



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 :

.....

.....

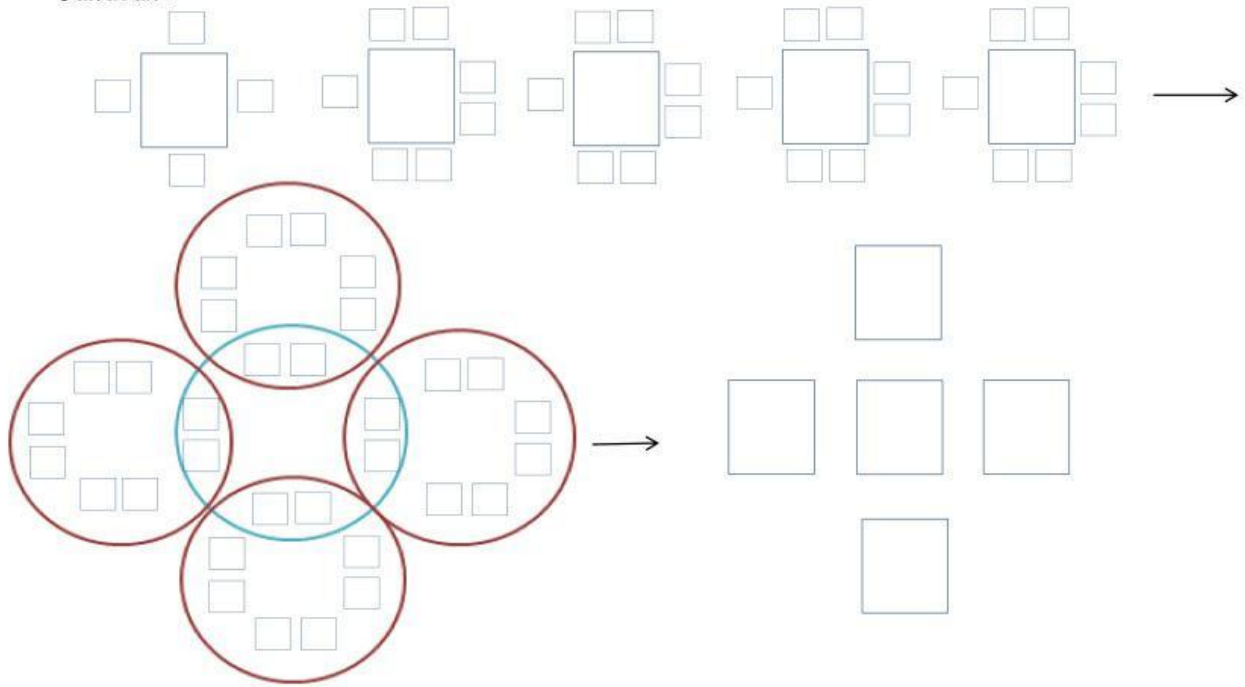
.....

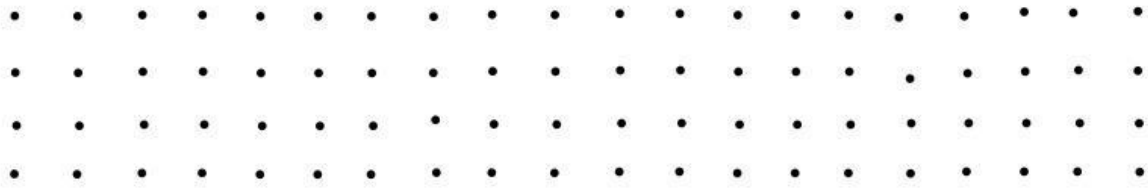




3. Apakah CCl_4 termasuk ikatan kovalen? Tuliskan proses terjadinya ikatan (jika diketahui ${}_6\text{C}$ dan ${}_{17}\text{Cl}$)

Jawaban :





4. Apabila Cl berikatan dengan Cl lainnya akan membentuk ikatan kovalen 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 Cl_2 dan HF, Tentukan mana yang lebih polar?

Jawaban :

.....

.....

.....

.....





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 :

.....

.....

.....

