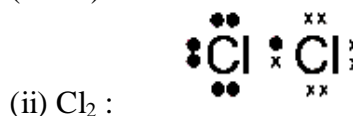
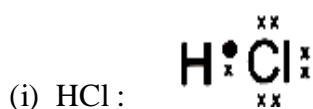
**Soal Model Mental Ikatan Kimia**  
**Kelas X. Semester Ganjil. T.A 2012-2013**

**Jawablah pertanyaan berikut dengan benar!**

- Dua unsur berikut Na ( $Z=11$ ) dengan Cl ( $Z=17$ ) berdekatan dan membentuk ikatan kimia.
  - Tuliskan konfigurasi elektron unsur Na dan Cl sampai terbentuknya ion-ion!
  - Gambarkan lambang Lewis digunakan dalam pembentukan ikatan pada senyawa garam NaCl?
  - Tunjukkan apakah aturan oktet sudah terpenuhi pada ikatan tersebut dan ikatan apa yang terbentuk?
- Senyawa  $H_2O$  dengan H( $Z=1$ ) dan O ( $Z=8$ ).
  - Tulis konfigurasi elektron unsur H dan O sampai terbentuknya ion-ion!
  - Gambarkan struktur Lewis dalam pembentukan ikatan pada senyawa  $H_2O$ !
  - Tunjukkan apakah aturan oktet sudah terpenuhi pada ikatan tersebut dan ikatan apa yang terjadi?
- Unsur S dan O membentuk ikatan kimia seperti pada gambar berikut. Tentukan konfigurasi elektron unsur S dan unsur O dan ikatan yang terjadi antara S dengan O!



- Pemahaman tentang kepolaran ikatan diperlukan untuk mempelajari tentang kepolaran molekul. Unsur H( $Z=1$ ) dan Cl ( $Z=17$ )



- Tentukan apakah molekul-molekul diatas bersifat polar atau non polar!
  - Jelaskan jawaban anda?
- Natrium adalah logam yang dialam cenderung berada sebagai senyawa garam.
    - Jelaskan ikatan kimia yang terjadi pada logam natrium!
    - Ingatkah kalian posisi Natrium pada sistem periodik? Jelaskan sifat fisis logam Natrium berdasarkan titik didih dan titik lelehnya!