



Latihan 1

Selesaikan latihan berikut ini untuk memahami pembahasan bentuk molekul.

1. Perkirakan bentuk molekul dari masing – masing senyawa berikut ini :

- | | | |
|-------------------|-------------------|-------------------|
| a. PCl_5 | d. XeF_3 | g. XeF_4 |
| b. SF_4 | e. SF_6 | h. XeF_2 |
| c. IF_3 | f. IF_5 | |

No. atom masing-masing dapat dilihat pada tabel SPU

Jawaban Anda akan benar, jika :

- PCl_5 : bipiramidal trigonal
- SF_4 : bidang 4
- IF_3 : bentuk T
- XeF_3 : Linear
- SF_6 : oktahedron
- IF_5 : piramidal segi empat
- XeF_4 : segi empat planar
- XeF_2 : Linear

Apakah jawaban Anda benar semua ?

Jika masih ada kesalahan, diskusikan dengan guru bina atau teman sejawat Anda ?

Jika sudah benar dan Anda betul-betul paham, silahkan kerjakan soal Tugas 1,



Tugas 1.

Tentukanlah bentuk molekul dan struktur ruang dari senyawa berikut :

1. BeCl_2
2. BCl_3
3. ClF_3
4. XeF_2
5. H_2S
6. TeCl_4

No. atom.	Be = 4,	B = 5,	Xe = 54,	S = 16
	Cl = 17,	F = 9,	H = 1,	Te = 52