

# E-Modul IKATANKIMIA

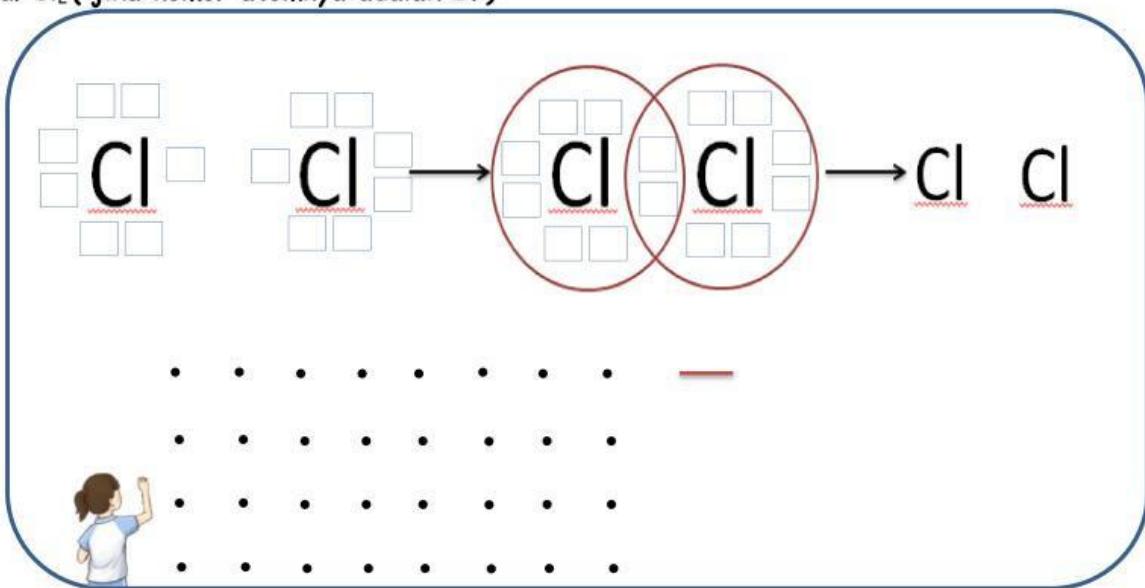
Guided Inquiry Learning



APLIKASI

Kelompok A

1. Berdasarkan beberapa senyawa dibawah ini, lengkapilah proses terbentuknya ikatan kovalen dan tentukan jenis ikatan kovalennya!  
a.  $\text{Cl}_2$  (*jika nomor atomnya adalah 17*)



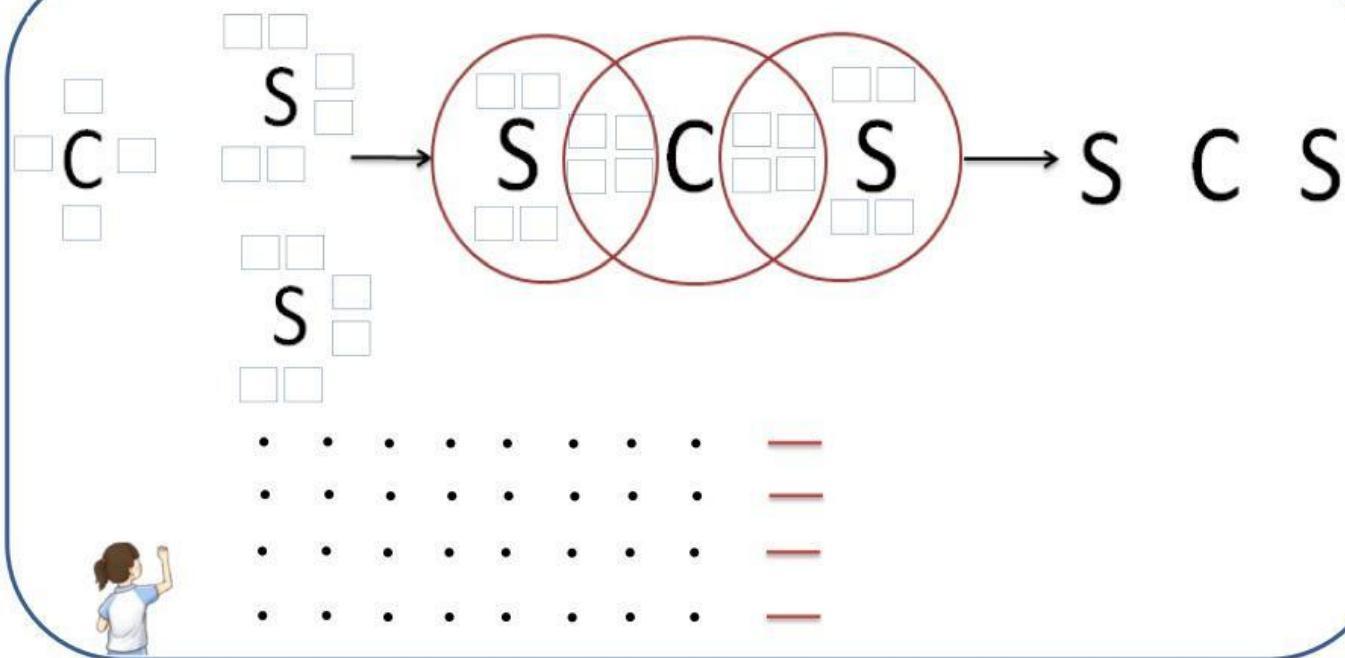
LIVEWORKSHEETS



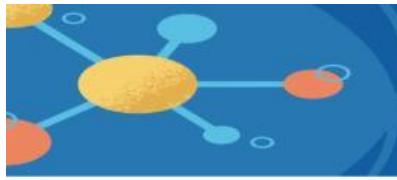
# E-Modul IKATANKIMIA

Guided Inquiry Learning

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



LIVEWORKSHEETS



# E-Modul IKATANKIMIA

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. ....



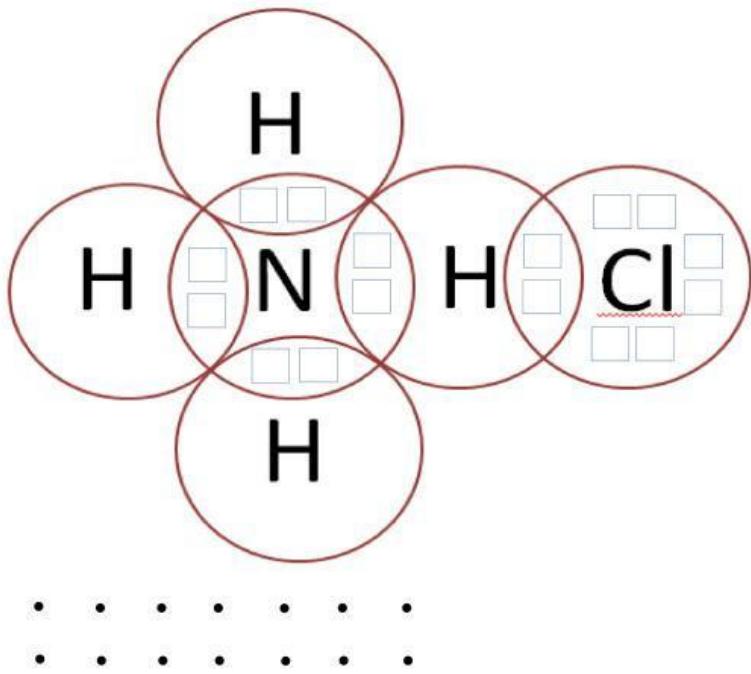
LIVEWORKSHEETS

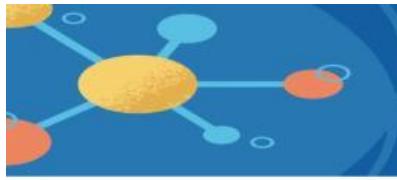
# E-Modul IKATANKIMIA

Guided Inquiry Learning



3. Apakah  $\text{NH}_4\text{Cl}$  tergolong ikatan kovalen koordinasi? Lengkapi senyawa dibawah ini dengan struktur lewis! (Jika elektron valensi N adalah 5, H adalah 1, dan Cl adalah 7)



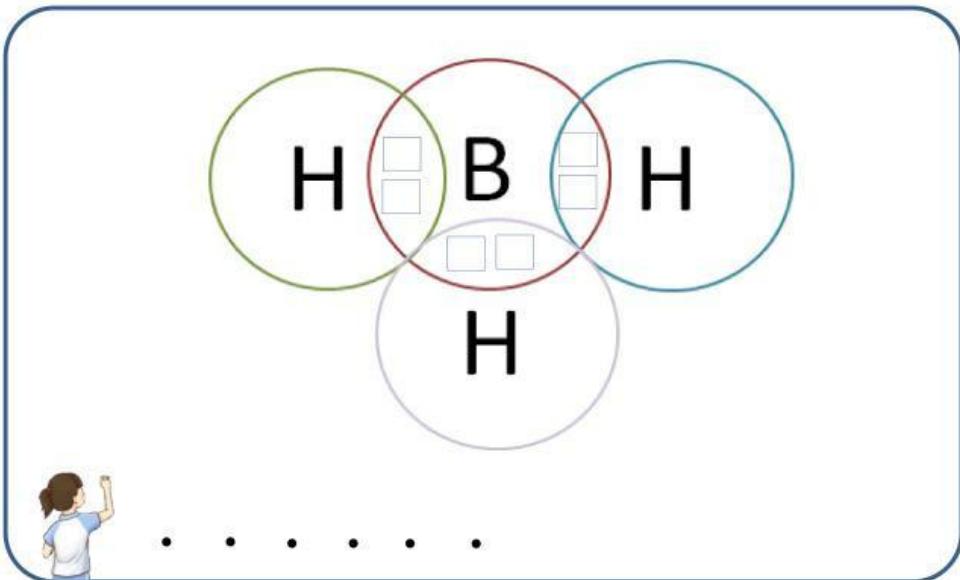


# E-Modul IKATANKIMIA

Guided Inquiry Learning



4. Tuliskan pembentukan ikatan kovalen dari  $\text{BH}_3$ ? Dan apakah  $\text{BH}_3$  termasuk penyimpangan aturan oktet? Mengapa demikian (jika unsur B memiliki elektron valensi 3 sedangkan H memiliki elektron valensi 1)



LIVEWORKSHEETS