



LATIHAN

Kelompok A

1. Bagaimana cara antar atom non logam mencapai kestabilan?

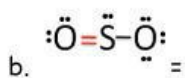
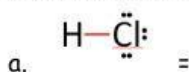
Jawaban :

.....

.....

.....

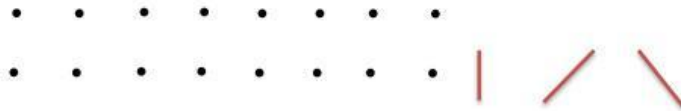
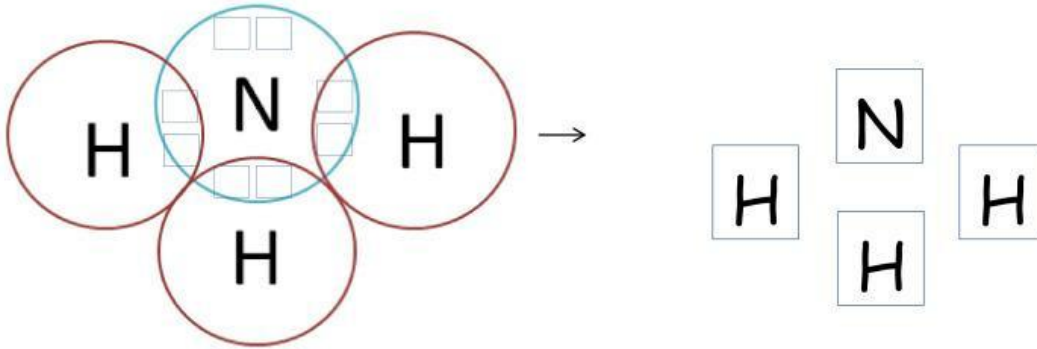
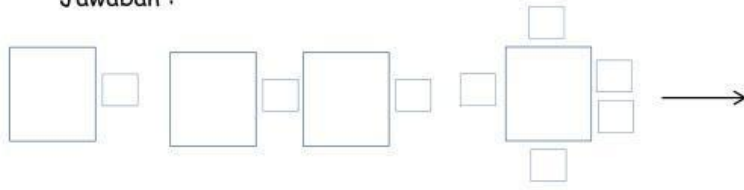
2. Tentukan jenis ikatan kovalen dibawah ini? (Perhatikan yang garis merah saja)





3. Apakah amonia (NH_3) termasuk ikatan kovalen? Tuliskan proses terjadinya ikatan (jika elektron valensi N adalah 5 sedangkan H adalah 1)

Jawaban :





4. Apabila diketahui F_2 memiliki perbedaan keelektronegatifan sebesar 0, sedangkan $MgCl_2$ yaitu sebesar 1,8. Tentukan senyawa mana yang polar dan non polar?

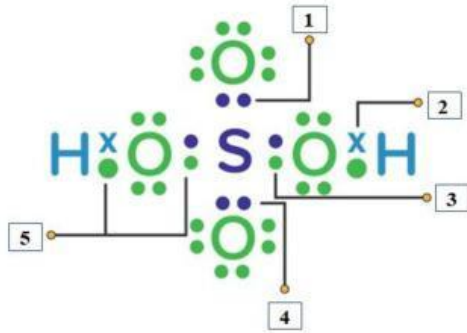
Jawaban :

.....

.....

.....

.....



5. Tuliskan ikatan apa saja yang terdapat dalam struktur diatas?

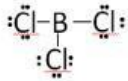




Jawaban :

1.
2.
3.
4.
5.

6. Manakah dari senyawa berikut yang tidak memenuhi aturan oktet? Berikan alasan



a.



b.



c.

Jawaban :

.....

.....

.....

.....

