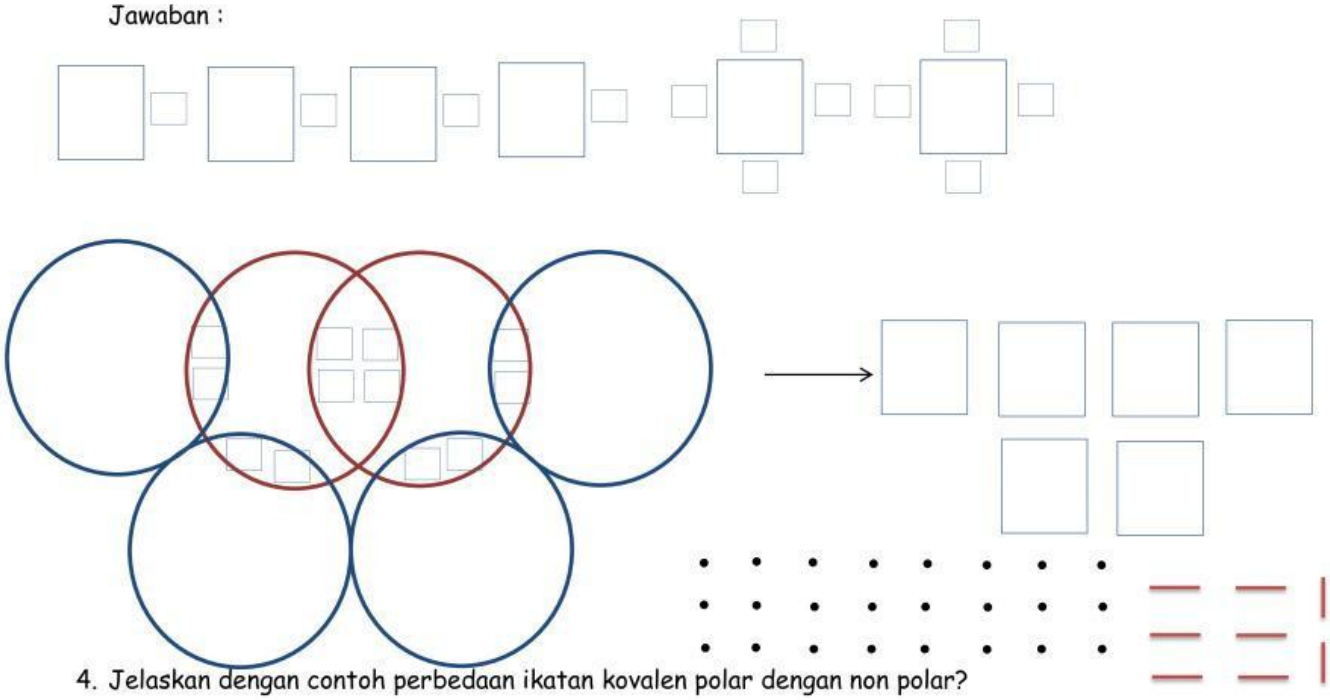
LATIHAN

1. Bagaimana cara antar atom non logam mencapai kestabilan?
   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 :



4. Jelaskan dengan contoh perbedaan ikatan kovalen polar dengan non polar?

LIVEWORKSHEETS

Jawaban :

.....

.....

.....

.....

5. Tuliskan ikatan apa saja yang terdapat dalam senyawa HNO_3? (jika diketahui $_1H$, $_7N$, $_8O$)

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? (jika diketahui $_5B$, $_7N$, $_8O$, $_9F$, $_{15}P$, $_{16}S$, $_{17}Cl$)

Jawaban :

.....

.....

.....

.....

LIVEWORKSHEETS