

LATIHAN



1. Asam klorida atau HCl merupakan salah satu contoh dari ikatan kovalen. Dimana atom H membutuhkan 1 elektron agar stabil begitu juga dengan atom Cl yang membutuhkan 1 elektron untuk stabil. Lalu bagaimana atom H dan Cl tersebut mencapai kestabilan sesuai dengan aturan oktet dan duplet?

Jawaban :

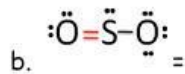
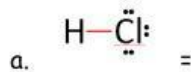
.....

.....

.....

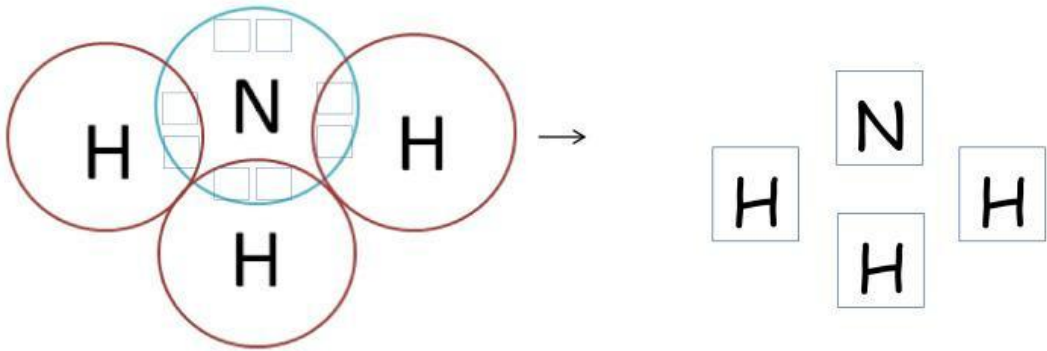
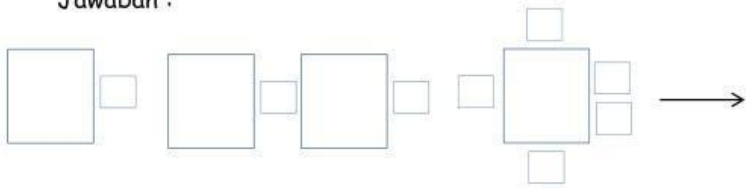
.....

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



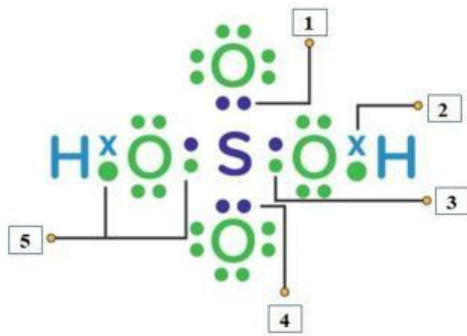
3. Apakah amonia (NH₃) termasuk ikatan kovalen? Tuliskan proses terjadinya ikatan (jika elektron valensi N adalah 5 sedangkan H adalah 1)

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 :



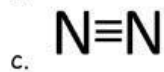
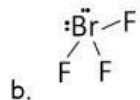
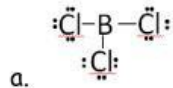
5. Tuliskan ikatan apa saja yang terdapat dalam struktur diatas?



Jawaban :

1.
2.
3.
4.
5.

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



Jawaban :

.....

.....

.....

.....

