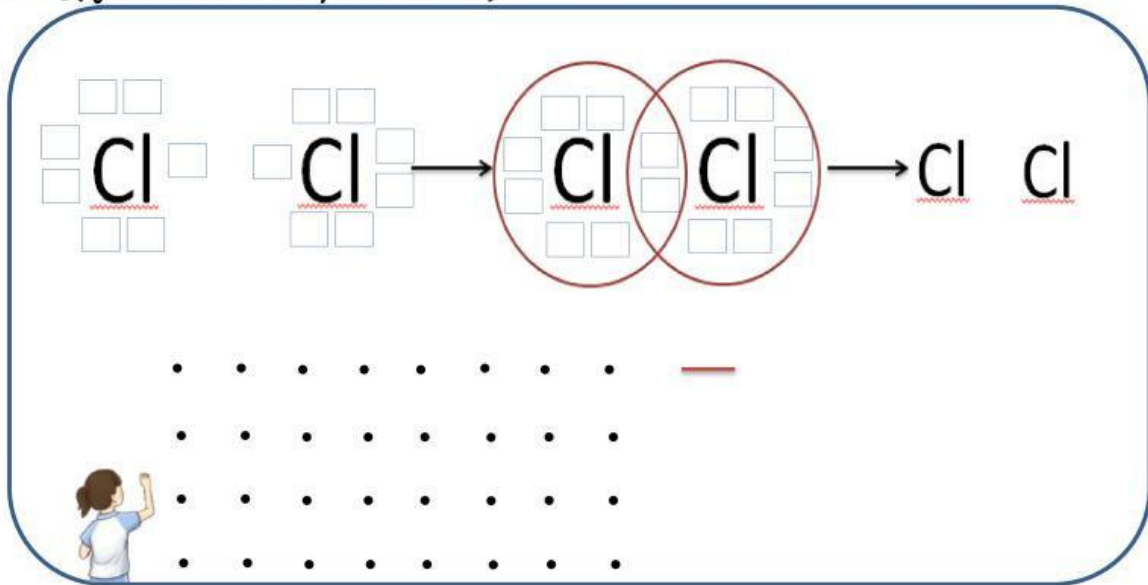


APLIKASI

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



Guided Inquiry Learning

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

Berikan alasan yang tepat!

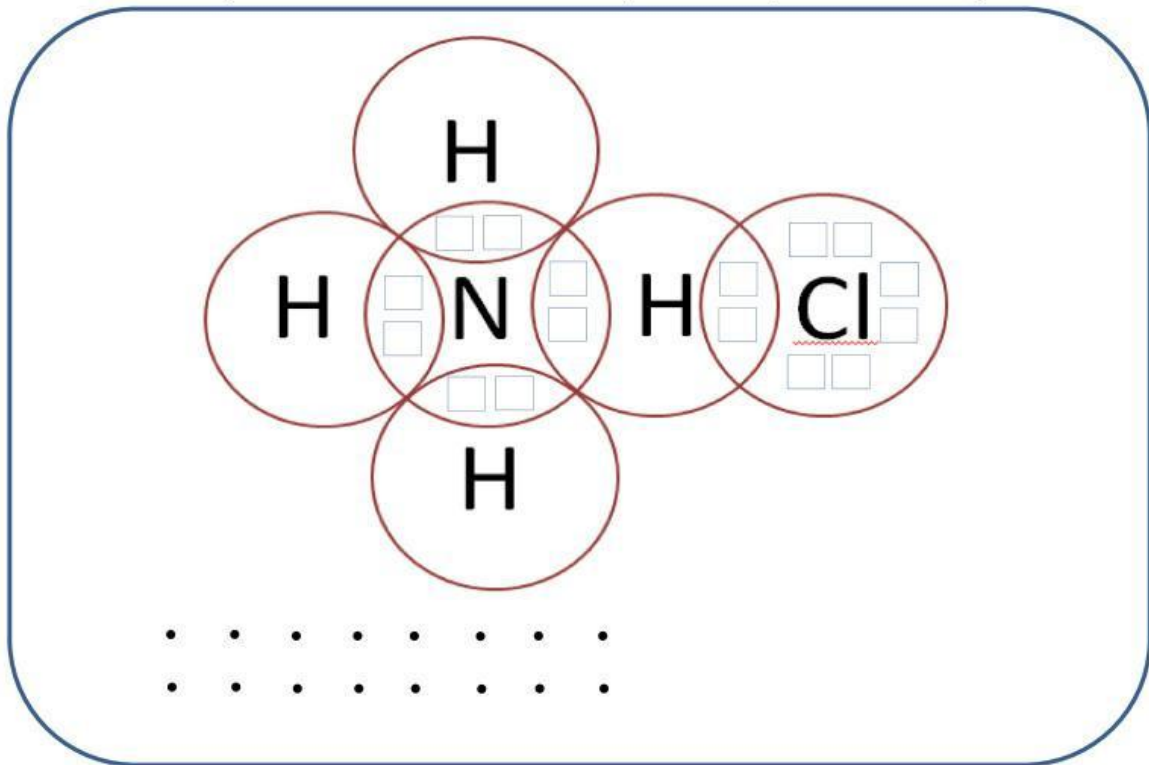
- a. H_2 (Jika selisih elektronegatifnya adalah 0)
- b. CH_4 (Jika selisih elektronegatifnya adalah 0,4)
- c. NH_3 (Jika selisih elektronegatifnya adalah 1,4)
- d. LiH (Jika selisih elektronegatifnya adalah 1,1)



- 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. Apakah BH_3 termasuk penyimpangan aturan oktet? Mengapa demikian ? (jika unsur B memiliki elektron valensi 3 sedangkan H memiliki elektron valensi 1)

.....

.....

.....

.....

