

EVALUASI

- Unsur P ($Z = 15$) bersenyawa dengan unsur Cl ($Z = 17$) membentuk PCl_5 . Banyaknya pasangan elektron ikatan (PEI) dan pasangan elektron bebas (PEB) pada atom pusat dalam senyawa PCl_5 berturut-turut adalah
 - 3 dan 2
 - 4 dan 1
 - 2 dan 3
 - 5 dan 0
 - 4 dan 2
- Suatu molekul mempunyai 4 pasang elektron di sekitar atom pusat, 1 diantaranya merupakan PEB, maka bentuk molekul yang paling mungkin adalah...
 - segitiga datar
 - segitiga piramidal
 - tetrahedron
 - bentuk T
 - bentuk V
- Bila diketahui no atom H = 1 dan O = 16 membentuk molekul H_2O dengan tipe molekul dan bentuk molekul secara berturut-turut....
 - AX_4 , tetrahedral
 - AX_3E , segitiga piramid
 - AX_2E_2 , planar bentuk V
 - AXE_3 , segitiga palar
 - AX_3E_2 , segitiga bipiramidal
- Suatu senyawa memiliki jumlah domain elektron ikatan 3 dan domain elektron bebas 2, bentuk molekul dari senyawa tersebut adalah
 - Planar bentuk T
 - Linear
 - Tetrahedral
 - Segitiga datar
 - Bipiramida segitiga
- Perhatikan tabel berikut

No	Jumlah PEI	Jumlah PEB	Bentuk Molekul
1	3	1	Segitiga planar
2	5	0	Segitiga bipiramidal
3	2	2	Linear
4	4	0	Tetrahedral

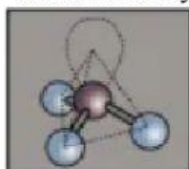
Pernyataan yang benar hubungan antara jumlah PEI, PEB dan bentuk molekul adalah...

- (1) dan (2)
- (1) dan (3)
- (2) dan (3)
- (2) dan (4)
- (4) dan (5)

6. Bila diketahui atom S = 16 dan nomor atom O = 8 membentuk molekul SO_2 , maka jumlah PEI, PEB dan bentuk molekul secara berturut-turut adalah....

	Jumlah PEI	Jumlah PEB	Bentuk molekul
A	2	0	Linear
B	2	1	Bengkok
C	3	0	Segitiga planar
D	3	1	Segitiga piramid
E	2	2	tetrahedral

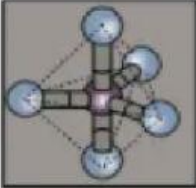
7. Bila suatu senyawa memiliki bentuk molekul seperti di bawah ini



Maka senyawa yang mungkin adalah....

- A. BeCl_2
 B. H_2O
 C. CH_4
 D. PCl_5
 E. NCl_3
8. Molekul suatu senyawa memiliki PEI = 3 dan PEB = 2, bentuk molekul dan gambar bentuk paling yang mungkin adalah....

	Bentuk molekul	Gambar bentuk molekul
A	Linear	
B	Segitiga piramid	
C	Planar bentuk T	
D	Linear	

E	Segitiga bipiramid	
---	--------------------	--

9. Berdasarkan bentuk molekulnya, perkirakan senyawa manakah yang sama bentuknya dengan PCl_3
- CCl_4
 - CO_2
 - PCl_5
 - CH_4
 - NH_3
10. Konfigurasi atom unsur P dan Q adalah sebagai berikut.
- P : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
- Q : $1s^2 2s^2 2p^5$
- Jika P dan Q membentuk senyawa PQ_3 , bentuk molekul senyawa tersebut adalah ...
- Planar bentuk T
 - tetrahedron
 - segitiga piramida
 - terahedral
 - Planar bentuk T