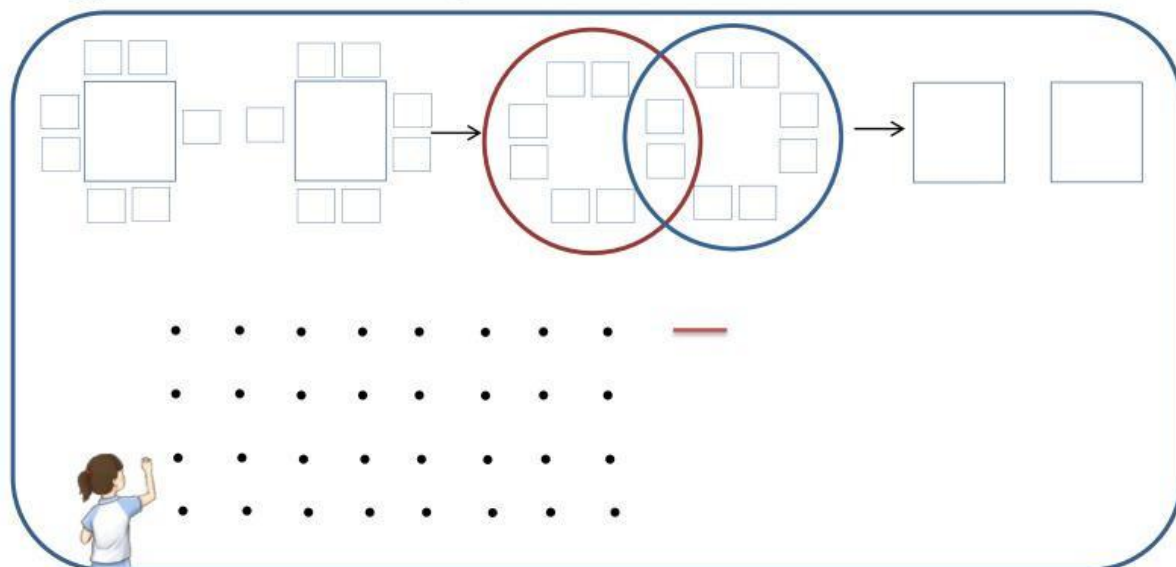




APLIKASI

Kelompok A

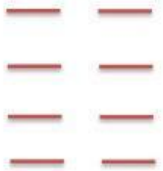
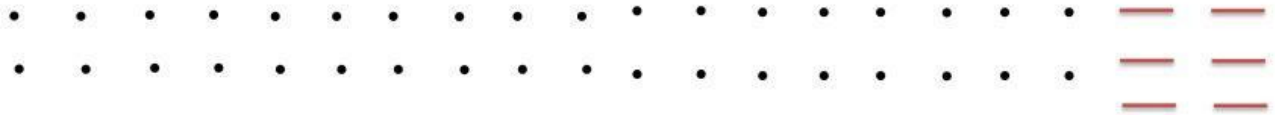
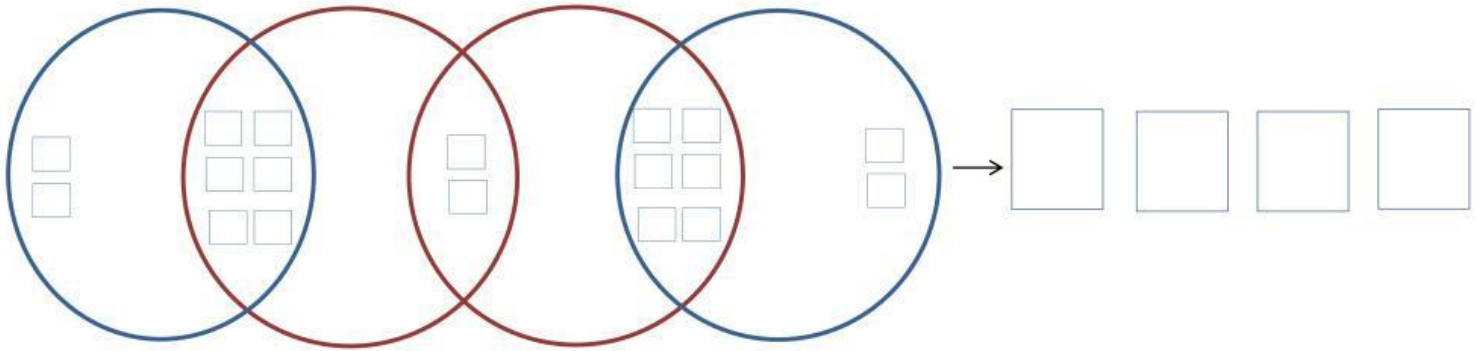
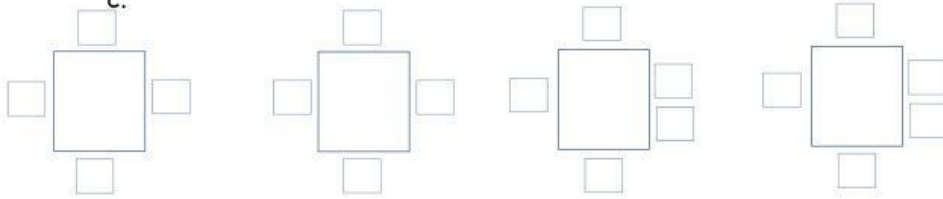
- Berdasarkan beberapa senyawa dibawah ini, lengkapilah proses terbentuknya ikatan kovalen dan tentukan jenis ikatan kovalennya!
a. F_2 (jika nomor atom F adalah 9)





b. C_2N_2 (jika nomor atom C adalah 6, sedangkan N nomor atomnya adalah 7)

c.





2. Berdasarkan data dibawah ini, tentukan senyawa mana yang termasuk polar dan non polar ?

Unsur	Keelektronegatifan menurut skala pauling
H	2,1
C	2,5
N	3,1
Li	1,0
Mg	1,3
O	3,5

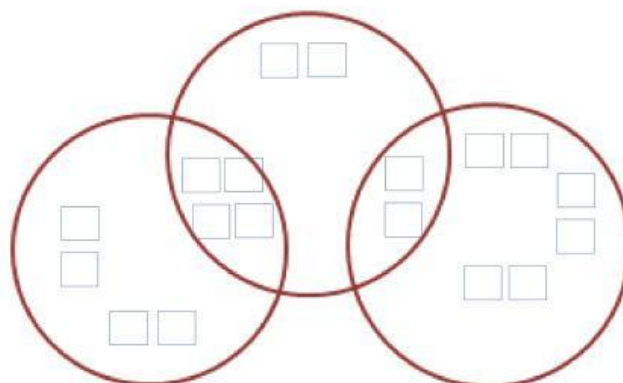
- a. N_2
- b. CH_2
- c. MgO
- d. LiF

- a.
- b.
- c.
- d.





3. Apakah SO_2 tergolong ikatan kovalen koordinasi? Buktikan dengan struktur lewis yang tepat!
(Jika diketahui $_{16}\text{S}$ dan $_8\text{O}$)



• • • • • • • •
• • • • • • • •



4. Apakah BeF_2 termasuk penyimpangan aturan oktet? Mengapa demikian? (jika diketahui ${}_4\text{Be}$ dan ${}_9\text{F}$)

.....

.....

.....

.....

