LATIHAN

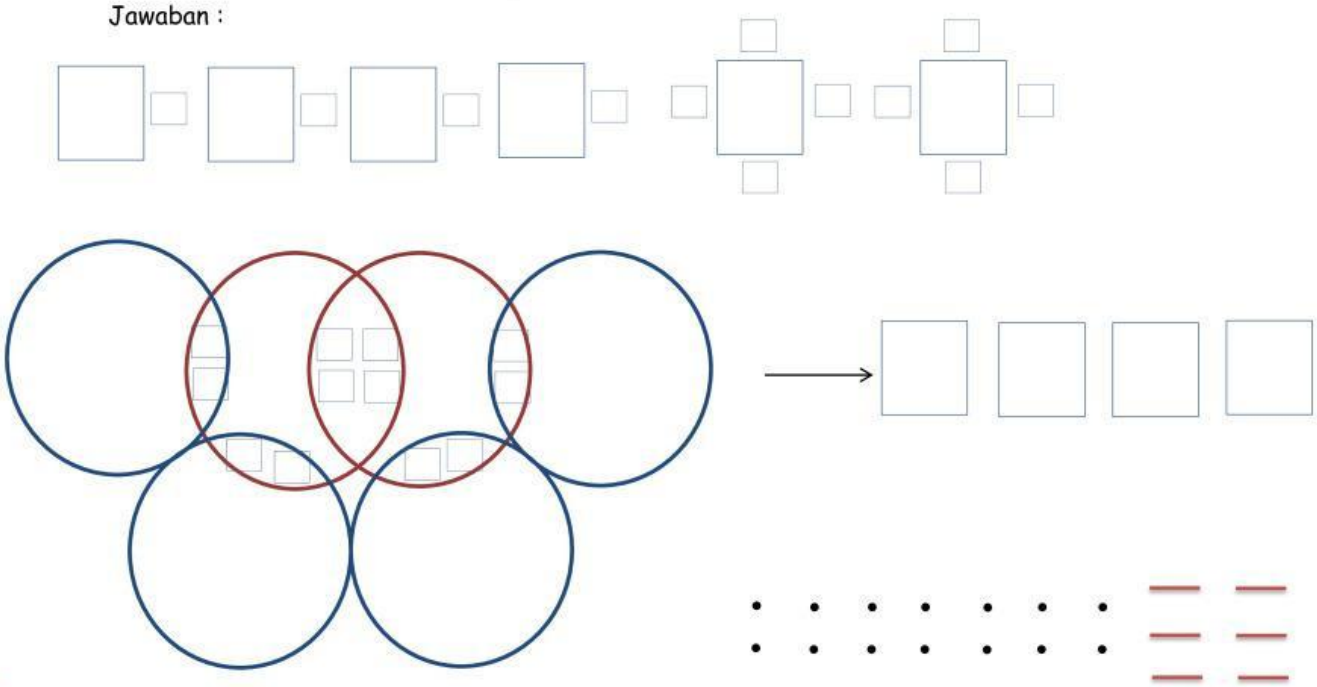
Kelompok C

1. Asam klorida atau HCl merupakan salah satu contoh dari ikatan kovalen. Dimana atom H membutuhkan 1 elektron agar stabil begitu juga dengan atom Cl yang membutuhkan 1 elektron untuk stabil. Lalu bagaimana atom H dan Cl tersebut mencapai kestabilan sesuai dengan aturan oktet dan duplet?
   Jawaban :
   .....
   .....
   .....
   .....
2. Asam fluorida (HF), Sulfur dioksida (SO_2), dan Nitrogen (N_2) merupakan contoh-contoh dari ikatan kovalen. Tentukan jenis ikatan kovalen dari ketiga senyawa diatas?
   Jawaban :
   .....
   .....
   .....

LIVEWORKSHEETS

3. Apakah C_2H_4 dapat membentuk ikatan kovalen? Tuliskan proses terjadinya ikatan pada senyawa tersebut (Jika diketahui $_6C$ dan $_1H$)

   Jawaban :



LIVEWORKSHEETS

4. Jelaskan dengan contoh perbedaan ikatan kovalen polar dengan non polar?
   Jawaban :
   .....
   .....
   .....
   .....
5. Tuliskan ikatan apa saja yang terdapat dalam senyawa HNO_3?
   Jawaban :
   .....
   .....
   .....
   .....
6. BCl_3, SF_4, PCl_5, serta NO_2 merupakan contoh-contoh dari pengecualian aturan oktet. Jelaskan mengapa senyawa-senyawa tersebut dikatakan demikian?
   Jawaban :
   .....
   .....
   .....
   .....

LIVEWORKSHEETS