



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 :

.....

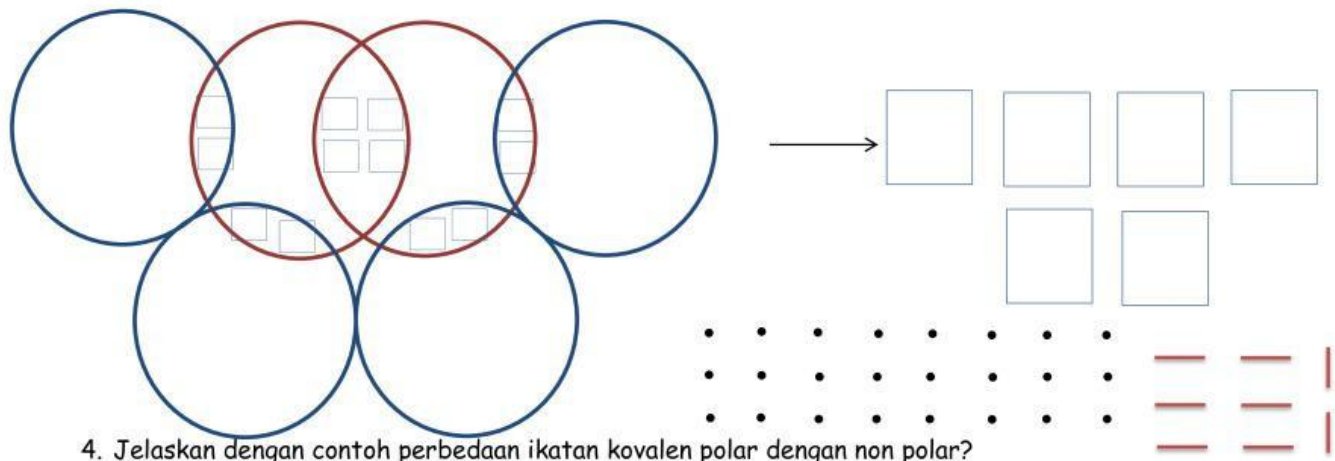
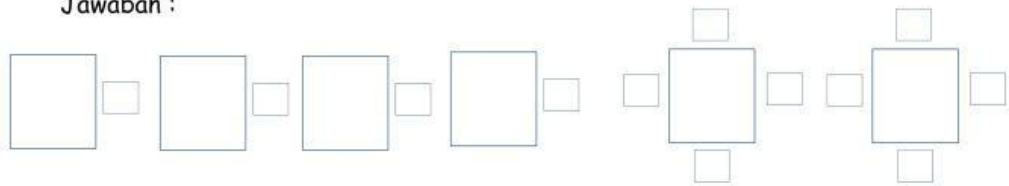
.....

.....



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?



Jawaban :

.....

.....

.....

.....

5. Tuliskan ikatan apa saja yang terdapat dalam senyawa HNO_3 ? (jika diketahui ${}_1\text{H}$, ${}_7\text{N}$, ${}_8\text{O}$)

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 ${}_5\text{B}$, ${}_7\text{N}$, ${}_8\text{O}$, ${}_9\text{F}$, ${}_{15}\text{P}$, ${}_{16}\text{S}$, ${}_{17}\text{Cl}$)

Jawaban :

.....

.....

.....

.....

