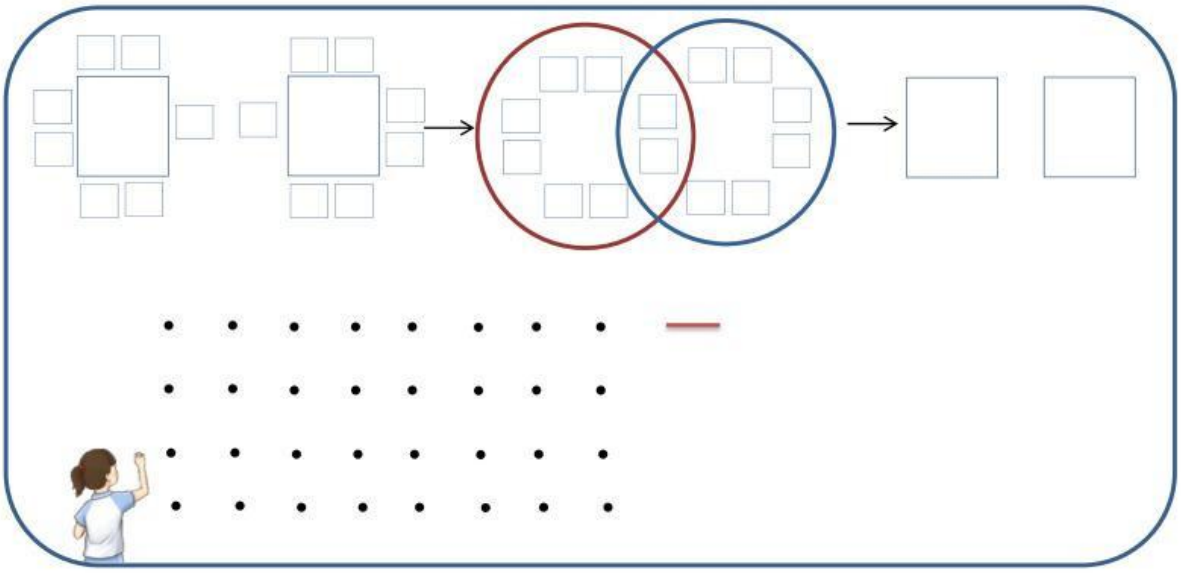
APLIKASI

Kelompok A

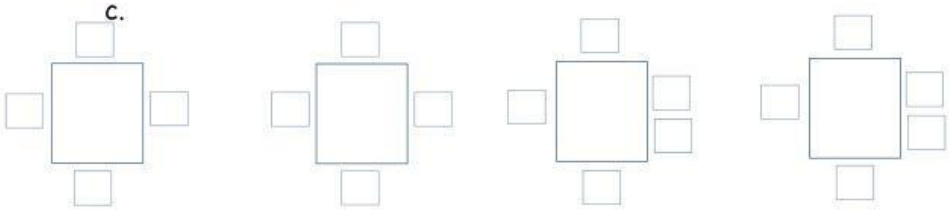
1. Berdasarkan beberapa senyawa dibawah ini, lengkapilah proses terbentuknya ikatan kovalen dan tentukan jenis ikatan kovalennya!
   a. F_2 ***(jika nomor atom F adalah 9)***

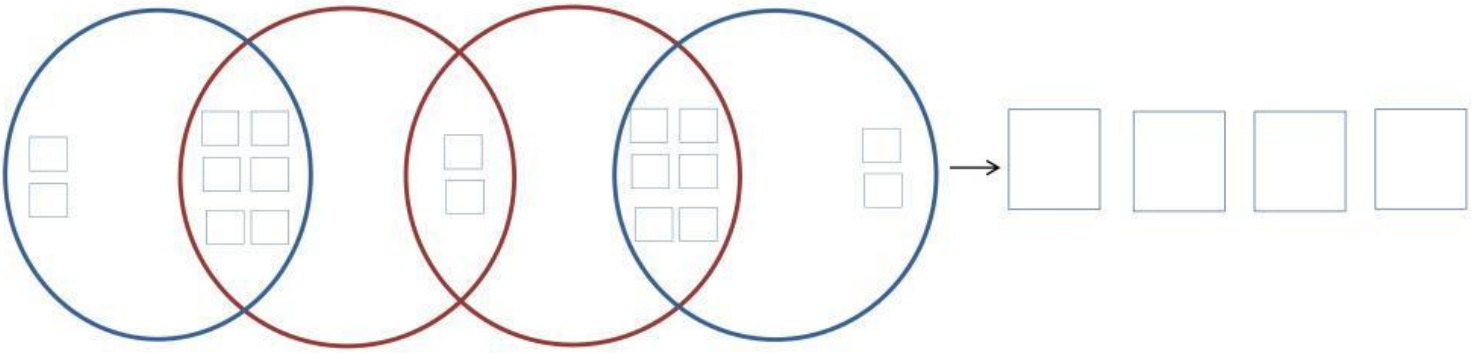


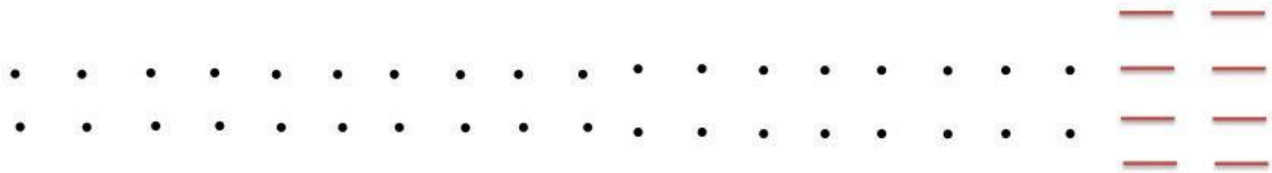
LIVEWORKSHEETS

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

c.







LIVEWORKSHEETS

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

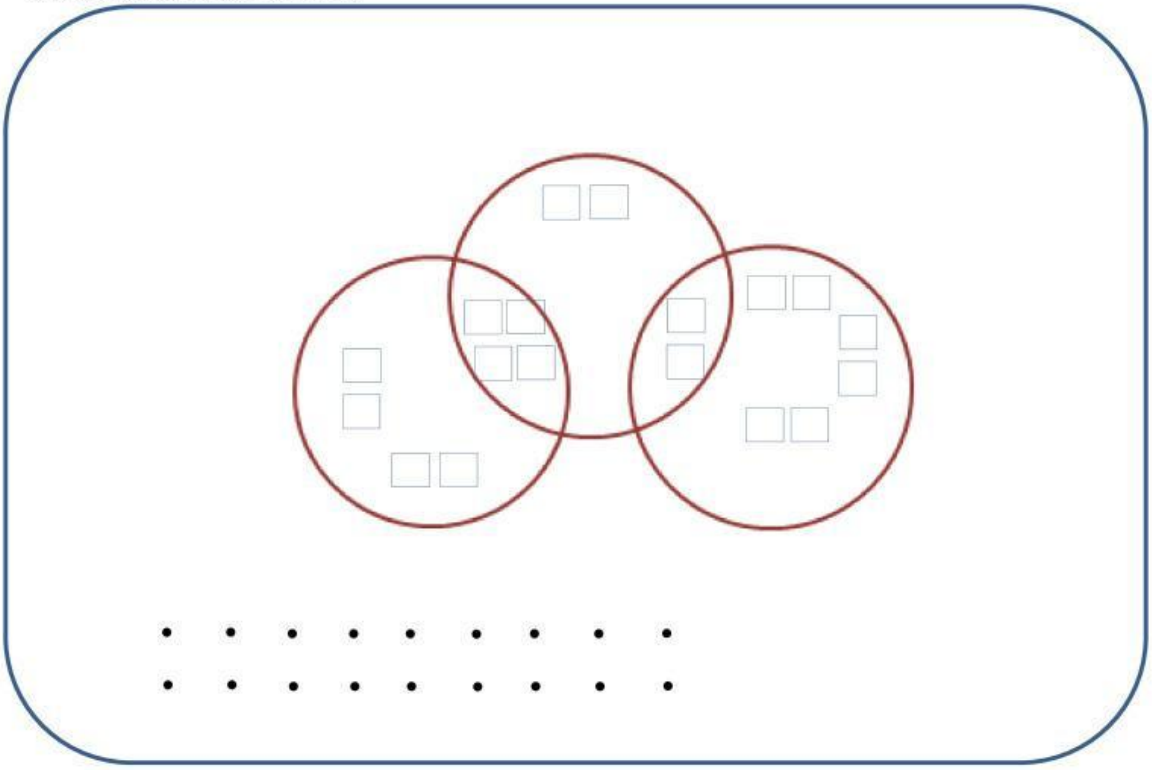
Unsur	Keelektronegatifan menurut skala pauling
H	2,1
C	2,5
N	3,1
Li	1,0
Mg	1,3
O	3,5

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

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

LIVEWORKSHEETS

3. Apakah SO_2 tergolong ikatan kovalen koordinasi? Buktikan dengan struktur lewis yang tepat! (Jika diketahui $_{16}S$ dan $_{8}O$)



LIVEWORKSHEETS

4. Apakah BeF_2 termasuk penyimpangan aturan oktet? Mengapa demikian? (jika diketahui $_4Be$ dan $_9F$)

.....

.....

.....

.....

LIVEWORKSHEETS