



## LATIHAN

### Kelompok B

1. Hidrogen merupakan salah satu contoh atom non logam. Namun apabila atom hidrogen berikatan dengan hidrogen lainnya akan membentuk  $H_2$ . Bagaimana senyawa  $H_2$  mencapai kestabilan?

Jawaban :

.....

.....

.....

2. Apa perbedaan antara ikatan kovalen tunggal, ikatan rangkap dua dan ikatan rangkap tiga?

Jawaban :

.....

.....

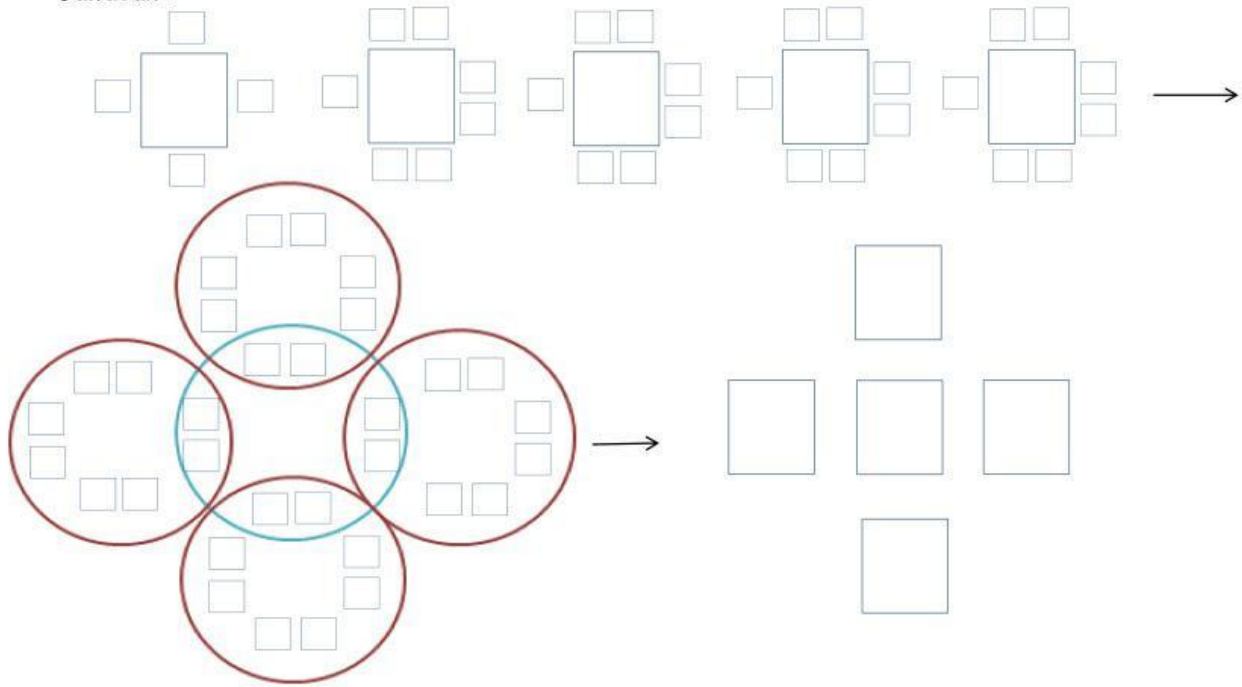
.....





3. Apakah  $\text{CCl}_4$  termasuk ikatan kovalen? Tuliskan proses terjadinya ikatan ( jika diketahui  ${}_6\text{C}$  dan  ${}_{17}\text{Cl}$ )

Jawaban :





Two vertical red lines and two horizontal red lines are positioned above a grid of 20 dots arranged in 4 rows and 5 columns.

4. Apabila Cl berikatan dengan Cl lainnya akan membentuk ikatan kovalen  $\text{Cl}_2$ . Dimana Cl memiliki elektonegatif sebesar 3,0. Begitupun dengan atom H berikatan dengan F akan membentuk ikatan kovalen HF. Dimana atom H memiliki elektronegatif sebesar 2,1 sedangkan F sebesar 4,0. Diantara  $\text{Cl}_2$  dan HF, Tentukan mana yang lebih polar?

Jawaban :

Four horizontal dotted lines for writing the answer.





5. Tuliskan ikatan apa saja yang terdapat dalam senyawa  $OS_3$ ? (Jika diketahui elektron valensi dari O adalah 6, dan S adalah 6)

Jawaban :

.....

.....

.....

6. Manakah dari senyawa berikut yang tidak memenuhi aturan oktet? Berikan alasan

- a.  $BCl_2$
- b.  $PBr_4$
- c.  $Br_2$

(Jika diketahui elektron valensi B adalah 3, Cl adalah 7, Br adalah 7, dan P adalah 5)

Jawaban :

.....

.....

.....

