



LATIHAN

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 :

.....

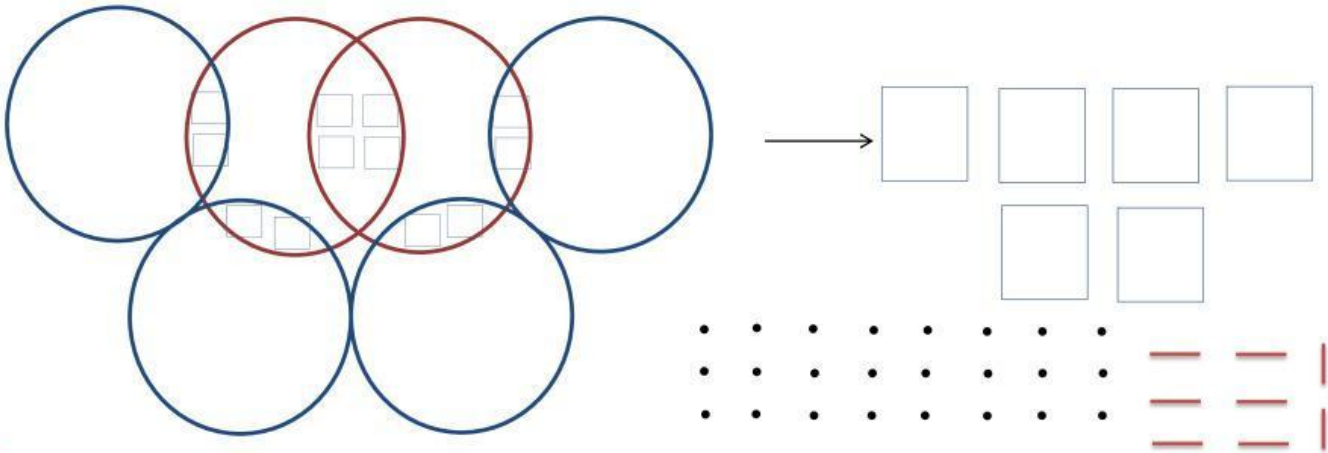
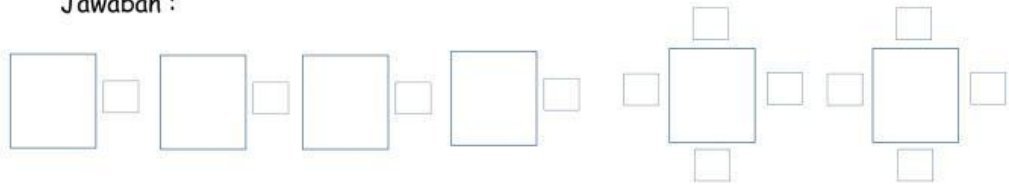
.....

.....



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 ?

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 :

.....

.....

.....

