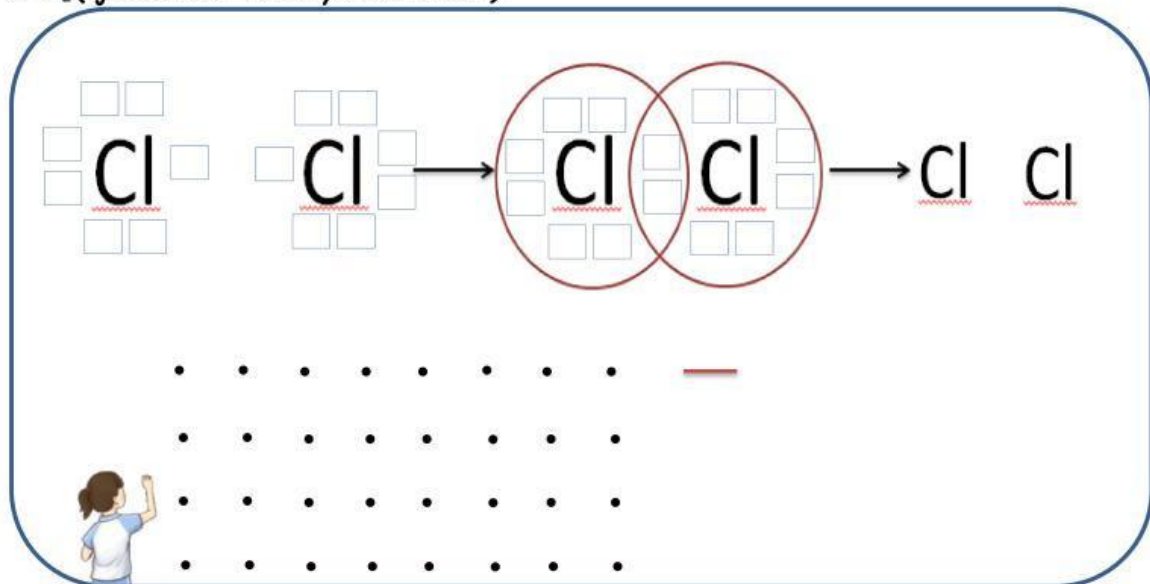




APLIKASI

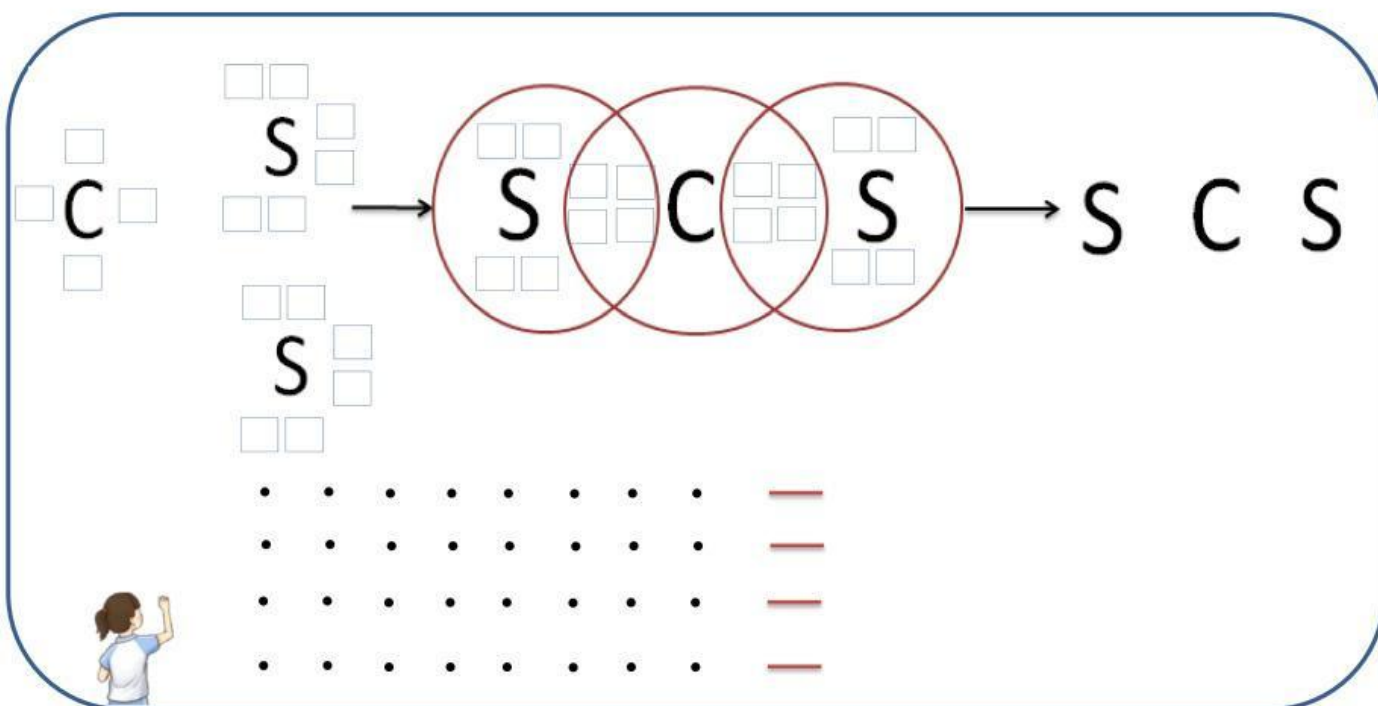
Kelompok A

- Berdasarkan beberapa senyawa dibawah ini, lengkapilah proses terbentuknya ikatan kovalen dan tentukan jenis ikatan kovalennya!
 - Cl_2 (jika nomor atomnya adalah 17)





b. CS_2 (jika nomor atom C adalah 6, sedangkan S nomor atomnya adalah 16)






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

Berikan alasan yang tepat!

- a. H_2 (Jika selisih elektronegatifnya adalah 0)
- b. CH_4 (Jika selisih elektronegatifnya adalah 0,4)
- c. NH_3 (Jika selisih elektronegatifnya adalah 1,4)
- d. LiH (Jika selisih elektronegatifnya adalah 1,1)



a.

b.

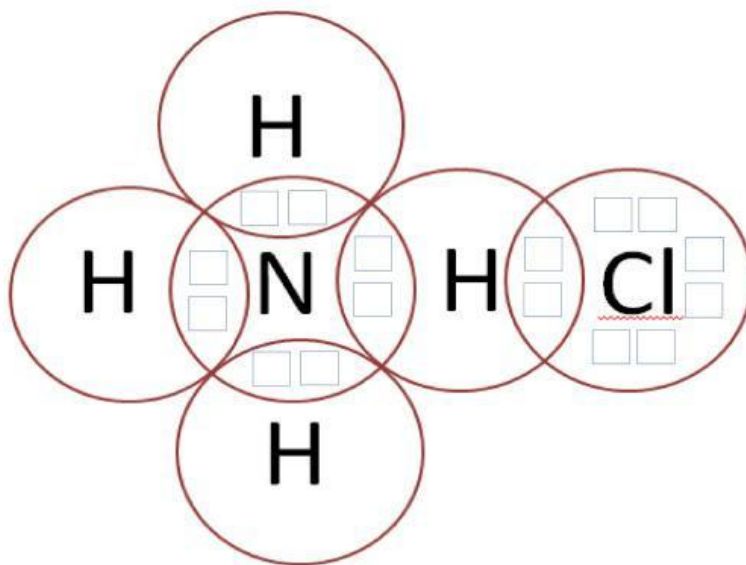
c.

d.





3. Apakah NH_4Cl tergolong ikatan kovalen koordinasi? Lengkapi senyawa dibawah ini dengan struktur lewis! (Jika elektron valensi N adalah 5, H adalah 1, dan Cl adalah 7)



• • • • •
• • • • •





4. Tuliskan pembentukan ikatan kovalen dari BH_3 ? Dan apakah BH_3 termasuk penyimpangan aturan oktet? Mengapa demikian (jika unsur B memiliki elektron valensi 3 sedangkan H memiliki elektron valensi 1)

